

أكرم عبدالوهاب

منتدى آفاق المثلثة
www.iqra.ahlamontada.com

100 عام

غيروا وجه العالم



www.iqra.ahlamontada.com

للكتب (كوردي ، عربى ، فارسى)

بۆدابەراندنی جۆرمەنە کتىپ: سەرداش: (مُنْقَدِي إِقْرَا التَّقَافِي)

لەجەل انواع الکتب راجع: (مُنْقَدِي إِقْرَا التَّقَافِي)

پەزىي دانلود كتابەھاى مختىلەف مراجعاھ: (مُنْقَدِي إِقْرَا التَّقَافِي)

www.Iqra.ahlamontada.com



www.Iqra.ahlamontada.com

لەكتىپ (کوردى . عربى . فارسى)

عال١٠٠

غيروا وجه العالم

أكرم عبد الوهاب

دار الطالب

اسم الكتاب
100 عالم غيروا وجه العالم

المؤلف

أكرم عبد الوهاب

رقم الإيداع

٢٠٠٥/١٦٤٥٢

977-277-403-8

تصميم الغلاف

قدري عبد ربه

(Reprint) إعادة طبع 2008



للنشر والتوزيع والتصدير

شارع احمد فخرى - مدينة نصر.

القاهرة

الهاتفين : ٢٢٩٤٦٢٩٢ (+٢٠٢) ٢٢٩٤٦٢٩٣

فاكس : (+٢٠٢) ٢٢٩٤٦٢٩٤

E-mail : info@altalae.com

Web site: www.altalae.com

● جميع الحقوق محفوظة للناشر

يحظر طبع أو نقل أو ترجمة أو اقتباس أي جزء من هذا الكتاب دون إذن
كتابي سابق من الناشر، ولية استفسارات تطلب على عنوان الناشر.

مطابع العبور الخليجية بالقاهرة ت: ٤٦٦٥١٠١٢ ، فاكس: ٤٦٦٥١٥٩٩

تطلب جميع مطبوعاتنا من وكيلنا الوحيد بالمملكة العربية السعودية

مكتبة الساعي للنشر والتوزيع

ص. ب ٥٠٦٤٩ الرياض ١١٥٣٢ - هاتف: ٤٢٥٣٧٨٦ - ٤٢٥١٩٦٦ - ٤٢٥٤٠٦٦

فاكس: ٤٢٥٥٩٤٥٠ - جوال: ٠٥٥٠٦٧١٩٦٧

جلة - هافت - فاكس: ٦٢٩٤٣٦٧ - جوال: ٠٥٥٠٦٧١٩٧٦

مُقْتَلَمَةٌ

إننا نعيش حياتنا اليوم ونستمتع بأشياء كثيرة لم تكن موجودة قبل عقد واحد من الزمان، وكثير منا لا يستطيع الاستغناء عن تلك الأشياء ولو لليوم واحد، وكأنما نستخدمها منذ عدة عقود من الزمان. ومن جهة أخرى، فإننا نسافر بالطائرة ونشاهد القنوات الفضائية ونستمع إلى المذيع ونستخدم أنواعاً مختلفة من الهواتف كل يوم دون أن يعرف الكثير منا فكرة عملها أو من هو مخترعها، كما أننا نتناول الأدوية والعقاقير المختلفة ونحصل على طفالنا بالأمصال في مواعيد محددة، والقليل منا يفكر فيما وحـيـدـ الـعـلـمـاءـ والمـخـرـعـونـ والأـطـبـاءـ من صعوبات وعوائق حتى يمكن أن نستمتع جميعاً بما قدموه للبشرية.

وإذا تناولنا جانباً واحداً فقط من المنجزات العلمية في العصر الحديث وهو المجال الطبي، لوجدنا أنه قبل قرن واحد من الزمان كان هناك ملايين من الناس يموتون بأمراض لم يكن لها علاج معروف، مثل السكر والجدري والكوليرا وغيرها من أمراض أصبحت مقاومتها سهلة الآن بفضل من الله ثم ما حققه علماء الطب من منجزات وما توصلوا إليه من عقاقير قلبت موازين الحياة. كما أن هناك أمراضاً قد انقرضت تماماً مثل مرض الجدرى.

لكن العلماء قد جلبوا لنا الدمار والخراب أيضاً دون أن يقصدوا ذلك قصداً مباشراً، فهذا اختراع الديناميت وهؤلاء اخترعوا القنبلة النووية ثم الهيدروجينية، واعتبروها وسائل ردع لن تستعمل إلا عند الضرورة القصوى. بل إن بعض مخترعـي تلك الأسلحة لم يتوقع أبداً أن

تستخدمها حكومات مارقة في إبادة مئات الآلاف من البشر المسلمين
الأبرياء وهم في بيوتهم مجرد إخضاع الدولة المهزومة والمقارنة بين
اثنتين من القنابل الفتاكه جديدة من حيث حجم الدمار الناتج عن
كل منها.

وقد أردت في هذا الكتاب أن أذكر القراء بأسماء حلقت في سماء
العلم وقدمنت للبشرية كثيراً من المخترعات والاكتشافات. وقد حرصت
على أن يكون الأسلوب سهلاً وبسيطاً، وألا يدخل في وصف دقائق علمية
لا يحتاج إليها سوى المختصين. كما قدمت القصص الطريفة والغريبة
ذات العلاقة بالمخترعات والمكتشفات المذكورة بالكتاب وكذلك الظروف
والصادف التي أحاطت بها.

والله الموفق ،،

أكرم عبد الوهاب

akram_awahab@hotmail.com

PYTHAGORAS

فيثاغورث

٤٩٢-٥٨١ ق.م (تقريبا)



المعروف عن الحياة الخاصة لعالم الرياضيات والفيلسوف الإغريقي فيثاغورث قليل جداً. وذلك لأن طلابه ومربييه قد أحاطوه باحترام وتوفير شديد، مما يصعب معه التفريق بين ما هو حقيقي وما هو خيالي فيما روي عن حياته. ومن جهة أخرى، فإن أغلب ما نسب إليه من اكتشافات رياضية كان في الواقع من إنتاج طلاب في المدرسة الدينية الفلسفية التي أنشأها. لكنه من المؤكد أن فيثاغورث قد قام بنفسه

بتجارب عملية عن علاقة الرياضيات بالموسيقى. ويعتقد أنه قد ربط انتقالاً مختلفاً الوزن في مجموعة من الأوتار أو أنه استخدم عدة أطوال مختلفة من الأوتار. وكان ما توصل إليه بسيط جداً، وهو علاقات متمثلة في أرقام صحيحة. فمثلاً الوتر ذو طول معين مع وتر آخر بضعف هذا الطول ينتجان نغمات متجانسة. وقد أدت هذه الملاحظات إلى وجود الموازين الموسيقية التي نعرفها اليوم.

مكنت نظرية العلاقات المتجانسة بين الأجسام المختلفة لفيثاغورث من أن يقول: إن هذا الكون الذي نعيش عليه هو كرة. وذلك على الرغم من أنه اعتمد في ذلك على قاعدة علمية محدودة ليؤكد بها رأيه. فكانت الكرة الأرضية وغيرها من الكواكب مجرد أجسام تتحرك حركة دائرية (بيضاوية) في عالم واسع (تماماً مثل النغمات الموسيقية التي تعتمد على بعضها البعض).

مدرسته :

أنشا فيثاغورث مدرسته في كروتون في جنوب إيطاليا. وكان أحد أهداف هذه المدرسة هو البحث في العلاقة بين العالم المادي والرياضيات. ولقد كانت هناك خمسة معتقدات رئيسية يعتقد فيها فيثاغورث، وكان أبرزها أن هناك علاقة حسابية بين كل الأشياء الحسية الموجودة في هذا العالم. كما نتج عن التجارب التي قام بها فيثاغورث وطلابه إلى العديد من النتائج، منها أن مجموع زوايا المثلث يساوي مجموع زاويتين قائمتين (١٨٠ درجة). على أنه لم يشتهر فيثاغورث سوى بنظريته التي تقول : إن مربعوتر المثلث قائم الزاوية يساوي مجموع مربعي الضلعين الآخرين.

اكتشافاته :

من العجيب أنه في حين أننا نتذكر نظرية فيثاغورث التي اعتمدت على مبادئ كانت معروفة منذ ألف عام تسبقها، تظل اكتشافاته المبدعة مجهلة للكثيرين. فهو مكتشف للموازيين الموسيقية التي وضعت أساس قاعدة التجانس الموسيقي ، ونحن تعامل معها إلى يومنا هذا على أنها من المسلمات. وهناك من يعتقد أن هذا الاكتشاف كان له تأثير أعمق على تاريخ العالم من تلك القاعدة الحسابية البسيطة التي استعار مبادئها من سبقوه. كما أن فيثاغورث افترض أيضاً أن الأرض كروية الشكل وذلك قبل حوالي ألفي عام من إثبات كريستوفر كولومبس لذلك.

لحاثات من حياته :

- عام ٥٢٥ ق.م (تقريبا) أخذ البابليون فيثاغورث كأسير سجين.
- عام ٥١٦ ق.م (تقريبا) أنشا فيثاغورث أكاديمية خاصة به في كروتون جنوب إيطاليا حيث كان الكثيرون يعتبرونه زعيمًا دينيا.
- عام ٥٠٠ ق.م انتقل فيثاغورث بأكاديميته إلى ميتابونتم وذلك لتزايد الاضطرابات السياسية في كروتون.

PLATO

أفلاطون

٤٢٧-٣٤٧ ق.م (تقريبا)



حتى يتسعى لنا أن نعرف كيف وصل أفلاطون إلى مكانة سمحت له بهذا التأثير العميق في الفكر الغربي، لابد لنا أولاً أن نعرف العوامل التي أثرت فيه هو شخصياً. فقد ولد في أثينا أو بالقرب منها في وقت كانت هذه المدينة هي إحدى أهم المراكز الحضارية التي توزع ضياءها على العالم. وقد تأثر بآراء وحوارات فيلسوف عظيم آخر، وهو سocrates، الذي كان يعيش هناك أيضاً. وكان سocrates يسعى للوصول إلى الحقيقة من خلال تعريفات واضحة لمعاني الكلمات التي عادة ما يسيء الناس استخدامها بناء على إدراكيهم الخاطئ. وهذا ما جعل أفلاطون يقول : إن الحقيقة تشوهد مدراكات الإنسان. وكان هذا أمراً ضرورياً له في دراسة الميتافيزيقا (ما وراء الطبيعة).

ولقد أعد سocrates بتهمة غواية الشباب في عام ٣٩٩ ق.م مما دعا أفلاطون للهروب من المدينة حيث بدأ رحلة طاف فيها بالعديد من الدول. وقد استغرقت هذه الرحلة أكثر من عشرة أعوام. وأثناء سفره قابل مجموعة من الناس كان لهم اثر كبير في حياته وهم الفيثاغوريون. حيث كان مؤسس مدرستهم (فيثاغورث) قد أقام مدرسته في كروتون وكان ينمي فيهم قاعدة تناول كل شيء من خلال العلاقات الرقمية.

نظريّة الأشكال :

هذا المؤثران الكبيران في حياة أفلاطون بالإضافة إلى جهده الخاص مكناه من الوصول إلى نظريته الخاصة بالأشكال. حيث يعتبر أن الطبيعة كما يراها البشر ما

هي إلا نسخة مماثلة للحقيقة. أي أنه يشبه الإنسانية بمن يعيشون في الكهوف وهم ينظرون إلى العائط الداخلي للكهف ويعتبرون ما يرونه أمامهم واقعاً، بينما هو مجرد انعكاس لأشعة الشمس في الخارج.

وعلى هذا فإن أفالاطون - مثله في ذلك مثل فيثاغورث - يرى أن الاتجاه الوحيد الذي يصلح لتناول العلم هو اتجاه عقلي حسابي. وهو اتجاه يسعى للوصول إلى حقائق عالمية بغض النظر عن نظرية البشر إليها.

تأسيس الأكاديمية :

وعندما عاد أفالاطون إلى أثينا أسس أكاديمية، ويقول بعض المعلقين : إن هذه الأكاديمية هي أول جامعة أوروبية. ويقال أن هناك شعاراً كان منقوشاً فوق مدخل الأكاديمية يقول : لا يدخل هنا من لا يعرف الهندسة. وقد أصبحت هذه الأكاديمية مشهورة في أثينا بأنها أبرز مكان لتدريس الرياضيات والفلك والعلوم والفلسفة وغيرها. وقد عاشت الأكاديمية إلى ما يقرب من ألف عام إلى أن أغلقتها الإمبراطور قسطنطين عام ٥٢٩ م في بداية العصور المظلمة.

لكن أفالاطون معروف في عصرنا الحالي بأنه فيلسوف كبير من فلاسفة الغرب، فلماذا إذن يذكر في كتاب يتحدث عن العلماء ؟ والإجابة بسيطة وهي تتلخص في أن أعمال أفالاطون لم تتوقف عند الفلسفة بل امتدت إلى كثير من العلوم الأخرى مثل التعليم والأدب والسياسة ونظرية المعرفة وعلم الجمال، وكذلك العلوم.

وعلى الرغم من أن الميراث العلمي لأفالاطون قد مر بعدة مراحل من الإحياء وإعادة التفسير عبر التاريخ إلا أن منطقه في تناول العلوم ظل مؤثراً وشاهداً على أفكاره.

لحات من حياته :

- غادر أثينا متخفياً عام ٣٩٩ ق.م. وذلك بعد إعدام سقراط.
- أسس أكاديميته في عام ٢٨٧ ق.م. بعد عودته إلى أثينا، وكانت مصدراً للعلم والمعرفة حتى أغلقتها الإمبراطور قسطنطين في عام ٥٢٩ م.

ARISTOTLE

أرسطو

٢٢٢-٢٨٤ ق.م (تقريبا)



سادت آراء أرسطو في الفيزياء وعلم الكونيات في الفكر الغربي حتى جاء عصر جاليليو في القرن السادس عشر ثم نيوتن في القرن الثامن عشر وثبت خطأ كثير منها. وكان أرسطو قد بدأ عمله على أساس القاعدة الإغريقية التي تقول : إن كل شيء مكون من العناصر الأربع : الماء والهواء والتربة والنار.

كما أن أرسطو كان يؤمن أيضاً بالبدأ القائل بأن الأرض هي مركز الكون، والقمر والكواكب والنجوم والشمس تدور حول الأرض في مدارات ثابتة.

وكان يؤمن أن العناصر الأربع تسعى دائماً إلى أن تعود إلى مكانها الطبيعي. وهذا في رأيه هو ما يجعل أي حجر يهوي إلى الأرض بمجرد إزالة أي عائق تحته يمنعه من ذلك. والماء يجري فوق سطح الأرض والهواء يرتفع فوقها. والنار تسعى للارتفاع فوق كل ذلك، وهذا هو ما يفسر اندفاع اللهب إلى أعلى.

العنصر الخامس :

وعندما تحدث أرسطو عن أن كل شيء يميل إلى أن يعود إلى مكانه الطبيعي واجه مشكلة لا تتفق مع نظرته هذه. وهذه المشكلة تمثلت في أن الكواكب والنجوم لها مسارات ثابتة وهي في ذلك لا تتجه إلى الأرض وتصطدم بها إن كانت هي مصدرها الطبيعي، ولذلك فقد أضاف أرسطو عنصراً خامساً للعناصر التقليدية الأربع وهو عنصر الشيء المتحرك الذي له دورة طبيعية منتظمة يسير فيها، وهذا ينطبق على كل ما يتحرك في مدار ثابت مثل القمر وغيره مما يوجد في الفضاء. وعلى الرغم من أن هذا التفسير غير مقنع بالمرة لانسان العصر الحديث إلا أنه ظل مقبولاً لفترة

تزيد عن ألفي عام. وكان لتلك النظريات تأثيرها الشديد على تطور التفكير العلمي وابطاء حركته وذلك بسبب الاعتماد على صحة هذه القواعد التي وضعها أرسطو.

كان أرسطو أكثر دقة في موضوعات فيزيائية أخرى. ومثال ذلك تأكيده على ما قاله فيثاغورث عن كروية الأرض. ودعم ذلك بأن لاحظ أنه عندما نسافر باتجاه الشمال أو الجنوب فإن هناك نجوماً تتحرك في الأفق حتى تختفي تماماً.

وفي علم الأحياء كانت هناك أخطاء لأرسطو أيضاً. حيث قال بأن العقل يوجد بالقلب وليس بالمخ. بالإضافة إلى أقواله الأخرى بأن الجنين يتكون فوراً لحظة التخصيب، وأن وضع جنين الحيوان داخل الرحم يحدد جنسه.

وقد اختلف أرسطو عن معلمه (أفلاطون) في أنه كان يؤمن بأن ملاحظة الطبيعة تمدنا بالعلم. وقد طبق ذلك على العديد من الحقائق السائدة في عصره لتأييدها أو لرفضها أو لإضافة الجديد إليها. وكان ذلك في مجالات الفيزياء والأحياء والفلسفة والفلكل. وعلى الرغم من أنه كان تلميذاً في أكاديمية أفلاطون لما يقرب من عشرين عاماً. إلا أنهما كانوا مختلفين في عدد من الموضوعات. وكانت نظريات أرسطو تأثيرها العميق على الفكر الغربي مثل أفلاطون تماماً.

لحوظات من حياته :

- دخل أرسطو أكاديمية أفلاطون في أثينا عام 367 ق.م.
- ترك الأكاديمية عام 342 ق.م. عندما مات أفلاطون.
- في عام 342 ق.م أصبح معلماً للإسكندر الأكبر حينما كان صغيراً.
- في عام 325 ق.م عاد إلى أثينا وأسس مدرسته.
- اتهم بعدم الإخلاص في عام 321 ق.م لرفضه أن توافق المدينة على قرار ضد الفلسفة فعاد إلى كاليفورنيا حيث مات هناك بعد عام واحد.

EUCLID

إقليدس

ق.م. تقريراً ٢٦٠-٣٢٠



على الرغم من توافر المعلومات عن الكثير من العلماء القدماء من حيث علمهم وأعمالهم العظيمة التي غيرت وجه الحياة، إلا أن حياتهم الخاصة لا تزال غامضة بالنسبة لنا. وهذا واضح فيما نعرفه عن إقليدس. فعلى الرغم من أن اسمه معروف لأي طالب في مدرسة ثانوية، إلا أننا لا نعرف أي شيء تقريراً عن حياته: متى وأين

درس؟ أين ولد وأين مات؟ كل ذلك مجهول بالنسبة لنا جميماً. ويعتبر إقليدس مثلاً صارخاً لذلك، فنحن لا نعرف عن حياته شيئاً يذكر. لكننا نعرف أنه كان عالماً بارعاً في الرياضيات والهندسة وغيرها من العلوم. ويقال: إن الملك بطليموس الأول ملك مصر قد سأله إقليدس عن طريق آخر مباشر لإجادة الهندسة لا يمر بقراءة كتابه المكون من ثلاثة عشر جزءاً. وجاء رد إقليدس الشهير: لا يوجد طريق ملكي للهندسة يا صاحب الجلاله. وذلك لأن ما فعله إقليدس في الهندسة يعتبر طريقة سحرية كان من الممكن أن يستغرق الفي عام دون وجود إقليدس.

والجزء الكبير من حياة عالم الرياضيات الكبير لا يزال سراً غير معروف. لكنه ربما يكون قد تعلم على أفلاطون في أثينا. وهو بالتأكيد قضى معظم حياته في الإسكندرية حيث أقام أكاديمية للرياضيات. وقد كان لأعظم كتبه (*العناصر*) تأثير كبير على الفكر الأكاديمي الغربي، حتى أنهم يقولون أنه الكتاب التالي لكتاب المقدس من حيث عدد من درسوه وترجموه وإعادة طباعته، وهو يتفوق في ذلك على أي كتاب آخر في تاريخ الغرب كله.

كتاب العناصر :

كانت المعرف الرياضية التي صنفها إقليدس في ثلاثة عشر جزءاً من كتاب (العناصر) شاملة ومقنعة جداً لدرجة أنها بقيت بلا أي تغيير لمدة قرنين من الزمان. هذه النظريات لم تكن من اكتشافه الشخصي بالتأكيد، فقد كان يسعى لتجمیع كل المعرف الهندسية (وأغلب المعرف الرياضية) في كتاب واحد. وعلى ذلك كانت أفكار فيثاغورث وغيرها من العلماء في كتابه جنباً إلى جنب مع إسهاماته ومنجزاته الشخصية. تناول إقليدس في الكتب الستة الأولى من (العناصر) الهندسة المستوية، فذكر فيها النظريات الأساسية عن المثلثات والرباعيات والمستويات والدوائر. وكذلك نظرية إقليدس النسبية. بينما تناولت الكتب الأربع التالية علم الأرقام والكتب الثلاثة الأخيرة ركزت على الهندسة الفراغية.

وإذا كانت الاكتشافات الحديثة خلال ثلاثة عقود مضت قد تعارضت مع بعض ما أقره إقليدس، إلا أن ذلك لا يقلل من مكانته ومنجزاته. فهو من أعد كتاب (العناصر) بتلك الطريقة التي أثرت في الفكر الغربي وتطوره تأثيراً كبيراً. وذلك مما جعله الرائد الوحيد لعلم الهندسة لفترة طويلة. وهو لا يزال يحافظ على منزلته العالية حتى الآن، وهي منزلة لا يناظرها فيها كثيرون.

نبذة عن أعماله:

- فاقت شهرة كتابه (العناصر) شهرة أي كتاب آخر أثر في الحضارة الغربية، وكان يعتبر أساساً لكل من جاء بعده من دارسي الرياضيات والهندسة وعلمائها، وذلك رغم ما ثبت من عدم صحة بعض النظريات التي قال بها.

- أثرت أعماله وكتبه في كل ماتلاه من دراسات في الرياضيات والعلوم واللاهوت والفلسفة. وسبب ذلك أن إقليدس كان يتبع طريقة منتظمة في كتابته. فهو يضع مجموعة من الحقائق في البداية ثم يبدأ في وضع النظريات بالاعتماد على هذه الحقائق التي ثبتت صحتها. وهذه الطريقة لا تزال صحيحة وتطبق حتى اليوم.

ARCHIMEDES

أرشميدس

(تقريباً ٢٨٧-٢١٢ ق. م)



لم يستفد العلماء والدارسون فقط من علم أرشميدس، بل استفادنا منه جميعاً. فلا تزال منجزاته تعيش بيننا إلى يومنا هذا. وقد كان أرشميدس عالم رياضيات متميزاً. وهو يعتبر من أكبر علماء الرياضيات على مر العصور. وعلى سبيل المثال، كان أول من يستنتاج قانوناً يحدد به حجم الكرة، وله أعمال أخرى في نفس المجال أدت به إلى استنتاج أن مساحة سطح الكرة يمكن تحديدها بضرب قطرها في أربعة.

قاعدة أرشميدس :

اكتشف أرشميدس أن وزن الجسم المغمور في سائل يساوي وزن السائل المزاح. وهناك حكاية شهيرة عن اكتشاف أرشميدس لهذه القاعدة. حيث تقول الحكاية الطريقة: إن ملك سيراكوز قد طلب منه أن يكتشف ما إذا كان الذهب المصنوع منه التاج الخاص به نقياً أم مخلوطاً بمعادن أخرى. وكان أرشميدس قد نزل إلى بركة ماء في بيته للاستحمام وهو يفكر في الأمر، وقد لاحظ أن الماء قد تساقط خارجها، فخرج من الحمام مسرعاً وعارضياً وهو يقول: وجدتها.. وجدتها. واستطاع أرشميدس عن طريق هذا الاكتشاف أن يحل لغز (التاج الذهبي) فقام بتجهيز كمية من الذهب النقى متساوية تماماً لوزن التاج. وبناء على نظريته، كان من المفروض أن هذه الكمية من الذهب ستزيح نفس الكمية التي يمكن للتاج أيضاً أن يزيحها، لأنهما لهما نفس الوزن، لكن ذلك لم يحدث. ووجد أن هناك فرقاً بين الكميتين. وبالتالي اكتشف الملك أن التاج مغشوش وأعد من قام بصناعته. فلقي هذا الفشاش مصرعه نتيجة لاكتشاف قاعدة أرشميدس.

الروافع والبكرات :

إن ما يميز أعمال أرشميدس هو النتائج العملية التي توصل إليها فعرف بها وأصبح مشهوراً. ولقد استفاد أرشميدس مما توصل إليه في مجال الروافع في تحريك سفينة للملك برافعة واحدة مرتتبطة بسلسلة أخرى من الروافع، فقد كان يعلم من خلال تجاربه أن هذه الفكرة ستكون ناجحة. وذلك لأنه سبق له أن أعد دراسة كاملة عن الروافع، واستطاع أن يقدر العلاقة بين طول الرافعة ومكان نقطة الارتكاز والوزن الذي يمكن رفعه والقوة المطلوبة لرفعه. وكان ذلك يعني أن لديه القدرة على توقع نتيجة عمل عدة روافع وقدرتها على حمل الأشياء.

خروجه للحرب :

ربما يكون من أهم ما تميز به أرشميدس من مخترعات هو ما قام باختراعه من معدات أثناء الحصار الروماني لسيراكوز. وقد أحاط الرومان بسيراكوز نتيجة لاختفاء الدفاع، وقد تمكّن جندي روماني من قتل أرشميدس بينما كان يقوم بعمليات حسابية ورسوم توضيحية داخل معمله. ويقال: إن آخر كلماته لهذا الجندي كانت : (لا تزعجي أيها الصديق).

لحاظ عن اختراعاته واكتشافاته :

- اخترع ما يسمى بالإنجليزية SCREW (الطنبور) وهو يستخدم في ضخ المياه خارج السفن وفي ري الأرضي.
- اخترع آلة حربية لإغراق السفن وهي عبارة عن مخلب ضخم يمسك بالسفينة من مقدمتها ويغرقها.
- اكتشف أرشميدس قانون إزاحة المائع hydrostatics وهو علم يدرس إزاحة الأجسام في الماء. كما اكتشف أيضاً مبادئ الميكانيكا الساكنة static mechanics وكذلك علوم قياس كثافة وحجم الأجسام.
- نجحت الآلة الحربية لأرشميدس في تأمين سيراكوس ضد الهجوم الروماني.
- سيطر الجنود الرومان على سيراكوز عام ٢١٢ق.م، وقتل أرشميدس في نفس العام أثناء اجتياح المدينة.

PTOLEMY

بطليموس

١٦٨ - ٩٠



على الرغم من أننا لا نعلم الكثير عن حياة بطليموس إلا أننا نعرف الكثير من أعماله. فقد عمل بالفلك والجغرافيا. وكان لأعماله في هذين المجالين تأثير كبير على كل المعرف الإنسانية خلال الفترة من القرن الثاني الميلادي وحتى عصر النهضة. وقد تجلت عبقريته في قدرته على تلخيص واختصار النتائج الهامة التي توصل إليها من سبقوه، ثم يضيف إليها ما يثبتها من دلائل علمية. وقد جاءت كتابات بطليموس بطريقة ظلت الأجيال التالية تحاول محاكاتها لفترة طويلة جداً.

أعماله :

كان أهم أعمال بطليموس في الرياضيات وهو كتاب يسمى (مجموعة الأعمال الرياضية) أو (النظام الفلكي الكبير) وهو مكون من ثلاثة عشر جزءاً، وقد قدم هذا الكتاب تعريفاً وشرحًا لكل ما كان معروفاً فيما قبل في علم الفلك. وقد اعتبر بطليموس جميع ما توصل إليه هيبرونيطس نقطة انطلاق لكثير من أعماله. كما توصل إلى نموذج كروي للأرض بعد حسابات دقيقة قام بها (وإن ثبت عدم دقتها فيما بعد).

الجغرافيا :

تميزت جغرافيا بطليموس بتأثيرها الكبير عالميا. فقد قام لأول مرة بتقديم شرح حسابي لخطوط الطول وخطوط العرض. وكان يعتمد في ذلك أيضاً على ما قام به هيوبوريطس من أعمال. وعلى الرغم من وجود أخطاء كثيرة في الخريطة التي قدمها بطليموس، مثل تحريك خط الاستواء لمسافة كبيرة شمالاً وتمديد أراضي آسيا أكثر من اللازم تجاه الشرق، إلا أن أهميتها بالنسبة للأجيال التالية كانت كبيرة. وقد أدى ما أثير أيضاً من جدل حول تقارب آسيا وأوروبا على هذه الخريطة مما هو في الطبيعة وعن مساحة آسيا، مما جعل كريستوف كولبس يبحر غرباً في محاولة للوصول إلى آسيا عن طريق آخر أقصر، إلا أنه اكتشف أمريكا بالصدفة.

أثره العلمي :

كتب بطليموس في عدة موضوعات أخرى، إلا أن هناك كتاباً كان على قدر من الأهمية. وهو (البصريات) والذي يعتبره الكثرون أهم أعماله. ففي هذا الكتاب وضع بطليموس مبادئ عديدة لعلم البصريات وقام بعد ذلك بتطبيقها. وبعد أن وضع مبادئ الانعكاس، بدأ بطليموس في بحث انعكاس الإشعاعات خلال الماء. وقد أعد جداول تحتوي على زوايا السقوط، من الواضح أنها جداول قائمة على الملاحظة التجريبية.

لمحات من حياته :

- من أصل إغريقي، ولد وعاش في الإسكندرية.
- يقال: إنه لم يغادر الإسكندرية إلا مرات قليلة أو أنه لم يغادرها أبداً.
- على الرغم من عدم سعيه في الأرض إلا أنه استطاع أن يرسم خرائط للعالم من خلال ما جمعه من معلومات من البحارة والمسافرين.

جابر بن حيان

٧٢٠ - ٨١٣ م



هو أبو موسى جابر بن حيان بن عبد الله الأزدي، ويُلقب بالآزدي نسبة إلى قبيلة آزد اليمنية التي هاجر البعض منها إلى الكوفة بعد انهيار سد مأرب. كانت له العديد من المؤلفات التي تأثر بها الغرب ونقل عنها. ورغم أن معظمها قد فقد، إلا أنه يوجد منها الآن ثمانون كتاباً محفوظاً في مكتبات الشرق والغرب. قال عنه النقاد: إن له في الكيمياء ما لأرسطو في المنطق، كما اعتبروا أن جميع من بحث من العرب في الكيمياء قد نقل عن جابر بن حيان.

الكيمياء :

وتعتبر الكيمياء من أبرز ما برع فيه ابن حيان من العلوم، ويقال: إنه كانت قبل جابر مجموعة من المهن البدائية القديمة. وقد احتللت مع كثير من الحرف كالتحنيط (في مصر القديمة) والدباغة والصباغة والتعدين واستخلاص الزيوت. لكن جابر بن حيان استطاع أن يطور الكيمياء ويرفعها من تلك المنزلة البدائية التي كانت عليها إلى منزلة عالية وذلك بإضافته للكثير من المعرفة النظرية والعملية وإراسمه أسس وأصول تحضير المواد الكيميائية والتعامل معها. لذلك يعتبر ابن حيان شيخ الكيميائيين بلا منازع.

لم تقتصر مؤلفات ابن حيان على الكيمياء وحدها بل تعدتها إلى المنطق والفلسفة أيضاً. إلا أنه كان حجة في الكيمياء ولا يدانيه في ذلك أحد من معاصره. وقد ابتكر علم المقاييس والمقصود به دراسة صفات المعادن ووضع لكل صفة مقياساً تقادس به. وكل معدن من المعادن المقاييس الخاصة به.

وقد لقب جابر بـ (أبو الكيمياء). وإليه يرجع فضل تطور هذا العلم، فقد كشف العديد من عملياته ووضع فيه مصنفات عدة ترجمت إلى اللغة اللاتينية وأصبحت مرجعاً موثوقاً للباحثين والدارسين ومن أعماله وصف التقطر والتبلور والذوبان،

كما أنه استحضر حامض الكبريتيك (زيت الزاج)، وبعض مركبات الصوديوم والبوتاسيوم والرئيق والسموم والخمائر ودرس الخواص الكيميائية للعديد من العناصر.

أسلوب علمي :

اهتم ابن حيان باتباع أسلوب إجراء التجارب والتدقيق والملاحظة واستخلاص النتائج منها، أي أنه استخدم الأسلوب العلمي التجريبي، وهذا الأسلوب لا يزال متبعاً حتى الآن في المختبرات العلمية. وقد أدرك ابن حيان في ذلك العصر المبكر أن البحث العلمي يعتمد على النظام وحسن الترتيب والالتزام بقوانين الطبيعة. بالإضافة إلى أنه قد ابتكر أجهزة لعمل التحضيرات الكيميائية وطور أجهزة أخرى. لكنه لم يتوصل إلى منهاج علمي كامل للبحث.

كما أن لجابر إسهاماته الفكرية في مجال التعليم. حيث اشترط في المتعلم أن يكون عنده استعداد فطري لتلقي العلم قبل أن يستطيع أن يكتسبه عن طريق التعليم، وذلك لأن التعلم إنما ينبع من الفطرة وأن العالم يكون مجبولاً بطبيعته على حب العلم.

مؤلفاته :

كان جابر بن حيان غزير التأليف، ويقال: إنه ألف ٥٠٠ رسالة في الكيمياء فقط. كما أن له مؤلفات أخرى في الطب والرياضيات والفلسفة والشعر. وله أيضاً رسائل عن المرايا. وأشهر كتبه هو كتاب (الخواص الكبير) ونسخته الأصلية موجودة في المتحف البريطاني. كما ألف كتاب (السبعين) وكتاب (الرحمة) وكتاب (الجمل العشرون) و(أسرار الكيمياء) و(أصول الكيمياء). وقد ترجمت بعض كتبه إلى اللاتينية مثل: كتاب السبعين وكتاب الرحمة وهناك كتب له باللاتينية لم يتم العثور على أصولها العربية مثل: (البحث عن الكمال) و(كتاب العهد) و(كتاب الأتون).

لحظات من حياته :

ولد في طوس وتوفي فيها.

استقر في بغداد بعد نجاح الثورة العباسية وتوثقت علاقته بأسرة البرامكة الفارسية.

بعد نكبة البرامكة وتبدل موقف الخليفة منهم، فر جابر إلى الكوفة وعاش متخفيًا.

الخوارزمي

٨٥٠-٨٠٠



يعتبر استخدام الأرقام العربية أحد التطورات العلمية الهامة جداً عبر كل العصور. وينسب هذا الفضل عادة لمحمد بن موسى الخوارزمي وهو عالم رياضيات وجغرافي وفلكي عربي من أصل فارسي. لكن حقيقة الأمر أنه نقل هذه الأرقام إلى أوروبا، وهذا ما جعل الكثير من الكتاب ينسبون إليه فضل اكتشافها. ويقال: إن أصل هذه الأرقام يرجع إلى الهند في عام ٥٠٠ م وهذا ما دعا بعض مستخدمي هذه الأرقام من

الأوروبيين إلى تسميتها بنظام الأرقام العربية الهندية. وكانت طريقة استخدام الأرقام من صفر إلى تسعه هي طريقة مبتكرة حيث يكتسب الرقم قيمته من الخانة التي يوجد بها (خانة الآحاد - العشرات - المئات ... إلخ). كما أنه قد حدد رمزاً للصفر. وبدون هذا الصفر لم يكن من الممكن تحقيق أي تقدم في العصور التالية. وقد درس الخوارزمي نظام الأعداد هذا ثم شرحه بوضوح في كتابه الحساب بالأرقام الهندية وعندما ترجم هذا الكتاب إلى اللاتينية فيما بعد، استفاد الغرب والعالم أجمع مما جاء به. وقد يكون نظام الأرقام هذا هو اللغة العالمية الوحيدة حتى الآن.

بيت الحكم :

كان الخوارزمي أول من ألف كتاباً في الجبر. وهو صاحب الفضل في إدخال الكلمة إلى اللغة الإنجليزية. وقد تمكّن من تأليف كتبه بسبب رعاية الخليفة المأمون له في بغداد، حيث كان المأمون يحكم العالم الإسلامي المترامي الأطراف من حدود الهند إلى

البحر المتوسط. وقد كان والد المؤمن (ال الخليفة هارون الرشيد) يريد توطيد العلم في هذا الملك الواسع، فسار المؤمن على هدي أبيه وأسس بيت الحكم. وكان بيت الحكم يحتوي على مكتبة تضم نصوصاً مترجمة لأهم الكتب اللاتينية. وقد ترجم الخوارزمي كتابه حساب (الجبر والمقابلة) إلى اللاتينية في مقابل ذلك.

أبو الجبر :

ليس من المعروف ما إذا كان الخوارزمي قد اطلع على أعمال إقليدس أم لا، وذلك على الرغم من أن واحداً من زملائه في بيت الحكم قد ترجم كتاب (العناصر) إلى اللغة العربية. وعلى الرغم من أن الخوارزمي كان يضع أعماله بناءً على ما توصل إليه سابقه، إلا أن أعماله كانت الأقرب إلى الجبر الحديث، وهذا هو ما جعله يسمى بأبي الجبر.

اسمه في الغرب :

عرف الخوارزمي في الغرب باسم الجورزمي Algorismi أو الجورزم Algorithm أو الجورث Algorithm. وقد أصبحت هذه الكلمة الأخيرة (Algorithm) تعني الحساب في اللغة الإنجليزية الحديثة.

أعماله :

قام الخوارزمي بأعمال أخرى غير الأرقام والجبر، فقد أعد جداول جيوب التمام كما سجل الكثير من الملاحظات الفلكية. وكان أيضاً دارساً مجدداً في الجغرافيا. وقد طور استخدام بطليموس لخطوط الطول والعرض بأن حدد موقع كثيرة حول العالم بدقة. كما أنه أصدر عدة خرائط أكثر دقة من تلك الخرائط التي أصدرها من سبقوه.

لحات من حياته :

- ولد في خوارزم وهي تسمى الآن خيفاً في أوزبكستان.
- بدأ الخليفة المؤمن فتره حكمه في عام ٨١٢م وكان يرعى الخوارزمي.
- أنشأ المؤمن دار الحكم في بغداد في عام ٨٢٠م حيث عمل الخوارزمي.
- في عام ٨٣٢م توفي الخليفة المؤمن.

الكندي

٨٠٤-٨٧٤ م



هو أبو يوسف يعقوب الكندي، وهو أول فلاسفة الإسلام وأشهرهم. وقد لقب بالكندي لأنه من قبيلة (كندة). وقد عاش بداية حياته في رغد حيث كان أبوه يشغل منصبًا في الكوفة. وقد مات أبوه وهو لا يزال صبياً، لكن الitem لم ينل من عزمه ولم يقلل من إقباله على العلم. فدرس العلوم الدينية ثم الفلسفة والمنطق والرياضيات والموسيقى والفلك والكيمياء والفيزياء والجغرافيا والطب والميكانيكا. كما أجاد اللغات اليونانية والسريانية، وقد ساعدته ذلك في الاطلاع على العلوم المختلفة بهذه اللغات. وقد شهد له معلموه بالنبوغ والاقتدار والبراعة. ولذلك فقد كلفه الخليفة المأمون بترجمة بعض الكتب الأجنبية الهامة.

إنجازاته :

ربما يتساءل البعض لماذا نذكر الكندي في كتاب عن العلماء وهو مشهور بأنه فيلسوف الإسلام الأول. لكن الكندي كان صاحب منجزات متعددة في عدة علوم، وصاحب مؤلفات عديدة. نسرد منها ما يلي:

ففي الفلك، درس الكندي أماكن النجوم والكواكب بالنسبة للأرض، ونبه إلى ظواهر قد تقع على الأرض وإلى كيفية رصدها وقياسها. كما تحدث عن ظاهرة المد والجزر بطريقة توحّي لن يقرأها بأنه وضع أفكاره على أساس علمي تجريبي. وله في مجال الفلك ستة عشر كتاباً ورسالة.

وفي الفيزياء، تحدث الكندي عن لون السماء وعلاقتها بالأضواء الصادرة عن بخار الماء وذرات الغبار العالق بالجو. وهو بذلك كان أقرب ما يكون من التفسير العلمي الصحيح المعروف في يومنا هذا. وله في مجال الفيزياء اثنا عشر مؤلفاً.

وفي الميكانيكا، درس الكندي الكثير من نظريات هذا العلم، ووضع كثيراً منها فأخذ مهندسو الحضارة الإسلامية بما قاله من نظريات واعتمدوا عليها في تنفيذ المشروعات الهندسية، وذلك مثلما حدث عند حضر ترع الري بين دجلة والفرات.

وفي الكيمياء، كان للكندي أبحاث كثيرة. وكان يبحث في الموضوعات التي يعود منها نفع على الناس، مثل صناعة العنبر وماء الورد ومستخلص الياسمين. كما أوضح بالشرح بعض العمليات الكيميائية الهامة مثل الترشيح والتقطير والتباخر. وله في مجال الكيمياء تسعه كتب.

وكان الكندي يؤمن بأن الرياضيات هي المدخل المناسب لدراسة الفلسفة والمنطق، حيث أن الرياضيات تدرب العقل على التفكير السليم المنظم، وكان له مؤلفات كثيرة في هذا المجال تجاوزت الأربعين.

لكن الكندي كان أيضاً طبيباً لاماً، وقد ألف في الطب اثنين وعشرين مؤلفاً، أفرد بعضها لتخصصات بعينها مثل كتاب (الحميات) وكتاب (الطب الروحاني) وكتاب (وجع المعدة والنقرس). كما ألف كتاباً عن الصيدلة ومنها كتاب (الغذاء والدواء) وكتاب (الأقرباذين) وغيرها. كما أن له أيضاً مؤلفات كثيرة في الموسيقى والمنطق والفلسفة.

مكانته في الشرق والغرب :

على الرغم من ضياع كل مؤلفات الكندي التي تجاوزت مائتي وثلاثين مؤلفاً، إلا أن مكانته معروفة في الشرق والغرب، وقد شهد الغرب قبل بريادته، فقال عنه أحد المستشرقين: (إن الكندي واحد من الاثنين عشر عباقرياً الذين ظهروا في العالم). وقال آخر: (الكندي وأبن الهيثم في الصف الأول مع بطليموس).

لحوات عنه :

- نشأ في الكوفة، وفيها عاش السنوات الأولى من عمره.
- كان سابقاً لعصره، حيث عاش في عصر مبكر لم تكن الحضارة الإسلامية قد بلغت فيه كامل نضجها.
- عربي صرف، لا تشوّب عروبته شأنة. وهذا يفنّد مزاعم من قالوا، إن العرب اعتمدوا على الأعاجم في توطيد حضارتهم المبكرة لأنحطاط العقل العربي.

ثابت بن قرة

٩٩٩ - ٨٣٦



هو أبو الحسن بن مروان ثابت بن قرة الحراني. عاش في بغداد وهي قلعة العلم والمعرفة ومنارة الشرق المضيئه في ذلك الوقت. فدرس الفلك والطب والفلسفة، وقد بلغ منزلة عاليه في كل ما درس من العلوم، فأصبح عالماً كبيراً في الرياضيات، وطبيباً تميز على كل من عاصره من أطباء، ومترجماً رائداً من حملوا عاتق تعریف العلوم في عصر ذهبي للترجمة.

أعظم المنجزات :

وعلى الرغم من أن ثابت اشتهر كطبيب بصفة خاصة، جاءت أعظم منجزاته في مجال الرياضيات والفالك. ولما بلغت شهرته في مجالات عديدة - ومنها الطب والفالك والرياضيات - أسماع الخليفة المعتصم، دعاه إلى قصره وضممه إلى الفلكيين في بلاطه، فتفوق عليهم جميعاً. ومن ثم رفعه الخليفة إلى أعلى المراتب، وكان يجلسه إلى جواره ويمازحه دون سائر خاصته. كما أنه عمل بعد ذلك في مرصد المؤمن.

عمله بالترجمة :

أجاد ثابت اللغات العربية واليونانية والسريانية، وقد ألف باللغة العربية واللغة السريانية. وكان مترجماً بارزاً، وقد ترجم إلى العربية الكثير من كتب الرياضيات والفالك. وكان أول من ترجم كتب بطليموس إلى اللغة العربية.

عصر العلماء :

كان ثابت معاصرًا للخوارزمي والكندي، وقد جرت بينه وبينهما محاورات ونقاشات علمية قيمة جداً. وذلك بالإضافة إلى أن ثابت بن قرة كان الأول سلسلة من العلماء البارزين، فقد خلفه ابنه سنان بن ثابت بن قرة وكان الطبيب الخاص للخليفة المقتدر، ورئيساً لأطباء بغداد، ثم حفيده ثابت بن سنان وكان طبيباً بارعاً وخلف والده في رئاسة أطباء بغداد، وحفيده إبراهيم بن سنان وكان طبيباً لاماً وله مؤلفات في الطب والفلسفة والرياضيات.

مؤلفاته :

وضع ثابت مؤلفات عديدة في كثير من العلوم، ويقال: إنه وضع مائة وخمسين مؤلفاً في شتى العلوم. ففي الفلك توصل ثابت إلى خصائص ذات علاقة بالشمس ونظام دورانها ودرجة حرارتها، وكان ما كتبه في هذا المجال - مثل بداية لا يعرف اليوم باسم الفيزياء الشمسية. كما تمكن من حساب طول السنة النجمية بخطأ طفيف لا يتعدى نصف الثانية. هو قياس شديد البراعة ويعتبر إنجازاً بالنسبة لفلكي عاش قبل أكثر من ألف عام.

وفي الرياضيات، اهتم ثابت بالربط بين علمي الجبر والهندسة. قد صحق أيضاً بعض الكتب اليونانية المترجمة في الهندسة، وتوصل إلى قانون الأعداد المتحابية (الأعداد التي مجموع قواسم كل منها يساوي الآخر). وله في الرياضيات والهندسة مؤلفات عديدة، منها: (المدخل إلى الأعداد) و(الأعداد المتحابية) و(رسالة في الدوائر المتامة) و(مساحة الأشكال) وغيرها.

ولثابت كتب عديدة في الطب والصيدلة، منها : (وجع المفاصل والنقرس) و(الحصى المتولد في المثانة) و(أجناس ما تنقسم إليه الأدوية) وغيرها.

ثابت طبيباً :

كان ثابت طبيباً حاذقاً تولى رئاسة مستشفى العضدي في بغداد (تولى رئاسته بعده ولده سنان ثم حفيده ثابت). وهناك قصة طريفة تروى عن براعته في الطب، حيث لاحظ أن أحد الجزارين الذين يمر بهم يرش الملح على قطع من الكبد النبئ ويأكلها، فأدرك أنه سببها بمرض معين بلا شك، وأعد له دواء كان يحمله معه دائمًا. وفي يوم سقط الجزار مغشياً عليه وظن أهله أنه مات، لكن الطبيب البارع ثابت أسرع إلى الرجل وأفاقه وأسعفه بالدواء، فشاع في البلدة أن ثابت أحيا ميتاً !!! . وبلغ الخبر الخليفة فاستدعي ثابت الذي أوضح له ما حدث.

لحات عنه :

- ولد في بلدة حران بين دجلة والفرات في تركيا.
- اعترض على بعض عادات طائفته (الصابئة) وضيق أفقهم فاذوه، فهاجر إلى (كفر توما).

أبو بكر الرازي

٩٢٢-٨٥٤ م



اشتهر الرازي في مجال الطب والكيمياء والجمع بينهما. قال عنه ابن الدبم في كتابه الفهرست : (كان الرازي أوحد دهره وفريد عصره .. وقد جمع المعرفة بعلوم القدماء سينا الطب.) وقد غرف الرازي بأبي الطب، العربي، وحجة الطب في أوروبا حتى القرن السابع عشر. ويعتبره الكثير من الملحقين مؤسس الكيمياء الحديثة في الشرق والغرب معا.

كتبه :

يعتبر كتابه *الحاوي* (الطب موسوعة شاملة جمع فيها كل المعارف الطبية في عصره سواء من الشرق أو الغرب)، كما أنه أضاف إليها ما توصل إليه من مبتكرات واكتشافات. وقدم الرازي الكتاب بأسلوب مبتكر ومتميز مما جعله أهم المراجع الطبية حتى بداية القرن الثامن عشر. كما أن له كتاباً آخر شهيراً مثل كتاب *الطب المنصوري* تناول فيه تشريح جسم الإنسان ومكونات الجهاز العصبي وتشريح الأوردة ووظائف الأعضاء، غيرها من موضوعات هامة. وكذلك كتاب *أسرار الذي* تناول فيه العقاقير الطبيعية وطرق تحضيرها.

وقد ترجمت كتبه إلى الإنكليزية، واعتمد عليها كبار العلماء في أوروبا في الكثير من دراساتهم وأعمالهم. كما ظلت كتبه مرجعاً فريداً في الطب في الجامعات الغربية حتى نهاية القرن السابع عشر.

آراءه ومنجزاته :

كان أبو بكر الرازى يمجد العقل ويمتدحه . وقال عنه:(أعظم نعم الله وأنفع الأشياء وأجدادها، وبه أدركنا ما حولنا واستطاع الإنسان أن يسخر الطبيعة لصالحته ومنافعه، وهو ما يميز الإنسان على الحيوان.)

والرازى إنجازات كبرى في الطب والكيمياء ودراسات قيمة في الفلسفة . وقد ألف ما يزيد عن مائتى كتاب، ومعظمها في الصيدلة والطب والكيمياء والفيزياء والفلك والفلسفة والموسيقى والرياضيات والعلوم الدينية.

لم يكتف الرازى بدراسة الطب العربى واليونانى، بل اضاف إلى ذلك أيضاً ما تعلم من الطب الهندى . وقد ساعدته خبرته الكبيرة في الكيمياء في الوصول إلى منزلة لم تتح لغيره فتحقق الكثير من المنجزات في مجالات الطب والتشريح.

برع الرازى أيضاً في طب وجراحة العيون، ولله مؤلفات توضح خبرته العالية بتشريح العين وأمراضها، وما يلزم هذه الأمراض من جراحات، وكذلك الأدوات الخاصة اللازمة لكل جراحة.

لحوظات من حياته :

- ولد في إقليم الري بفارس، ودرس بها الفلسفة والعلوم الطبيعية، ثم انتقل إلى بغداد لواصلة دراسته هناك.
- ساعن به الخليفة العباسى المعتضد عندما أراد تحديد موقع لبناء مستشفى(بيمارستان) سمي البيمارستان العضدى، وتم اختياره كبيراً لأطباء المستشفى بعد الانتهاء من بنائه.
- بتكر الميزان الطبيعي الذي مكنه من قياس الكثافة النوعية لبعض السوائل.

الفارابي

٨٧٢ - ٩٥٠ م



عرف أبو نصر محمد الفارابي بفيلسوف الإسلام. وربما يتعجب القارئ من ذكره بين العلماء وهو الفيلسوف الشهير. إلا أن أعمال الفارابي لم تتوقف عند الفلسفة. فإلى جانب علوم الفلسفة تناول في مؤلفاته الفلك والمنطق والهندسة والموسيقى.

دراسته وحياته :

تلقي الفارابي المنطق عن أبي بشر متى بن يونس الحكيم ببغداد، ثم سافر إلى حران وفيها يوحنا بن خيلان الحكيم النصراوي فأخذ عنه، ثم عاد إلى بغداد فدرس الفلسفة بما في ذلك جميع كتب أرسطوطاليس، ثم ذهب إلى دمشق ومنها إلى مصر وبها أتم كتابه السياسة المدنية. وبعد أن انتهى الفارابي من دراسته في بغداد التحق بحاشية أمير حلب سيف الدولة الحمداني، ولم يتقرب إلى ذلك الأمير بعلمه وفلسفته في بداية الأمر لكنه تقرب إليه بالموسيقى. وقد أكرمه سيف الدولة وجعله من المقربين إليه.

تميزه وقدراته :

كان الفارابي يجيد اليونانية وأغلب اللغات الشرقية المعروفة في عصره، وكان يفضل الانفراد بنفسه ولا يجالس الناس ولا يأنس إلا بمكان به خضرة وماء، حيث يؤلف كتبه ويعكف على تأملاته.

يعتبر الفارابي من أكبر فلاسفة العرب دراية بشتى العلوم والفنون، فقد تعمق في الرياضيات وأمعن في الطلب، ولفت أنظار الناس في الموسيقى، وتميز في اللغات.

كتبه :

زادت مؤلفاته ورسائله عن المائة. ومن أشهر كتب الفارابي (آراء أهل المدينة الفاضلة) و(احصاء العلوم) و(ما ينبغي أن يقدم قبل تعلم الفلسفة) و(كتاب الموسيقى الكبير) وكلام في (الموسيقى) وكتاب (الإحصاء في الإيقاع).

لكن أكثر مؤلفات الفارابي قد فقدت. وما جعله يعرف في مجال الفلسفة أكثر هو أنه قد اعتنى بشرح آراء أرسطو العلم الأول ولذلك لقب الفارابي بالعلم الثاني. وكان له مذهب خاص في الفلسفة، سمي من بعده بفلسفة الفارابي. وقد بقى لنا من كتبه تسعه وثلاثون مؤلفاً أكثرها تعليقات على آراء أرسطو، ويعتبر كتابه (إحصاء العلوم) بمثابة موسوعة كاملة تحتوي على أساسيات العلم المعروف في عصره ، ومنها اللغة والمنطق والرياضيات والطبيعة والكيمياء والاقتصاد (الذى كان يسميه : المعاش) والسياسة.

آلته القانون :

ولم يكتف الفارابي بتأليف الكتب فقط، لكنه اخترع آلية موسيقية وترية بها أوتار متعددة مثل آلة القانون. ويقول بعض المؤرخين إنها آلة القانون نفسها وليس آلة شبيهة بها. وهناك من يقول: إنه قد نقل هذه الآلة عن الفرس لكنه وسعاها وزادها إتقاناً فنسبت إليه.

لحاظات من حياته :

- ولد في فاراب في بخارستان وتوفي في دمشق.
- كان صافي الروح، طاهر النفس، زاهداً في الدنيا.
- عاش في مصر والشام والتحق بجناحية سيف الدولة الحمداني.
- كان يقضي وقته في دراسة المذاهب الفلسفية قديمها وحديثها.

أبو القاسم الزهراوي

٩٣٧-١٠١٣ م



هو أبو القاسم خلف بن العباس الزهراوى الأندلسى وهو طبيب وجراح، وهو أول وأعظم من نبغ في الجراحة من العرب. لكننا لا نعرف الكثير من تفاصيل حياته حتى أنها نجهل سنة ولادته، ووفاته بالتحديد.

منجزاته ومؤلفاته :

الزهراوى هو أشهر من ألف في الجراحة عند العرب، وأول من استعمل ربط الشريان لوقف النزيف. وأكبر تصنیفه هو كتاب كبير يسمى (التصریف لمن عجز عن التأليف) وقد قيل عن هذا الكتاب : (لم يؤلف في الطب أجمع منه).

ويعتبر كتاب (التصریف) موسوعة طبية وصفها البعض بأنها دائرة معارف. ويقع في ثلاثة جزءاً. وقد قسمه الزهراوى إلى ثلاثة أقسام : الأول في الطب ، والثاني في الجراحة ، والثالث في علم الأدوية المفردة والمركبة. وقد اشتهر قسم الجراحة أكثر من القسمين الباقيين بكثير. وهو أفضل ما أنتجه العرب في هذا الفن.

ويقسم الجزء الخاص بالجراحة (أطلق عليه اسم (العمل باليد)) إلى ثلاثة أبواب: الباب الأول عن الكي ويحتوى على ستة وخمسين فصلاً، والباب الثاني عن الشق والفصد ويحتوى على سبعة وتسعين فصلاً، والباب الثالث في التجبير وعلاج الفك والكسر، وفيه خمسة وثلاثون فصلاً. ويعتبر كتاب الزهراوى أول كتاب عربي في الجراحة. ويحتوى الكتاب على صور لآلات الجراحية وعددتها أكثر من مائتين وأكثرها من اختراعه. وقد قام برسمها واستعمالها بنفسه. وقد أوصى الأطباء، في مقدمة كتابه، بضرورة معرفة التشريح لأنه القاعدة الأولى للجراحة.

ويمكن القول أنه ما من شك أن الزهراوي هو جراح العرب الأكبر. لكنه لولم يشتهر بهذا الفن، لكان إماماً للأطباء العرب. فقد كانت معرفته بالأدوية والأمراض لا تقل عن معرفته ومهارته بفن الجراحة.

وقد حول الزهراوي الجراحة من مجرد حرفة يزاولها الحلاقون إلى علم وثيق الصلة بالطب والتشريح. كما أنه ابتكر الكثير من أدوات الجراحة بأشكال مختلفة حتى تناسب الأغراض الجراحية المختلفة. وكان أول من وصف طريقة تفتيت حصوات مجرى البول، فقد رأى أن يكسرها بـ(الكلاليب) ثم يخرجها قطعة قطعة.

برع الزهراوي أيضاً في علاج الكسور وخاصة كسور الجمجمة. وقد حدد في كتابه الشهير للطبيب الدارس خطوات العمل في هذا المجال بدقة كما زوده بالرسوم المناسبة. وقد أجرى جراحات ناجحة في كسور الظهر ونجح في علاج تشوهات الفكين وتقويم الأسنان باستخدام آلات جراحية ابتكرها خصيصاً لذلك.

أثره في أوروبا :

للزهراوي أثر كبير في أوروبا، فقد ترجمت كتبه إلى كثير من اللغات وتم تدريسها في الجامعات الأوروبية. وقد اهتم بهؤلاء الجراحون الأوروبيون، فنقلوا عنه واقتبسو منه، بل إنهم في كثير من الأحيان نسبوا إلى أنفسهم بعض أعماله. وقد ظل كتابه (التصريف) مرجعاً لأطباء أوروبا من أوائل القرن الخامس عشر وحتى أواخر القرن الثامن عشر.

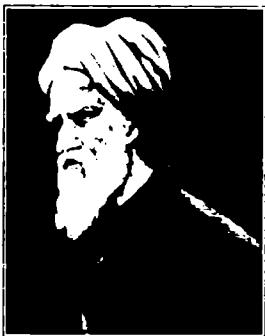
لحات من حياته :

- ولد في مدينة الزهراء ولقب بالزهراوي نسبة إليها، وكانت الزهراء ضاحية من ضواحي قرطبة عاصمة الخلافة الأموية في الأندلس.
- عمل طبيباً في بلاط المستنصر (ابن عبد الرحمن الناصر).
- كان من أهل الفضل والعلم والدين.
- كان يخصص نصف وقته لعلاج المرضى مجاناً تقرباً إلى الله عز وجل.

الحسن بن الهيثم

١٠٣٩ - ٩٦٥ م

البداية :



ولد في البصرة. وهو عالم فذ من علماء العرب. ولم ينل ابن الهيثم حقه من الاحتفاء به وذيوع صيته بما يليق به، وهو أهل لذلك. ولم لا وقد ترك آثاراً خالدة في الطبيعة والرياضيات وغيرها من العلوم. ولو لابن الهيثم ما توصل علم البصريات إلى ما هو عليه اليوم. وقد اعترف الفرنسيون بأن كتب ابن الهيثم في البصريات كانت الأساس الذي اعتمد عليه كبلر في أحاجيه عن الضوء، وخاصة فيما يتعلق بانكسار الضوء في الجو. وقد ظلت كتبه مرجعاً ينهل منه علماء أوروبا قرونًا طويلة.

أعماله وكتبه :

كان ابن الهيثم رياضياً وفلكياً وفلاسوفاً، وترك الكثير من الرسائل والكتب في هذه العلوم جميماً، فأسدى بذلك خدمات جليلة للعالم أجمع. ولابن الهيثم اثنا عشر مؤلفاً في علم الضوء فقط. وأهمها جميماً وأشهرها هو كتاب (المناظر)، وضم الكتاب أهم إنجازاته في علم الضوء. وقد أحدث الكتاب ثورة في علم البصريات وصحح المفاهيم الخاطئة عن الضوء والرؤية. كما تمت ترجمة الكتاب إلى اللاتينية عام ١٥٧٢ م ونشر في بازل بسويسرا تحت اسم (المرجع الشامل في علم البصريات). وقد كان الاعتقاد قبل ابن الهيثم أننا نرى عن طريق أشعة ترسلها العين، وهو اعتقاد خاطئ أرساه بطليموس، وأخذ بهذا الرأي كل من جاء بعد بطليموس إلى أن صلحه ابن الهيثم وقال إن الرؤية تتم من خلال أشعة تبثها الأجسام المرئية باتجاه عين البصر. وقد استفاد ابن الهيثم من دراسته للضوء واكتشافاته في هذا المجال

وقدراته العالية في الرياضيات في بحوثه الفلكية، فتوصل في هذا المجال إلى منجزات كبرى منها:

- أن القمر ليس منيراً ولكنه يعكس ضوء الشمس نحو الأرض.

- وضع جداول دقيقة للانكسارات الفلكي.

- فسر ظواهر عديدة مثل قوس قزح والخسوف والكسوف وغيرها.

وله في علم الفلك سبعة عشر مصنفاً لم يعثر إلا على اثنين عشر منها فقط.

وفي مجال الرياضيات لم يكن ابن الهيثم سطحياً ولا متطفلاً، ولا دارساً لها ليأخذ منها ما ينفعه في دراسة الفيزياء والفلك. بل كان متخصصاً ومتعمقاً. حيث تبحر في العلوم الرياضية البحتة. ووضع رسائل في الجبر والحساب وحساب المثلثات والهندسة المستوية والفراغية. وتوصل إلى قوانين صحيحة لمساحات الكرونة والهرم والأسطوانة المائلة والقطاع والقطعة الدائرية. وله في الرياضيات ثمانية وخمسون كتاباً وصل إلينا منها واحد وعشرون كتاباً فقط.

لتحات من حياته :

- ولد في البصرة بالعراق وغُرف بالبصرى، وتوفي بالقاهرة.

- تلقى علومه الأولى في البصرة ثم رحل إلى بغداد حيث تابع دراسته هناك.

- رحل إلى مصر وهو في الثلاثين بدعوة من الخليفة الفاطمي الحاكم بأمر الله.

- قضى الجزء الأكبر من حياته في القاهرة، حيث تابع بحوثه وألف معظم كتبه.

- سكن في قبة على باب الجامع الأزهر.

- اضطر للعمل بنسخ مؤلفات إقليدس وبطليموس وغيرهما وبيعها أمام الجامع الأزهر ليكسب قوتة.

ابن سينا

١٠٣٧-٩٨٠ م



يلقب العالم الكبير ابن سينا بلقب (الشيخ الرئيس) أو (أمير الفلسفه). وهو من أعظم علماء الإسلام. كان أبوه من موظفي السلطان نوح بن منصور الساماني في مملكة سامان (أفغانستاناليوم). فلما توفي أبوه، أولاًه السلطان بعض المناصب حتى وصل إلى منصب وزير. وقد لزم السلطان حتى نهاية ملكه.

عاني ابن سينا من الكثير من اضطرابات السياسة وتقلباتها، فكان حيناً من المغضوب عليهم، وحياناً آخر من المقربين المحتف بهم. إلا أنه لم ينشغل بذلك أبداً عن البحث والدراسة والإنتاج الفكري. وكان ابن سينا شديد الثقة بنفسه، ومدركاً لنبوغه وتفوقه، مما دعا البعض إلى وصفه بالتكبر.

دراسته وكتبه :

درس ابن سينا فلسفة أرسطو وفلسفة الفارابي، ويقول كثير من الباحثين بأنه قد أضاف إليها وأخرجها بطريقة أفضل. كما أنه قد أحكم تسلسلها. وقد ظلت كتبه في الطب والفلسفة تدرس في جامعات أوروبا حتى القرن السابع عشر. وقال عنه بعض النقاد الأوروبيين: إن تأثيره على الفلسفة المسيحية في أوروبا كان عظيماً واعتبروه في مقام أرسطو. وقد اشتهر ابن سينا في الغرب باسم (افيسيينا) (Avicenna). كما لقب في الشرق بألقاب كثيرة منها : أمير الأطبياء - المعلم الثالث وغيرها.

ومن أشهر كتب ابن سينا كتاب (القانون) في الطب. ويعتبر هذا الكتاب موسوعة طبية شاملة. وقد ترجم إلى اللاتينية وظل لعدة قرون متناولة منهاً بشرب منه

الراغبون في دراسة الطب سواء في الشرق أو الغرب. وقد وضع ابن سينا هذا الكتاب في بلد تسمى (جراجان) حيث تعرف هناك بعالم يسمى (الشيرازي) فاشترى له دارا قريباً منه، أقام فيها ابن سينا فترة قصيرة وهو يدرس ويصنف مؤلفاته.

وقد ألف ابن سينا ما يزيد على المائة كتاب في الطب والفلسفة والرياضيات والموسيقى واللغة وعلم النفس والمنطق والفلك والطبيعة وعلم طبقات الأرض وعلم القوى المحركة.

ولابن سينا اكتشافات طبية عديدة، فهو :

- مبتكر أنبوبة القصبة الهوائية كعلاج لحالات الاختناق.

- مكتشف دودة الإنكلستوما.

- أول من شخص مرض داء الفيل واكتشف بعوضة الفلاريا المسبة له.

- أول من اكتشف أن الأنثى هو المسؤول عن جنس الجنين وليس الأم.

- أول من استخدم أسلوب الحقن تحت الجلد.

لحات من حياته :

- ولد في قرية من قرى بخارى تسمى (أفسنا) وتوفي في (همدان).

- أحاطه والده في صباح العديد من الأساتذة والمربين، فعلمهوا مختلف علوم زمانهم.

- أتم حفظ القرآن الكريم في سن العاشرة.

- حكم عليه بالسجن عدة مرات بسبب ما أحاط به من توتر سياسي أدى في النهاية إلى انشقاق وأنهيار الدولة الإسلامية.

- مات ابن سينا متأثراً بمتاعب بالهضم والقولون.

عمر الخيام

١٠٤٨ - ١١٣١ م



هو أبو الفتح غياث الدين عمر بن إبراهيم الخيام. فارسي مستعرب. وهو مشهور كشاعر بقصيدته المعروفة باسم (رباعيات الخيام). وربما غطت شهرته كشاعر وقصيدته الرائعة التي ترجمت إلى العديد من لغات العالم على شهرته كفيلسوف وعالم في الرياضيات والفلك.

وكسائر العلماء في عصره، اتصل الخيام بالملوك والأمراء في عصره فأenzلوه منزلة تليق بمثله. وكان السلطان السلاجوقى (جلال الدين ملكشاه) يتذمّه صديقاً، كما كان الخيام أيضاً صديقاً لوزيره (نظام الملك) الذي اشتهر برعاية العلوم والفنون وتأسيس المدرسة (النظامية) في بغداد.

الرياضيات والفالك :

للخيام منجزات كبيرة في الرياضيات، فقد استطاع حل ثلاثة عشر نوعاً من المعادلات الجبرية من الدرجة الثالثة حلولاً صحيحة، كما تمكن من حل كثير من المسائل الصعبة في حساب المثلثات باستخدام معادلات جبرية، وحسب الجذر التكعيبى للعدد ٢ بطريق مبتكرة. وتوضح بعض الحلول التي توصل إليها الخيام أنه استخدم الرسم البياني، مما يجعلنا نقول بأنه قد سبق عالم الرياضيات الفرنسي المشهور الذي يعتبر مؤسس علم الهندسة التحليلية، كما يعتبره المحلولون أول من استخدم الجبر والهندسة معاً (الرسم البياني) في حل المعادلات.

وفي الفلك، ركز عالمنا جهده في وضع تقويم شمسي جديد. وجاء تقويمه أكثر دقة من التقويم الجريجوري السائد حتى اليوم، وذلك لأن معدل الخطأ فيه هو يوم واحد كل ٥٠٠٠ عام بينما معدل الخطأ في التقويم الجريجوري يوم واحد كل ٢٣٠ عاماً.

مؤلفاته :

للحريم مؤلفات كثيرة ومتعددة بالعربية والفارسية، لكن بعضها مفقود، ومن أهم مؤلفاته في الرياضيات: (رسالة في البراهين على مسائل الجبر والمقابلة) و(رسالة في شرح ما أشكل من كتاب إقليدس) و(رسالة في حساب الهند) وكتاب (مشكلات الحساب). كما له كتب أخرى في المساحة والفلك والفيزياء والموسيقى. وقد كان عمر الخيام حقاً من العبقريات الفذة النادرة التي أفتكتها في مجالات عديدة وانتفع بها طلاب وعلماء في الشرق والغرب. ومن هذا نجد أنه لم يكن شاعراً فقط، وأن شهرته كشاعر قد أضحت إلى حد ما. بانتشار أعماله الأخرى.

وفي ذلك المعنى قال عنه قدرى طوفان : (لا نجد كثرين ممن لا يعرفون أن عمر الخيام له فضل في الرياضيات والفلك، وقد يكون لهؤلاء بعض العذر، إذا علمنا أنه كان فيلسوفاً وشاعراً وأن شهرته في هاتين الناحيتين جعلت الناس لا ترى عبقريته في النواحي الأخرى).

لحات عنـه :

- يرجع لقبه (الخيام) إلى عمله في صباح بحرفة صناعة الخيام.
- ولد في نيسابور في إيران، وكانت في ذلك الوقت من أعظم مراكز الحضارة الإسلامية.
- أشهر ما يُعرف عنه أنه شاعر (الرباعيات).
- توفي في نيسابور وهناك تضارب في تاريخ وفاته على أن الأرجح هو عام ١١٣١م.

الشريف الإدريسي

١١٦٦-١١٠٠



الإدريسي والخرائط :

هو محمد بن محمد بن عبد الله بن إدريس، ويلقب الشريف الإدريسي. أكبر جغرافي عرفته الحضارة الإسلامية، وأكبر جغرافي في عصره على الإطلاق، وهو من الأسرة الإدريسية العلوية في المغرب، قام برحالة طويلة في أوروبا وآسيا الصغرى وحوض البحر المتوسط، ثم استقر في بلاط الملك روجر الثاني في صقلية وهناك صنع كرة فلكية من الفضة، وخرائطه للعالم حفرت على أسطوانة من الفضة الخالصة أيضاً. كما وضع لروجر الثاني كتاباً سماه (نزهة المشتاق في اختراق الأفاق) أكمله سنة ١١٥٤م، وهو وصف للأرض اعتمد فيه على مشاهداته الخاصة

وعلى تقرير بعض الأفراد الذين بعثهم روجار في شتى النواحي يصاحبهم الرسامون وجعل الإدريسي يتلقى ما يعودون به ويسجله، وكان كتابه هذا أهم الأعمال الجغرافية في عصره، وهو أصح كتاب ألفه المسلمون في وصف بلاد أوروبا وإيطاليا، وقد أخذ عنه كل من كتب عن الغرب من علماء المسلمين، وقد ترجم إلى لغات مختلفة ترجمة بها أخطاء كثيرة، كما ترجم إلى اللاتينية والإنجليزية والألمانية، وطبعت ملخصاته باللغة العربية. وكان الإدريسي أول من يضع الخرائط الدقيقة في العالم أجمع. ويعتبر هذا الكتاب بالإضافة إلى خريطة العالم أهم أعمال الإدريسي على الإطلاق.

وصف لأعماله :

بلغ الإدريسي درجة عالية من التمكّن والاقتدار في وصفه للبحر المتوسط والبلاد المحيطة به، وكذلك وصفه للقارتين الأوروبية وأقاليمها. وعند وضعه لخريطة العالم، وضعها على أساس علمي معقول سابق لعصره. فقسم الجزء الشمالي للكرة الأرضية

إلى سبع مناطق مناخية. وقسم كل جزء إلى عشرة قطاعات متساوية في عدد خطوط الطول بها. ورسم لكل قطاع من هؤلاء السبعين خريطة مستقلة. وبجمع السبعين خريطة كون خريطة للعالم. فجاءت في أدق وأفضل صورة وتعتبر أفضل خريطة للعالم في عصره. وخرائط الإدريسي تقوم على معرفته القوية بكروية الأرض، وقد استمد أصول هذه المعرفة من المصادر الأوروبيّة الإسلامية معاً وتناولها بالتصحيح القائم على الخبرة الشخصية التي حصل عليها خلال رحلاته وما جمعه من معلومات خلال تلك الرحلات. وتعتبر خرائط الإدريسي أساساً لما رسم بعدها من خرائط في عصر النهضة.

والصيدلة أيضاً :

وللإدريسي كتاب في الصيدلة أسماه : (الجامع لصفات أشتات النبات) ساعدته معارفه الجغرافية في جمعه، وقد أشار فيه الإدريسي إلى أنه استعان بكثير من كتب سابقيه في العقاقير ، وقد استفاد منه ابن البيطار، وقد أشار الإدريسي في هذا الكتاب إلى قائمة ٣٦٠ نوعاً من النباتات في تركيب الأدوية. وله أيضاً : (روض الأننس ونزة النفس) و يعرف بـ (المالك والمسالك)، و(أنس المهج وروض الفرج).

لحات عنه :

- ولد في سبتة في المغرب، ومات فيها أيضاً.
- نشأ وتعلم في قرطبة.

ابن البيطار

١٢٤٨-١١٩٣ م



هو أبو محمد عبد الله بن أحمد المالقي الأندلسي، العشاب المعروف بابن البيطار. وهو إمام علماء النباتات والأعشاب. درس ابن البيطار علوم النبات في مطلع شبابه على يد أبي العباس ابن الرومية عالم النبات. ثم عكف على دراسة نباتات الأندلس قبل أن يبدأ في دراسة نباتات المناطق الأخرى. كما تعلم الطب، وكان حجة في معرفة أنواع النبات وتحقيقه وصفاته وأسمائه وأماكنه. وقد اتصل بالسلطان الكامل الأيوبى (محمد بن أبي بكر) فجعله رئيس العشابين في الديار المصرية، ولما توفي الكامل استبقاء ابنه (الملك الصالح أيوب) وحظي عنده بمكانة عالية واشتهر شهرة كبيرة.

رحلاته :

سافر ابن البيطار كثيراً لدراسة النباتات المختلفة، فرحل إلى مراكش والجزائر وتونس وبلاد الروم وغيرها من بلدان العالم. ثم عاد إلى مصر ومنها إلى دمشق. وفي دمشق بدأ ابن بيطار في دراسة نباتات سوريا، ومنها انتقل إلى آسيا الصغرى باحثاً عن النباتات في مواطنها، دارساً لصفاتها، واشتهر ابن البيطار بأنه الطبيب الحاذق، والعشاب البارع، الذي يعرف خصائص الأعشاب.

مؤلفاته :

وقد ألف ابن البيطار كتاب (الأدوية المفردة) في مجلدين، ويعرف بـ (مفردات ابن البيطار). وله أيضاً كتاب: (المغني في الأدوية المفردة)، و(ميزان الطبيب)، و(الإبانة والإعلام بما في النهاج من الخلل والأوهام)، وغيرهم. لكنه اشتهر باثنتين منها. أولهما: (كتاب الجامع لمفردات الأدوية والأغذية) وهو مجموعة من العلاجات البسيطة المستخلصة من النباتات أو المعادن، ويقول ابن البيطار: إنه جمع فيه كل ما

يختص بالنباتات الطبية التي يتخذ منها عقاقير لعلاج الأمراض من مؤلفات الإغريق والعرب ومن تجاربه الخاصة. أما كتابه الشهير الثاني فهو (كتاب المغني في الأدوية المفردة) عن العقاقير، وتناول فيه علاج الأعضاء عضواً عضواً بطريقة مختصرة لينتفع به الأطباء.

وقد ترجم كتابه (مفردات ابن البيطار) إلى اللغة اللاتينية عدة ترجمات، وطبع بتلك اللغة طبعات عديدة تزيد عن عشرين طبعة بداية من القرن الخامس عشر الميلادي. وفي السنتينيات من القرن التاسع عشر أعاد المستشرق النمساوي سونتهايم ترجمة هذا الكتاب إلى اللاتينية مرة أخرى، كما ترجمه الطبيب المستشرق الفرنسي لوكيه إلى اللغة الفرنسية في الثمانينيات من نفس القرن.

طريقته العلمية :

وليس هناك من شك أن ابن البيطار قد اتبع طريقة علمية أصيلة، فقد اعتمد على المشاهدة والتجربة وتحري الصدق والدقة والأمانة في التقل. وهو في ذلك قد اتبع نفس المنهج الذي اتبعه غيره في هذا المجال، مثل ابن سينا وغيره، كما أنه استخدم نفس الترتيب الهجائي الذي فضله سابقوه على غيره من طرق الترتيب، وهو دائم الاستشهاد بأقوال آئمه هذه المهنة من أمثال ابن سينا وجالينوس وأبقراط وغيرهم حرصاً على الأمانة والدقة العلمية. ويحسب له أنه كان يذكر فضل من سبقوه بالإشارة إلى استفاداته من مصنفاتهم في مؤلفاته.

إنجازاته :

تتجلى إنجازات ابن البيطار في مجال علم النبات والأعشاب. ويعد ابن البيطار رائداً في مجال استخدام العلاج الضوئي الكيميائي. كما أنه استخدم بذور نبات الخلة في علاج البهاق. وكان يخلط تلك البذور مع عسل النحل ويقدمها للمربيض، ثم يجعله يتعرض للشمس ساعة أو ساعتين حتى يتصبغ عرقاً. حيث يبدأ لون الجلد المصاب بعد ذلك في العودة إلى اللون الطبيعي تدريجياً بعد ظهور فقاعات به. وكان يتتابع مرضاه بدقة ويسجل ملاحظاته عنهم.

لحظات من حياته :

- ولد في مالقة جنوب الأندلس ولقب بابن البيطار لأن والده كان بيطاراً.
- توفي في دمشق عن تسعه وخمسين عاماً.

ابن النفيس

١٢٩٧-١٢١٠ م



هو علاء الدين أبو الحسن علي بن أبي الحزم القرشي الدمشقي، المعروف بابن النفيس. وهو طبيب، ودارس في الفقه والأصول والحديث واللغة العربية والمنطق والسيرة وغيرها. وقد درس ابن النفيس علوم اللغة والفقه والحديث في حمص بسوريا، ثم رحل إلى دمشق حيث تلقى تعليمه الطبي على يد طبيب العيون البارع مهذب الدين عبد الرحيم المشهور باسم الدخوار. وكان الدخوار في ذلك الوقت كبير الأطباء في البيمارستان النوري. ولم يكتف ابن النفيس بما درسه على يد أساتذة عظام في البيمارستان النووي، بل إنه انكب أيضاً على كتب ابن سينا وأبقراط وجالينيوس وغيرهم. وقال البعض: إنه كان يحفظ كتاب القانون في الطب لابن سينا عن ظهر قلب. كما أنه اهتم أيضاً بدراسة الفلسفة والمنطق والبيان، وتعقّم في دراسة الفقه وعلوم الشريعة، حتى أنه أصبح أستاذاً لفقه الشافعي في المدرسة المسرورية بالقاهرة إلى جانب نبوغه وعبقريته في الطب.

وكان ابن النفيس مثلاً للعالم الورع التقى المنقطع إلى العلم. وهو واحد من أكبر الأطباء العرب الذين حققوا اكتشافات عظيمة، يفتخر به الطب الإسلامي والحضارة الإسلامية إلى يومنا هذا.

إنجازاته الطبية :

أهم ما حققه ابن النفيس هو اكتشافه للدورة الدموية الصغرى، وليس ولیم هارفي الذي وصفها بالتفصيل في كتاب له بعد ذلك بعدة قرون. وقد اكتشف هذا السبق أحد الباحثين صدفة في بداية القرن العشرين. حيث وجد مخطوطات قديمة لابن النفيس يتحدث فيها عن الدورة الدموية. وقد أكد ابن النفيس أن الدم ينتقل

من القلب إلى الرئتين ليتشبع بالهواء وليس لتزويد الرئتين بالغذاء، وكان ذلك شائعاً بين الأطباء في عصره. كما أوضح أن شرایین الرئتين تحتوي على دم فقط وليس على هواء ورواسب كما كان جالينيوس يعتقد. كما نفى ابن النفيس أن يكون الجدار الفاصل بين شطري القلب محتوياً على أي فتحة (صمام أو غيره). وهذه حقيقة مؤكدة الآن.

مؤلفاته :

- الموجز في الطب.
- شرح تشريح القانون .
- شرح كتاب الأدوية لأبقراط.
- تفسير العلل وأسباب الأمراض.
- موسوعة الشامل في الطب.
- المختار من الأغذية.

وكان ابن النفيس قد عكف على إعداد هذه الموسوعة المذكورة أخيراً وهو ينوي أن يجعلها مرجعاً طبياً شاملًا، لولا أن وفاته المنية بعد أن أعد منها ثمانين جزءاً فقط.

ولا شك أن كتبه قيمة كبيرة بالنسبة لتاريخ الطب العربي والغربي على حد سواء. كما أنه قد ألف أيضاً في السيرة وعلم الحديث والنحو والفلسفة والمنطق. وكان ابن النفيس شجاعاً في عرض آرائه العلمية حيث جاء بعضها مخالفًا لآراء قطبي الطب الكبيرين ابن سينا وجالينيوس وكانت مؤلفاتهما تسيطر على عقول الأطباء في عصره، وكان من الصعب أن يعلن الطبيب مخالفته لها، حتى وإن كان في شهرة ابن النفيس، إلا أنه فعل ذلك ولم يخش شيئاً.

لحوظات من حياته :

- * ولد في سوريا وتوفي في مصر بعد أن قضى الجزء الأكبر من حياته بالقاهرة.
- * كان منقطعاً للعلم إلى حد جعله يحجم عن الزواج.
- * رفض أن يعالج مرضه بالنبيذ وهو على فراش الموت حرضاً منه على ألا يقابل ربه وفي جوفه شيء من الخمر التي حرمها الله.
- * هناك اختلاف بين المؤرخين في تحديد سنة وفاته .

ابن الشاطر

١٣٧٥ - ١٣٠٤ م



هو علي بن ابراهيم بن محمد، الدمشقي، الانصاري، المعروف بابن الشاطر. وكان عالما بالفلك، والهندسة، والحساب. مات أبوه وهو في السادسة من عمره وكفله جده، وأسلم له لزوج خالته وابن عم أبيه علي بن ابراهيم ابن يوسف وكان يعرف بابن الشاطر فسمي هو بذلك، فعلمته تعليم الخشب بالعاج حتى برع فيه واشتهر بين الناس بـ (المطغم).

وكان زوج خالته هو أستاذة الأول فأخذ عنه علم الحساب والهندسة، وتعلق قلبه بالفلك خاصة فتعمق فيه، وطالع ما كتب فيه من قبل، وسافر بسبب ذلك إلى القاهرة والإسكندرية في عام ١٣١٩، وأخذ عن كبار العلماء في هذا الشأن، واهتم بكتاب (الرینجات) (وهي كتب تتضمن جداول فلكية يُعرف منها سير النجوم ويستخرج بواسطتها التقويم سنة بعد سنة)، وكانت له عليها ملاحظات واستدراكات، وأصلح كثيراً من الآراء والأرقام والأوصاف التي رأى أنها خلاف الصواب.

عين ابن الشاطر مؤذناً بالجامع الأموي بدمشق، ثم رقي وأصبح رئيساً للمؤذنين به فلقب بالـ (الموقت)، واحترع لذلك آلة سماها (البسيط) وضعها في إحدى منارات الجامع الأموي، وقد زينت دمشق احتفالاً بهذا الحدث.

صفاته :

تحلى ابن الشاطر بالتواضع، وانقطع للعلم، واحتَرَاعَ آلات الرصد، وقراءة كبار المؤلفات في هذا الشأن وكانت أبرزها آنذاك (المجسطي) لبطليموس ومؤلفات نصير الدين الطوسي، ولم يشغل نفسه حتى بالتدريس، حتى صار أعلم أهل زمانه ووصف بـ (الشيخ) و(الإمام).

أعماله واكتشافاته :

صنع ابن الشاطر الأسطرلاب العجيب المنسوب إليه (وهو جهاز استعمل في تعين ارتفاعات الأجرام السماوية ومعرفة الوقت والجهات الأصلية) وقد رأه المؤرخ صلاح الدين الصندي عام ١٢٤٢م، فأعجب به جداً، ووصفه بأنه كان (يدور أبداً على الدوام في اليوم والليلة من غير رحى ولا ماء على حركات الفلك، ولكنه قد رتبها على أوضاع مخصوصة تعلم منه الساعات الزمنية).

وفي مجال المنجزات الفلكية، تمكّن ابن الشاطر من تحديد مداري عطارد والقمر الذين حيرا علماء الفلك طويلاً. كما ابتكر ابن الشاطر الكثير من الأدوات المستخدمة في الرصد الفلكي والقياس والحساب، ومنها الساعة الشمسية والنحاسية، واستفاد في ذلك من مهاراته اليدوية التي اكتسبها في صفره من العمل كـ(مطعم). واكتشف كذلك الرابع العلائي والرابع التام المستخدمين في حل مسائل الفلك.

وقد قدر السلطان مراد خان العثماني علم ابن الشاطر فشجعه على الاستمرار في نشاطه العلمي وكلفه بمتابعة الرصد والتأليف فيه، وأغدق عليه بمال، فكتب الكثير من المؤلفات. وما زال على ذلك حتى كانت وفاته بدمشق في عام ١٢٧٥م.

وقد خلَفَ ابن الشاطر الكثير من الكتب، لا يزال أكثرها مخطوطاً، ومنها :

- رسالة الأسطرلاب.
 - الأشعة اللامعة في العمل بالآلة الجامعية.
 - إيضاح العجيب في العمل بالربع العجيب.
 - الجبر والمقابلة.
 - رسالة في العمل بدقة اختلاف الآفاق المرئية.
 - رسالة في الظاهرة الجديدة.
- الروضات المزهرات في العمل بربع المقطورات.
- زيج ابن الشاطر (وهو جداول فلكية تضم مشاهدات).

لحاجات :

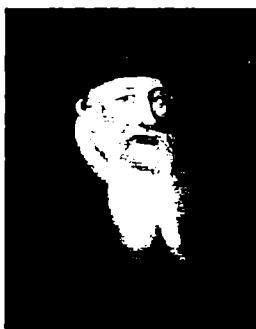
- ولد بدمشق وعاش فيها أغلب حياته ومات فيها.
- سافر إلى مناطق أخرى في الشام ومصر طلباً للعلم.

JOHANNES GUTENBERG

جوناس جوتنبرج

١٤٦٨-١٤٠٠ م

بدايته :



ولد جوناس جوتنبرج وعاش أغلب فترات حياته في مدينة مينز في ألمانيا. وهو من عائلة تعمل في تصنيع المعادن والنقش مما كون له خلفية جيدة كناش وصائغ. وقد مكنته هذه المهارات من صناعة أول حروف معدنية وهي الأساس الذي أدى إلى منجزاته في عالم الطباعة. وكانت هناك محاولات سابقة لطباعة نصوص كاملة عن طريق حفرها في قوالب خشبية وإنتاج العديد من النسخ منها باستخدام الأحبار. لكن جوتنبرج أجاد استخدام طريقة صف الحروف المعدنية على ألواح يمكن إزالتها وإعادة استخدامها بمجرد أن تنتهي أعمال الطباعة بنجاح.

الطباعة بالحروف المتحركة :

تتميز الطريقة التي اخترعها (جوتنبرج) في الطباعة بأنها تمكن من الاستفادة من نفس الحروف في طبع عدة كتب أو وثائق، حيث يعاد استخدامها مرات ومرات. وهي بذلك تتفوق على طريقة الحفر على الخشب التي كانت سائدة في تلك الفترة، فقد كانت بطيئة وكان اللوح الخشبي المحفور للطباعة يستفاد منه مرة واحدة. وقد أحدث ذلك ثورة في عالم الطباعة حيث أمكن استعمال مجموعة الحروف الحديدية عدة مرات لا نهائية في طباعة العديد من الكتب والوثائق وغيرها بسرعة لا تقارن بما سبقها من طرق.

ويعتقد أن (جوتنبرج) قد أجرى عدة تجارب باستخدام الحروف المعدنية في الثلاثينيات من القرن الخامس عشر حيث كان يعيش في تلك الفترة في ستراسبورج. لكنه لم يقتنع بأنه أجادها إلا عام ١٤٤٤م. ثم أنشأ مطبعته عام ١٤٤٨م بأموال

اقترضها من أحد أقربائه. وكان هذا الاختراع هو عبارة عن عصارة خمور أدخل عليها تعديلات لتعمل كمطبعة بالإضافة إلى لوح تصف عليه الحروف. وكان الورق يوضع بالأسطل وتهبط المطبعة فتضغط عليه فتطبع الحروف. ولم تكن مهمة إيجاد حبر مناسب لهذه المطبعة مهمة سهلة، لكن جوتنبرج تمكن من ذلك بعد استخدام خليط من السخام وزيت مرخص باستعماله.

ولا يوجد أي عمل حتى الآن مسجل باسم جوتنبرج، لكن أقدم ما ينسب إليه هو طباعة تقويم عام ١٤٤٨م، كما أنه طبع مائتي نسخة من الكتاب المقدس لم يبق منها الآن سوى ثمانية وأربعين. وهو معروف باسم الكتاب المقدس ذي الاثنين وأربعين سطراً، حيث كانت كل صفحة من صفحاته تتكون من هذا العدد من الأسطر. ويعتقد أن جوتنبرج ومساعديه قد طبعوا هذه النسخ فيما بين عامي ١٤٥٦-١٤٥٠م.

واعترافاً بإنجازات جوتنبرج فقد عاش في رعاية رئيس أساقفة مينز في نهاية حياته. وقد كان رئيس الأساقفة مكتناً بأنه مخترع حروف الطباعة المتحركة حين كان آخرون يعتقدون بأن صاحب هذا الاختراع هو لورنزو جونسون كوستر.

وقد أدى اختراع المطبعة ذات الحروف المتحركة إلى طفرة في عالم الطباعة، وهذه الطفرة تعادل ما حدث عند انتشار استخدام الأرقام الهندية حول العالم. وعلى الرغم من أن اختراع المطبعة لا يعتبر اكتشافاً علمياً خارقاً، إلا أن وجودها يعتبر وسيلة هامة لإحداث تطور علمي هائل. فقد أتاحت المطبعة للأكاديميين الفرصة لنشر المعرف على عدد كبير منهم بطريقة غير مكلفة. وقرب نهاية القرن الخامس عشر كانت هناك عشرات الآلاف من الكتب والمنشورات قد طبعت ونشرت.

لحظات من حياته :

- انتقل جوتنبرج من مينز في ألمانيا إلى إلى ستراسburg في فرنسا عام ١٤٢٠م.
- عاد جوتنبرج إلى مينز مرة أخرى وأنشأ مطبعته هناك ١٤٥٠م.
- طبع عدة كتب وتقويم وخطاب بابوي ما بين عامي ١٤٥٦-١٤٥٠م.
- في عام ١٤٦٥م أصبح جوتنبرج من المقربين من كبير أساقفة مينز.

LEONARDO DA VINCI

ليوناردو دا فنشي

١٤٥٢ – ١٥١٩ م

ماذا (دافنشي) ؟



قد يبدو من الغريب أن نذكر دا فنشي في كتاب يتحدث عن العلماء والمخترعين والكتشافين. وهذا الأمر ليس غريباً، فهو في الواقع ذو عقلية علمية فذة، لكن أعماله لم تبرز وتتجلى قيمتها إلا بعد عدة قرون من وفاته. على أن أكبر عامل أعاده عن تغيير وجه العالم هو الفترة التي عاش فيها.

لقد فاق دا فنشي معاصريه عبقرية وذكاء. ولو كان قادر له أن يعيش في عصر إديسون بما فيه من تكنولوجيا القرن التاسع عشر، فربما كان قد حقق ما لم يستطع إديسون نفسه تحقيقه.

ونحن جميعاً نعرف دا فنشي بأنه فنان من عصر النهضة رسم لوحات عالمية شهرة مثل: (العشاء الأخير) و(موناليزا). لكن أغلب وقته كان مخصصاً للبحث العلمي. وكان يستفيد من ذلك في أعماله الفنية. فلم يترك دا فنشي مجالاً علمياً تقريباً في عصره إلا درس فيه. فدرس الفلك والجغرافيا والنبات والحيوان وعلم طبقات الأرض والتشريح. وفي مجال التشريح، تمكّن من الحصول على أجزاء من جسم إنسان ميت حتى يستطيع رسم لوحات تخطيطية لجسم الإنسان.

وربما يكون أهم ما قدمه دا فنشي في مجال العلم هو الطريقة المنطقية المنظمة التي يتناول بها الموضوعات، حيث جاء ذلك بعد ألف عام من الاعتقاد في الخرافات. فكان يبدأ بأسئلة مباشرة وواضحة مثل: (كيف تتمكن الطيور من الطيران؟) وبعد ذلك يتبع موضوع دراسته وهو في بيئته الطبيعية، ويسجل ملاحظاته عن سلوكه. ثم يتبع الملاحظة مرات ومرات حتى يتأكد من دقة ما يسجله، وذلك قبل أن يصل إلى نتائج يعبر عنها بالرسم.

علم حركة الهواء : AERODYNAMICS

كان دافنشي يستفيد مما يسجله من ملاحظات بتطبيقها فوراً على تصميمات لخرارات صالحة لأن يستخدمها الإنسان. وعلى سبيل المثال فإن ما قام به في علم حركة الهواء جعله يرسم مخططات لعدد من الطائرات التي كان من الممكن أن تطير فعلاً وكان من بينها طائرة مروحية بدائية. حدث ذلك قبل خمسة عقود من تحويل هذا الاختراع إلى حقيقة.

علم قوة الماء : HYDRODYNAMICS

أدت دراسة دافنشي لعلم قوة الماء (القوى المائية) إلى إنتاج عدة رسوم تخطيطية لعجلات مائية وماكينات تعمل بقوة المياه وذلك قبل عدة قرون من حدوث الثورة الصناعية. بالإضافة إلى أنه رسم أجهزة لقياس الرطوبة وعدد من الملابس البدائية للغوص تحت الماء.

مخترعات عسكرية :

أعد دافنشي أثناء فترة عمله مع دوق ميلان بين عامي ١٤٩٩-١٤٨٢م عدة تصميمات لأسلحة مثل: الصواريخ والمدافع، بل والغواصات. لكنه في هذا المجال أيضاً لم يتجاوز إعداد الرسوم لخرارات ظهرت بعد ذلك بسنوات عديدة.

تعليق :

على الرغم من أن غالبية التصميمات التي وضعها دافنشي لم يتم تنفيذها، إلا أنه يكفيه أنه أعاد طريقة التفكير العلمي الدقيق للحياة فخرج بالعالم من العصور المظلمة ووجهه إلى فترة من التقدم. وقد جاء في رسالته إلى دوق ميلان (حيث كان يطبع في أن يوظفه) أنه ذو خبرة في بناء السدود وشق قنوات الري وتصميم الأسلحة العربية والفن العماري بالإضافة إلى الرسم والنحت. ويقال أيضاً: إن دافنشي هو أول من صمم الدراجة.

لحات من حياته :

- انتسب لمدرسة ستديو فيرونشي في عام ١٤٦٩م.
- عمل في خدمة دوق ميلان عام ١٤٨٢م.
- زار فرنسا بدعوة من فرانسис الأول عام ١٥١٩م ومات هناك.

NICOLAS COPERNICUS

نيقولاس كوبيرنيكوس

١٤٧٣-١٥٤٣ م

نشأته :



نشأ كوبيرنيكوس تحت رعاية عمه لوكياس وكان يعمل أستفانياً في إرميلاند، وهناك حصل على الدكتوراه في الأسطار المقدسة في عام ١٥٠٢م. فأصبح أستفانياً لفرونبرج. وقد جاهد كوبيرنيكوس طوال حياته حتى يستطيع الطواف إلى حل للصراع القائم بين ما يدرسه من رياضيات وفلك وبين معتقداته الدينية. وكان أحد أهم العوائق التي منعه من نشر كتابه هو الخوف من أن تتناقض مع الكتاب المقدس.

كان من المعروف والبديهي عند جميع العلماء أن الأرض هي مركز الكون وحولها تدور الشمس والكواكب الأخرى. لكن كوبيرنيكوس تجرأ وعارض هذا المفهوم وقال: إن الشمس هي مركز الكون وأن الأرض وبقية الكواكب تدور حولها، فواجهه موجة من الغضب والاحتجاج حتى وفاته.

كيف تم الاكتشاف ؟

وقد أدى ذكاء كوبيرنيكوس إلى أنه تناول قاعدة أرسالها بطليموس لسنوات عديدة ولم يكن هناك من يفكر في نقضها. وقد بدأ تناوله للموضوع باستفسار دار في نفسه وهو: لماذا تدور الكواكب حول كوكب مثلها وليس حول كائن كبير مبهر ذي فائدة للجميع مثل الشمس؟ وظل كوبيرنيكوس يفكر في هذا السؤال لسنوات عديدة، ثم تبلورت الفكرة أكثر بعد عودته إلى بولندا للحصول على وظيفة في كاتدرائية فرونبرج. وقد استفاد من موقعه في الكاتدرائية لكي يتقدم في دراسته باستخدام برج الكاتدرائية في مشاهدة النجوم ومتابعتها. وكان له ما أراد، فتمكن من التوصل إلى النتيجة التي كان من الصعب جداً أن يجاهر بها في عصره. وكان عليه أيضاً أن يستكمل كل جوانب الدراسة بحيث تصبح شاملة قبل إعلانها.

الأرض تدور حول الشمس :

أصبح كوبيرنيكوس مقتنعاً بأن الشمس ثابتة في مركز الكون وأن حولها نظاماً مكوناً من عدة كواكب، وأن الأرض تدور حولها دورة كاملة مرة كل عام. لكن لكي تصبح الفكرة كاملة ومكتملة، فإن الأرض لا تدور فقط حول الشمس، ولكنها تدور حول محورها مرة كل أربع وعشرين ساعة. وهذا يفسر تحرك الشمس الظاهري في السماء.

معارضة الكنيسة :

استمر كوبيرنيكوس في العمل بناءً على نفس الأفكار السابقة لمدة عشرين عاماً تالية. وعلى الرغم من أن عمله كان قد تم في عام ١٥٣٠ م إلا أنه كان لا يزال يتلقى مبررات من أصدقائه تدعوه لعدم النشر. لكن نظرياته تسربت إلى أوروبا كلها حتى أنها وصلت إلى البابا. ولكن لم تمنع الكنيسة نشر كتابه إلا عام ١٦١٦ م وجاء في مبرراتها أنه يحتوي على ما هو كفر. وقد ظل هذا العظر مستمراً حتى عام ١٨٣٥ م وكان الكثيرون في ذلك الوقت قد اقتنعوا بنظرية كوبيرنيكوس.

على أن كتابه (حول ثورة الكواكب) قد طبع أخيراً في عام ١٥٤٢ م، ولكن لأن كوبيرنيكوس كان قوي التعبير وكانت أفكاره تعتبر ثورة في حد ذاتها، فإن كثيراً من الجامعات رفضت هذا الكتاب ببساطة لأنه يناقض أفكار أرسسطو.

لحاظات من حياته :

- ولد في بولندا.
- في عام ١٤١٩ دخل جامعة (كراكاو).
- تم طبع كتابه (حول ثورة الكواكب) وهو على فراش مرض الموت، لكن الكنيسة الكاثوليكية منعت نشره.

داود الأنطاكي

١٥٩٩-١٥٤٠ م



هو داود بن عمر الأنطاكي، ويُلقبونه بالحكيم الماهر الفريد، والطبيب العاذق الوحيد، جالينوس أوانه، وأبقراط زمانه، العالم الكامل. لم تذكر المصادر على وجه التحديد تاريخ ولادة داود الأنطاكي، إنما يرجح أن يكون مولده في التاريخ المذكور. قرأ الأنطاكي كتب الأقدمين من اليونانيين، من أمثال أبقراط وجالينوس، كما قرأ لابن سينا والرازي والزهراوي وغيرهم، وعنى بدراسة الطب العلاجي خاصة، وتحضير الأدوية والوصفات وما نسميه اليوم (الصيدلة). وقد ولد كفيف البصر، لكن ذلك لم يعقه عن أن يكون له دور عظيم في مجال الصيدلة.

مؤلفاته :

من أشهر مؤلفاته كتابه الضخم (تذكرة أولى الألباب والجامع للعجب العجاب) والذي عرف واشتهر باسم (تذكرة داود). ويعقد هذا المؤلف في نحو سبعمائة صفحة من القطع الكبير، وقد قسمه داود إلى ثلاثة أجزاء تتضمن مقدمة واربعة أبواب، خص المقدمة بذكر العلوم الموجودة في الكتاب وحال الطب معها، ومكانته وما ينبغي له وللعاملين به، وما يتعلق بذلك من الفوائد. ثم تكلم في الباب الأول عن كليات هذا العلم ومداخله، وأفرد الباب الثاني لقوانين الإفراد والتركيب وأعماله العامة، وما ينبغي أن يكون عليه أثناء التحضير، مثل السحق والقليل والغليل والجمع والإفراد والراتب وأوصاف القطع والمليين والمفتاح، إلى غيرها من الراتب. ثم تكلم في الباب الثالث عن المفردات والمركبات وما يتعلق بها من اسم و Mahmah و مرتبة ونفع وضر، ورتبه طبقاً لحرروف المعجم. ثم تكلم في الباب الرابع عن الأمراض وما يخصها من

العلاج وبسط العلوم المذكورة، وما يخص العلم من النفع وما يناسبه من الأمزجة وما
له من الدخل في العلاج.

وقد ناقش الأنطاكي في (تذكرة) عدداً كبيراً من أنواع النباتات وعددًا من المواد
الحيوانية والمعدنية، بالإضافة إلى ما يستخلص منها جمياً من عقافير. كما شرح
القواعد الأساسية لتحضير الأدوية وبين طريقة استخدامها في العلاج. وقد سهل هذا
الكتاب على العطارين المداواة في الأمراض البسيطة التي لا تتطلب خبرة طبية كبيرة.
كما أن العرض المبسط المتراoط للكتاب سهل استخلاص المعلومات منه والاستفادة بها،
حيث تمكن من ذلك البسطاء الذين لم ينالوا قدرًا كبيرًا من التعليم.

ومن مؤلفاته أيضًا :

- نزهة الأذهان في إصلاح الأبدان.
- كفاية المحتاج في علم العلاج.
- شرح عينية ابن سينا.
- ألفية في الطب.
- النزهة البهجة في شحد الأذهان وتعديل الأمزجة.
- رسالة في علم الهيئة.

لحوات عنه :

ولد بأنطاكيه وإليها انتسب، وهي مدينة تقع شمالي سوريا وسط سهل خصب
جميل في الحوض الأدنى لنهر العاصي، وكانت من أشهر مدن سوريا.
لداود بالإضافة إلى التذكرة ، كتاب آخر في الأدب أسماه (تزين الأسواق).
أقام في القاهرة، واستقر بها زمناً طويلاً. وتوفي بمكة.

WILLIAM GILBERT

وليم جلبرت

١٥٤٠ - ١٦٠٣ م

أول فيزيائي :



يعتبر وليم جلبرت واحداً من أهم العلماء الإنجليز وهو أول فيزيائي في العصر الحديث. وكان موضوع بحثه الأول هو المغناطيسية وقد حقق فيه منجزات كبرى. وبالإضافة إلى الشهرة الواسعة التي حققها له مجال بحثه، فإن أسلوبه في البحث كان على نفس القدر من التميز إن لم يكن أكثر تميزاً.

عصر خطير :

من يعيش في عصر شكسبير والملكة إليزابيث الأولى لابد أن يلاحظ سيطرة الخرافات وتوهج الأفكار الدينية في ذلك العصر. وكان البحث القائم على التفكير العلمي نادراً جداً. كما كانت المحاولات الأوروبيية الأخرى في هذا المجال (مثل محاولات دافنشي) غير متاحة بالنسبة لوليم جلبرت، إلا أنه كان على علم بأعمال كوبرنيكوس.

وعلى ضوء تلك الخلفية تميزت أعمال جلبرت. فقد نجى جانباً كل ما سبقه من أعمال في نفس المجال واعتمد فقط على ما يمكن إثباته بالدليل والبرهان والتجربة. وعلى الرغم من أن هذا الأسلوب يبدو عادياً لقارئ اليوم إلا أنه كان مستحيلاً في ظل سيطرة الخرافات والأفكار الدينية على البحث العلمي. ويعتبر كتابه (المغناطيسية والأجسام المغnetة والكرة الأرضية الجاذبة) هو أول نص علمي حقيقي يتم نشره. لكن جلبرت لم يتوصل إلى ما توصل إليه إلا بعد سنوات من إجراء التجارب وتسجيل الملاحظات، كما أنه سجل الجديد عن المغناطيسية والكهرباء وهي مصطلحات نشرها وجعلها شائعة وقدرة على مواجهة الأساطير والخرافات. وكانت هناك خرافة تقول: إن الثوم يمكنه أن يؤثر على دقة إبرة البوصلة، وهي واحدة من خرافات كثيرة سعي جلبرت إلى التخلص منها.

التجارب والنتائج :

أجرى جلبرت التجارب على البوصلة باستخدام مغناطيس كروي، حيث جعل الإبرة تشير إلى الشمال أو الجنوب باتجاه المغناطيس. وهذا يشبه طريقة عمل البوصلة في الظروف العادلة. وقد توصل جلبرت من ذلك إلى أن الأرض نفسها تعتبر مغناطيساً كبيراً يؤثر على حركة إبرة البوصلة فيجعلها تحدد الشمال والجنوب. وعلى الرغم من أن هذه الأفكار لم يتم إثباتها بطريقة لا تدع مجالاً للشك إلا بعد عدة مئات من السنوات، إلا أنها تعتبر اكتشافاً مهماً ساهم في فهم فيزياء الأرض والكون.

ذهب جلبرت إلى ما هو أبعد من ذلك ودرس موضوع تأثير الجاذبية على بقاء الكواكب في مداراتها. وقد وضع بذلك الأساس لمفهوم وجود القوى غير المرئية، وفسر كثيراً من الطواهر الكونية وهي مبادئ تابعها غاليليو ونيوتون. كما أن جلبرت قد توصل إلى أن الغلاف الجوي حول الأرض ليس سميكاً جداً وأن أغلب المسافات التي تفصل بين الكواكب ما هي إلا فضاء.

منجزات :

لم يكتف جلبرت بالتمسك بالطريقة الحديثة في البحث العلمي فقط، لكنه أدخل أيضاً العديد من المصطلحات الجديدة إلى اللغة الإنجليزية مثل: (القطب المغناطيسي - القوة الكهربائية والجذب الكهربائي) كما سميَت وحدة قياس قوة المغناطيس بـ (جلبرت) نسبة إليه. كما أنه كان أول من استخدم مصطلح (الكهرباء) وجعله شائعاً. واستطاع جلبرت نفي كثير من المعتقدات الخاطئة عن المغناطيسية مثل الاعتقاد بأن قطعة من الماس يمكنها أن تمغنمط الحديد.

لحاظات من حياته :

- في عام ١٥٧٩م تخرج في جامعة كامبريدج.
- في عام ١٦٠٠م نشر (المغناطيسية والأجسام المغفنة والكرة الأرضية الجاذبة).
- في الفترة من ١٦٠٣-١٦٠٠م عمل في بلاط الملكة إليزابيث الأولى.

FRANCIS BACON

فرانسيس بيكون

١٥٦١-١٦٢٦م

بداية مبكرة :



أثبت بيكون كفاءته في سن مبكرة جداً، حيث دخل كلية ترينتي في كامبريدج وعمره اثنى عشر عاماً فقط. وأصبح عضواً في البرلمان وهو في الثالثة والعشرين. وكان قد تأهل للعمل بالمحاماة. فعمل بالمحاماة فترة قصيرة. ثم نال منصب استشارياً رفيعاً في قصر الملك جيمس الأول. وقد

واصل بيكون دراسته للفلسفة والعلوم خلال دراسته الجامعية وخلال عمله بعد تخرجه أيضاً. وقد خلد اسمه بسبب ما خلفه من أعمال مثل كتاب (تقدير التعلم) عام ١٦٠٥م. حيث كان غير مقتنع بطرق تناول المعرف في عصره، وكان يرى أنه سيأتي يوم يتقدم فيه العلم ويتفوق كثيراً على الأعمال العظيمة التي خلفها العظماء السابقون. وكان بيكون يدعو إلى استخدام طرق البحث العلمي الصحيح وإجراء التجارب، ومن ثم الوصول إلى نتائج بعد تسجيل الملاحظات.

نقد :

انتقد بيكون في كتبه طريقة أرسطو الاستدلالية واستخدامه للأفكار المجردة واعتماده عليها في الوصول إلى الحقائق، وذلك دون تحقق دقيق مما إذا كانت المبادئ التي قامت عليها تلك الحقائق صحيحة أم لا.

ونهاية مبكرة :

كان سقوط بيكون سرياً أيضاً. فقد اتهم بالرشوة عام ١٦٢١م وهو رئيس القضاة، واعترف بيكون بالاتهام، لكنه أصر على أن أخذ هذه الأموال من بعض أصحاب الدعاوى، وخصومهم في آن واحد لم تؤثر على أحکامه القضائية، وتم إدانته وصدر الحكم

بتغريمه أربعين ألف جنيه وحرمانه من عضوية البرلمان ومن الوقف في ساحة القضاء وسجنه إذا رأى الملك ذلك، ولم ينفذ هذا الحكم كاملاً لأن الملك أمر بإطلاق سراحه بعد حبسه أيام قليلة، وصدر أمر ملكي ياعفائه من الغرامات المالية، لكنه اضطر إلى اعتزال الحياة العامة وأن يقضي بقية أيام حياته في الكتابة، فقضى بعد هذه المأساة خمس سنوات، ثم مات عام ١٦٢٦م وهو يجري تجربة على دجاجة أطعماها ثلجاً في جو شديد البرودة.

كتب :

كان بيكون يعد كتاباً ليعرض فيه طريقته الجديدة في البحث العلمي، وكان ينوي أن يتكون الكتاب من ستة أجزاء، لكنه مات بعد أن انتهى من أول جزء من الكتاب فقط. وكان يأمل في أن يسجل طريقته الحديثة في البحث العلمي ويعيد تصنيف العلوم في أفرع جديدة وأن يجمع بعض الحقائق العلمية وما يؤكد لها من براهين باستخدام طريقته الجديدة.

ويرى بيكون أن للعلم جانباً نظرياً وآخر عملياً، ولا ينبغي أن نت忤د العلم النظري غاية في ذاته، وإنما هو وسيلة للفوائد العملية التي قد نجنيها من العلم، والفوائد العملية تعنى الإنتاج الصناعي والزراعي والتجارة وبذلك يساهم العلم في تحسين حياة الأفراد والأمم.

لم تكن طريقة بيكون في البحث العلمي التجاريبي جديدة تماماً، فقد استخدمها غيره آخرون قبله. إلا أنها اشتهرت على يديه، وفي هذا وحده ما يكفي لذكره بين عظاماء العلم والمخترعين والمكتشفين الكبار وهو المعروف لدى العامة بأنه فيلسوف.

لحاظات من حياته :

- ولد في لندن، وتوفي فيها بسبب مرض الالتهاب الشعبي.
- في عام ١٥٩٤م حصل على الماجستير من جامعة كامبريدج.
- توج الملك (جيمس الأول) على عرش إنجلترا في عام ١٦٠٥م.
- في عام ١٦٠٧م اختار الملك (جيمس الأول) (فرانسيس بيكون) مستشاراً له.
- في عام ١٦٢١م انتهت حياته الوظيفية بفضيحة رشوة.

GALILEO GALILEE

جاليليو غاليلي

١٥٦٤-١٦٤٢ م



كان جاليليو مثلاً للعالم المكافح من أجل تطوير العلم. ولم يقلل ضعف بصره أو فقده بالكامل بالإضافة إلى سجنه في بيته بقية حياته من عزمه ومواصلته للبحث والدراسة. وقد لعب جاليليو دوراً هاماً في تطوير علم الفيزياء والفلك في مستهل القرن السابع عشر. وقد

كان أبوه موسيقياً إلا أنه برع في مجال مختلف تماماً. وقد أصبح أستاذاً مرموماً في مدینته (بيزا) قبل أن يتجاوز الخامسة والعشرين من عمره.

وبالرغم من أنه اكتسب شهرته من قيامه بإجراء تجربته الشهيرة فقد قدم خلالها بيسقط كرتين مختلفتي الحجم من قمة برج بيزا المائل ليثبت أن الأجسام التي تختلف في تسقط بسرعة أكبر من سرعة سقوط الأجسام الخفيفة، إلا أن هذه التجربة لم تكن أهم ما قام به من أعمال، بل إنه لا يوجد دليل قطعي على أنه قام بإجراء هذه التجربة، ومع ذلك فقد كان جاليليو واحداً من الرواد الأوائل الذين استخدمو نتائج التجارب العلمية لإثبات النظريات العلمية.

شرع جاليليو في دراسة الطب، وشجعته أسرته على ذلك. لكنه سرعان ما تحول إلى دراسة الفيزياء، وقد برع جاليليو في استخدام منهجه العلمي التحليلي في توضيح قوانين الحركة. وقد رفض كثيراً من تفسيرات أسطو الفيزيائية رغم أنها قد صمدت لفترة طويلة من الزمن، وكان أشهر ما تمكّن جاليليو من نقضه من أفكار

أرسطو هو (إن الأشياء الثقيلة تسقط على الأرض أسرع من الأشياء الخفيفة). وقد أثبت جاليليو خطأ ذلك بطريقة عملية وذلك بإسقاط جسمين مختلفي الوزن من نفس الارتفاع، فاستغرقا نفس الفترة الزمنية. ويقال: إنه قد أجرى هذه التجربة من أعلى برج (بيزا).

البندول :

في بداية حياته العملية اهتم جاليليو بدراسة البندول، وقد استلهم ذلك من متابعته لصباح يدور في كاتدرائية بيزا. وبعد عدة تجارب توصل إلى أن البندول يستغرق نفس الوقت الذي يدور فيه للخلف في دورته مرة أخرى للأمام، وذلك بغض النظر عن مدى اتساع دورته. وكان هذا الاكتشاف مهمًا جداً لتطوير ساعة البندول التي صممها جاليليو، ثم قام ابنه بصناعتها بعد وفاته.

أعماله :

كان جاليليو شغوفًا بدراسة الأجسام المتحركة أو الموضعية في حالة حركة (الديناميكا). وكانت السماء الفسيحة بما فيها من أحجام وأجسام وكواكب ونجوم موضع بحثه واهتمامه. وقد وجاءت أهم أعمال جاليليو وهو في منتصف العمر بطبع مؤلفه الذي أسماه (رسول من النجوم). وصف جاليليو في هذا الكتاب الاكتشافات التي توصل إليها مستخدماً جهاز التلسكوب، وكان حديث الاختراع في ذلك الوقت. وقد كان جاليليو حينذاك يعمل بالتدريس في جامعة بادوا، وقد ذكر في هذا المؤلف كيف أنه علم بوجود هذا الجهاز الحديث، الذي يمكن بواسطته رصد الأشياء البعيدة بوضوح، كما لو كانت قريبة من المشاهد. ومع هذا فإن تصميم التلسكوب الذي استخدمه جاليليو في اكتشافاته، والذي يعرف باسم (تلسكوب جاليليو) كان متميزة عن سبقه. وقد قدم جاليليو في هذا الكتاب شرحاً لنظرية عمل التلسكوب، كما أنه زوده برسومات توضيحية لمشاهداته.

هل هو مخترع التليسكوب ؟

وإن كان هناك اعتقاد خاطئ بأن جاليليو هو مخترع التليسكوب، إلا أن ذلك ليس صحيحاً بالتأكيد حيث سبقه إليه آخرون من هولندا على وجه الخصوص. لكن جاليليو طور تلسكوبه واستخدمه في العديد من اكتشافاته. لذلك سمي بـ(تليسكوب جاليليو). ثم اختلط الأمر على الناس بين التصنيع والتطوير فنسبوا صناعة التليسكوب إليه، وليس التطوير فقط.

اكتشافاته :

استنتج جاليليو باستخدام التليسكوب وجود جبال وسهول على سطح القمر، إلا أن تقديراته عن ارتفاع تلك الجبال كانت تفوق الواقع كثيراً. كما أنه تمكّن باستخدام التليسكوب من مشاهدة كثير من النجوم التي لا يمكن رؤيتها بالعين المجردة، ولا حظ أن درب التبانة، يتكون من نجوم كثيرة، واكتشف وجود أربعة من الأقمار التي تدور حول المشتري. كما اكتشف جاليليو وجود ثلاث حلقات ملونة حول زحل، وأن كوكب عطارد يمر بأطوار مثل القمر.

وفي عام ١٥٩٣ اخترع جاليليو أول ترمومتر وهو عبارة عن حوض به ماء ملون ومنكس فوقه أنبوبة زجاجية أعلاها كرة زجاجية عندما يبرد الجو فإن الهواء الموجود بالكرة الزجاجية ينكشم فيرتفع عمود الماء الملون في الأنبوبة، والعكس.

المواجهة مع الكنيسة :

عندما أصبح من الواضح تماماً لجاليليو أن ما توصل إليه كوبرنيكوس صحيح تماماً، وأن الأرض والكواكب الأخرى تدور حول الشمس، وأن الشمس هي مركز الأرض، لم يستطع إلا أن يؤيد ذلك بشدة، لكن ذلك لم يلق قبولاً من الكنيسة فغضبت عليه. فكانت الكنيسة حتى تلك الفترة لا تزال تعتقد أن كوبرنيكوس مخرف ومخطئ. وعلى هذا لم تقابل الكنيسة أعماله بالتقدير والرعاية ولكن بالهجوم والاعتراض.

تحقيق ومحاكمة :

في عام ١٦٣٢ استدعي غاليليو للمثول أمام المحكمة للتحقيق معه بعد أن قام بطبع كتابه (حوار حول النظامين الرئيسيين في العالم)، والذي كان يحتوي على مناقشات حول حركة مجموعات الكواكب السابقة في السماء، وهل تدور هذه المجموعة حول الكرة الأرضية، أم هي تدور حول الشمس. ولكن أعداء غاليليو كانوا قد تزايدوا، بسبب نقده المتكرر لأفكار أرسطو، وتم اعتقال غاليليو، وحددت إقامته في منزله بقية حياته.

لمحات من حياته :

- ولد (غاليليو) في مدينة بيزا ، وعاش حياته كلها في إيطاليا.
- درس الطب في بيزا في عام ١٥٨١ م لكنه أخفق في إكمال دراسته.
- صمم تلسكوبه وطوره في عام ١٦١٠ م.
- في عام ١٦٣٢ م نشر كتابه (حوار حول النظامين الرئيسيين في العالم).

JOHANNES KEPLER

جونز كبلر

١٥٧١ - ١٦٣٠ م

دراسته :



درس الألماني كبلر الرياضيات والفلسفة والفالك. فسمع عن نظرية مركزية الشمس لكوربوريوس، ولاحظ أن علماء عصره يرفضونها، وبعد أن درس كبلر تلك النظرية أعلن قبوله لها. ثم عمل كأستاذ للرياضيات والفالك في أكاديمية جرار في النمسا. حيث أصدر أول مؤلفاته الفلكية وذلك عام ١٥٩٦ م. وفي عام ١٦٠٠ م ارغم كبلر على ترك العمل في النمسا. فدعاه تيكو براه ليعمل كمساعد له. وبعد عام توفي تيكو براه وأصبح كبلر مستشاراً للملك رودلف الثاني في الشؤون الرياضية خلفاً لتيكو براه وظل كبلر في هذا المنصب حتى وفاته.

استكشف كبلر قوانين حركة الكواكب فيما بين عام ١٦٠٩ م وعام ١٦١٤ م. وقد قال عنه نيوتون: (إذا كنت قد استطعت أن أكون أنفذ بصيرة من غيري، فذلك فلأنني بنيت على ما أسسه عدد كبير من العمالقة ومنهم كبلر).

مدار كوكب المريخ :

ويدين كبلر بالكثير للفلكي الشهير الذي عمل معه وهو تيكو براه. وقد تنبأ (براه) بقدرات كبلر عندما قرأ بحثاً كان كبلر قد أعده أثناء دراسته في الجامعة في توبingen. واستعان كبلر بملحوظات أستاذته براه التي سجلها خلال عشرين عاماً في حساب وتفسير وشرح مدار كوكب المريخ. ولكن ولسوء حظه - حيث شارك كوربوريوس رأيه في أن الكواكب لها مدارات ثابتة. اضطر إلى أن يبحث لمدة ثمان

سنوات تالية حتى يصل إلى نتيجة مقنعة. وفي يوم استيقظ على فكرة مفاجئه حيث رأى أن الكواكب لا تدور في مدارات دائيرية كاملة ولكنها تدور في مدارات بيضاوية. وأن هذه المدارات لها مركزين قريبين من بعضهما جدا.

مؤلفاته :

من مؤلفات كيلر كتاب (علم الفلك الجديد) ونشر عام ١٦٠٩م ونشر به قانوني حركة الكواكب الأول والثاني كتاب (سر الكون) وهو أول كتاب فلكي له ونشره عام ١٥٩٦م وكتاب (تنافس العالم) نشره عام ١٦١٩م.

اكتشافاته :

من أهم اكتشافات كيلر قوانين حركة الكواكب المعروفة باسم (قوانين كيلر) وهى ثلاثة قوانين: اكتشف القانون الأول والثانى في عام ١٦٠٩م واكتشف القانون الثالث عام ١٦١٨م. وينص القانون الأول منها على أن جميع الكواكب تدور حول الشمس في مسار يتخذ شكل قطع ناقص Ellipse يقع مركز الشمس في إحدى بؤرتيه أو مركزيه. وينص القانون الثانى على أن الخط الذى يصل مركز الشمس بمركز الكوكب يرسم مساحات متساوية في فترات متساوية من الزمن . أما القانون الثالث فينص على أن مربع المدة الزمنية التى يستغرقها دوران الكوكب حول الشمس يتتناسب تناسبا طرديا مع مكعب متوسط بعده عن الشمس.

لحات من حياته :

- ولد كيلر فى قرية فايل درشتات عام ١٥٧١م.

- في عام ١٦٠٠ عمل كيلر مع تيكو براه فى برج.

- وبعد وفاة تيكو براه فى عام ١٦٠١م ورث كيلر منصبه.

- توفي كيلر فى مدينة رجينزبرج بمقاطعة بافاريا.

WILLIAM HARVEY

وليم هارفي

١٥٧٨ - ١٦٥٧ م



إذا كان كبلر قد انطلق في عالم الفلك ياكمال عمل نيكولاوس كوبيرنيقوس الذي اعترض على ما قاله بطليموس، فإن وليم هارفي قد فعل نفس الشيء في مجاله. فقد جاء جالينوس بأفكار وانتقدها فاسيلوسز. ثم جاء هارفي وأثبت أن هناك دورة دموية داخل الجسم تمر بالقلب، والقلب عبارة عن مضخة بيولوجية.

نظريّة جديدة :

أثبت جالينوس أن الدم يصنع في الكلية مما تم امتصاصه من الطعام الذي يعتبر كالوقود للإنسان. وبالتالي فإن الجسم بحاجة دائمة إلى طعام جديد. وجاء فاسيلوس وقام بعمل الكثير من التصويبات في أفكار جالينوس لكنه أضاف إليه القليل. وبذلك أصبحت الفرصة متاحة أمام هارفي - طبيب الملك جيمس الأول ثم من بعده الملك شارلز الأول - لكي يثبت نظريته حول الدورة الدموية (وان كان ابن النفيس قد سبقه إليها قبل عدة قرون وتم اكتشاف ذلك بالصدفة في بداية القرن العشرين) وجاء ذلك بعد عدة تجارب وأبحاث استخدم فيها الحيوانات واستمرت عقدين من الزمان. لكنه وبعد إجراء هذه الأبحاث لم يقنع بالرأي الذي كان يقول به جالينوس وكان التفسير الوحيد الذي توصل إليه هارفي هو أن القلب يضخ الدم إلى جميع أجزاء الجسم ثم يعود الدم إليه مرة أخرى من جميع أجزاء الجسم. حيث أن الشرايين قادرة على حمل الدم من القلب إلى جميع أجزاء الجسم، ثم تعيده الأوردة للقلب مرة أخرى بما فيها من نظام صمامات تمنع الارتجاع. وهذا ينافق ما قال به جالينوس تماماً.

وقد نشر هارفي ما توصل إليه في حوالي ٧٢٠ صفحة بعنوان (نظرة تشريحية حول

حركة القلب والدم في الحيوانات) وذلك في معرض فرانكفورت للكتاب عام ١٦٢٨م. كما أنه بدأ في إلقاء محاضرات حول الدورة الدموية بداية من عام ١٦٦٦م أي قبل النشر بعده أعواض.

التوالد :

نشر (هارفي) كتاباً آخر لا يقل أهمية عن كتابه الأول في عام ١٦٥١م وكان عنوانه (مقالات عن توالد الحيوانات) رفض فيه فكرة التوالد التلقائي في الثدييات، وقدم بدلاً منها تفسيراً معقولاً وهو أن إناث الثدييات يحملن البوopiesة نفسها بالمعنى الذي نعرفه اليوم. وكان يعتبر البوopiesة هي أساس كل حياة، وقد لافت فكرته هذه نجاحاً قبل أن يتم إثباتها بعد قرنين من الزمان.

اختلاف الآراء :

وعلى الرغم من أن بعض المعاهد الأكademie قد أيدت ما قاله هارفي في كتابه (مقالات عن توالد الحيوانات) فور صدوره، إلا أن هناك عدداً مماثلاً من المعاهد قابلته بالتهم والسخرية. وكانت هناك نقطة ضعف فيما كتبه وهاجمه منها الكثرون، وهي كيف ينتقل الدم من الشرايين إلى الأوردة، وقد أعلن هو نفسه أنه لم يستطع التوصل إلى كيفية ذلك. وقد توقع هارفي أن هذا الانتقال يحدث من خلال شعيرات دقيقة جداً لا يمكن للعين البشرية أن تراها، وقد ثبتت صحة هذا الافتراض بعد وفاته. حيث تم اختراع الميكروسكوب، فاستخدمه مارسيلو مالبوني للتحقق من افتراض هارفي بوجود تلك الشعيرات الدموية وأثبت أنه صحيح في عام ١٦٦١م أي بعد وفاة هارفي بأربع سنوات.

لم يتمكن هارفي من أن يجني ثمار عمله، فلم يعش في رغد، بل إن مرضاه قد تناقصوا نتيجة لـ لـ الاقاـه من نـقـd وهجـوم شـدـيد. لكنه تمكـن من الرـد على هـذـه الـانتـقادـات قـبـل وـفـاتـه وأـصـبـح أـكـثـر قـبـولاً عـمـا قـبـلـ.

لحـات من حـيـاته :

- في عام ١٦٠٩ عمل هارفي كطبيب في مستشفى (بارثولوميو) في لندن.
- عمل كطبيب للملك جيمس الأول عام ١٦١٨م.

RENÉ DESCARTES

رينيه ديكارت

م ١٥٩٦-١٦٥٠



يعرف ديكارت بأنه أول علماء الرياضيات والفلسفة في العصر الحديث. ومن المؤكد أن اتجاهه العقلاني في تناول المعرف قد أحدث ثورة كبيرة وساد في مجال الفلسفة لعدة قرون. كما أنه يعتبر نقطة انطلاق أثرت بشدة في مستقبل الرياضيات والعلوم.

بدأ ديكارت حياته العلمية بالحصول على شهادة في القانون، ثم قضى عدة سنوات بالجيش قبل أن يستقر في هولندا في عام ١٦٢٨ حيث ألف جميع أعماله الشهيرة. وفي عام ١٦٤٩ قبل العمل كمدرس خاص للملكة كريستينا ملكة السويد. وكان ديكارت يستيقظ متأخرًا طوال حياته، وكان يدعى أنه يفكر بعمق وهو في الفراش الدافئ، وربما كان ذلك بسبب الجو القاسي في السويد.

تحول مفاجئ :

كان ديكارت يحارب مع الجيش على نهر الدانوب، وادعى أنه رأى عدة أحلام خلال تلك الفترة وقد أدت هذه الأحلام إلى تكوين المبادئ التي بني عليها أعماله فيما بعد. وكان أهم ما يؤمن به هو أن عليه أن يعمل لكي يثبت أن جميع المعرف يمكن جمعها جمیعاً في علم واحد متكامل، وأنه بوسعه أن يضع نظاماً للتفكير يمكنه من تحقيق ذلك. وقد قاده ذلك للبحث في مصدر وحقيقة كل المعرف الموجودة. فبدأ برفض كثير من المعرف الموجودة والمقبولة وقبل فقط بوجود تلك المعرف التي يعتبرها حقيقة واقعة وليس موضعًا لأي شك.

وقد تجلى ذلك في كتاب ديكارت الأول وهو (تأملات في الفلسفة الأولى) وقد تركز هذا الكتاب على أول ما قام ديكارت بإثباته وجاء في مقوله شاعت عنه وهي : (أنا

أفker، إذن أنا موجود). ومن هذه الحقيقة الأولى تسلسلات الحقائق الأخرى عند ديكارت.

وربما يكون هذا المبدأ الذي أعلنه ديكارت : (أنا Afker، إذن أنا موجود). هو ما جعل ديكارت يجري كثيراً من التجارب التي تعتمد على التفكير، اعتقاد فيها ديكارت أن يشك في كل معتقداته حتى يقتنع بصحتها.

الحقائق الرياضية :

كان ديكارت يؤمن بشدة في ضرورة التأكيد المنطقي في مجال الرياضيات، وكان يعتقد بأنه يمكنه تطبيق ذلك في الوصول إلى تفسير كامل للكون. ومن هنا جاءت منجزاته الكبرى في مجال العلوم والرياضيات. فقد سعى ديكارت إلى تطبيق الرياضيات نظرياً بالرسوم. وقاده ذلك إلى ما يُعرف اليوم باسم الإحداثيات الديكارتية وذلك بالتمثيل البياني واستخدام الرموز، ص على الرسم البياني، ويمكن أن يضاف عنصر ثالث في حالة التمثيل ثلاثي الأبعاد. وهذه الطريقة الجديدة التي ابتدعها ديكارت جمعت بين الجبر والهندسة وكانت فتحاً يبنّى مستقبل جديد.

لحوظات من حياته :

- ولد في فرنسا في بلدة تسمى لي هاي.
- تخرج في جامعة بويتز في عام ١٦١٦م.
- مات بمرض في الرئة لم يستمر سوى عدة أشهر.

EVANGELISTA TORRICELLI

افنجليستا تورشيللي

١٦٤٧-١٦٠٨ م

البداية :



ظهر تورشيللي، وهو عالم فيزيائي من أصل إيطالي، في وقت ازدهرت فيه التجارب العلمية بشدة. وقد قام هو نفسه بعدة تجارب قيمة خلال حياته القصيرة. ولعل من أعظم ما قام به كان اختراعه البارومتر الرئيسي، حيث أمكن قياس الضغط الجوي.

أما عن طفولته ، فلا يعرف الكثير عنها، فقد كان محظوظاً، حين تلقى تعليمه في مدارس الجزاير، التي كانت حينذاك خاضعة للمذهب الكاثوليكي الروماني، والتي دعمته مادياً.

أعماله :

لم يكن تورشيللي قد انتهى بعد من كتابة بحثه العلمي عن حركة الأجسام الثقيلة حين بلغ الثانية والثلاثين من عمره. وقد تطرق في هذا البحث إلى قوانين الأجسام الساقطة، كما سجل التجارب الناجحة التي تمت في هذا المجال، وطبقها على حالة السوائل المتدايرة من فتحات الأواني، واستنتج القانون الذي يسمى الآن باسمه، وفيه أوجد علاقة بين معدل التدفق وعمق الفتحة تحت سطح السائل، وقد استرعي ذلك انتباه جاليليو، فعينه مساعدنا شخصينا له بفلورنسا. وبعد شهور قليلة توفي جاليليو، وأخذ تورشيللي مكانه في ساحة الرياضيات.

عمل تورشيللي في دراساته بنشاط. وقد أكسبه بعض مساعديه سمعة طيبة في الرياضة البحتة، وكما كان مأموراً في عصره، فقد شغل كثيراً في الجدال حول أسبقيات الاكتشافات.

مثابرة وجَلْد :

وكانت لتورشيللي أيضاً، قدرة كبيرة وجَلد شديد وقدرة على الصمود أمام التجارب العلمية حتى نهايتها، فقد صقل عدسات تاسكوبه الخاص، وصنع ميكروسكوبات مختلفة، باستخدام كرات صغيرة من الزجاج كعدسات.

البارومتر :

فَكِرْ جَالِيلِيُو فِي الْأَسْبَابِ الَّتِي تَجْعَلُ مَضْخَةَ الشَّفَطِ لَا تَسْتَطِعُ رَفْعَ الْمَيَاهِ أَكْثَرَ مِنْ حَوَالِي ٩,٧ أَمْتَاراً. وَقَرَرَ أَنَّ ذَلِكَ بِسَبَبِ كَسْرِ عَمْدَ الْمَيَاهِ فِي كِبَاسِ الْمَضْخَةِ، تَحْتَ تَأْثِيرِ وزْنِهِ عَنْدَمَا يَصْلُ إِلَى هَذَا الْأَرْتَفَاعِ، وَاسْتَنْبَطَ أَنَّ السَّائلَ الْأَكْثَرَ كَثَافَةً، يُمْكِنُ رَفْعَهُ إِلَى مَسَافَةِ أَقْصَرِ. لَكِنَّ تَورشيللي تَوَصَّلَ إِلَى مَا هُوَ أَدْقَ منْ ذَلِكَ، بَعْدَ اِجْرَاءِ عَدَّةِ تَجَارِبٍ. ثُمَّ قَدِمَ لِلْعَالَمِ بَارُومِترٌ زَئْبِقِيٌّ مُوْثَوْقٌ فِيهِ يُمْكِنُ أَنْ يُسْتَخدِمَ حَتَّى الْيَوْمِ فِي قِيَاسِ الضَّغْطِ الْجَوِيِّ.

وَبَعْدَ وَفْدَةِ تَورشيللي أَصْبَحَ الْبَارُومِترُ زَئْبِقِيًّا، عَنْصِرًا أَسَاسِيًّا فِي الْعَامَلِ، وَلَا يَزَالُ هُوَ الْجَهازُ الْأَكْثَرُ دَقَّةً فِي قِيَاسِ الضَّغْطِ الْجَوِيِّ حَتَّى الْآنِ. وَتَخْلِيدًا لِذَكْرِيِّ هَذَا الْعَالَمِ الْجَلِيلِ، فَانِّي أَفَرَاغُ الْمَذْكُورَ بِإِنْشَاءِ عَوْنَاقِ زَئْبِقِيٍّ يُعْرَفُ حَتَّى الْآنِ بِاسْمِهِ.

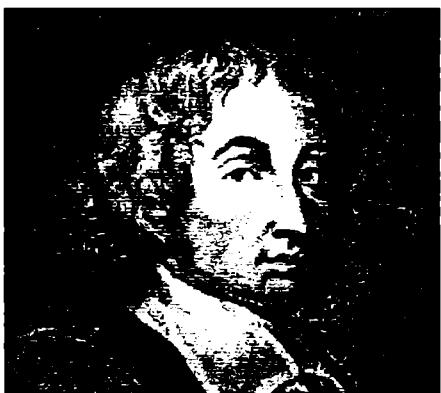
لمحات من حياته :

- ولد في م. بينة فينزا شمال شرق إيطاليا، وعاش يتيمًا.
- حينما بلغ تورشيللي التاسعة عشرة من عمره رحل إلى روما للدراسة.
- توفي وهو في ريعان شبابه عن أربعين عاماً فقط.

BLAISE PASCAL

بليز باسكال

١٦٦٢ م - ١٦٦٢ م



ربما تكون من مميزات الطفل العجزة، أنه إذا مات في سن مبكرة، فسيكون قد ترك الكثير من الأعمال الخالدة. وهذا ما حدث مع الفرنسي بليز باسكال حيث مات وهو في التاسعة والثلاثين من عمره. ورغم أن عمره كان قصيرا بسبب اعتلال صحته، وأنه انقطع للعمل الدينى في عام ١٦٥٥م، إلا أن إسهاماته في العلوم والرياضيات كانت ملحوظة جدا.

قياس الضغط :

خلال العشرينيات من عمره، قضى باسكال وقتا طويلا في إجراء تجارب في الفيزياء، وكانت أهمها تجارب ضغط الهواء. وكان إيفنجليستا تورشيللي الإيطالي يرى أن ضغط الهواء يقل في الارتفاعات العالية، فقام باسكال بإثبات ذلك باستخدام بارومتر زئبقي. حيث قام بقياس الضغط أولاً في باريس، ثم بعد ذلك في بي دي دوم على ارتفاع ١٢٠٠ متر في عام ١٦٤٦ م بمساعدة صهره، فاكتشف بما لا يدع مجالا للشك أن ما قاله تورشيللي حقيقة.

قانون باسكال :

أدت أبحاث باسكال في مجال الفيزياء إلى توصله إلى قانون يقول: الضغط على سائل داخل مساحة مغلقة يوزع بالتساوي في جميع الجهات. ومن خلال هذا القانون استطعنا التوصل إلى كل ما هو موجود من أنظمة هيدروليكيه (اي hydraulic)

تعتمد على ضغط السوائل) مثل مكابح السيارات، وهو قانون يفسر لنا قدرة الرافع الهيدروليكي الصغير على رفع سيارة كبيرة.

طفل معجزة :

وعلى الرغم من كل تلك المجرّات إلا أن باسكال يعتبر أكثر حضوراً وإبداعاً في مجال الرياضيات. ففي هذا المجال ظهرت عبقريته في سن مبكرة. وعلى سبيل المثال، فهو استطاع التوصل بمفرده إلى عدد من نظريات إقليدس وهو في سن العاشرة عشرة دون أن يقرأ عنها. وأكمل دراسة كتاب (العناصر) لإقليدس وهو في الثانية عشرة. وعندما وصل إلى سن السادسة عشرة، نشر أبحاثاً رياضية. ولم يقتصر ديكارت وهو معاصر له بأن كاتب هذه الأبحاث شاب صغير.

وفي سن التاسعة عشرة بدأ باسكال يعمل من أجل اختراع آلة حاسبة يمكنها أن تجمع وتطرح. وما أن انتهى من صنع أول آلة حاسبة رقمية حتى أهداها لوالده ليستفيد بها في عمله التجاري. ولا تزال هناك سبعة من الآلات الحاسبة التي صنعها في عام ١٦٤٩ م موجودة إلى يومنا هذا.

قانون الاحتمالات :

توصل باسكال إلى اكتشاف رياضي كان له أكبر الأثر على ما تلاه من أجيال. وقد بدأ الأمر عندما طلب منه أحد المقامرين أن يحسب له كم عدد احتمالات فوزه في اللعبة التي يلعبها. ومن هنا وضع باسكال نظرية الاحتمالات بالاشتراك مع عالم رياضيات فرنسي آخر يدعى بيير دي فرمون وقد استخدم في ذلك ما يُعرف الآن باسم مثبت باسكال في تلك العملية.

لمحات من حياته :

- ولد في كلايرمون فيران وتوفي في باريس.
- في عام ١٦٤٤ م صنع أول آلة حاسبة رقمية.
- في عام ١٦٥٤ م وضع قانون الاحتمالات.

SIR ISAAC NEWTON□

سir إسحاق نيوتن

١٦٤٢-١٧٢٧ م

مولده ونشأته



ولد نيوتن يوم رأس السنة الميلادية عام ١٦٤٢م. وقد ولد بعد وفاة أبيه، ولم تظهر عليه ملامح الذكاء وهو صغير، ولقد كان يستخدم يديه بمهارة حتى أن أمه أخرجته من المدرسة وهو في سن الراحلة. وبعد أن اشتكي منه مدير المدرسة والمدرسون، حيث أنه لم يكن مهتماً بالدروس، واعتقدت أمه أنه سيصبح بحاراً أو نجاراً أو

فلاحاً. لكن نيوتن بدأ يقرأ كل ما يقع تحت يديه من كتب وهو في الثانية عشرة من عمره، ثم دخل جامعة كامبردج ودرس قوانين انعكاس وانكسار الضوء منذ عام ١٦٧٠م حتى وفاته. وهو مكتشف ألوان الطيف وواضع حساب التفاضل والتكامل، وقوانين الحركة بالإضافة إلى اكتشافه للجاذبية، وأختراعه للتلسكوب العاكس.

اكتشافاته

عندما بلغ من العمر احدى وعشرين سنة وضع نيوتن جميع نظرياته وكلن يصوغها سرا حتى يتتأكد من أنها صحيحة تماماً. ومنها :

قانون الجاذبية العام :

فيما بين عامي ١٦٦٤-١٦٦٦م اكتشف نيوتن الجاذبية، وقانون الجاذبية العام، حيث يحكى أنه كان جالساً في يوم ما تحت شجرة تفاح، وفجأة سقطت فوق رأسه تفاحة، فبدأ يفكر في هذه الحالة التي مرت عليه، ومررت على الملايين غيره دون أن يلتفتوا إليها، وبدأ يقول: لماذا سقطت التفاحة إلى أسفل ولم تسقط إلى أعلى؟ وهنا قاده تفكيره إلى ضرورة وجود الجاذبية التي توجد في كل الأجسام وتتجذب إليها الأجسام الأخرى بقوة، ومن ثم وضع نيوتن قانون الجاذبية العام. ولقد أثبت نيوتن أن

هناك قوة جذب متبادلة بين الشمس والكواكب، تجعل الكواكب تدور حول الشمس في مدارات بيضاوية.

قوانين الحركة واختراع التلسكوب :

شرح نيوتن لقوانين الحركة الثلاث في كتابه (الأصول الرياضية للفلسفة الطبيعية). وفي عام ١٦٦٨ صنع نيوتن أول تلسكوب عاكس ومن مميزات هذا التلسكوب أنه يستخدم المرايا بدلاً من العدسات ويتميز أيضاً بخفة وزنه رغم كبر حجمه مما يسهل تحريكه وقد استخدم في رصد الأجرام السماوية البعيدة ذات الإضاءة الضعيفة.

ألوان الطيف :

اكتشف نيوتن أن الضوء الأبيض مكون من ٧ ألوان وهي ألوان الطيف، فإذا أخذنا منشوراً ثلاثياً وسلطنا عليه ضوء أبيض واستقبلناه من جهة المنشور الأخرى بحائل أسود لرأينا سبعة ألوان وهي: الأحمر- البرتقالي- الأصفر- الأخضر- الأزرق- البنيلي- البنفسجي.

مؤلفاته :

لينيوتن مؤلفات كثيرة منها كتاب (الأصول الرياضية للفلسفة الطبيعية) الذي نشره عام ١٦٨٧م والذي شرح فيه علم الميكانيكا، وقوانين الحركة، وميكانيكا السوائل، وظاهرتي المد والجزر، وحركة الأقمار والكواكب والمذنبات.

مكانته :

كان نيوتن ذا مقام رفيع في مجال العلم، وقد انتخب عضواً في الجمعية الملكية وهو في التاسعة والعشرين من عمره مما أثار تعجب في الناس. ثم صار رئيساً لهذه الجمعية في سنة ١٧٠٣م، ثم أعيد انتخابه لرئاستها حتى توفي في ١٧٢٧م. وقد ساعدته هذا المنصب أن يمد يد المساعدة لغيره من العلماء والمستكشفين، ومنهم جون فالمستيد الفلكي الذي أشرف نيوتن على نشر كتابه (أرصاد جرينتش).

لحظات من حياته :

- ولد في ولزثورب بإنجلترا، وتلقى العلم في كامبردج.

- كان نيوتن أول من يدفن في مقابر العظاماء بلندن.

EDMUND HALLEY

إدموند هيلى

١٦٥٦-١٧٤٢ م



من العتاد أن نتذكر العلماء الراحلين بسبب اختراع أو اكتشاف أو نظرية أو عمل واحد. ويعتبر الفلكي وعالم الرياضيات الإنجليزي إدموند هيلى مثالاً لذلك. وهو معروف حتى يومنا هذا بالمذنب الذي سمي على اسمه (مذنب هيلى) لكن اهتماماته الأكademية كانت أوسع من ذلك وربما يكون أكثر من ذكرهم في هذا الكتاب توسيعاً ودراسة. وذلك يرفعه إلى منزلة أكبر من مجرد أنه مكتشف لمذنب واحد.

مذنب هيلى :

لا يعني كلامنا هذا أننا نقلل من قيمة اكتشافه للمذنب. فالمذنب قد عاد للظهور مرة أخرى بعد وفاة هيلى بستة عشر عاماً، أي في عام 1705م. وذلك في الموعد الذي حدده مكتشفه بالضبط. وكان أول مذنب يعود مرة أخرى ويتم تسجيل عودته. وقد تمكّن إدموند هيلى من التوصل إلى ذلك بعد متابعة دقيقة للمذنب عام 1682م. وقد توصل إدموند إلى أن المذنبات الأخرى التي شوهدت في عامي 1531م و 1607م وقد تشابهت في صفاتها مع المذنب الذي رأاه هيلى، ما هي إلا نفس المذنب حيث يمكن رؤيته مرة كل ستة وسبعين عاماً. وقد نشر النتائج التي توصل إليها حول ثلاثة وعشرين مذنباً آخر ومداراتها في عام 1705م. ومن المتوقع -حسبما يرى علماء الفلكاليوم- أن مذنب هيلى سيظهر مرة أخرى عام 2062م.

سماء الجنوب :

لم يقتصر هيلى في اهتماماته الفلكية على المذنبات، لكنه كانت له دراسات هامة أخرى، فدرس مدارات الكواكب ولاحظ القمر خلال دورة كاملة. كما أنه أعد

طريقة لحساب المسافة بين الشمس والأرض. وقام وهو في العشرين من عمره ببرحة إلى سانت هيلانة على متن سفينة هندية لرسم خريطة ل الواقع الكواكب كما تظهر من نصف الكرة الجنوبي. وقد ضحى بترك الدراسة قبل أن يحصل على شهادته من جامعة أكسفورد حتى يتمكن من القيام بتلك الرحلة. وبعد عامين من الدراسة في الجزيرة النائية ظهر كتابه (فهرس النجوم الجنوبية) ولا يعتبر هذا الفهرس هو أول خريطة دقيقة لسماء الجنوب، لكنه يعتبر أول مسح تلسكوبى يحدث للنجوم التي سجلها.

الفلك .. وغيره :

كان لهيلي دراية كبيرة في العديد من المجالات الأخرى غير الفلك، وقد اعتبره البعض مؤسس علم فيزياء الأرض. وقد بدأ عمله في هذا المجال بنشر خريطة في عام ١٦٨٧م وهي توضح الاتجاهات السائدة للرياح على سطح الكرة الأرضية. كما أنه عمل في أبحاث تجفيف البحيرات واستخلاص الملح منها. واستخدم ما لديه من معلومات عن الأرض في محاولاته لتحديد عمرها. وقد وضع هيلي قانونا رياضيا يوضح العلاقة بين الارتفاع والضغط الجوي، وذلك سمح له بإدخال تعديلات على البارومتر. كما أن له دراسة حول تعداد السكان أجراها في إحدى المدن الأوروبية في عام ١٦٩٢م. لم يترك هيلي مجالات مثل: حجم الذرة والبصريات وعلاقتها بقوس قزح وتصميم ملابس الغوص إلا وكان له بصماته فيها. كما كان هيلي من رجال البحرية الملكية ورسام خرائط أيضا. ولذلك فهو ليس مجرد عالم فلك.

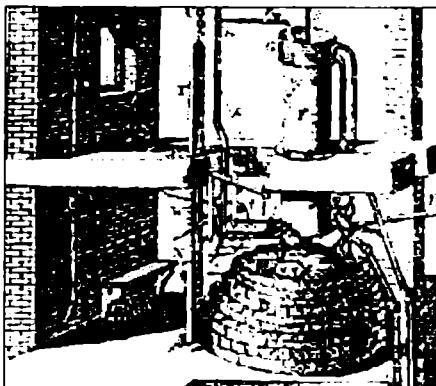
هيلي ونيوتن :

وربما تكون من أبرز ما يعرف عن هيلي هو صداقته لـإسحاق نيوتن. وقد تقابل لأول مرة في كامبردج في عام ١٦٨٤م. ومنذ ذلك التاريخ لعب هيلي دورا هاما في تطوير نظرية الجاذبية وتقليمها للناس. فقد شجع نيوتن على أن يكتب أعظم كتبه (المبادئ) في عام ١٦٨٧م. وكان يقرأ بروفات الكتاب ويصححها بنفسه، كما أنه كتب المقدمة. والأهم من ذلك كله، أنه قدم الدعم المادي لنشر الكتاب.

THOMAS NEWCOMEN

نوماس نيوكون

١٦٦٢-١٧٢٩ م



إذا كانت الثورة الصناعية قد غيرت العالم، فلابد إذن من الاحتفاء بالرجل الذي مكن من الوصول إلى هذه الثورة. وهذا الرجل هو توماس نيوكون، المخترع الذي صنع أول محرك بخاري ذي ضغط منخفض في العالم.

لم يكن نيوكون بالطبع يفكري في تغيير التطور الاجتماعي بطريقته

درامية، فقد بدأ حياته كحداد بسيط يتاجر في الحديد في مدینته (دارتماوث) في منطقة (ديفون). وخلال عمله بالحدادة، بدأ يعمل في مشروعه الذي غير موازين العالم.

محاولات كثيرة :

كان أغلب عملاء نيوكون من ملاك المناجم، وقد تحدثوا مع نيوكون عن المشكلة التي يواجهونها عندما يضطرون لحفر المناجم في أعماق سحيقة لجلب المزيد من مصادر الطاقة التي تلقي إقبالاً مثل الفحم وخام الحديد. وفي الأعماق كانوا يواجهون اندفاع الماء فجأة. وكان الحل المناسب بالنسبة لهم هو حمل الماء خارج المناجم. وكانوا يستخدمون الجياد أو الرجال لرفع الماء إلى الخارج. وكان هذا الحل بطيناً ومكلفاً.

محاولات فاشلة :

كان المهندسون قد جربوا طريقة استخدام الضغط الجوي كمصدر للطاقة يحدث حركة ميكانيكية مثل الضخ قبل نيوكون، لكن لم يستفد أحد بطريقة عملية من

هذا الاكتشاف من قبل. وفي عام ١٦٩٨ وضع مهندس إنجليزي يدعى (توماس سيفري) تصميماً اسماه (صديق عمال المناجم) وأخذ عنه براءة اختراع. لكن هذا الاختراع لم يستخدم بنجاح بسبب معوقات تكنولوجية وعوائق التنفيذ.

الحل الأمثل :

وفي عام ١٧٠٥ فرر نيوكومن ببدء العمل في إنشاء محرك بخاري يستفيد من الضغط الجوي. وبحلول عام ١٧١٢ كان قد تمكن من حل المشكلة وتم استخدام محركه بنجاح. وكان التصميم يعتمد على تسخين الماء تحت مكبس كبير موجود داخل أسطوانة، حيث يدفع البخار الناتج عن التسخين المكبس إلى أعلى. ثم يدفع الماء بعد ذلك من داخل خزان موجود فوق المكبس، مما يجعل البخار يتكون بسبب التبريد المفاجئ، وهذا يحدث فراغاً جزئياً يدفعه الضغط الجوي إلى أسفل. وهكذا يعمل المحرك بتكرار الدورات السابقة.

عقبالية مهملة :

على الرغم من أن نيوكومن قد صمم المحرك ليعمل أساساً في المناجم، ثم أصبح هذا المحرك فيما بعد حجر الأساس الذي قامت عليه الثورة الصناعية. فقد طوره مهندسون مثل جيمس وات وغيره، إلا أن نيوكومن لم ينزل حقه من تكريمه.

والاليوم فإن الفضل في إيجاد المحرك البخاري عادة ما ينسب لجيمس وات بينما يبقى نيوكومن في الظل. وعلى الرغم من أنه وبلا أدنى شك قد ساهم في تغيير وجه الحياة الصناعية في العالم أجمع، فلم يهتم أي إنسان في عصره برسم صورة له أو ذكره من بين من احتفلي بهم في هذا المجال.

لحات من حياته :

- بريطاني الجنسية ومولود في دارثماوث في إنجلترا.
- مات في لندن.

DANIEL FAHRENHEIT

دانيل فهرنهايت

١٦٨٦-١٧٣٦م



عاش دانيال فهرنهايت غالباً حياته العملية في هولندا، وهناك بدأ اهتمامه بقياس الحرارة، وخاصة موازين الحرارة التي تم اختيارها في فلورنسا في عام ١٦٤٠م تقريباً. وقد افترض فهرنهايت مالاً بضم أن ميراثه من أجل تطوير الفكرة.

وإن كان قياس الحرارة يبدو عادياً ومألوفاً اليوم، ولا يمكن الاستغناء عنه، إلا أن العلماء في بداية القرن الثامن عشر كانوا يبذلون قصارى جهدهم للوصول إلى جهاز يتقدّم في دقة قياسه للحرارة وإلى مقاييس يناسب احتياجاتهم.

ترمومترات بدائية :

كان جاليليو أول من صنع الترمومتر في صورته البدائية، وقد استخدم معلوماته عن تمدد الهواء بالتسخين وانكماشه بالتبريد في صنع جهاز لقياس الحرارة، وذلك بوضع أنبوب في ماء. حيث تدفع الحرارة الماء في الأنابيب إلى أسفل، لكنه سرعان ما أدرك أن القياس لن يكون دقيقاً لأن حجم السائل والتغير الذي يحدث في الهواء يتأثران بالضغط الجوي. ثم بعد ذلك بدأ العلماء في استخدام مواد أخرى أكثر ثباتاً، وذات قراءات أدق، وقد استخدم الكحول كمادة بديلة في نهايات نفس القرن.

الترمومتر الزنبقي :

لكن فهرنهايت صنع ترمومتراً دقيقاً يمكن الاعتماد عليه. وكان مناسباً تماماً لل استخدامات التي يريد لها العلماء. فبدأ أولاً بصنع ترمومتر يستخدم الكحول في عام ١٧٠٩م وكان أكثر تقدماً من أي من سابقيه. لكنه استفاد فيما بعد من تجارب جوilym Amonton (١٦٦٣-١٧٥٠م) في الزنبق، فاستخدم فهرنهايت الزنبق مما دخل بالترمومتر

إلى منعطف جديد متميز جداً. فقد توصل إلى اختراع أول ترمومتر زئبقي ناجح في عام ١٧٤٣م وكان مناسباً للعديد من الاستخدامات.

مقاييس فهرنهيت :

أتم فهرنهيت منجزاته بإنجاز كبير في عام ١٧٥٣م وهو ما يعرف الآن بمقاييس فهرنهيت. وهو يبدأ من درجة صفر (وهي أقل درجة تمكن من الوصول إليها بخلط الثلج والملح). وقد اهتدى في إعداد هذا المقياس بدرجة تجمد الماء ودرجة حرارة جسم الإنسان. وعلى ذلك فإن درجة تجمد الماء تساوي ٣٠ درجة على مقياس فهرنهيت ودرجة حرارة جسم الإنسان تساوي ٩٠ درجة على نفس المقياس. لكن التعديلات التي حدثت فيما بعد غيرت ذلك إلى المقاييس المعروفة الآن وهي ٣٢ درجة بمقاييس فهرنهيت لتجمد الماء و٩٦ درجة على نفس المقياس كدرجة حرارة جسم الإنسان، وكذلك درجة حرارة غليان الماء عند ٢١٢ فهرنهيت. ومعنى ذلك أن هناك ١٨٠ درجة بين درجة التجمد ودرجة الغليان. وهذا المقياس شائع الاستخدام في الدول التي تتحدث بالإنجليزية، وظل سائداً حتى السبعينيات من القرن العشرين. وهو لا يزال شائع الاستخدام في جميع أنحاء الولايات المتحدة.

خلفاء فهرنهيت :

جاء بعد فهرنهيت مقياس آخر للترمومتر وهو يعتبر أكثر شيوعاً ويسمى بالترمومتر المئوي، وكان مخترعه أندريه سيلسوس السويدي الجنسي (١٧٤٤-١٧٠١م) قد أعدده بحيث تكون درجة حرارة تجمد الماء ١٠٠ درجة ، ودرجة حرارة غليانه صفر مئوي، ثم عدله كارولوس لينوس وهو سويدي أيضاً بحيث عكس طريقة تدريجه بحيث أصبحت درجة حرارة تجمد الماء صفراء مئوية ، ودرجة حرارة غليانه ١٠٠ درجة.

لمحات من حياته :

- ولد في مدينة دانzig البولندية.
- كان أكبر إخوته الخمسة.
- مات أبواه بالتسنم وهو في الخامسة عشر وأرسل إخوته إلى دور الرعاية.
- تدرب فهرنهيت عند تجار أرسلاوه فيما بعد إلى أمستردام.

BENJAMIN FRANKLIN

بنيامين فرانكلين

١٧٩٠-١٧٠٦



كان بنيامين فرانكلين ذا عبقرية فذة. وعلى العكس من جميع الرواد والعلماء الذين ذكرت في هذا الكتاب، فإن الأمريكي فرانكلين لم يكن متميزاً في المجال العلمي فقط، لكنه كان لاماً في عدد كبير من المجالات. فقد قدم للعلم خلال خمس سنوات فقط (١٧٥٢-١٧٤٧) ما لم يقدمه علماء آخرون طوال حياتهم المليئة بالعمل الجاد. بينما عمل خلال فترات أخرى من حياته في مجالات أخرى مختلفة تماماً، فقد كان ناشراً مرموقاً وصحفياً ناجحاً وناقداً ومخترعاً وسفيراً مشهوراً، كما عمل بالسياسة في وقت حرج من التاريخ الأمريكي. وكان واحداً من الخمسة الموقعين على إعلان استقلال أمريكا عن بريطانيا في عام ١٧٧٦م. وكان من المشاركين بفاعلية في إعداد الدستور الأمريكي.

دراسة الكهرباء :

إن ما جعلني أذكر فرانكلين في هذا الكتاب هو ما حققه في الفيزياء فقط، فقد كان رائداً في فهم مميزات وصفات الكهرباء. وعلى الرغم من أن سابقيه قد عرّفوا الكهرباء، لكنهم كانوا يعرفون عنها القليل من الناحية العملية، وقد كان السائد عنها هو فائدتها في الألعاب السحرية. وقد أصبح فرانكلين شغوفاً بالكهرباء وهو في الأربعين من عمره، وبدأ تجاربه عليها. وسرعان ما أدرك أنها موضوع جدير بالدراسة العلمية والبحث. فتنازل عن اهتماماته في الطباعة وخصص خمس سنوات من عمره لدراسة الكهرباء.

طائرة ورقية :

اعتقد فرانكلين اعتقاداً خطأً بأن الكهرباء ذات قطب واحد. وقال: إن تيار الكهرباء يتكون من جزئيات صغيرة (وهي المعروفة الآن باسم الإلكترونات). كما أنه

أجرى أبحاثاً حول الشحن بالكهرباء، لكنه استخدم بعد ذلك مصطلحي موجب وسالب وذلك عندما وصف الطريقة التي تنجذب بها الأشياء إلى بعضها أو تتنافر.

ولأن فرانكلين كان يعتقد أن البرق به نوع من الكهرباء فقد أطلق طائرة ورقية أثناء العاصفة. وكان يربطها بخيط طويل، وربط نهاية الخيط بمكثف وقد شحنت الكهرباء هذا المكثف فعلاً. ومن ذلك أدرك أهمية وجود جهاز يمنع الآثار الضارة الناجمة عن الصواعق فوق المبني، لذلك فقد صمم مانع الصواعق الذي يوضع فوق المبني العالية.

مختصر :

لكن الوقت الذي خصصه فرانكلين لاهتماماته العلمية تناقص بصورة درامية منذ عام 1753م، وذلك عندما بدأ العمل بالسياسة والتدرج في المناصب. لكنه على أي حال ترك عدة مخترعات نتجت عن العديد من التجارب التي أجراها طوال حياته.

فقد اخترع: فرن حديدي يعرف باسم موقد فرانكلين وهو لا يزال يستخدم حتى اليوم، والنظارة مزدوجة العدسة، ومصابيح الشوارع، والكرسي الهزاز، وألة الهارمونيكا الموسيقية، وعداد المسافات، ومانع لتسرب الماء يستخدم في السفن.

حقاً، لقد كان فرانكلين رجلاً متعدد المواهب. فهو مخترع ناجح، وسياسي وطابع وسفرير وصحفي وناقد ورسام للمحيطات وبالطبع عالم.

لم يحصل فرانكلين على براءة تسجيل أي من اختراعاته، بل كان يعتقد في التبادل العر للآفكار والمعلومات، وقد كتب عن ذلك يقول: (كما نتمتع نحن بالمميزات من اختراعات الآخرين، فإنه يجب علينا أن نكون سعداء بإتاحة الفرصة لنا لخدمة الآخرين باختراعاتنا).

لحظات من حياته :

- ولد بنيامين فرانكلين لأسرة إنجليزية كانت قد هاجرت إلى أمريكا.
- اضطر فرانكلين إلى ترك المدرسة وهو في العاشرة بسبب صعوبات مادية.
- تعلم فرانكلين حب الكتب منذ صغره، وعمل في مهنة الطباعة مع أخيه جيمس.

JOSEPH BLACK

جوزيف بلاك

١٧٢٨-١٧٩٩ م



ولد جوزيف بلاك في بردوا في فرنسا وتلقى تعليمه في جامعات بلفاست وجلاسكو. وفي جلاسكو تعلم على يد وليم كولن وسرعان ما تحولت العلاقة بينهما إلى علاقة أستاذ ومساعد له. كان كولن مبدعاً في عالم الكيمياء وتصنيف الأمراض وقد حدد فيها أربعة أفرع رئيسية. وذلك على الرغم من أنه قد اشتهر أكثر بطريقته في التدريس والحاضرة. وقد أهتم محاضراته بلاك منذ صغره لكي يضع الكيمياء في منزلة تليق بها، وذلك على الرغم من أن كتبه لم تطبع أثناء حياته.

اكتشاف ثاني أكسيد الكربون :

كان جين بابتيستا فان هيلموت قد توصل إلى تحديد وجود الغازات منفصلة عن الهواء وذلك قبل قرن من اشتئار جوزيف بلاك. لكن لم يهتم الكثيرون بمواصلة هذا العمل خلال القرن الفاصل بينهما. ولذلك فقد عرف بلاك بأنه مكتشف ثاني أكسيد الكربون حيث أسماه (الغاز الثابت) وذلك على الرغم من أن فان هيلموت كان يعرف أن هذا الغاز موجود. والحقيقة هي أن بلاك هو أول من شرح وعرف صفات غاز ثاني أكسيد الكربون، وهو بذلك قد وضع أساساً للكيمياء الحديثة.

طريقته المميزة :

كان إصرار بلاك على ضرورة التجارب الكمية خطوة متميزة في طريق وضع معايير فترة جديدة من عمر الكيمياء. وكان يجري التجارب بنفسه حتى توصل إلى

النتائج التي وضعها في كتابه (تجارب على الماغنسيوم الأبيض والجير الحي وبعض المواد القلوية الأخرى).

فيزياء الحرارة :

تحول بلاك فيما بعد باهتماماته إلى الفيزياء، حيث كانت له أيضاً بعض الاكتشافات المهمة. وقد توصل من خلال تجارب دقيقة رصد فيها النتائج إلى ما يسمى بـ(الحرارة الكامنة) وهي تعني قدرة المادة على الاستجابة للحرارة دون تغير حجمي في درجة حرارتها. وأفضل مثال على هذا المبدأ هو تحول الثلج إلى ماء عند درجة صفر مئوية وهذا يتطلب حرارة حتى يتكون الماء، على الرغم من أن الماء الناتج نفسه يحتفظ بنفس درجة حرارة الثلج. ونفس المبدأ يمكن تطبيقه عند تحويل الماء إلى بخار وتحويل كل المواد الصلبة إلى سوائل وكل السوائل إلى غازات. ومن خلال هذا العمل استطاع بلاك أن يميز بين السخونة والحرارة. وقد استفاد صديقه جيمس وات من تلك الاكتشافات أثناء تطويره للمحرك البخاري.

اكتشافات أخرى :

توصل بلاك أيضاً إلى حقائق أخرى ذات علاقة بالسخونة. وقد وضع نظرية تقول: إننا (نحتاج إلى قدر مختلف من التسخين للوصول بالعادن المختلفة ذات نفس الوزن إلى نفس درجة الحرارة). وقد أدى ذلك إلى إيجاد مقياس دقيق للسخونة لأول مرة وهو لا يزال يستخدم إلى يومنا هذا.

لحات من حياته :

- درس بلاك الكيمياء في جامعة إيدنبرغ عام ١٧٤٦م.
- أعلن عن نظريته عن التفاعل الكيميائي عام ١٧٥٤م.
- اكتشف مبدأ (الحرارة الكامنة) عام ١٧٩٩م.

HENRY CAVENDISH

هنري كافندش

١٧٣١-١٨١٠ م



يعتبر هنري كافندش مثالاً نموذجياً للعالم غريب الأطوار. فقد ولد في طبقة أرستقراطية إنجليزية وورث مبلغاً كبيراً من المال وهو في أواسط العمر. وقد استخدم ماله الوفير ليستغرق في سلوكه غير الطبيعي. فأقام الحواجز والأبواب بينه وبين الخدم وأغلق الأبواب بينه وبينهم، وكان لا يتعامل معهم إلا عن طريق الأوامر المكتوبة على ورق. فعزل نفسه تماماً عن حوله وعن العالم الخارجي. لم يتحدث كافندش إلى امرأة فقط،

كما أنه فعل كل ما في وسعه ليتجنب النظر إليهن. ولم يظهر في الأماكن العامة إلا لحضور اللقاءات العلمية. لكن حبه للعزلة جعل لديه الكثير من الوقت لإجراء تجاربه التي كان لها تأثير على تقدم العلم، وذلك على الرغم من سلوكه الغريب حينما طبع أعماله.

الدافع هو الفضول :

لم يكن البحث العلمي الأكاديمي هو الدافع وراء أعمال كافندش، بل كان الفضول، ولهذا فقد فشل في طبع كثير من اكتشافاته. وقد قام بإجراء العديد من التجارب في كل من الكيمياء والفيزياء، لكن أفضل ما يذكر له هو أعماله في الكيمياء، فله عدة أبحاث في هذا المجال.

ولأنه كان يتأخر في نشر أعماله، فإنه لم يعلن عن اكتشافه الأكسجين إلا في عام ١٧٨٤م واختلط ذلك النشر مع أعمال مشابهة لكل من أنطونи لافوزبيه وجيمس

وات. وقد أثبتت أن الهواء يتكون من جزء من الأكسجين وأربعة أجزاء من النتروجين. كما اكتشف أن هناك ٤٪ من كتلة الهواء لا يمكن تحليلها، وهذه النسبة هي غاز بقي لمدة قرن بعد كافندش دون أن يدرسه أحد ثم سمي فيما بعد الأرجون (غاز خامل). وفي نفس هذه السلسلة من التجارب اكتشف كافندش أيضاً حمض النيريك وذلك عن طريق إذابة أكسيد النتروجين في الماء.

سابق عصره :

يكفي أن يسبق كافندش عصره بما يعادل أكثر من نصف قرن كي يذكره التاريخ كفيرياني شهير. وذلك لأن أغلب أعماله لم تنشر حتى أواخر القرن التاسع عشر حينما تم العثور على أوراقه. وقد خصص العالم جيمس كلارك ماكسويل جزءاً من وقته لنشر أعمال كافندش.

كتلة اليابسة :

من تجارب الفيزياء التي أجرتها كافندش (وهي تسمى باسمه اليوم) هي تجارب لعرفة كتلة اليابسة. وقد اعتمدت التجارب على تطبيق قوانين نيوتن للجاذبية. وفي عام ١٧٩٨ م قال: إن كتلة اليابسة تعادل كتلة الماء خمس مرات ونصف، هو رقم لا يزال ثابتاً ليومنا هذا.

لحات من حياته :

- ولد في نيس في فرنسا.

- ترك جامعة كامبردج عام ١٧٥٢ م دون الحصول على أي درجة.

- تبرع ورثته إلى جامعة كامبردج بعائدات معمله الشهير في عام ١٨٧١ م.

JOSEPH PRIESTLEY

جوزيف بريسلி

١٧٣٣-١٨٠٤م



لم يكن بريسلி عالما بالمعنى المعروف إلا أنه كان أشهر كيميائي بريطاني في القرن الثامن عشر. وقد تعلم السياسة والفلسفة والتاريخ واللغات. لكن اهتماماته العلمية لم تستثر إلا بعد أن قابل بنiamin Franklin. هذا اللقاء جعل بريسلி يصبح من المشهورين رغم أنه كان لا يزال عالما هاويا.

البداية .. مع الكهرباء :

كانت الكيمياء هي أول ما سعى بريسلி لدراسته وليس الفيزياء. وقد شجعه بنiamin Franklin وأعانه بكتبه، فتمكن بريسلி من أن يؤلف كتاب (تاريخ الكهرباء وموقعها الحالي) وهو يعتبر ملخصا لكل ما هو معروف عن الكهرباء في ذلك الوقت، بما في ذلك بعض مكتشفات بريسلி نفسه مثل اكتشافه أن الجرافيت يوصل الكهرباء.

لم يقتصر بريسللي بدراسة الفيزياء فقط لكنه انجذب أيضا إلى دراسة الكيمياء. ثم أصبح مشغولاً أكثر بإجراء التجارب الكيميائية. وبعد حصوله على وظيفة في ليذر وجد نفسه أمام مصدر كبير لثاني أكسيد الكربون (الناتج عن التخمر في مصنع محلي للبيرو) وهو كاف لتمكنه من بدء العمل بالتجارب. فصنع ماء الصودا (ثاني أكسيد الكربون + ماء)، ولم يكن يعرف أن هذا الاكتشاف سيؤدي إلى ثورة في مستقبل عالم المشروبات الغازية.

اكتشاف الغازات :

عین بريسلی مدرساً وأمين مكتبة خاصاً لأطفال اللورد شيلبرن وكانت له الحرية الكاملة في مواصلة دراساته العلمية. وقد تمكّن من اكتشاف النيتروجين وثاني أكسيد الكبريت والنشادر والسلیکون. لكن الأكسجين كان أهم اكتشافاته.

الأكسجين :

صادف بريسلی الأكسجين أثناء تسخين أكسيد الرئيق، ولاحظ أنه حسن من اشتعال الشمعة، وأنه كان أفضل من الهواء الجوي بخمسة أو ستة أضعاف عندما استنشقته الفئران. لكنه لم ينشر شيئاً عن هذه النتائج حتى عام ١٧٧١م.

تجارب أخرى :

قام بريسلی أيضاً بالعديد من التجارب الأخرى حول كثافة الغازات وقدرتها على نقل الحرارة، وأيضاً على تأثير الكهرباء فيها.

ومن الواضح أن نشاط بريسلی العلمي قد توقف بعدما هاجر إلى الولايات المتحدة. وقد كانت تلك الخطوة إجبارية. حيث اضطر بريسلی إلى اتخاذها عندما تعرض معمله في برمنجهام لأعمال عنف جماعي حيث غضبت منه الجماهير لإعلانه التأييد للثورة الفرنسية، وكان يرى الثورة هي مفتاح القضاء على الفساد. فلم يصبح أمامه من حل سوى الهجرة.

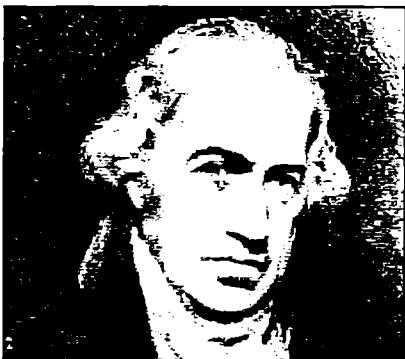
لحظات من حياته :

- ولد في بريطانيا.
- هاجر إلى بنسلفانيا في الولايات المتحدة عام ١٧٩٤م.

JAMES WATT

جيمس وات

١٧٣٦-١٨١٩ م



يخطئ الكثير منا في ظنه أن جيمس وات هو مخترع المحرك البخاري، لكن الحقيقة هي أن توماس نيوكون من قد حقق هذا الإنجاز قبل مولد وات بربع قرن. أما المحرّكات التي اخترعها وات فكانت ذات تأثير أكبر، حيث اقتصر استخدام محرك نيوكون من في أعمال التعدين فقط. بينما استخدمت المحرّكات التي صنعها وات في كل الصناعات. وإذا كان نيوكون من قد اشتهر لاختراعه محركاً محدوداً الاستخدام، فإن وات هو من جعله متاحاً لكل الصناعات، فكانت الثورة الصناعية.

مصادفة سعيدة :

كما حدث في كثير من الاختراعات الأخرى، فإن مصادفة سعيدة أتت إلى وجود محرك وات. ففي عام ١٧٦٤ م طلب من وات أن يصلح أحد محرّكات نيوكون من وكان يستخدم في أغراض التدريس في جامعة جلاسكو. وكانت نقطة الضعف التي اكتشفها وات في المحرك هي تسخين ثم تبريد أسطوانات المحرك في كل دورة. وهذا يهدّر وقوداً بدون داع. كما أنه يهدّر الوقت أيضاً، وهو الوقت الذي تستغرقه الأسطوانة لترتفع حرارتها بدرجة كافية لإنتاج البخار، ما يقلل عدد مرات الدوران. وبناء على ذلك، بدأ وات في عمل التعديلات لتحسين تصميم محرك نيوكون من، ويقال: إنه صادف الحل في عام ١٧٦٥ م بينما كان يتوجّل في جلاسكو. وقد وضع نصباً تذكارياً في المكان الذي توصل فيه وات إلى ذلك الحل الذي أدى إلى حدوث الثورة الصناعية. فقد توصل وات إلى المفتاح الذي قاده إلى رفع كفاءة المحرك، وهو ضغط البخار في حاوية خاصة مما يسمح للأسطوانة والمحبس بالبقاء في حالة سخونة دائمة.

شركاء وات :

صنع وات المحرك المعدل في عام ١٧٦٨م، وعند ذلك بدا عمله التجاري بالمشاركة مع جون ريبوك، وذلك لكي يمول إنتاج المحركات ويسوقها، ثم بعد ذلك حصلت الشركة على براءة اختراع تحت اسم (طريقة مبتكرة جديدة لتقليل استهلاك الوقود والبخار في المحركات النارية) وبدءوا في بيعه لأصحاب مناجم الفحم. ولكن لسوء الحظ، في عام ١٧٧٢م أفلس ريبوك، لكنه مع ذلك مكن وات من أن يدخل في شراكة جديدة أكثر نجاحاً مع ما�يو بولتون في عام ١٧٧٥م.

وسرعان ما تقدم الشريكان الجديدان وات وما�يو إلى البرلمان بطلب جديد يمكنهم من أن يكونوا المنتج والبائع الوحيد لمحرك وات في البلاد لمدة خمسة وعشرين عاماً. وقد أدى نجاح تلك الفكرة إلى أن يكونا محتكرين لمحرك وات نمو الشروة الشخصية لوات نفسه.

تعديلات جديدة :

لم تمنع براءة الاختراع وات من إدخال تعديلات جديدة على المحرك البخاري، حيث وصل إلى أفضل صورة له في عام ١٧٩٠م. وقد مكنته تلك التعديلات من أن يجعل المحرك يدور على محور. فقد كانت المحركات التي صنعتها من قبل هو ونيوكومن ذات حركة من أسفل لأعلى، وهي مفيدة فقط في ضخ المياه خارج المناجم، لكن فائدتها كانت أقل في أماكن أخرى. وعندما أصبحت الحركة دائرية داخل المحرك أمكن استخدامه في صناعات أخرى.

وينسب إلى وات أيضاً اختراعات أخرى ومنها ماكينة نسخ الرسائل. كما أنه أول من استخدم مصطلح (حصان) للتعبير عن قوة الماكينات. وفي عام ١٨٨٢م أطلقت هيئة الطاقة البريطانية اسم وات على وحدة قياس القوة تكريماً له، مما دعم من شهرة هذا العالم.

لحات من حياته :

- ولد في بريطانيا.
- تقاعد في عام ١٨٠٠م.

CHARLES DE COULOMB

شارلز دي كولومب

١٧٣٦-١٨٠٦ م



انحدر تشارلز دي كولومب من عائلة تعمل بالقانون في فرنسا. وبعد أن نشأ في أنجوليـم عاصمة منطقة أنجويـس جنوبـي فرنسـا انتقلت أسرته إلى باريس. وهناك دخل كلية مازاريـان حيث درس اللغـات والأدب والفلسـفة والرياضـيات والفلك والكيمـيات والتـنـبات قبل أن يبدأ دراسته للهـندـسة. وكانت دراسـة الكـهـربـاء تكتـسب أهمـيـة كـبرـى خـلاـل القرـن الثـامـن عشر، لكنـ العلمـاء كانـوا لا يـزاـلون في بـداـيات فـهمـهم لـكيفـيـة التعـامـل معـها وـالاستـفادـة منـها. وكانـ قـانـونـ الجـاذـبيـة لـنيـوتـنـ هو أـهم اـكتـشـاف يـظـهـر كـيفـ يـعـملـ الكـونـ. ولـذلك فقدـ اـهـتمـ كـولـومـبـ باـسـتـخدـامـاتـ الـكـهـربـاءـ التـطـبـيقـيـةـ.

قانون كولومب :

كانـ هـنـريـ كـافـنـدـشـ قدـ سـبـقـ ديـ كـولـومـبـ إـلـىـ مـضـمـونـ ماـ يـعـرـفـ بـقـانـونـ (ـكـولـومـبـ)ـ لـكـنهـ لمـ يـنـشـرـهـ بـالـطـبـعـ. وـهـوـ قـانـونـ بـسيـطـ يـقـولـ: (ـالـقـوـةـ بـيـنـ جـسـمـيـنـ مـشـحـوـنـيـنـ بـالـطـاقـةـ الـكـهـربـاءـ يـرـتـبـطـ طـرـدـيـاـ بـمـرـبـعـ مـسـافـةـ بـيـنـهـمـاـ). فـمـثـلاـ إـذـاـ ضـاعـفـنـاـ مـسـافـةـ بـيـنـ جـسـمـيـنـ إـلـىـ ثـلـاثـةـ أـضـعـافـ، فـإـنـ القـوـةـ سـتـقـلـ تـسـعـةـ أـضـعـافـ. وـهـذـاـ يـعـتـبـرـ شـبـيـهـ بـقـانـونـ نـيـوتـنـ فـيـ الـجـاذـبـيـةـ وـلـكـنـ فـيـ مـجـالـ الـكـهـربـاءـ. وـنـشـرـ قـانـونـ كـولـومـبـ فـيـ عـامـ ١٧٨٥ـ مـ ضـمـنـ سـلـسـلـةـ أـبـحـاثـ لـكـولـومـبـ مـكـوـنـةـ مـنـ سـبـعـةـ أـجـزـاءـ.

كـماـ وـجـدـ كـولـومـبـ أـنـ هـنـاكـ عـلـاقـةـ مـشـابـهـةـ تـرـبـطـ بـيـنـ القـوـيـنـ المـغـناـطـيـسـيـةـ، وـرـبـطـ ذـلـكـ مـعـ مـاـ اـكـتـشـفـهـ هـوـ وـآـخـرـونـ وـقـالـ بـأـنـهـ رـبـماـ تـكـوـنـ هـنـاكـ عـلـاقـةـ بـيـنـ المـغـناـطـيـسـيـةـ وـالـكـهـربـاءـ وـالـجـاذـبـيـةـ.

مهندس عسكري :

يُعرف كولومب بسبب أعماله في مجال الكهرباء، إلا أنه كان صاحب اكتشافات في مجالات أخرى. فقد قضى جزءاً من حياته كمهندس في الجيش الفرنسي في كثير من المستعمرات الفرنسية غرب الهند، كما أنه قضى وقتاً مماثلاً في تصميم مباني الحصون والإشراف عليها. ولن يكون من الغريب إذن أن ترتبط مشاهداته العلمية بأعماله الهندسية.

الاحتياك :

يعزو كثير من المعلقين اكتشاف علم الاحتياك إلى كولومب. فقد أثار موضوع الاحتياك كولومب أثناء عمله العسكري. وهذا ما جعله يخصص عدة سنوات من أبحاثه لهذا الموضوع. وكانت نتيجة ذلك العمل هو ما يعرف بقانون كولومب للاحتياك وهو يحدد العلاقة النسبية بين الاحتياك والضغط، وقد أله ذلك لكي يختار للعمل في قسم الميكانيكا في أكاديمية العلوم عام 1781م.

KARL SCHEELE

كارل شيلي

١٧٤٢-١٧٨٦ م



كان حب العلم هو أحد دوافع بريسلி في تجاربه الكيميائية في القرن الثامن عشر، وكان شيلي مثله. فقد كان عالماً هاوياً قليل الاهتمام بالنظريات. وهو يشاركه الادعاء باكتشاف الأكسجين. وعلى الأرجح، فإن شيلي هو الأسبق لذلك الاكتشاف. حيث سبقه بعامين على الأقل.

تحدي الصعوبات :

كانت منجزات شيلي هي الأهم. رغم أنه لم يكن متعملاً تعليماً جيداً، وقد بدأ حياته الحرفية وهو في الرابعة عشر من عمره. وذلك بالإضافة إلى أنه

كان فقيراً وعاش حياته العملية وهو يعاني من قلة الإمكانيات وضيق مساحة معمله. وقد تم خضوع تجاربه العلمية في عام ١٧٧٢ م عن أهم اكتشافاته، وهو الأكسجين. ومن أجل ذلك الإنجاز قام بتسخين أكسيد الزئبق وحمض النتريل ونترات البوتاسيوم. وأجرى تجارب كثيرة أخرى، لكنه لم يسجل اكتشافه هذا عندما توصل إليه مثلكما فعل بريسلி، ولم ينشر اكتشافه سوى في عام ١٧٧٧ م. وجاء ذلك في كتابه الوحيد (ملاحظات وتجارب كيميائية).

غاز أخضر :

توصل شيلي إلى غاز أخضر (الكلور). لم يدرك شيلي في وقتها قيمة ما توصل إليه. فقد تمكّن من فصل الغاز في عام ١٧٧٤ م. لكن لم يكتشف آخرون غيره أن الكلور هو

عنصر قائم بذاته إلا في بدايات القرن التاسع عشر.

مجموعة اكتشافات :

كان شيلي شغوفاً بالاكتشافات الجديدة. وبداء من عام ١٧٧٠ م وما تلاه من أعوام اكتشف شيلي عدداً كبيراً من المواد ومنها ثانوي أكسيد المنجنيز وأكسيد الباريوم وفلوريد الهيدروجين. كما أنه قد عرف العديد من الأحماض التي لم تكن معروفة من قبل.

مخاطرة لابد منها :

لم تكن منجزات شيلي خالية من التضحيات. وهناك شك كبير في أن ما تعرض له من سموم أو كيماويات كان يضطر لتدوتها أو شمها للتعرف على صفاتها قد أدى إلى وفاته في سن مبكرة إلى حد ما. حيث توفي وهو في الثالثة والأربعين من عمره.

عالم متهمس :

يعتبر شيلي من أكثر العلماء اكتشافاً للمواد والعناصر. ومما يزيد من قيمة منجزاته أنه لم يتلقى قدرًا كافياً من التعليم وأنه اعتمد على نفسه رغم قدراته المحدودة، بالإضافة إلى ضيق المكان الذي خصصه كمعلم وقلة الإمكانيات به. هذا كله يؤكّد أنه ذو إرادة حديدية وإصرار شديد علىمواصلة البحث. كما أنه قام أيضاً بالبحث في تأثير الضوء على أملاح الفضة، وهي ظاهرة أصبحت فيما بعد أساساً للتصوير الفوتوغرافي.

لحات عنه :

- سويدي الجنسية.

- تم اختياره للعمل في أكاديمية ستوكهولم الملكية لكنه فضل البقاء في عمله كصيدلي الذي سمح له بوقت فراغ كبير كان يستفيد منه في إجراء تجاربه.

ANTOINE LAVOISIER

أنطونى لافوزيه

١٧٩٤-١٧٤٣ م



يعتبر أنطونى لافوزيه هو مؤسس علم الكيمياء الحديث رغم ادعاء كثيرين غيره بذلك. وعلى الرغم من أن أعماله شابت أعمال هنرى كافندش وجوزيف بريسلி، إلا أنه تميز عنهم بتفسير ما توصل إليه من اكتشافات. كما أن النتائج التي توصل إليها قد أعادت بناء الكيمياء ل تستقبل حقبة جديدة من تاريخها. ويقال: إن تأثيره في هذا المجال يعتبر مثل تأثير نيوتن في مجال الجاذبية. فقد وضع أسماء لبعض المواد الكيميائية وهي أسماء لا تزال مستخدمة إلى يومنا هذا. ومن هذه الأسماء (الأكسجين) و(ثنائي أكسيد الكربون) وغيرها. كما أنه توصل إلى حقائق علمية كيميائية لم تكن معروفة من قبل ولذا كان جديراً باللقب (أبو الكيمياء الحديثة).

وقد اشتغلت دراسات لافوزيه المبكرة على تجارب خاصة بفقدان الأجسام جزء من حجمها أو اكتسابها له بالتسخين. وتوصل في هذا المجال إلى قاعدة تسمى قاعدة الحفاظ على الكتلة وهو يقول: إن (مقدار المادة الموجودة في بداية التفاعل الكيميائي مساو تماماً لمقدار المادة الناتجة عن التفاعل وإن اختلفت صورتها).

الكيمياء الحديثة :

وقد نشر لافوزييه نظامه الجديد للكيمياء الحديثة في كتاب عام ١٧٨٩ م وكان ذلك إعلاناً لبدء الكيمياء الحديثة ونهاية حتمية للطرق القديمة. وقد احتوى كتابه على قائمة بالعناصر المعروفة حتى اليوم. وكان لافوزييه قد توصل أيضاً في نفس الفترة إلى أن الأكسجين ضروري وحيوي لعملية التنفس. كما أنه مهم أيضاً في حياة جميع الحيوانات.

نهاية حزينة :

كان لافوزييه علماً بارزاً ومعروفاً لدى العامة في باريس، وقد أدار فيما قبل الثورة مكتباً لجمع الضرائب، وكان من يفعل ذلك يعتبر من أعداء الثورة. فاستغل عضو بارز من أعضاء مجلس قيادة الثورة واسمه مارات هذا الأمر حيث أنه قد سبق له أن حاول دخول مجال العمل العلمي عن طريق سرقة أعمال الآخرين، وانتقده لافوزييه. فانتهز مارات الفرصة للانتقام فأعتبر أن ما قام به لافوزييه من جمع للضرائب هو عمل يستحق عنه المحاكمة، ومن المحكمة إلى المصلحة بعد محاكمته قصيرة جداً لم تدم سوى يوم واحد. وقد سخر منه الضابط المكلف بتنفيذ حكم الإعدام بقوله: (لم تعد الجمهورية بحاجة إلى العلماء). وهكذا انتهت حياة أحد أبرز علماء فرنسا.

لحظات من حياته :

- قابل لافوزييه الكيميائي الإنجليزي جوزيف بلايسلي في باريس عام ١٧٨٤ م.
- في عام ١٧٨٨ م أطلق اسم (الأكسجين).
- أعدم بالمقصلة في باريس.

COUNT ALESSANDRO VOLTA

كونث / اليساندرو فولتا

١٧٤٥-١٨٣٧ م



بينما حققت الدراسات التي قام بها بنجامين فرانكلين وغيره في الكهرباء تقدماً ملحوظاً إلا أنه لم يكن هناك طريقة موثوقة بها لتخزين وانتاج تيار كهربائي منتظم. وقد أعاد هذا الأمر التجارب التالية حول نفس الموضوع وقلل الاستفادة من نتائجها. لكن اليساندرو فولتا صمم على التغلب على تلك الصعاب.

كان اهتمام اليساندرو الأول هو أن يدرس العلوم. وقد استطاع أن يكون أول معلم في أسرته في عام ١٧٧٤م وبعد فترة قصيرة أصبح أستاذاً للفيزياء في المدرسة الملكية في مدینته. وخلال عام واحد تمكّن من تحقيق أول منجزاته في مجال الكهرباء وكان جهازاً يستخدم لإنتاج وتخزين الكهرباء الساكنة.

ارتفاع سريع :

زاد هذا الجهاز من مكانة فولتا، وفي عام ١٧٧٩م منح كرسي للفيزياء في جامعة بافيا، وهي وظيفة مناسبة له استمر فيها ربع قرن. حيث استمرت تجاربه حول الكهرباء.

نزاع علمي :

كان لويجي جلفاني وهو إيطالي أيضاً قد أجرى تجربة على ضفدع ميت، وذلك بتوصيله بقطبين من معدنين مختلفين، فكانت أرجل الضفدع تتنفس. وبعد عدة تجارب توصل جلفاني إلى أن الألياف الحيوانية تخزن الكهرباء بصورة ما، وتطلقها عندما تلمسها المعادن، وهو اعتقاد خاطئ.

لم يقتنع فولتا بهذا التفسير، مما أثار جدال بين العالمين الذين كانوا صديقين إلى أن انتقد فولتا ما توصل إليه جلفاني. ومما زاد الأمر سوءاً أن جلفاني كان قد أعطى بنفسه نتائج أبحاثه لفولتا لراجعتها، ولم يكن يتوقع هذا النقد. وعلى الرغم من أن فولتا لم يتوصلا إلى دليل قاطع على عدم صحة ما قاله جلفاني قبل وفاته. إلا أن الجدال الذي دار بينهما كان في صالح فولتا ومات جلفاني وهو يعرف أنه كان مخطئاً.

البطاريات الجافة والسائلة :

كان على فولتا أن يدعم رأيه بالأدلة، حتى بعد وفاة جلفاني. فبدأ بتوصيل معدنين مختلفين سوياً ليرى ما إذا كانا يصدران تيار كهرباء أم لا. واستخدم في ذلك عدة معادن، وكان يختبر قوة الصدمة الكهربائية بلسانه. وقد استفاد من ذلك في أنه لاحظ أن اللعاب على لسانه كان عاملاً مساعداً على سريان التيار الكهربائي. وعلى ذلك، بدأ فولتا في إنتاج بطارية سائلة باستخدام السوائل والمعادن، وتم ذلك في عام ١٨٠٠م. وأنتج بطارية سائلة سميت Voltaic Pile وهي عبارة عن قطبين من الفضة والزنك مغموسان في سائل مملح. وقد أوصل فولتا أطراف هذه البطارية بسلك نحاسي ووجد أنها تنتج تياراً كهربائياً منتظاماً، فأصبح بذلك أول من ينجز بطارية.

إعجاب نابليون به :

حسن هذا الاكتشاف من الدراسات التي جرت في مجال الكهرباء بعد ذلك. وهو يعتبر نقطة كبيرة استفاد منها علماء آخرون مثل نيكولسون وهارفي ديفي وفارادي وغيرهم. وكان نابليون في ذلك الوقت يسيطر على المقاطعة التي يعيش فيها فولتا، فدعاه لعرض اختراعه في باريس في عام ١٨٠١م، وكان نابليون سعيداً جداً فمنح فولتا لقب كونت، ثم منحه بعد ذلك ميدالية عسكرية شرفية.

لحات من حياته :

- ولد في كومو - لومباردي في عائلة أرستقراطية إيطالية.
- نشأ في أسرة يعمل رجالها فساوسة، فخالف ذلك وعمل بالتدريس.

EDWARD JENNER

إدوارد جينر

١٧٤٩-١٨٢٣ م



لم يغير التقدم العلمي الذي شهدته القرن الثامن عشر من فهم الناس للعالم من حولهم فقط، لكنه أيضاً أثر على حياتهم اليومية. ولم يستطع الكثير من العلماء التأثير على العديد من جوانب الحياة مثلما فعل جينر. حيث تمكن من إيجاد أول لقاح في العالم.

كان جينر طبيباً ماهراً، وقد أدى تدريبيه كجراح في لندن بين عامي ١٧٦٢-١٧٧٠ م برعايا جراح معروف وهو جون هنتر وذلك قبل أن ينتقل إلى قريته بريكي في جلاسكوشایر ليبدأ عمله كممارس عام. وبالإضافة إلى نجاحه كطبيب، كان جينر مراقباً جيداً للطبيعة، وخاصة لهجرة الطيور وسلوك طائر الواقف. كما كان مهتماً أيضاً بالتجارب الطبية. وقد أعد بعض العلاجات الكيميائية لأمراض محددة، كما بحث في أسباب النجاة عن طريق تشريح جسم الإنسان.

الجدري :

كان أعظم ما توصل إليه جينر أثناء بحثه في مرض الجدري. وهو مرض قاس ومتوطن وقاتل ومنتشر في العصر الذي عاش فيه جينر. وقد تمكن من قتل خمس من أصيب به في ذلك العصر. وعاش من نجا منه إما كفيقاً أو مشوهاً. ولم يكن هناك علاجاً معروفاً له رغم المحاولات العديدة التي سعت للوقاية منه. وكان من بين تلك المحاولات، تعمد إصابة بعض الأصحاء عن طريق نقل العدوى إليهم ممن أصيبوا بالمرض بدرجة متوسطة وذلك لأن من يصاب بهذا المرض لا يمكن أن يصاب به مرة

ثانية. فكان الناس يفضلون الإصابة به عن طريق العدوى ممن أصابهم المرض بدرجة متوسطة، حيث الإصابة الأولى التي تكون تحت السيطرة تسب لهم مناعة من الإصابة مرة ثانية فيأمنون الإصابة به طوال حياتهم. لكن هذه الطريقة كانت خطيرة لما فيها من مجازفة، فقد تطورت حالات بعض من تعمد الإصابة بالمرض إلى درجة خطيرة ولم تتوقف عند الحد المتوسط الذي كانوا يأملون.

حارب المرض بالمرض نفسه :

حاول جينر أن يستخدم طريقة مختلفة للوقاية في عام ١٧٩٦م. وكان قد سمع ولاحظ أن من يعملن في حلب الأبقار من اللواتي أصبن بجذري البقر - حيث انتقلت إليهن العدوى من الحيوانات- لم يصبن بالجدري. وكان مرض جذري البقر مرضًا متوسطاً وليس خطيرًا. وفي شهر مايو من عام ١٧٩٦م جاءت سارة نلمرز إلى عيادة جينر وهي مصابة بمرض جذري البقر. فاستخرج مادة من إحدى البشرات الموجودة في جسمها وطلب من أحد المرضى من الفلاحين أن يسمح له بأن يحقن ابنه بها في محاولة لحمايته من أن يصاب بمرض الجذري. وكما كان متوقعاً عانى الطفل من صورة مخففة من مرض الجذري وتماثل للشفاء بسرعة. ثم بعد فترة وجيزة حقن الطفل بجرعة قوية من الجذري، فلم يظهر عليه أي أعراض ولم يصب بشيء. حاول جينر مرة ثانية بعد عدة أشهر، فلم يحدث شيء. ثم جرب نفس الشيء مع أفراد آخرين ووصل إلى نفس النتيجة. ومن هنا عرف التطعيم الذي لم يفهم جينر سببه من الناحية العلمية، لكنه استفاد من ملاحظاته العملية.

حاول جينر أن يقنع المجلس الملكي بنشر ما توصل إليه في عام ١٧٩٧م لكنهم رفضوا النشر، فاضطر إلى نشر البحث على نفقته الخاصة في عام ١٧٩٨م. وعلى الرغم من أن جدالاً واسعاً قد دار حول التطعيم، ولم يثق فيه الكثيرون، إلا أن نجاحه سرعان ما تحقق. وفي عام ١٨٤٠م استخدم التطعيم بدلاً من العلاج القديم للجدري، وبحلول عام ١٨٥٣م فرض التطعيم الإجباري ضد الجذري على جميع المواليد. وقد اعتبر التطعيم أفضل طريقة للوقاية من المرض في بداية القرن العشرين. وفي عام ١٩٨٠م أعلن القضاء على المرض نهائياً بعدما لم تسجل أي إصابة به وأصبح مرضًا منقرضاً.

JOHN DALTON

جون دالتون

١٧٦٦-١٨٤٤ م



اهتم جون دالتون أغلب فترات حياته بالطقس، وكان يعيش في منطقة رطبة جدا ذات ظواهر جوية يومية. وقد سجل مائتي ألف ملاحظة عن تلك الظواهر منذ عام ١٧٨٧ م وحتى وفاته. لكنه يذكر في التاريخ العلمي للعالم لا قام به في مجال نظرية الذرة.

ومع بداية القرن التاسع عشر بدأ دالتون في وضع نظريته، فقد قام بتجارب استخدم فيها الغازات، وقد ركز على مدى امتصاص الماء لها. وأنه معلم، ويعمل في المجال العلمي في وقت فراغه، فقد كان يتوقع أن كثيرا من الغازات ستذوب في الماء بنفس الطريقة، لكن الأمر لم يكن كذلك. ولكي يعرف السبب افترض أن الغازات ربما تكون من ذرات مختلفة أو مكونات صغيرة غير مرئية لكل منها حجمها المختلف. وهذه بالطبع لم تكن فكرة جديدة ويعود أصلها إلى ديموقريطس (٤٠٤-٣٧٠ق.م). لكن دالتون كان له من اكتشافاته الحديثة ما يؤيد هذه النظرية، ولم يتوصل إلى ذلك فقط عن طريق امتصاص الماء للغازات بحسب مختلفة ولكن أيضا عن طريق نظرية الحفاظ على الكتلة. حيث أنه عندما يعاد تشكيل المادة أو تتغير حالتها، فإن ذراتها تعيد تكوين نفسها بما يتناسب مع الحالة الجديدة لكنها لا تندمر ولا تتزايد.

نظريّة الذرة :

عرض دالتون نظرية الذرة الخاصة به علينا لأول مرة في محاضرة عام ١٨٠٢م، وذلك على الرغم من أن الشرح المفصل والمعقد لها لم يظهر في كتابه (نظام جديد لفلسفة الكيمياء) سوى عام ١٨٠٨م.

اكتشافات أخرى مهمة :

كان لدى دالتون اكتشافات و ملاحظات أخرى مهمة ليس لها علاقة بنظرية الذرة . فقد توصل إلى أن مزيجاً من الغازات له نفس إجمالي الضغط الذي ينتج عن مجموع الغازات إذا كان كل منها بمفرده . كما أنه قال : إن الهواء هو مزيج من الغازات وليس مركباً . وهو أول من ينشر قانون تمدد الغازات بنفس النسبة عندما تتعرض للتسخين بدرجة متساوية ، وإن كان هذا القانون يناسب إلى جاكم الكسندر سيزار تشارلز الفرنسي .

منجزات أخرى :

بدأ جون دالتون العمل بالتدريس في مدرسته المحلية وهو في الثانية عشر ، وبعد عامين اشتري هو وأخوه مدرسة كانوا يدرسون فيها لستين تلميذاً .

كما كتب دالتون بحثاً عن عمى الألوان الذي كان يعاني منه هو وأخوه والذي عرف لفترة طويلة باسم (الدالتونية) نسبة إليهما . وكان ذلك هو أول ما ينشر في هذا الموضوع . ويسجل له أنه أول من حول الأرصاد إلى علم بعد أن كانت مجرد تكهنات وشديدة غير موثوقة بها .

لمحات عنه :

- إنجلزي الجنسية .
- نشر دالتون كتابه (ملاحظات ومقالات عن الأرصاد) في عام ١٧٩٣ م.
- أعلن دالتون عن قانون توصل إليه باسم (قانون الضغط الجزئي) عام ١٨٠١ م.
- قدم ملخصاً عن نظرية الذرة في محاضرة ألقاها عام ١٨٠٣ م.
- نشر كتاب (نظام جديد لفلسفة الكيمياء) في عام ١٨٠٨ م.

ANDRÉ AMPÉRE

أندريه أمبير

١٧٧٥-١٨٣٦ م



كان هانز كريستيان أورستيد هو أول من أثبت أن التيار الكهربائي يمكن أن يؤثر على إبرة البوصلة، فبدأ بذلك بحث طويل حول العلاقة بين الكهرباء والمغناطيسية. وكان ميشيل فارادي الإنجليزي هو أو من يستفيد من اكتشاف أورستيد. بينما تمكن أندريه أمبير من

شرح النظرية التي قامت عليها تلك العلاقة بين الكهرباء والمغناطيسية. وحتى يتمكن من ذلك أوجد علم المغناطيسية الكهربية electromagnetism وهو علم ذو تأثير كبير جداً على عالم اليوم.

الرياضيات :

كان أمبير أولاً وقبل كل شيء عالم رياضيات لامعاً، وقد مكنته قدراته العالية في هذا العلم من أن يجعل عمله في مجال المغناطيسية الكهربية سهلاً. فقد تفوق في الرياضيات وهو في سن مبكرة وتولى أول وظيفة له في تدريس الرياضيات في عام ١٧٩٩ م في ليونس. وفي عام ١٨٠٢ م أصبح أستاذًا للفيزياء والكيمياء ثم عاد وأصبح أستاذًا للرياضيات مرة أخرى في عام ١٨٠٩ م. وقد عينه نابليون أيضًا مشرفاً عاماً على النظام الجامعي في عام ١٨٠٨ م.

قانون أمبير :

أصبح أمبير بعد ذلك مهتماً بتأثير تيار كهربائي على تيار آخر بصفة خاصة في دراساته. فقد لاحظ أن مغناطيسين يمكن أن يؤثراً على بعضهما البعض، وبما أن هناك تشابهاً بين المغناطيسية والكهرباء فلم لا يتاثر تياران كهربائيان ببعضهما.

بدأ أمبير بتمرير الكهرباء في سلكين متوازيين، فلاحظ أن الكهرباء إذا سرت فيهما في نفس الاتجاه، فإنها يتعاذبان، أما إذا مرت الكهرباء فيهما في اتجاهين عكسيين، فإنها يتناهان. ثم أجرى تجارب بعد ذلك باستخدام أشكال مختلفة من الأسلاك، وكان يسجل كل نتائجه ويفسرها حسابيا حتى يمكن من الوصول إلى شرح يفسر الكهرباء المغناطيسية. وقد نتج عن ذلك ما يسمى بقانون أمبير في عام ١٨٢٧م. وهو يعتبر إضافة جديدة إلى ما سبق وأن قام به نيوتن عن الجاذبية الأرضية. فقد أوضح هذا القانون العلاقة المغناطيسية بين سلكين يحملان تيارات كهربائية والمسافة المناسبة بينهما. وقال: إنه عند مضاعفة المسافة بين السلكين، فإن القوة المغناطيسية ستقل بمقدار الربع.

منجزات أخرى :

قدم أمبير أيضا اختراعات أخرى مهمة مثل الملف اللوبي، وهو يستخدم بكثرة في الأجراس والصمامات وغيرها من أجهزة تحتاج إلى حركة ميكانيكية. كما اخترع جهازا لقياس تدفق التيار الكهربائي والذي يسمى الجلفانوميتر وهو يعتمد في القياس على مقدار الانحراف في إبرته المغناطيسية.

لم يعرف أمبير عند العامة بكل ما سبق وأن ذكرناه، لكنه عرف بسبب القياس الذي سمي باسمه تكريما له وهو مقياس الأمبير وهو وحدة قياس الجهد الكهربائي.

لحوظات من حياته :

- ولد في فرنسا.
- قتل والده بالمقصلة في عام ١٧٩٣م بعد قيام الثورة الفرنسية.
- ماتت زوجته التي كان يحبها بشدة بعد ولادة طفلها الأول في عام ١٨٠٣م.
- تزوج مرة أخرى بعد ذلك لكنه لم يكن سعيدا.

AMEDEO AVOGADRO

أميديو أفوجادرو

١٨٥٦-١٧٣٦ م



كثير من العلماء يقضون حياتهم العملية بالكامل من أجل التوصل إلى إنجاز واحد أو إعداد نظرية واحدة. ولكن ماذا تفعل إذا كنت عالماً وقبلت نظريتك بعد كل ما بذلته فيها من جهد بالتجاهل التام. لقد وجد أميديو أفوجادرو نفسه في هذا الموقف، فمات متجلس على ما حدث ومحبطاً ومكتئباً فهو لم ير ثمرة كفاحه ولم يستفد مما قاله، ولم ينل ثمار تعبه. لكن الأمر لم يتوقف عند هذا الحد بل إن نظريته تم تجاهلها لمدة نصف قرن من اكتشافه لها، وأعيد اكتشافها بعد أربعة أعوام فقط من وفاته.

اتحاد الذرات :

وضع أميديو أفوجادرو نظرية في عام ١٨١١م قال فيها: إن (الكميات المتساوية من كل الغازات تحتوي على نفس العدد من الذرات إذا كانت في نفس درجة الحرارة وتحت نفس الضغط). وقد عرف هذا القانون باسم قانون (أفوجادرو). وقد سمح هذا القانون بقياس نسب تجمع كل الغازات في أي مركب بمجرد معرفة حجمها.

إعادة اكتشاف أميديو أفوجادرو :

وافق القليل من العلماء على قانون (أفوجادرو) وعارضه كثيرون، وكان ذلك بسبب عدم القدرة على إثباته عملياً. إلى أن جاء الإيطالي (ستانسلو كانيزارو) وأعاد اكتشاف نفس القانون وقدمه في مؤتمر كبير أمام علماء الكيمياء في عام ١٨٦٠م. وقد قبل كثير من الحاضرين القانون فوراً.

تأثير أميديو أفوجادرو :

وهكذا خلد اسم أفوجادرو في تاريخ العالم العلمي، وتم ذكره بين كبار العلماء وذلك لأنّه قدم للبشرية نظرية واحدة فقط. وهذه النظرية القيمة لم يعترف أحد بها إلا بعد وفاته بأربعة أعوام . لكنه نال هذا التكريم بعد وفاته عن استحقاق، فقد ساهمت نظريته كثيراً في تطوير دراسة بيولوجيا الجزيئات. ولذلك فقد أطلق اسمه على مقياس عدد الذرات في جزيء واحد من أي مادة.

لحات عنه :

- إيطالي الجنسية.
- ولد في مدينة تورين، شمالي إيطاليا، وهو من عائلة عريقة تعمل في المحاماة.
- بدأ في دراسة الرياضيات والفيزياء في عام ١٨٠٠م.
- أصبح أستاذاً في الفيزياء في كلية فرسيلي الملكية عام ١٨٠٩م.
- مات في تورين دون أن يجني ثمار اكتشافه.

JOSEPH GAY-LUSSAC

جوزيف جاي لوساك

١٧٧٨-١٨٥٠ م



لم يمت جوزيف لوساك بسبب علمه مثل مواطنه (لافوزييه)، لكنه كان على وشك ذلك. فبينما كان لوساك يستخدم كميات كبيرة من الصوديوم والبوتاسيوم في تجاربه - بعد أن نجح العالم الإنجليزي همفري ديفي في إيجاد كل منها بصورة منفصلة - أخطأ في تجربة منها وتفجر معمله، وأصيب بعمى مؤقت. وكانت مثل تلك الانفجارات هي أحدى المشكلات التي تواجه العلماء الذين يعملون في الكيمياء. لكن كلما زادت المغامرة زادت النتائج المبهرة. وهذا ما كان يداعب خيال عالمنا الكبير بالرغم مما تعرض له، فقد واصل عمله بعد الحادث، ولم يجعله يتوقف أو يراجع حساباته أو يغير نشاطه.

قوانين الغازات :

على الرغم من أن لوساك قد استمر في تقديم إسهاماته في مجال الكيمياء، وأصبح من أبرز العلماء في هذا المجال بعد وفاة لافوزييه. إلا أن أول منجزاته لم يكن من ابداعه. فقد أحيا قانوناً في الكيمياء كان قد اكتشفه مواطنه جاك الكسندر سيزار (١٧٤٦-١٨٢٣) منذ خمسة عشر عاماً سبقت، لكن صاحبه فضل عدم نشره. وهو قانون يسمى أحياناً باسمه حتى الآن. والقانون يقول : (الكميات التماثلة من الغازات تتعدد بنفس النسبة إذا كانت في نفس درجة الحرارة وتحت ضغط ثابت).

ويعتبر قانون (المركبات) من أهم ما ينسب أيضاً إلى لوساك. فقد ثبت بالتجارب في عام ١٨٠٥ أن الماء يتكون من جزء من الأكسجين وجزئين من الهيدروجين، كما أنه واصل أبحاثه حول مكونات العديد من المركبات الأخرى. وقد لاحظ لوساك أن الغازات تتحدد مع بعضها البعض بنسب صغيرة مثل ١:٢ أو ٢:٢ وذلك بدون وجود أي كسور.

اكتشافات كيميائية كثيرة :

أمضى لوساك ما تبقى من حياته في إجراء العديد من التجارب الكيميائية، وكان إما أن يكتشف عناصر ومركبات جديدة أو يضيف الجديد من المعلومات عن مواد مكتشفة حديثاً. وكان أغلب ما حققه بالاشتراك مع مواطنه لويس ثنارد. وقد أجرى سوياً تجارب على اليود ومواد كيميائية أخرى، وأطلقوا هذا الاسم على اليود (iodine) وهو معروف به إلى يومنا هذا. وفي عام ١٨١٥ م كانا أول من حضرا مركب السيانوجين (وهو غاز سام جداً وعديم اللون وقابل للاشتعال) وجاء ذلك في بداية سلسلة من المركبات الأخرى تسمى السيانيدين (وهي أملاح أو أملاح عضوية). كما استطاعاً أن يثبتا خطأً ما قاله لافوزييه من أن كل الأحماض تحتوي على الأكسجين. كما أنهما أيضاً قد قاما بالفحص الدقيق لمواصفات النيتروجين والكبريت وتفاعلاتها. وأجرياً تجربة عن التخمر. كما أن لوساك قد عمل أيضاً على تطوير التجارب الكيميائية، وإليه ينسب الفضل في إيجاد طريقة دقيقة لتحليل الأحجام.

المنطاد :

لم يعرف عن لوساك فقط أن معمله قد تدمر، لكنه كان صاحب مغامرات أخرى. حيث صعد إلى ارتفاعات كبيرة بالمنطاد (٧ كم) في عام ١٨٠٧ م وكان هذا الارتفاع يعتبر مجازفة خطيرة في ذلك الوقت. وكانت هذه الرحلة لفرض فحص مكونات الهواء في تلك الارتفاعات العالية. وقد أوضحت النتائج التي توصل إليها أنه لا يوجد أي فرق عما قام به من قياسات على سطح الأرض.

لحات من حياته :

- فرنسي الجنسية.
- عمل كمحرر في دورية (الكيمياء والفيزياء) في عام ١٨١٦ م.
- أصبح عضواً في اللجنة الحكومية للبارود في عام ١٨٢٦ م.
- استقال من جميع مناصبه في عام ١٨٤٨ م وترك باريس وتყاعد في منطقة ريفية.

CHARLES BABBAGE

نشارلز باباج

١٨٧١-١٧٩١ م



لقي باباج نقداً كبيراً لأعماله أثناء حياته وبعد وفاته، وكان ريتشارد شيبشانكس أشد النقاد عنفأً ضده. لكن بداية باباج كانت بداية طبيعية، فقد تلقى تعليمه في كامبردج وأثبت أنه بارع في الرياضيات. وقد تخرج في عام ١٨١٤م، ثم حصل على الماجستير بعد ثلاث سنوات. وفي عام ١٨٢٢م بدأ في وضع تصميم ما يمكن تسميته (أول آلة حاسبة في العالم). وحصل على دعم حكومي بمبلغ ١٥٠٠ جنيه إسترليني في عام ١٨٢٢م للبدء في مشروعه هذا. وقد سيطر هذا المشروع على فكر باباج وعمله لمدة عشر سنوات تالية دون التوصل إلى الآلة المنشودة التي أطلق عليها اسم (الآلة الحاسبة رقم ١).

كان باباج متحفزاً لتنفيذ المشروع. وكان يكره البديل المتوفّر في حالة فشل هذا المشروع، والبديل هو جداول حسابية كبيرة يعدّها متخصصون لمساعدة الناس على حل العمليات الحاسبية العقدة. لكن من يقوم بإعداد تلك الجداول هم من البشر المعرضون للخطأ. وكان باباج مغرماً بالآلات، كما كان يعتقد أن الآلة يمكنها أن تكون دقيقة تماماً إذا تمكنا من جعلها تقوم بالعمليات الحاسبية.

الآلة التحليلية :

بدأ صبر الحكومة البريطانية ينفذ عندما كان باباج يعلن عن رغبته في بناء ما يمكن أن نعتبره (أول حاسب آلي قابل للبرمججة) أسماه بباباج (الآلة التحليلية). ولم تكن الآلة الجديدة مجرد آلة حاسبة، فهي آلة متعددة الوظائف وتشبه الحاسوب الآلي الحديث من حيث استخداماته. وقد اعتمد في فكرة صناعة تلك الآلة على الكروت المثقوبة. وكانت هناك ذاكرة قادرة على تنفيذ الأوامر وحفظ النتائج التي يتم التوصل إليها. كما كان بها مكونات أخرى تشبه مكونات الحاسوب الآلي في القرن

العشرين. طلب باباج من الحكومة مالاً لبناء هذه آلة جديدة (آلة التحليلية) بالرغم من عدم الانتهاء من بناء هذه الآلة الأولى. وكان يرى أنه من المفيد والأوفر أن يتم بناء الآلة جديدة بدلاً من تعديل الآلة الأولى. ترددت الحكومة في تمويل المشروع، حيث كان باباج قد أنفق سبعة عشر ألف جنيه إسترليني من المال العام على أعماله حتى ذلك الوقت. وكان باباج مصرًا على طلب المزيد من المال ويلح في ذلك. وقد علق رئيس الوزراء في ذلك الوقت ساخراً وقال: (إن آلة باباج ستستخدم لحساب الوقت الضائع في صناعتها).

توقف التمويل :

في عام ١٨٤٢م أكملت الحكومة أنها ستتوقف عن تمويل مشروع باباج (بالرغم من أنه كان متوقفاً فعلاً لمدة عشر سنوات). وأعلنت أنها لن تمول مشروعه الجديد بأي مال. حاول باباج كثيراً أن يزيد التمويل لمشروعه خلال الخمسينيات من القرن التاسع عشر لكن المشروع لم يتحرك خطوة واحدة بعد مرحلة وضع التصميمات. وخلال تلك الفترة كان باباج قد وضع تصميمات (آلة الحسابية رقم ٢)، وكانت أقل تعقيداً وأصغر حجماً. فطولها كان ستة أقدام ونصف بدلاً من ثمانية. لكن لم يكن هناك أي تمويل من الحكومة أيضاً، ولم يحدث أي تقدم بعد مرحلة وضع التصميمات.

وعرفاناً بما قام به باباج في وقت لم يلق فيه قبولاً ولا مساندة من الحكومة البريطانية، قام فريق من متحف لندن للعلوم بصنع نسخة مطابقة للتصميمات التي وضعها باباج لآلة الحسابية رقم ٢ وتم تشغيلها في عام ١٩٩١م، وذلك في الاحتفال بمرور قرنين على مولده.

لحات عنه :

- بريطاني الجنسية.
- أنشأ باباج عدداً من الجمعيات، ومن بينها الجمعية الفلكية الملكية في عام ١٨٢٠م.
- كان له أثر في تطوير علم العجر، كما أنه شارك في عدة اختراعات أخرى مثل عدد السرعة والعدادات القياسية المستخدمة في السكك الحديدية.

MICHAEL FARADAY

ميшиيل فارادي

١٧٩١-١٨٧٦ م



يعتبر ميشيل فارادي واحداً من أعظم العلماء عبر كل العصور. واعتبره أينشتين صاحب أكبر أثر في تاريخ الفيزياء. فقد كان لاكتشافاته وأختراعاته - ومن بينها المحرك الكهربائي والمولد الكهربائي ومحول الطاقة - أثراً كبيراً في حياة الناس في العصر الحديث. وعلى الرغم من ذلك فإن فارادي قد دخل المجال العلمي بسبب

صادفات عارضة وقعت أثناء شبابه. كان أولها أنه كان يعمل صبياً في ورشة تجلييد كتب وهو في الثالثة عشر من عمره. وهناك بدأ اهتمامه بالعلوم وخاصة الكهرباء، بعدما قرأ الكتب التي كان عليه أن يجلدها. والصدفة الثانية كانت حينما تم اختياره كمساعد للكيميائي الشهير السير / همفري ديفي. وقد تذكر ديفي أن فارادي كان يشهد محاضراته وهو صغير. وسرعان ما تحولت تلك الوظيفة المؤقتة إلى وظيفة ثابتة. وحانت فرصة عمره عندما أخذ ديفي معه في جولة أوروبية كبيرة، حيث استطاع أن يقابل الكثير من كبار علماء الفيزياء في أوروبا في ذلك الوقت ويتعلم منهم، فاكتسب خبرة كبيرة.

كانت أغلب أعمال فارادي العلمية في العشرينيات من القرن التاسع عشر، ولم تكن تلك الأعمال في مجال الفيزياء الذي حقق فيه منجزاته الضخمة. ولكنها كانت في الكيمياء. وكان أول من يعرف الكلور. وحدث ذلك بالصدفة بينما كان يجري تجربة عن موضوع آخر. كما استفاد أيضاً من قدراته على تحليل النتائج العلمية للتجارب الكيميائية بدقة ومهارة، واكتشف البنزين في عام ١٨٢٥ م.

الموتور الكهربائي :

كان فارادي مولعاً بالكهرباء، وقد مكنته خلفيته الكيميائية من تحقيق منجزاته الكبرى. لكن أهم ما يذكره التاريخ العلمي لفارادي اليوم هو منجزاته في الفيزياء عموماً بما في ذلك الكهرباء. وقد استطاع فارادي أن يصنع أول موتور كهربائي بعد أن اكتشف الدورة الكهرومغناطيسية. حيث أثبت في تجاربها أن التيار الكهربائي يمكنه أن يدير مغناطيساً ثابتاً، وأن المغناطيس يمكنه أن يدور حول السلك الكهربائي إذا انعكست التجربة. ومن ذلك تيقن فارادي أن الكهرباء يمكن أن تنتج عن نوع ما من أنواع الحركة المغناطيسية، لكن عشر سنوات أخرى كانت قد مضت قبل أن ينبعج في إثبات هذا الكلام. حيث تمكّن من إنتاج تيار كهربائي ثابت بتدوير قرص من النحاس بينقطبي مغناطيس. فكان المotor الكهربائي، وهذا الاكتشاف جعله يواصل منجزاته، فاخترع المولد الكهربائي، والمحول (وإن كان مخترع أمريكي اسمه جوزيف هنري قد توصل إلى اختراعه في نفس الوقت)، وهي كلها اختراعات ذات تأثير عميق في تغيير مجرى حياة البشر.

قانون (تأثير فارادي) :

استطاع فارادي أن يثبت أن الضوء المستقطب يمكن أن يتأثر بالмагناطيس، وقد أثبت جيمس ماكسويل فيما بعد أن هذا الضوء هو في الحقيقة نوع من الإشعاع الكهربائي المغناطيسي وقدم التفسير العسابي لهذا القانون الذي سمي بقانون (تأثير فارادي).

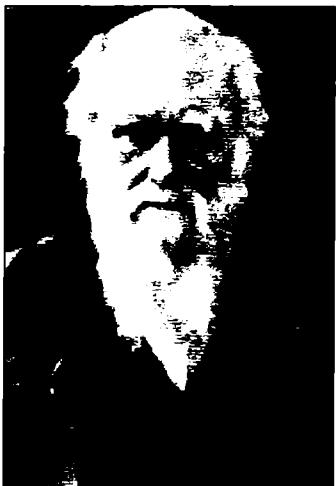
لحظات عنه :

- صنع فارادي أول موتور كهربائي عام ١٨٢١م.
- اكتشف المبادئ التي مكنته من اختراع المولد الكهربائي والمحول في عام ١٨٣١م.
- في عام ١٨٤٥م وضع قانوناً سمي بـ (تأثير فارادي).

CHARLES DARWIN

شارلز دارون

١٨٠٩-١٨٨١م



هو صاحب نظرية التطور وصاحب كتاب (أصل الأنواع). توفي أمه بعد التحاقه بالمدرسة الابتدائية في عام ١٨١٦م. وكان مولعاً منذ صغره بالنباتات والزهور، كما كان يحب جمع بيض الطيور. وقد فشلت كل المحاولات في تعليمه. فقضى بالمدرسة الثانوية ٧ سنوات لم يتعلم فيها سوى بعض أبيات من الشعر، وكان تقرير الناظر عنه أنه أبله. وكان والده الطبيب يقول له دائمًا: (أنت لا تعني إلا بصيد الكلاب واقتناص الجرذان)، وسوف تكون عاراً على نفسك وعلى عائلتك). وفي عام ١٨٢٥م التحق بكلية الطب بجامعة أدنبرة ثم تركها، والتحق عام ١٨٢٧م بكلية اللاهوت بجامعة كامبردج.

لقد كان دارون صديقاً لشخصين اثراً في حياته: أحدهما زنجي، وهو الذي علمه كيف يحنط الحيوانات، وثانيهما صياد أسماك كان يرافقه دارون لجمع المعار. وفي جامعة كامبردج تعرف دارون على عالم النبات (جون ستيفينز هنزلو).

في عام ١٨٣١م كلفت الحكومة البريطانية السفينة (بيجل) كي تطوف حول العالم لدراسة أعماق البحار، وفك قبطان السفينة (روبرت فنزووي) أن يصطحب معه عالم في النبات والحيوان، فاقتصر عليه صديقه العالم هنزلو أن يأخذ دارون معه، ووافق دارون، ثم وافق أبوه على مضض.

وفي أثناء الرحلة مارس دارون هوايته في تسجيل الملاحظات عن الجغرافيا والأحياء. وأثناء مروره بعده جزر تسمى جزر غالاباجوس، وهي عشر جزر مت�اثرة، حدث ما كان له أكبر الأثر على دارون حيث لاحظ أن هذه الجزر منعزلة حتى عن بعضها البعض. وأن هذه الجزر تحتوى على أنواع مشتركة من النباتات

والحيوانات. لكن هناك اختلافات واضحة بين حيوانات الجزر المختلفة رغم أنها من نفس الفصيلة أو النوع. فقد حدد - مثلاً - أربعة عشر نوعاً من العصافير في الجزر العشر وكان لكل منها منقار مميز لها. وكانت المناقير مناسبة لنوع الطعام الموجود في البيئة التي تعيش فيها سواء كان طعامها من الديدان أو البذور أو غيرها.

وفي الأعوام التالية بعد أن عاد دارون إلى لندن، وبعد أن قرأ بحثاً بعنوان (مبدأ تزايد السكان) للقس توماس مالتوث، حيث ذكر مالتوث أن الناس تتواجد بنظام ٤-٢-٨ .. إلخ، والمحاصيل الزراعية تنتج على نظام ٣-٢-١ .. إلخ، وعلى هذا فإن المرض والموت رحمة أو ضرورة للبشرية، تسأله دارون لماذا لا يكون هذا منطبقاً على كل من المجتمع النباتي والحيواني؟ حيث أن الطعام لا يكفي جميع الأحياء التي تتواجد وتتكاثر بالملائين فيحدث تزاحم ونزاع وحرب وتنافس للبقاء وبقاء الأصلح وفداء الضعيف.

وفي عام ١٨٤٤م ألف دارون كتاباً عن التطور لم ينشره، لكن في عام ١٨٥٨م تلقى رسالة من عالم بريطاني يعيش في جزر الهند اسمه ألفرد والاس يتحدث في تلك الرسالة عن التطور، فسارع دارون بإبلاغ بعض الهيئات العلمية عن رسالة والاس ونظريته وبدأ يؤلف كتاب (أصل الأنواع) الذي نشر عام ١٨٥٩م.

لم تحظ أفكار دارون بتأييد يذكر حتى يومنا هذا، وقد قوبلت بعاصفة من الهجوم من قبل الكنيسة في عصره. كما أن أفكاره تقلب عندما باكمله رأساً على عقب. وهذا تحول دارون من طفل بليد لا يأمل أبوه في أي خير من ورائه إلى عالم ذي خبرة طويلة ومشاهدات واسعة حول العالم، لكنه أيضاً ذو نظرية غريبة لم تلق أي تأييد يذكر إلى الآن.

لحوظاته :

- عمل كعالم طبيعة بدون أجر على السفينة بيجل بين عامي ١٨٣٦-١٨٣١م.
- دفن في وستمنستر أبي.

LOUIS PASTEUR

لويس باستير

١٨٩٥-١٨٢٢ م



تعلم لويس باستير من أبيه دباغ الجلود، الصبر والتحمل. وكان قد اتجه منذ صباه إلى تعلم الكيمياء. وهو يقول: (ليس بين الدباغة والكيمياء إلا خطوة واحدة قصيرة). وفي سبيل حصول باستير على الدكتوراه اضطر إلى تقليل كميات طعامه ونفقاته الشخصية. وعلى الرغم من أن باستير كان

كيميائياً فرنسياً، إلا أن غالبية منجزاته كانت في مجال الطب. وهناك كثير من يعتبرونه أهم شخصية في القرن التاسع عشر. وقد تمكّن من حل مشكلات التحكم في مرض دود القرز وكوليرا الدجاج، وتطور الطريقة العلمية للتطعيم ضد مرض العجمة الخبيثة، وبعد ذلك ضد داء الكلب. والآن يشتمل معهد باستير في باريس على عيادة للعلاج من داء الكلب ومركز للتعليم والبحث في الأمراض المعدية والسامة. وقد أنشئت في بلاد أخرى معاهد عديدة تحمل اسم باستير.

عين لويس باستير في سنة ١٨٤٩ استاذاً للكيمياء في جامعة ستراسبورج، حيث أكمل تناوله لموضوع الجراثيم والميكروبات، وتوصل إلى استخدام طريقة للتعقيم عن طريق تسخين السائل إلى الدرجة التي تموت فيها الجراثيم دون أن تضر بخواص السائل ذاتها أو تصيبها بأي سوء، وهي طريقة سميت على اسمه البسترة. وقد واصل باستير أبحاثه حتى تمكن من السيطرة على حمى النفايس التي تصيب بها النساء عادة عقب الولادة وبذلك أنقذ ملايين النساء.

داء الكلب والبسترة :

نجح باستير في إنتاج مصل ضد مرض الجمرة الخبيثة في عام ١٨٨٢م. وهو مرض من النادر أن يصيب الإنسان، لكنه كان يمكن أن يقضي على قطعان من الماشية والأغنام بسرعة. وفي عام ١٨٨٥م صنع مصلاً مستخرجاً من بين فقرات الأرانب المصابة واستخدمه بنجاح في علاج الحيوانات من داء الكلب.

كان باستير لا يفكر أبداً في أن يجرِّب تلك الأمصال على الإنسان، إلا أن طفلاً عمره تسع سنوات جاء مع أسرته لطلب العلاج وكان كلب مسعور قد عقره عدة مرات، فحقن باستير الطفل باللصاق الجديد، ونجا الطفل من الموت. وانتشرت قصة نجاح اللصاق بسرعة، حتى أنه في العام التالي تمكن من إعطاء نفس العلاج لـ ٢٥٠٠ مريض أصيبوا بنفس الإصابة. وتناقصت الوفيات بسبب هذا المرض إلى ٥٪ فقط من المصابين. على أن هذا النجاح قد دفع بعض العلماء الآخرين إلى استخدام نفس الأسلوب في البحث عن لقاحات أمراض أخرى. ومع نهاية القرن التاسع عشر، كان بعضهم قد توصل بالفعل إلى لقاحات أخرى.

وقد قال باستير: (إن أهم ثلاثة كلمات هي: العزيمة والعمل والصبر. وهي الدائم الثلاث التي أقمت عليها هرم نجاحي).

وفاة باستير :

بعد وفاة باستير، كان الطفل الذي حقنه لينقذه من داء الكلب واسمُه جوزيف قد تجاوز الخمسين من عمره. وكان يعمل بمعهد باستير في باريس (تأسس عام ١٨٩٣م) بالقرب من قبر باستير حين جاءت القوات النازية في عام ١٩٤٠م وأمرته أن يفتح قبر باستير، لكن الرجل فضل الموت على أن يفعل ذلك.

JOHANN GREGOR MENDEL

جون جريجور مندل

١٨٢٢-١٨٨٤م



ستظل أعمال الراهب مندل ذات تأثير كبير في مستقبل علم الأحياء. حيث أنه قد أسس فرعاً جديداً في ذلك العلم. ومن المضحك أنه كان أثناء دراسته العادية يفشل في الحصول على مؤهل لرسوبه في الأحياء. وقد أهملت أعماله بشدة أثناء حياته، ولفترة من الزمن بعد وفاته. ولكن عندما بدأ الآخرون يدرسون علم

الوراثة وأثناء بحثهم فيما سبق من دراسات. اكتشف كثير منهم أن مندل قد سبقهم إلى ما وصلوا إليه وذلك قبل عدة عقود من الزمن. وكان مندل قد درس العلوم الدينية حتى عام ١٨٥٦م. وعندما أصبح رئيساً لدير اضطر إلى ترك معظم أبحاثه العلمية، وهذا يعني أنه قد قضى اثنين عشر عاماً فقط في حقل التجارب العلمية.

نبات البازلاء :

اختار مندل أن يدخل إلى عالم النجذبات العلمية من خلال مجال غير مأهول. وكان معمله هو حديقة الدير، وموضوعه هو نبات البازلاء. فقد كان يتعجب من الاختلافات بين النباتات من حيث لون البرعم ولون البذور وطول النبات. فقرر أن يقوم بدراسة حول أسباب تواجد تلك الصفات في عدة أحيايا من النبات. فبدأ في مراقبة النباتات وتسجيل الملاحظات.

الوراثة :

كان الاعتقاد السائد في ذلك الوقت أنه عندما تجتمع صفتان متضادتان فإنهما تنتجان حالة متوسطة، وعلى سبيل المثال: نبات طويل ونبات قصير ينتجان نباتاً

متوسط الطول. لكن النتائج التي توصل إليها مندل كانت شيئاً آخر مختلفاً تماماً. فقد توصل من خلال متابعته لعدة أجيال من النباتات إلى أنها لا تنتقل صفة متوسطة من الصفتين المتصادتين، ولكن الصفة الأصلية هي التي تورث (إما الطول أو القصر في المثال السابق). وقد شرح ذلك بأن كلاً من الآبويين يحمل احتمالين لكل صفة (القصر والطويل)، لكن صفة واحدة فقط من كل من الآبويين هي التي تنتقل إلى النبات الجديد. فالصفة الوراثية السائدة هي التي تورث. وهذا هو ما يعرف الآن باسم قانون مندل. كما لاحظ مندل أيضاً أن الصفات المتصادة المسئولة عن الواسطات المختلفة في نبات البازلاء يمكن أن تظهر بصورة منفصلة عن بعضها طبقاً لأي احتمال حسابي.

اعتراف متأخر :

توصل مندل إلى نتائج أبحاثه في عام ١٨٦٥م ونشرها في عام ١٨٦٦م. وقد أصيب بالإحباط عندما قوبلت النتائج التي توصل إليها بالتجاهل التام طوال حياته، لكن بعد موته توصل ثلاثة علماء (كل على حدة) إلى نفس النتائج التي توصل إليها وذلك في عام ١٩٠٠م. وهنا أعيد اكتشاف أعمال مندل التي أرست مبادئ علم الوراثة، وإن كان قد تم تنفيذ بعض موضوعاتها. ثم بدأ علم يسمى علم الوراثة في الظهور وهو علم يدين لمندل بالكثير.

لحات من حياته :

- ولد في النمسا.
- لم يلق تكريماً خالياً حياته.
- كان محباً من جميع من عمل معهم.
- يطلق عليه الآن لقب (أبو الجينات) لأنه أسس علم الوراثة.

LORD KELVIN

لورد كلفن

م ١٩٠٧-١٨٢٤

بداية مبكرة :



كان وليم طومسون (الشهير فيما بعد باسم لورد كلفن) واحداً من العلماء الذين اقترن اسماؤهم بالأعمال العظيمة منذ الصغر. حيث دخل جامعة جلاسكو وهو لم يتجاوز العاشرة من عمره. وبعد أن درس المواد العلمية فيها، ذهب إلى جامعة كامبردج وتخرج فيها عام ١٨٤٥م. وفي العام التالي تم ترشيحه لوظيفة أستاذ في الفيزياء، وهي وظيفة ظل يعمل بها لمدة تزيد عن خمسين عاماً. وقد استطاع خلال تلك المدة أن يصل إلى مكانة علمية عالمية.

ديناميات الحرارة :

اتاح هذا العمل في نفس المجال لفترة طويلة جداً الفرصة أمام طومسون لكي يمارس العديد من التجارب في كثير من العلوم، لكن أكثر تجاربه كانت في مجال الفيزياء. وقد اتضح أثر طومسون الكبير في مجال ديناميات الحرارة والكهرباء. وأكثر ما قام به في مجال ديناميات الحرارة كان بالاشتراك مع (جيمس جول) وهو اسم شهير آخر في نفس المجال في بريطانيا والعالم خلال القرن التاسع عشر.

لكن لورد كلفن بدأ يعمل منفرداً بعد ذلك، فأعلن عن قانونه الثاني في مجال ديناميات الحرارة، وكان قد أعلن القانون الأول وهو لا يزال يعمل بالاشتراك مع (جول). كما أنه حاول أيضاً أن يقدر عمر الشمس والأرض بطريقة حسابية نظرية، لكن تقديراته جاءت أقل بكثير من التقديرات الحديثة، ويرجع ذلك إلى أنه لم يكن على علم بظاهرة النشاط الإشعاعي.

مقاييس كلفن :

أكثر ما خلد اسم كلفن هو أنه أطلق على مقاييس حراري. حيث توصل كلفن إلى

ما يسمى بدرجة الحرارة المطلقة. فمن خلال تجاربها توصل إلى أن درجة الحرارة – على مقياس سيلسوس هي الدرجة التي لا يمكن الوصول إلى أقل منها. أي أنها أقل درجة حرارة يمكن الوصول إليها. وسمى هذه الدرجة (الصفر المطلق). وبذلك فإن درجة الحرارة (صفر) على مقياس كلفن تساوي درجة حرارة – على مقياس سيلسوس. كما أن درجة حرارة غليان الماء على مقياس كلفن تساوي .^{273,16}⁰. ولا يزال مقياس كلفن مستخدماً على نطاق واسع في المجالات العلمية حتى اليوم.

الكهرومغناطيسية :

درس كلفن كل أعمال فارادي، وكان يأمل أن يضيف إليها أو يدعمها بالجديد من الاكتشافات. وقد حاول على وجه الخصوص أن يدعم فكرة المجالات المغناطيسية، كما كان له أيضاً أفكار في مجال أساسيات الضوء وعلاقته بالكهرومغناطيسية. لكن نجاحه في هذا المجال كان محدوداً مثلما كان الحال في مجال الرياضيات.

وفيها بعد أقدم جيمس كلارك ماكسويل على جمع أعمال فارادي وطومسون معاً في علم واحد. وكان طومسون قد ركز على استخدام الفولت المناسب في الأسلاك التي تمر تحت الماء وتحمل التلغرافات. وكانت هذه هي الفكرة الأساسية التي قام عليها مشروع (كابل الأطلنطي) والذي تم تنفيذه عام 1866م وكان ذلك المشروع سبباً فيما حققه طومسون من نجاح. حيث أصبح طومسون من الأغنياء في عام 1892م ومنح لقب (لورد كلفن).

مخاطرة كبرى :

غامر طومسون بحياته عندما شارك بنفسه في العملية الخطيرة التي تم خلالها وضع الأسلاك تحت الأطلنطي. وقد خرج من تلك الغامرة سالماً غانماً، وكان هذا المشروع هو سبب ثروته الشخصية. وقد كان طومسون أيضاً رجلاً ذا اهتمامات كثيرة ومتعددة، حيث درس ظاهرة المد والجزر وشكل الأرض وكهرباء الجو ودرجة حرارة الأرض بالإضافة إلى حركة الأرض والمغناطيسية الجيولوجية.

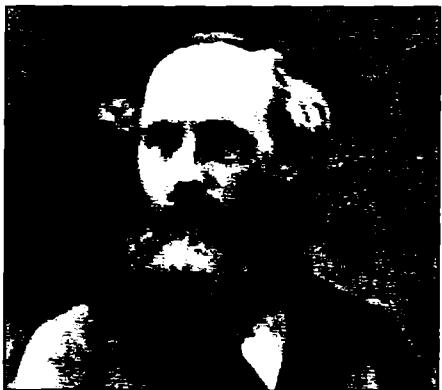
لحات عنه :

- وليم طومسون إسكتلندي.
- قضى 52 عاماً كأستاذ للفيزياء في جامعة جلاسكو.

JAMES MAXWELL

جيمس ماكسويل

١٨٣١-١٨٧٩ م



جاءت كبرى منجزات ماكسويل في مجال الكهرومغناطيس في الستينيات من القرن التاسع عشر حينما كان أستاذًا في جامعة كينجز في لندن. فقد تناول أفكار فارادي التي تقول: إن هناك علاقة بين الكهرباء والمغناطيسية وأن هذه العلاقة تؤثر على المجالين المغناطيسي والكهربائي. وقد حاول ماكسويل أن يقدم شرحاً يفسر تلك العلاقة. وسرعان ما توصل إلى أن العلاقة بينهما بسيطة جداً، وأنهما ليسا سوي وجهين لظاهرة واحدة. وقد تمكّن من إثبات هذه الفكرة بعد إصدار موجات كهرومغناطيسية من تيار كهربائي مباشر. وقد قال ماكسويل أيضاً إن سرعة هذه الموجات هي مماثلة تماماً لسرعة الضوء (٦٠٠٠ ميل في الثانية).

منجزات متتالية :

لم يتوقف ماكسويل عند هذا الحد. ففي عام ١٨٦٤ نشر نظرية دينامية المجال الكهربائي، وهي نظرية تفسر الكهرومغناطيسية بطريقة حسابية. ثم ألف بعد ذلك كتاباً اسمه (استخدامات الكهرباء والمغناطيس) وتم نشره في عام ١٨٧٣ م.

سلوك الغازات :

بينما كانت أغلب منجزات ماكسويل في مجال الكهرومغناطيسية، إلا أن له أعمالاً أيضاً في مجال الديناميكا الحرارية وخاصة فيما يسمى بـ(سلوك الغازات)، وهو علم يدرس حركة ذرات الغازات. وكان فارادي قد افترض أن سرعة جزيئات الغازات تختلف اختلافاً شديداً، فاستفاد ماكسويل من قدراته الرياضية لكي يثبت أفكار

فارادي بطريقة عملية مفسرة رياضيا.

التصوير الفوتوغرافي الملون :

قال ماكسويل: إن كل الألوان يمكن أن تتكون باستخدام نسب متفاوتة من الألوان الرئيسية الثلاثة (الأحمر والأصفر والأزرق). وقد طبق هذه النظرية بطريقة عملية واستفاد منها في مجال التصوير الفوتوغرافي، فأنتج أول صور فوتوغرافية ملونة في العالم.

كوكب زحل :

كان ماكسويل مهتماً أيضاً في بداية حياته بدراسة كوكب زحل وما حوله من حلقات. وتوصل إلى أن هذه الحلقات عبارة عن العديد من الجسيمات الصغيرة وليس غازات أو أجسام صلبة كما كان شائعاً من قبل.

عودة إلى كامبردج :

عاد ماكسويل إلى كامبردج في عام ١٨٧١ وأصبح استاذاً أول للفيزياء في معهد كافندي الشهير الذي ساهم في إنشائه. وقد أصبح هذا العمل ذا شهرة عالمية واحتل مكانة في ريادة علم الفيزياء لعدة عقود، وتخرج منه عدد كبير جداً من العلماء. لكن موت ماكسويل المفاجئ قد قلل من منجزاته التي كان من الممكن أن تتزايد لو عاش طويلاً. فقد أصيب بمرض السرطان ومات وهو في الثامنة والأربعين من عمره. لكن ماكسويل قد فتح مجالاً جديداً أمام العلماء وهو استخدام أعمال الآخرين، حيث حصل على النتائج التي قام بها فارادي في مجال الكهرومغناطيسية وقدم لها تفسيراً حسابياً مما جعل هذه النتائج مفيدة للكثيرين لسنوات طويلة.

لحات عنه :

- جيمس ماكسويل إسكتلندي.
- أصدر ماكسويل أول صورة فوتوغرافية ملونة عام ١٨٦١م.
- تأكّدت نظريات ماكسويل عن أنواع من الوجات اللاسلكية عندما اكتشف هرتز الوجات اللاسلكية عام ١٨٨٨م.

ALFRED NOBEL

الفريد نوبل

١٨٣٣-١٨٩٦م



تميزت أعمال الفريد نوبل لدرجة تجعله يذكر بين العلماء البارزين، لكن ما زاد من شهرته ورفع من قدره هو أن هناك جوائز تمنح باسمه كل عام. وقد كان نوبل تلميذاً عبقرياً. انتقل إلى روسيا مع أسرته حيث عمل والده في سان بطرسبرج كمهندس. وقد اتضحت موهبة الفريد أثناء الدراسة، فاتقن الفرنسية والإنجليزية والروسية والسويدية والألمانية. لكن ظلت الكيمياء حبه الأول. فسافر إلى باريس عام ١٨٥٠م ليدرس الكيمياء ثم قضى عدة سنوات في الولايات المتحدة عاد بعدها إلى سان بطرسبرج.

عاد نوبل بعد ذلك إلى موطنها الأصلي السويد وبدأ في التطبيق العملي لما تعلم في الكيمياء. وقد أنشأ مصنعاً لإنتاج مادة متفجرة سائلة النيتروجلسرين ليلبى الطلب المتزايد عليها لأغراض الهندسة المدنية. لكن حدث انفجار في المصنع وقتل خمسة أشخاص من بينهم أخيه إميل. بعد هذا الحادث قرر نوبل أن يصنع مادة متفجرة أكثر ثباتاً، لكن الحكومة لم تسمح له بإعادة بناء المصنع. لذلك اضطر إلى أن يواصل أبحاثه الكيميائية في قارب قديم.

مادة متفجرة أكثر ثباتاً :

توصل نوبل إلى أهم منجزاته في عام ١٨٦٦م، فقد توصل إلى أن المادة المتفجرة السائلة تكون آمنة عندما يتم امتصاصها داخل مادة تسمى (كسلجر) وتصنع على شكل أصابع سماها نوبل باسم (الديناميت)، وسرعان ما حصل على براءة اختراعها

في كل من المملكة المتحدة والولايات المتحدة. وسرعان ما اشتهرت المادة المتفجرة الجديدة (الديناميت) لأنها آمنة عند التخزين وقوية جداً في نفس الوقت، فحققت نجاحاً تجارياً. وواصل نوبل أبحاثه حول مادة أكثر خطورة وهي العجلاتين الدمر في عام ١٨٧٦م. كما كان هناك عدة أجهزة من بين ما اخترعه.

اختراعات أخرى :

كان نوبل مخترعاً موهوباً وقد سجل ٣٥٠ براءة اختراع في دول متعددة. ويعتبر اختراع الجلد الصناعي، والحرير ورأس التفجير من أشهر اختراعاته المتعددة.

جائزة نوبل :

حقق نوبل ثروة شخصية ضخمة بسبب نجاح مبيعات الديناميت واستثماراته في مجال البترول. وكان نوبل رجلاً محباً للسلام رغم أنه كان يعمل في مجال المواد المتفجرة. وكان يأمل أن تكون هذه المواد المتفجرة رادعاً لعدم قيام الحروب، وأن تستخدم فقط في المجالات السلمية. لكنه كان يخشى من سوء استخدامها في المستقبل. وهذا هو ما جعله يترك الجزء الأكبر من ثروته لكي يستخدم في تقديم الجوائز في عدة مجالات ومنها جائزة السلام. وجوائز نوبل تمنح سنوياً حتى الآن وهناك هيئة مسؤولة عن ذلك ومقرها ستوكهولم في السويد.

لحوظات من حياته :

- ولد في السويد ، ونشأ في مدينة ستوكهولم.
- انتقل مع أسرته إلى روسيا وتلقى تعليمه هناك.

WILHELM DAIMLER

ولهلم دايمлер

١٨٣٤ - ١٩٠٠ م



قضى دايمлер أغلب فترات حياته وهو يعمل في صناعة المحركات، وذلك قبل أن يتحول إلى أكبر إنجاز عرفته البشرية في تاريخ وسائل النقل. وعندما وصل دايمлер إلى هذا النجاح توالى النجاحات الأخرى.

كان دايمлер يعتقد اعتقاداً راسخاً أن عصر المحركات البخارية قد انتهى، حيث أراد أن يصنع محركاً يعمل بالوقود (البنزين)، وعندما تم له ذلك تمكن من صناعة أول دراجة نارية (موتوسيكل) تعمل بالبنزين، ثم بعد ذلك بعده سنوات صنع أول سيارة تسير على أربع عجلات. ثم تمكن بعد ذلك من إنشاء شركات لصناعة السيارات في كل من إنجلترا وألمانيا وفرنسا. ولكن كيف حدث ذلك؟

أعمال متعددة :

عمل دايمлер مع علماء آخرين كثريين ومنهم : جوزيف لينور وألفونس دي رووكار ونيقولاس أوتو. وقد اشترك دايمлер نفسه معهم في منجزات قدمت خلال السبعينيات من القرن التاسع عشر، فأنتجوا محركات ذات أربع دافعات.

الإنجاز الكبير :

اشترك دايمлер مع مايباك في التوصل إلى اختراع يمكن من حسن الاستفادة من الوقود وهو المكربن (الكاربراتيور) (carburetor)، حيث يحول هذا الاختراع الوقود إلى رذاذ يمكن أن يحرق بسهولة داخل أسطوانات المحرك. وقد سجلا براءة هذا الاختراع في عام ١٨٨٢.

وبحلول عام ١٨٨٥ كانوا قد أعدوا سوياً طرازاً آخر أحدث من نفس المحرك العدل،

وهو يعمل بالحقن وأخف وزنا من سابقيه. وكان هذا المحرك يمثل بداية حقيقة لصناعة السيارات.

السيارات الأولى :

استفاد دaimler من المحرك الذي صنعه فوراً فاستخدمه في صناعة الموتسيكل، ثم في صناعة أول سيارة تمشي على أربع عجلات في عام ١٨٨٦ وهي سيارة تعمل بمحرك ٢٥،٧٥ حصان. لكنه لم يكن له السبق في هذا المجال لأن كارل بنز (١٩٢٩-١٨٤٤) كان قد سبقه وسجل سيارة أخرى تسير على ثلاث عجلات، لكنها تعمل بنظام كهرباء أكثر تقدماً.

الاتحاد قوله :

في عام ١٨٨٩ طور دaimler المحرك وجعله ذي أسطوانتين وأربع دافعات، ثم طوره مأبباً مرة أخرى وجعله ذا أربع أسطوانات. وكان بنز قد طور صناعة سياراته في نفس الوقت، ثم بدأ في الإنتاج الكمي في عام ١٨٩٣م. وهكذا أصبحت الشركتان بنز وفيلاو رائدين في مجال صناعة السيارات. وهو مركز لا يزال قائماً حتى اليوم. وقد اتحدت الشركتان ف تكونت قوة كبيرة في عالم السيارات، وذلك في العشرينات من القرن العشرين، وكان دaimler (صاحب شركة فيلاو) قد مات فلم يشهد ذلك الاتحاد. أما بنز فقد كان على قيد الحياة، وظل يعمل بمجلس إدارة الشركة طول ما تبقى من عمره.

نهاية غريبة :

من المضحك أن الرجل الذي صنع السيارة (daimler) كان يكره قيادة السيارات، ومن الغريب أيضاً أنه مات بعد رحلة طويلة قطعها بالسيارة وذلك رغم تحذير الطبيب له بسبب مرضه، فعجل الإرهاق الذي تعرض له أثناء الرحلة بموته.

لحوظاته :

- الماني الجنسية.
- اخترع الموتسيكل عام ١٨٨٥م.
- اخترع السيارة ذات العجلات الأربع عام ١٨٨٦م.
- اتحدت شركة دaimler مع شركة بنز عام ١٩٢٦م.

DEMITRI MENDELEEV

ديمترى مندليف

١٨٣٤-١٩٠٧م



كان مندليف هو أصغر الأبناء في أسرة كبيرة العدد تعيش في سiberيا. وكان أبوه ضريرا ولا يستطيع تحمل نفقات الأسرة. فتحملت أمه العبء وأنشأت مصنعا للزجاج أدارته بنفسها. ولأن مندليف قد نشأ في هذه الظروف الصعبة والقاسية، فقد نال قسطا بسيطا من التعليم رغم حرصه الشديد على الذهاب إلى المدرسة. لكن

مستواه الدارسي كان مبشرابما فيه الكفاية. وقد شجع أمه على أن ترك Siberia ليعيشوا في روسيا، وذلك بعد أن مات أبوه واحتراق المصنع. لكن الكثير من الجامعات رفضت التحاقه بها قبل أن يدرس العلوم في معهد سان بطرسبرج.

وفي المعهد تفوق مندليف على جميع أقرانه وتخرج مدرسا في عام ١٨٥٥م، ثم واتته الفرصة للدراسة في جامعات كثيرة بعد ذلك. وقد حضر مندليف مؤتمرات ولقاءات استمع فيها إلى ما توصل إليه علماء آخرون مثل أفوجادرو وغيره من اكتشافات حول الذرة. وقد كان لهذه المحاضرات والمؤتمرات أشد الأثر في تكوين شخصية مندليف وعمله فيما بعد.

عاد مندليف إلى سان بطرسبرج في الستينيات من القرن التاسع عشر وأصبح أستاذا جامعيا في الكيمياء في عام ١٨٦٦م. وقد أدرك خلال تلك الفترة أن الكيمياء بحاجة إلى وجود كتاب شامل، فبدأ في تأليف كتاب تحت عنوان (مبادئ الكيمياء) وتمت طباعته الكتاب في عام ١٨٦٩م. فوضع بهذا الكتاب معايير جديدة في عالم الكيمياء. وقد زاد اهتمام مندليف بالوزن الذري للعناصر أثناء إعداده للكتاب، فأدى بذله في هذا المجال.

صفات العناصر :

كان مندليف يريد أن يجمع العناصر الكيميائية المعروفة بطريقة سهلة تحدد صفاتها. فقرر أن يكتب صفات كل عنصر على كارت خاص به، ثم رتب الكروت حسب مجموعات العناصر المختلفة. لكنه سرعان ما اكتشف أنه إذا جمع العناصر طبقاً لوزنها الذري في قوائم قصيرة تحت بعضها، وجمع العناصر ذات الصفات المتشابهة في أعمدة، فإن ذلك سيكون أفضل بكثير. وكان العالم الإنجليزي جون الكسندر نيوزلاند (١٨٩٨-١٨٣٧) قد قام بعمل مشابه لكنه قوبل بالتجاهل التام.

جدول العناصر :

تقدم مندليف في عمله خطوة إلى الأمام فرسم جدولـاً (الجدول الدوري للعناصر) ورتب فيه العناصر طبقاً لوزنها الذري وتشابهها في الصفات. وقد أحسن التوقع عندما ترك أماكن خالية في بعض المجموعات ثم أضاف فيها عناصر أخرى تم اكتشافها في السنوات التالية.

وكان مندليف يعتقد أن هناك خطأ في حساب الأوزان الذرية لبعض العناصر، مثل الوزن الذري للذهب. فأعاد حساب تلك الأوزان ووضعها في أماكنها المناسبة في الجدول. حيث أثبتت الحسابات الدقيقة فيما بعد أن حسابات مندليف كانت صحيحة. لم يلق هذا الجدول ترحيباً شديداً في بداية الأمر، لكنه أصبح بعد ذلك طريقة معيارية لتصنيف العناصر الكيميائية.

العنصر رقم ١٠١ وتكريمه متأخر :

تم اكتشاف العنصر رقم ١٠١ في جدول مندليف في عام ١٩٥٥م، وقد سمي هذا العنصر (مندليفيوم) عرفاناً بجميل صنيعه في هذا المجال. لكن مندليف ولوسوء حظه لم ينزل جائزة نوبل التي رشح لها عام ١٩٠٦م ولم يفز بها بسبب فارق بسيط (صوت واحد فقط).

لحوظات عنه :

- نشأ في سيربيا.
- نشر مندليف كتاب (صفات العناصر ووزنها الذري) وكان يحتوى على أول جدول وضعه للعناصر الكيميائية في عام ١٨٦٩م.
- أصبح مديرًا لمصلحة المواريزين والمقاييس في عام ١٨٩٢م.

ROBERT KOCH

روبرت كوخ

م ١٩١٠-١٨٤٣



ولد روبرت كوخ وهو طبيب وعالم ألماني في مدينة كلوستفال وتلقى علومه في جامعة كوتangen وقد تخصص في دراسة الجراثيم، وأجرى الكثير من الأبحاث. وقد أنجز الكثير من الاكتشافات فأصبح أحد أعضاء المكتب الصحي في برلين عام ١٨٨٠ م. إلا أن شهرته العالمية وتخليد ذكره يرجحان لما حققه من اكتشاف وما أجراه وكتبه من أبحاث عن أسباب الأمراض، وأداء الجنين البشري، كان الأكثر انتشاراً

بين سكان الأرض. وهو مرض السل الرئوي، إذ تنتقل العدوى به بطرق عديدة، وخاصة عن طريق اللمس. وهكذا يصاب به الملاريين، وكان يقضى سنوياً على مئات الآلاف من المرضى قبل أن يكتشف له علاج.

وأهم ما اكتشفه كوخ حول مرض السل هي الجرثومة التي تسبب المرض، حيث تمكّن من عزلها ووصفها ومن هذا أصبح من السهل محاربتها والقضاء عليها وإيجاد لقاح لها يمنع عدواها وسرعة انتشارها، وقد سميت ولم تزل تسمى باسمه وهي تسمى جرثومة كوخ.

كما تمكّن من اكتشاف جرثومة لا تقل عن سابقتها ضرراً وسرعة في الانتشار وهي جرثومة الكولييرا والتي تسمى الجرثومة الفاصلية، فهي تظهر تحت المجهر كالفاصلة (،). وتقديراً لنجزاته الباهرة نال كوخ جائزة نوبل للطب سنة ١٩٠٥ م. توفي في مدينة بادن.

WILHELM CONRAD ROENTGEN

ولهلم كونراد رونتجن

١٩٢٣ م ١٨٤٥

نشاته :

لم يكنollehlm Rontgen، مكتشف أشعة إكس (السينية)، من سلالة عائلة متعلمة، فقد كان الطفل الوحيد لتاجر قماش يعيش قرب نهر الراين. وقد نزحت العائلة إلى مدينة أبلدورن أحدى مدن هولندا التي تشتهر بطبيعتها الخلابة، وهو لا يزال طفلاً صغيراً. ولم يكن في بداية حياته يتسم بشيء غير عادي سوى حادثة طرده من المدرسة، بسبب ميله إلى الدعابة. بالرغم من أنه لم يكن هو المتسبب فقد ضبط يضحك على كاريكاتير لمدير المدرسة، رسمه أحد أصدقائه.



وعلى الرغم من أنه لم يحصل على شهادات في صغره، إلا أنه نجح في الحصول على وظيفة مرموقة في معهد الفنون في زيورخ، حيث درس الهندسة الميكانيكية. لكنه حصل على درجة الدكتوراه في سن الرابعة والعشرين، تزوج من فتاة تدعى برتا. وفي نفس الوقت اتسعت شهرته العلمية، وجابت الآفاق، وسرعان ما أصبح أستاذًا للفيزياء في وزبرج بألمانيا حيث حقق اكتشافه العظيم بعد سبع سنوات.

اكتشاف أشعة X :

في شتاء ١٨٩٥ كان Rontgen في الخمسين من عمره، وكان يجري تجاربها بأنبوب تفريغ أشعة الكاثود (أو أنبوب كروكس) وهو مغلف بالكامل في ورق كرتون، حتى لا يتسرّب أي ضوء. وقد لاحظ أن فرحا من الورق مكسو بطبقة من بلاطينوسيانيد الباريوم يقع على بعد عدة أقدام من أنبوب التفريغ كان يتوهّج في الظلام وكان العديد من العلماء المشهورين أمثال ج. طومسون قد لاحظوا ذلك طوال عقد سابق، إلا أنهم تجاهلوه، إذ لم تستحوذ هذه الظاهرة على أدنى اهتمام منهم، ومع ذلك فقد

أدرك رونتجن أهمية هذا الاكتشاف الذي حدث بالصدفة، ثم أمضى كل وقته في الأسابيع الستة التالية، في استقصاء جميع خواص أشعة إكس (الأشعة السينية) هذه، لدرجة أنه أقام إقامة كاملة في معمله.

ولقد لاحظ رونتجن عندما كان يضع قرصاً صغيراً من الرصاص في مسار الأشعة، أن جزءاً من الظل الأسود للرصاص، قد كشف عن الخطوط الخارجية لإصبعه وابهame، وبسبب اختلاف خاصية عدم التفافية للحم والعظم، فقد أمكن فعلاً، الحصول على صورة داكنة قليلاً لعظامه في جميع أصابعه.

واستنتج رونتجن استنتاجاً صحيحاً، وهو أن الأشعة التي اكتشفها حديثاً، ما هي إلا موجات ذات طول قصير جداً، تتتألف من إشعاع كهرومغناطيسي مثل موجات الضوء، ولكنها ليست جسيمات المشحونة حيث أنها لا تتأثر بال المجال المغناطيسي.

استفادة سريعة :

نشرت نتائج أعمال رونتجن في سلسلة من الأبحاث. وسمى رونتجن هذه الأشعة بنفسه بأشعة إكس. ومن الطريف أنه ارتبك جداً، واحمر وجهه خجلاً، عندما أصر علماء آخرون على أن تكون هذه الأشعة باسمه، اعتراضاً بفضله. ولقد ألقى محاضرة عامة واحدة فقط عن اكتشافه، ورفض كثيراً من الألقاب التي منحت له.

وعلى العكس من كثير من الاكتشافات العلمية التي تحتاج إلى سنوات طويلة وجهد شاق في الأبحاث قبل استخدامها والاستفادة منها، فقد استخدمت أشعة رونتجن السينية مباشرةً. حيث استخدمت بعد حوالي شهرين فقط من اكتشافها في مستشفى هامبشير في تشخيص وعلاج الكسور، والأغراض الطبية الأخرى.

أعمال هامة أخرى :

ولقد أدى اكتشاف أشعة X إلى كثير من الأعمال الهامة التي قام بها بيكريل في مجال الفاعلية الإشعاعية، وكانت لهذه الشهرة أهمية، لدرجة أنه في عام ١٨٩٦ نشرت كل من صحيفتي ينسن ولايف شيرا ضاحكاً تقديرًا لرونتجن. وبالإضافة إلى هذا الاكتشاف لأشعة إكس، قام رونتجن كعالم فيزياء بارز بإجراء تجارب حول التأثيرات المغناطيسية على العوازل الدوارة، والظواهر الكهربائية في البلاورات.

وفي بداية القرن التالي، انتقل رونتجن إلى ميونيخ ليحصل على كرسى مادة الفيزياء، ومات وهو في سن السابعة والسبعين. وقد أمضى السنوات الثلاث الأخيرة من حياته منعزلاً، إلا أنه قام ببعض الزيارات إلى جبال سويسرا المحببة إليه. وتعتبر أشعة إكس الآن ذات استخدامات كثيرة وخاصة في مجال الطب، ويعرفها جميع الناس في شتى أنحاء العالم، في حين أنه قبل قرن واحد من الزمان كانت شيئاً مجهولاً حتى بالنسبة للعلماء البارزين في مجال الفيزياء.

لحات من حياته :

- حصل على الدكتوراه في عام ١٨٧٨م.
- أول من يحصل على جائزة نوبل في الفيزياء عام ١٩٠١م.
- تأثرت صحته بشدة من جراء تعرضه للأشعة هو ومساعده أيضاً.

THOMAS EDISON

نوماس إديسون

١٩٣١-١٨٤٧ م



يعتبر توماس ألفا إديسون أبا المخترعين، فلم تكن شهرته الواسعة ومكانته المرموقة من قبيل المصادفة. ولكنه تبوا هذه المكانة بجدارة، وذلك لما اشتهر به من غزارة في انتاجه الفكري، فقد سجل في حياته أكثر من ١٠٩٩ براءة اختراع باسمه، أو بالاشتراك مع زملائه، وقد كان يعرف باسم ساحر مينوبارك وهي مدينة صغيرة في نيو جيرسي، أنشأ فيها إديسون مصنعا للمخترعات. لم يكن في ذلك الوقت قد أصبح عالما حقيقة ذا نظريات، وأبحاث وقد توصل إلى معظم ما حققه من نجاح من أفكار عظيمة ومخترعات قيمة باستخدام طريقة المحاولة والخطأ.

بداية مبكرة :

أقام إديسون معملا كيميائيا في بدورم منزله وهو في العاشرة من عمره، وعندما احتاج إلى مزيد من المال لتمويل تجربته، عمل بائعا للصحف، ثم عمل في محل لبيع الحلوى، قرب طريق السكك الحديدية الرئيسي، وعندما بلغ الثانية عشرة من عمره، أنشأ معملا ومطبعة في عربة شحن بأحد القطارات، ليكمل تعليم نفسه، ويكسب بعض المال من بيع أبحاثه الخاصة.

وفي عام ١٨٦٨ م، ظهر أول اختراع لإديسون، وكان آلة تصويت في الكونجرس، الذي رفض استعمالها، إذ لم تكن هناك حاجة إلى السرعة في عمليات التصويت، فعكف إديسون على المخترعات التي يمكن تطبيقها تجاريا.

وكان أول مخترعاته على مستوى تجاري، تطوير آلة التلغراف الكاتب، وقد حقق اختراع إديسون نجاحا كبيرا، مما جعله ينشئ مصنعا صغيرا لآلات شرانط التلغراف الكاتب، التي حققت له بعد ذلك فوائد كثيرة، وكان ذلك أول مثال على قدرة إديسون على معرفة المخترعات قبل ظهور الحاجة إليها. وبعد ذلك قام بتطوير التلغراف

وتحسنه، إلى أن أمكن إرسال أربع رسائل على سلك واحد، كما قام بتطوير الآلة الكاتبة.

وبحلول عام ١٨٧٦م، كان إديسون قد أصبح ثرياً ذائع الصيت، فأقام مصنعاً لتنفيذ اختراعاته، وألحق به فريقاً من الباحثين، ليساعدوه في تطوير أفكاره حتى تصبح في متناول الجميع. وكانت باكورة أعمالهم، تطوير الهاتف الذي اخترعه ألكسندر جراهام بل، وشمل التطوير الميكروفون أيضاً.

وفي عام ١٨٧٧م، أنتج إديسون أكثر اختراعاته نجاحاً، وربما كان أقربهم إليه، إلا وهو الفونوجراف. وكان أول تسجيل على الفونوجراف بصوت إديسون نفسه. حيث سجل صوته وهو يغنى أغنية طريفة.

الصباح والكاميرا:

ثم بدأ إديسون أبحاثه في تطوير المصابيح للحصول على ضوء متواهج ساطع في عام ١٨٧٨م. فقام بآلاف التجارب قبل أن يحقق نجاحاً في الحصول على هذا الضوء باستخدام خيط من القطن المتفحم المثبت داخل المصباح المفرغ، بحيث يتواهج دون أن يستهلك الخليط. ثم قام مساعديه بعد ذلك باستخدام هذه النتيجة في النظم الحديثة للتوليد والتوزيع حتى أمكن توصيل الضوء الكهربائي إلى كل منزل. وفي عام ١٨٨٢م، افتتحت أول محطة لتوليد الكهرباء في برلين سيريت، في نيويورك.

وفي عام ١٨٨٩م، صنع إديسون كاميراً الصور المتحركة، ثم أنشأً بعد ذلك استوديو لصناعة الأفلام. لكنه لم يرق له هذا المجال الذي اخترعه، فترك للآخرين مهمة تطوير صناعة الصور المتحركة، ولم يأبه حتى بالحصول على براءة اختراعه لتصميم كاميرا الصور المتحركة خارج الولايات المتحدة الأمريكية، لهذا تعدى الكثيرون خارج وطنه، على حقه في ذلك الارتفاع، ومن ثم ظهرت كثير من الآلات المشابهة.

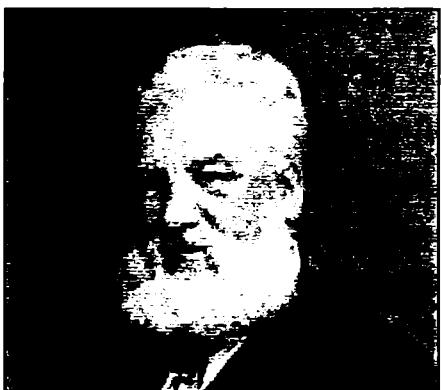
لحات من حياته :

- في عام ١٩١٢م، منح إديسون جائزة نوبل بالاشتراك مع زميله تスلا.
- رفض تスلا، أن يقترب اسمه باسم إديسون، وهكذا لم يحصل على الجائزة.

ALEXANDER GRAHAM BELL

الكسندر جراهام بل

١٨٤٧-١٩٢٢ م



الكسندر جراهام بل مخترع الهاتف وهو بريطاني. ولد في أدنبرة باسكتلندا عام ١٨٤٧ م. لم ينتظم بل بالمدرسة سوى بضع سنين وبعدها تعلم على يدي أمه. كانت ثقافته واسعة، وقد اهتم في مراحل عمره الأولى بتسجيل الأصوات حيث كان والده متخصصاً في دراسة الصوتيات وتصحيح النطق وتعليم الصم والبكم. سافر إلى لندن في عام ١٨٦٧ م، وفي عام ١٨٧١ م سافر إلى بوسطن في ولاية ماساشوستس الأمريكية، وهناك اخترع جهازه العجيب (الهاتف).

اختراع الهاتف :

كان بل خبيراً في الأصوات ويعمل في تدريب الخطباء والمبدعين على فن الخطابة وكذلك تعليم الصم والبكم، لذلك وفي بوسطن دعاه رجل ثري ليعلم ابنه الصم، وأعطاه غرفة في القصر بالإضافة لغرفة في البدروم كمعلم له يجري بها تجاربه واختباراته.

وكانت أولى تجاربه أنه وضع قرصين من الحديد يشبهان طبلة الأذن ووصل بينهما بسلك كهربائي، وكانت الأصوات التي تنتقل من إحداهما لتصل إلى القرص الثاني عن طريق السلك والقرص الثاني يرددتها، وبذلك تمكّن بل من إجراء أول اتصال تليفوني لكنه كان يعمل على مسافة صغيرة.

وفي عام ١٨٧٥ م اخترع بل ومساعده توماس واطسون تليفوناً ينقل الصوت من غرفة إلى أخرى. وفي نفس العام سجل اختراعه وحصل على براءة الاختراع، ومن

العجب حقاً أن رجلاً آخر اسمه جرائى قد سجل نفس الاختراع في نفس اليوم الذي سجله فيه بل، ولكن بعد بل بساعة واحدة!

حصل بل على براءة اختراع التليفون وعرضه بمعرض بفيلا دلفيا لكن أحداً لم يلتفت إليه إلا بعد أن دعا حاكم البرازيل - حيث كان يزور المعرض - لرؤية جهازه، وتعجب الحاكم البرازيلي عندما سمع الصوت في التليفون، وبذلك تجمع الناس حول الاختراع.

شركة الهاتف :

أنشأ بل شركة لإنتاج اختراعه وكان يملك وهو زوجته ١٥٪ من أسهم الشركة، ولقد باعا الأسهم مقابل ٢٥٠ دولاراً للسهم الواحد، ثم باعا ما بقى لهما من أسهم، ولو صبراً عاماً واحداً ليابعاً أسهماً مماثلة بمليون دولار. ولقد أصبح بل رجلاً ثرياً بسبب اختراع الهاتف. وفي عام ١٨٧٧ بلغ عدد المشتركين في الهاتف ٧٠٠ مشترك.

الهاتف في مصر :

تعتبر مصر من أوائل الدول التي سارت بدخول نظام الهاتف. ففي عام ١٨٨١ م دخل الهاتف مصر عندما رخصت الحكومة المصرية لجراهام بل بمذكرة خط هاتفي بين القاهرة والإسكندرية.

اختراع آخر :

وفي عام ١٩١٦ م صنع بل زورق سرعته القصوى ٧٠ ميلاً في الساعة. وقد انطلق به مصممه بل في عام ١٩١٩ م وكانت سرعته ٧٠,٨٦ ميل في الساعة ليحطّم الرقم القياسي آنذاك.

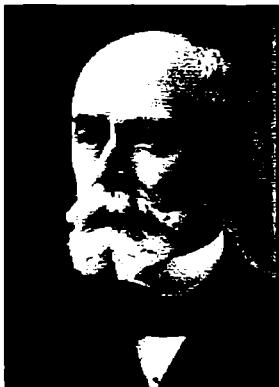
لحات من حياته :

- في عام ١٨٧٣ م عين بل أستاذًا للفسيولوجيا بجامعة بوسطن.
- منح بل جائزة فولتا من الحكومة الفرنسية قدرها ٥٠٠٠ فرنك واستغل بل الجائزة في إنشاء معمل في واشنطن في عام ١٨٨٠.
- وفي عام ١٨٨٢ م حصل بل على الجنسية الأمريكية.

ANTOINE HENRIBECQUEREL

أنطوان هنري بيكريل

١٨٥٢—١٩٠٨م



ولد أنطوان هنري بيكريل في عائلة عرفت بالبحث العلمي والابتكار، كان جد بيكريل ويدعى أنطوان سيزار رائداً من رواد الكيمياء الكهربائية، وقام بالعديد من الأبحاث والتجارب في مجال التلغراف والمغناطيسية، على حين درس أبوه ألكسندر إدموند الضوء. وترجع شهرة أنطوان هنري بيكريل إلى اكتشافه الفاعلية الإشعاعية، وهي إشعاعات تسببت تلقائياً من ذرات محددة، لها نواة غير مستقرة. وقد اكتشف هذه الظاهرة الجديدة مصادفة، في أثناء استكماله بحثاً بدأه أبوه. والتحق عام ١٨٧٤م بمدرسة الجسور والكباري، ليصبح في عام ١٨٧٨م مساعدًا في متحف التاريخ الطبيعي، وهو نفس المنصب الذي كان يشغله أبوه.

ولقد بدأت الأوسمة الأكademie تنهال على بيكريل مع نهاية ثمانينيات القرن التاسع عشر، واختير عام ١٨٨٩م عضواً في أكاديمية العلوم، وأصبح عام ١٨٩٢م كأبيه وجده، أستاذًا للفيزياء في متحف التاريخ الطبيعي. وعين عام ١٨٩٥م أستاذًا في مدرسة الهندسة كما شغل في نفس الوقت، منصب كبير المهندسين بقسم الطرق والكباري.

أشهر أعماله :

يعتبر اكتشاف الفاعلية الإشعاعية، أشهر أعمال بيكريل ، وإليه يرجع الفضل في اكتشاف آخر، هو اكتشاف ويلهلم كونراد روتنجن عام ١٨٩٥م لأشعة إكس، فقد جذبت هذه الأشعة انتباه بيكريل في البداية، حين لاحظ مقدرتها على جعل مواد معينة تشع. وقد أعجب بيكريل بهذا الاكتشاف، وأخذ يتساءل هل يكون التأثير الطبيعي أو

التوهج لتلك المعادن، مصحوباً أيضاً بانبعاث من أشعة إكس؟ فأخذ قشرة شفافة ورقية من بلورات كبريتات يورانيوم (ملح يورانيوم) ووضعها على لوح فوتوغرافي مغلف بورق مانع للضوء، وعرض كلاً من اللوح والبلورات لضوء الشمس عدة ساعات. وعند تحميض اللوح الفوتوغرافي، ظهر الشكل الخارجي للبلورات عليه. ولاستبعاد احتمال تأثير التفاعل الكيميائي الناتج عن الأبخرة،كرر التجربة بطريقة مختلفة: استخدم فيها لوحًا رقيقاً من الزجاج، ليفصل بين ملح اليورانيوم، واللوح الذي يغطيه الورق، فتكرر ظهور الشكل الخارجي للبلورات مرة أخرى.

جهود أخرى :

درس بيكريل جهوده خلال الأعوام التالية، لدراسة هذا الإشعاع الغريب، فاكتشف أنه لا يخضع لقوانين الانعكاس، مثل الضوء المرئي. كما اشترك مع إرنست رزرفورد في ثبات أن هذا الإشعاع يستعمل على أكثر من نوع. وأثبتت تجاربه حول تأثيراتها في مجال الكهرباء والمغناطيسية عام ١٩٠٠ أن أحد مكونات هذا الإشعاع هي جسيمات بيتا أو الإلكترونات عالية السرعة لها قدرة نفاذ معينة بسبب سرعتها العالية . إلا أن بيكريل فشل في كشف كثته جسيمات الفا، أو نوي الهيليوم في الإشعاع، وإن كان قد أثبت عام ١٩٠٢م أن للمكون الثالث نفاذية خاصة، وأنه يستطيع النفاذ لعدة بوصات من سمك قطعة من الرصاص. وهو يعرف الآن بأأشعة جاما، وكانت تعرف سابقاً باسم أشعة بيكريل.

وقد أثر حماس بيكريل لتجارب الفاعلية الإشعاعية، على صديقه ببير وماري كوري ودفعهما على المضي في هذا السبيل، فاكتشفا عناصر مشعة، أكثر قدرة من اليورانيوم. وقد منح العلماء الثلاثة (بيكريل وبير وماري كوري) جائزة نوبل في الفيزياء في عام ١٩٠٢م، تقديراً لجهودهم وأبحاثهم الجليلة في مجال التأثيرات الإشعاعية.

لحات من حياته :

- ولد بيكريل في باريس، ودرس في مدرسة العلوم التطبيقية.
- وتوفي في كرواساك.

PAUL EHRLICH

بول أرليك

١٩١٥—١٨٥٤ م



برزت قيمة التطعيم في محاربة الأمراض بعد باستير وجيبر. ومع بداية القرن العشرين كان هناك الكثير من الأمراض التي لا يوجد لها علاج ناجع. ومن بينها أمراض خطيرة وقاتلة. فبدأ العلماء مع مطلع القرن في البحث عن طرق جديدة لمواجهة الأمراض والقضاء عليها وخاصة الأمراض الخطيرة التي كانت تهدى حياة كثير من البشر. وكان بول أرليك أحد هؤلاء العلماء الناجحين في هذا المجال. وقد حقق إنجازاً ضخماً يحسب له كمالاً مجيداً في هذا المجال. حيث كان مهتماً بالبحث العملي في هذا الموضوع، وكان أثناء بحثه يضطر إلى صباغة بعض الخلايا حتى تظهر تحت الميكروскоп بوضوح. ومن هنا بدأ طريق الإنجاز، ولكن كيف؟

صباغة الخلايا :

كان أرليك مهتماً بموضوع صباغة بعض الخلايا حتى تبدو واضحة تحت الميكروскоп. وكانت الأصباغ المستخدمة تصلح للاستخدام فقط مع بعض أنواع الأحياء الدقيقة، لكنها لا تصلح للاستخدام مع البعض الآخر لأنها تقضي عليه. وكان ذلك في حد ذاته اكتشاف خطير.

الكرة السحرية :

ظل موضوع الصبغات هو الموضوع الرئيسي في اهتمامات أرليك طوال حياته العملية، وقد أدى ذلك إلى توصله إلى الاكتشاف الذي اشتهر به. ففي عام ١٩٠٥ م بدأ أرليك بحثه فيما إذا كان من الممكن للصبغات أن تتفاعل مع الأحياء الدقيقة وتقضى عليها (مثلاً ما حدث مع ميكروب السل). لكن هناك مشكلة واجهت أرليك، حيث لابد

أن تكون هذه المادة التي تقضي على البكتيريا مادة سامة، وهذا خطير على حياة الإنسان. وجاء الحل حسبما رأه أرليك في أن يستخدم بعض المواد بتركيبة معينة بحيث تقضي على الميكروبات دون أن تؤذي الإنسان. وقام أرليك بتجربة هذا الاكتشاف الذي أسماه (الكرة السحرية)، وكان عبارة عن مركب من مادة سامة قضت على ميكروب الزهري ولم تضر بالإنسان.

وبهذه الطريقة التي طبقها أرليك بدأ علم جديد وهو العلاج الكيميائي، حيث تتم معالجة الأمراض باستخدام مركبات كيميائية تبحث عن مكان ميكروبات محددة تسبب مرضًا في جسم الإنسان وتدميرها. وكانت هذه هي الطريقة الناجحة لمواجهة العديد من الأمراض ومن بينها الخلايا السرطانية.

المناعة :

كان أرليك مهتماً بدراسة المناعة منذ عام ١٨٨٩م وحتى نهاية القرن التاسع عشر. وهو يعتبر أول من بحث في هذا المجال (علم المناعة) وقد كتب عدة أبحاث عن كيفية عمل جهاز المناعة وعن الدور الذي تقوم به الأجسام المضادة.

وقد أجرى أرليك العديد من التجارب لقياس قدرات الجهاز المناعي في الحيوانات بعد أن يعرضها للإصابة بالأمراض عدة مرات. وقد أدت تلك التجارب إلى تحقيق إنجازات كبرى في طرق علاج الدفتيريا وقياس كفاءة هذه الطرق.

لحات عنه :

- أثبتت أرليك أن الأجسام المضادة تنتقل من الأم إلى طفلها بالرضاعة في عام ١٨٩٢م.
- نال جائزة نوبل في عام ١٩٠٨م بالاشتراك مع الإي متشرنيكوف.
- اكتشف مركباً يقضي على الزهري في عام ١٩٠٩م.

NIKOLA TESLA

نقولا تسلـا

١٨٥٦-١٩٤٣م



عاش نيكولا تسلـا ستة وثمانين عاماً وأذاع تنبؤات واكتشافات كان لها دوي كبير. وقد اخترع مولداً للتيار الكهربائي المتقطع عام ١٨٨٨م فبدأ العهد الصناعي بفضل ذلك التيار كما انتفع به في مجال الطاقة الذرية. وكان هذا الاختراع يمثل الخطوة الثانية بعد التيار الكهربائي العادي المبادر الذي

اكتشفه إديسون، وقد تفادى تسلـا به الحاجة التي حلـتـ بهـ. فقد باع اختراعـهـ بنحو مليون دولار. وقد مـكـنـ هـذاـ الـاخـتـرـاعـ منـ إـنشـاءـ أولـ محـطـةـ لـلـقوـيـ المـائـيـةـ عـلـىـ شـلـالـاتـ نـيـاجـراـ.

البداية :

ولد تسلـاـ بـإـحـدـىـ القرـىـ التـابـعـةـ لـيوـغـسـلاـفـياـ عـامـ ١٨٥٧ـمـ وـكانـ هـزـيلـاـ مـريـضاـ لاـ يـفارـقـهـ المـرضـ.ـ وـكـادـ يـفـقـدـ بـصـرـهـ مـنـ كـثـرـةـ القرـاءـةـ.ـ عـرـفـ عـدـدـاـ مـنـ اللـغـاتـ وـدـرـسـ الـعـلـمـ وـالـدـيـنـ وـالـفـلـسـفـةـ وـالـتـارـيخـ.

سـخـرـ مـنـهـ أـسـتـاذـهـ عـنـدـمـاـ عـرـضـ عـلـيـهـ مـحاـوـلـةـ إـيجـادـ تـيـارـ كـهـرـبـائـيـ مـتـقـطـعـ وـلـكـنـهـ عـكـفـ عـلـىـ تـنـفـيـذـ فـكـرـتـهـ.ـ وـمـنـ أـفـوـالـهـ إـنـ الـوـحـدـةـ سـرـ نـجـاحـ الـخـرـعـ.ـ فـفـيـ الـوـحدـةـ تـتـوـلـدـ الـأـفـكـارـ الـعـظـيمـةـ.ـ وـقـدـ طـبـقـ هـذـهـ النـظـرـيـةـ إـلـىـ بـعـدـ حـدـ فـكـانـ يـعـيـشـ وـحـيدـاـ فـيـ مـعـمـلـهـ،ـ كـمـاـ أـنـهـ قـدـ هـجـرـ كـلـ شـيـءـ.

ملف تسلا :

في عام ١٨٩١م استخدم تسلا خبراته الكهربية في اختراع ملف تسلا وهو قادر على إنتاج تيار متقطع، ولهذا الملف استخدامات عديدة. وهو ولا يزال مستخدما حتى اليوم بكثرة في أجهزة الراديو والتليفزيون والآلات الكهربائية.

اهتمامات أخرى :

اهتم تسلا أيضاً بموضوع استخدام الكهرباء على نطاق كبير. فقام بصناعة ٢٠٠ مصباح كهربائي ونشرها على مسافة ٢٥ ميلاً وذلك في أواخر أيامه. كما أنه اخترع أشياء أخرى كثيرة منها: معيid إشارة الهاتف وقاعدة المجال الغناطيسي الدوار ونظام التيار المتعاكب متعدد المراحل ووسائل الاتصال اللاسلكية واللمبة الفلورسنت، كما سجل أكثر من ٧٠٠ براءة اختراع أخرى.

النهاية :

عندما طعن تسلا في السن كان يغادر غرفته كل صباح وكل غروب ويشتري كميات من الحبوب ويتجه إلى أحدى الحدائق ليلقى بها إلى العصافير. لكنه وعلى الرغم من هذه الروح المساللة الوديعة، فقد أعلن قبل وفاته بقليل أنه يستطيع أن يصنع سلاحاً جديداً يمكن أن يبيد جيوش الأعداء بضربة واحدة ولكن القدر لم يمهله لينفذ اختراعه هذا.

لحظات من حياته :

- مهندس كرواتي، ولد في سمبلجان دالماتي.
- وجه طاقاته نحو العلوم الفيزيائية وكان له العديد من الأبحاث عن الكهرباء.

SIR JOHN THOMSON

سir/ جون طومسون

١٩٤٠-١٨٥٦



حدثت أكثر الاكتشافات الفيزيائية قرب بداية القرن العشرين، لكن جون طومسون فعل في تلك الفترة ما جعله متفوقاً على كثيرين غيره من معاصريه.

وقد أزاحت بدايات القرن العشرين الستار عن الكثير من التناقض في علم الذرة. حيث كان العلماء يعتقدون أنهم على دراية واسعة بحجم وصفات الذرات المكونة للعناصر، وأن ذرة الهيدروجين هي أصغرها جميعاً دون نقاش.

ولذلك، فعندما أعلن جون طومسون عن اكتشافه لجزيء يمثل $1/10000$ من كتلة ذرة الهيدروجين حدث ضجة كبيرة في المجتمع العلمي حول العالم.

شعاع الكاثود :

كان طومسون قد حضر دروساً في الفيزياء النظرية في بداية حياته المدرسية، وكانت الفيزياء علماً حديثاً في ذلك الوقت. وقد درسها في جامعة مانشستر. لكن أهم منجزاته الفيزيائية جاءت وهو يعمل كأستاذ في معمل كافنديش في كامبردج، وهي وظيفة استمر فيها ما بين ١٨٨٤-١٩١٩م. وقد حدث ذلك عندما قرر أن يدرس أشعة الكاثود - المعروفة الآن بأنها حزمة من الإلكترونات. وكانت سبباً في جدال كبير بين العلماء في ذلك الوقت. حيث كانت تبدو كضوء عادي، وهي في الواقع ليست كذلك. لكن طومسون قرر أن يجسم الموضوع بإجراء عدة تجارب حتى يتمكن من قياس تلك الأشعة واكتشاف صفاتها.

قياس كتلة الجزيئات :

سرعان ما اكتشف طومسون أن الأشعة يمكن أن تتعكس في المجالات المغناطيسية والكهربائية، وهي ملاحظة جديرة بالاهتمام ولم يتم تسجيلها من قبل. كما توصل طومسون أيضاً إلى أن الأشعة مكونة من جزئيات وليس موجات. واكتشف بعد ذلك أن هذه الأشعة تحمل شحنة سالبة وليس لها أي علاقة بأي عنصر من العناصر. وتوصل إلى نتائج أخرى كثيرة في نفس الموضوع.

قبول ما توصل إليه طومسون من نتائج بالقبول، وأصبح كل ما توصل إليه يمثل جزءاً مهماً للغاية في علم الذرة فيما بعد. لكن ما قدمه من مصطلحات لم يلق قبولاً لدى المجتمع العلمي في عصره، حيث فضل العلماء استخدام مصطلح (الكترون) بدلاً من مصطلح (كبسول) الذي استخدمه طومسون في أبحاثه لوصف الجزيئات الدقيقة ذات الشحنة السالبة.

معمل كافندش :

مكانة طومسون في معمل كافندش توضح أنه اشتراك في العديد من المشروعات الفيزيائية. وقد تقدم سبعة من طلابه لنيل جائزة نوبل، وحصل عليها هو نفسه في عام ١٩٠٨م. ولكن من الغريب أن يحدث ذلك مع رجل كان ينوي دراسة علم الهندسة، لكنه اضطر في بداية حياته إلى أن يدرس العلوم بدلاً من الهندسة حيث مات أبوه عام ١٨٧٢م، فلم يستطع دفع مصاريف تعلم الهندسة. وهكذا تحولت الصدفة الحزينة إلى سبب لكي يحقق طومسون الكثير والكثير في مجال الفيزياء.

لحظات من حياته :

- انجليزي الجنسية
- دخل جامعة مانشستر وهو في الرابعة عشر.
- اكتشف الإلكترونات عام ١٨٩٧م.
- نال لقب فارس عام ١٩٠٨م فأصبح اسمه سير / جون طومسون.

SIGMUND FREUD

سيجموند فرويد

١٩٣٩-١٨٥٦ م



لا يزال التأثير الشديد لسيجموند فرويد موجوداً حتى يومنا هذا، فهو طبيب غير وجه العالم. وقد يرى بعض النقاد أن طريقته ليست طريقة علمية ومتهورة. لكن على الرغم أن من ثلاثة من علماء في نفس المجال قد أثبتوا عدم صحة بعض ما قال به إلا أن أثره لا يزال موجوداً في مجال علم النفس والتحليل النفسي. حيث ظل فرويد هو المقياس الذي يتصارع عليه الآخرون الذين يعملون في نفس المجال.

بدأ فرويد حياته العلمية بدراسة الطب في جامعة فيينا عام ١٨٧٣، ثم عين في مستشفى المدينة عام ١٨٨٢. وقد تدخلت الفترة التي عمل فيها مع عالم الأعصاب الفرنسي شاركو في تحديد مستقبله العلمي، حيث تعامل مع مرضى يعانون من الهستيريا وبدأ في تحليل أسباب سلوكياتهم. ثم عاد إلى فيينا وواصل أبحاثه بالاشتراك مع جوزيف بريه وتمكن من وضع أساس لعمله في المستقبل، وتوج هذا البحث بكتاب (دراسات عن الهستيريا) عام ١٨٩٥.

المرض العقلي :

كان فرويد يعتقد أن أي مرض عقلي يكون في الأساس مرضًا نفسيًا، وليس مرضًا عضويًا أصاب العقل نفسه. وإذا قبلنا بهذا الافتراض، فإنه من السهل أن نقبل أيضًا بفكرة التحليل النفسي لعرفة أسباب هذا المرض.

الأحلام :

كان فرويد يرى أن أحلام المريض بمرض عصبي تمكّننا من التعرف على احساساته وعاطفته ورغباته التي كبحها العقل. وكان يعتقد أيضًا أن الأحلام

تعطينا فكرة واضحة عن ما يدور في داخل اللاشعور عند الإنسان. وقد أدى ذلك إلى ظهور كتابه (تفسير الأحلام) في عام ١٨٨٩م.

كان كثير من النقاد لا يزالون يعارضون فرويد حتى فاجأهم بما هو أكثر فيما نشره في كتاب (مقالات عن علم الجنس) في عام ١٩٠٥م. وقد توصل في هذا الكتاب إلى تفسير أغلب السلوك المكتوب على أنه بسبب دوافع جنسية. ومما أدى إلى مزيد من الصدمة، أنه قال إن هذه الدوافع تبدأ في مرحلة الطفولة. وهنا قدم ما يعرف اليوم بعقدة أوديب وهي عبارة استخدمها فرويد للتعبير عن الانجذاب الجنسي لأحد الآباءين من الجنس الآخر وكراهية الآخر من نفس الجنس. وهي مرحلة يرى فرويد أن جميع الأطفال يمررون بها.

وبحلول العشرينيات من القرن العشرين بدأت أفكار فرويد تلقى قبولاً أكثر على مستوى العالم. وقد ألف كتاباً آخرى منها (الآنا) و(الذات).

لحات من حياته :

- ولد هذا العالم في مدينة فريبرغ لأبوين فقيرين.
- أهله ذكاؤه العاد لنيل منحة دراسية ساعدته على السفر ودراسة الطب في باريس.
- اجتاحت جيوش النازي النمسا عام ١٩٣٨م، فهاجر فرويد إلى لندن وتوفي هناك.

HEINRICH RUDOLF HERTZ

هيرنٌك روُدلف هيرنٌز

م ١٨٥٧-١٨٩٤



ينحدر هيرتز من طبقة غنية، وقد قضى تعليمه العالي في جامعة ميونخ. ثم بدأ الإعداد لرسالة دكتوراه في جامعة برلين عام ١٨٧٨م وانتهى منها في عام ١٨٨٥م، وعمل كأستاذ للفيزياء في كارلسو وبون في عام ١٨٨٩م. وقد اشتهر هيرتز بسبب تجاربه عن الموجات اللاسلكية التي أجرتها عام ١٨٨٨م وكان يعد لتلك التجارب خلال ثلاثة أعوام. حيث كان المشرف على رسالة الدكتوراه الخاصة به قد اقترح عليه موضوع تلك التجارب. لكن هيرتز لم يتمكن من ذلك قبل عدة سنوات لأنه لم يكن قد جهز المعدات اللازمة لبدء العمل فيها.

سرعة الموجات اللاسلكية :

توصلت التجارب التي قام بها هيرتز إلى أن الموجات اللاسلكية - مثلها في ذلك مثل أي موجات الكترومغناطيسية - تتحرك بسرعة الضوء. ويمكن عكسها وإعادة عكسها مثل الموجات الأخرى. وفي الحقيقة فإن اكتشاف هيرتز للموجات اللاسلكية يعتبر مهما جداً، لكن هيرتز كان لم يدرك ذلك بعد.

اكتشاف عديم الفائدة :

لم يدرك هيرتز فائدة اكتشافه فوراً. كان يعتقد أنه أثبت أن ما توصل إليه ماكسويل من نظريات كان صحيحاً. وعندما سأله عن الاستخدامات العملية لاكتشافه، قال هيرتز : (ليس له فائدة محددة حتى الآن، لكنه أثبت أن ماكسويل كان على صواب، لقد توصلنا إلى تلك الموجات الإلكترومغناطيسية التي لا يمكن أن ترى

بالعين المجردة. إنها موجودة). لكن بعض العلماء لم يكونوا مقتنعين بما قاله هيرتز حتى نُشرت الطرق التي استخدمها في إجراء تجاربها ونتائجها، وبدءوا في البحث عن طرق لاستثمار هذه الموجات اللاسلكية.

نهاية سريعة :

لم يعش هيرتز طويلاً حتى يرى ثمرة اكتشافه، فقد تمت الاستفادة العملية من اكتشافه الموجات اللاسلكية على يد جوجليلمو ماركوني. حيث استطاع هذا العالم الأمريكي الأيرلندي الأصل أن يرسل موجات لاسلكية عبر مسافات كبيرة في السنوات الأخيرة من القرن التاسع عشر، وفي بداية القرن العشرين أي في عام 1901م استطاع ماركوني أن يرسل إشارات لاسلكية عبر المحيط الأطلنطي.

لمحات من حياته :

- أتم إنجاز تجاربه خلال خمسة أعوام فقط.
- مات بسبب تسمم في الدم.
- أطلق اسمه على وحدة قياس موجات البث الإذاعي تخليداً لذكراته.

MAX PLANCK

ماكس بلانك

١٩٤٧-١٨٥٨م



يعرف ماكس بلانك بأنه صاحب النظرية الكمية للإشعاع الكهرومغناطيسي، وقد عرضها أول مرة، في اجتماع للجمعية الفيزيائية الألمانية الذي عقد عام ١٩٠٠م. وقد اهتم بلانك طوال حياته العاشرة اهتماماً خاصاً بالحرارة، التي تعرف حالياً باسم الديناميكا الحرارية، حتى إنه تقدم لنيل درجة الدكتوراه برسالة وأبحاث تدور جميعاً حول هذا الموضوع، وقد مكنته ذلك من أن يصبح أستاذاً في جامعة برلين بعد وفاة العالم كيرشوف.

بداية متأخرة :

على النقيض من معظم العلماء، لم يصل التفكير العلمي الذي ينسب بالفخر في أيامنا هذه إلى صاحبه بلانك بصاحبه إلى قمة الشهرة في هذا العالم، إلا بعد أن بلغ ٤٢ عاماً. ويتمثل ذلك في توصله إلى اكتشاف النظرية الكمية للطاقة التي نال عنها جائزة نوبل عام ١٩١٨م. وكان بلانك أول من تحقق من حتمية وجود الطاقة التي تحملها جميع الموجات الكهرومغناطيسية (مثل: الضوء والحرارة وال WAVES الموجات اللاسلكية) على هيئة حزم منفصلة، أو كميات صغيرة جداً. وأنها لا توجد موزعة على هيئة موجات مستمرة. وقد استuan على إثبات نظريته تلك بنظرية جسيمات الضوء التي سبق أن قال بها نيوتن.

شعر بلانك بالخوف والقلق، مما قد يتربّط على إعلانه نظريته. وقد جعلته طبيعته الرقيقة غاية في الحذر أثناء حديثه، حتى إنه جاهر بإيمانه الكامل بالنظرية التقليدية عن الإشعاع الكهرومغناطيسي، كما فسرها ماكسويل رغم أن

نظريته الخاصة، أثبتت عدم صلاحية هذه النظريات التقليدية للتطبيق على أطوال الموجات القصيرة.

وقد استولى الشعور بالضيق على بلانك، عندما انتصرت نظريته الكمومية، ولكن على يد موظف سويسري (وهو الماني الأصل تنازل عن جنسيته للحصول على الجنسية السويسرية) نشرها في بحث عن النظرية النسبية. لم يكن ذلك الموظف السويسري سوى ألبرت أينشتين. وبعد هذه البداية السيئة للتعارف بينهما، نشأت صداقة حميمة بين الشاب الشغوف بالعلم أينشتين والعالم ماكس بلانك ، الذي كان في منتصف العمر آنذاك. ويحكى أن الجيران كثيراً ما سمعوهما يعزفان الموسيقى سوية، كان أينشتين يعزف على الكمان، ويصاحبه بلانك على البيانو.

صداقة :

ربما كانت هذه الصداقة بين بلانك وأينشتين هي السبب وراء صموده أمام الاتهامات العديدة التي استهدفت إدانته أثناء حياته. وقد استمر بلانك في تدريس الفيزياء في جامعة برلين، التي كانت تتدحرج يوماً بعد يوم. كما كان يزور هتلر باستمرار باعتباره سكرتير الأكاديمية الألمانية للعلوم، حتى بلغ من العمر ٧٠ عاماً. وكان من المحزن لبلانك والمحبط للجهود العلمية الألمانية عموماً أن يفر عدد كبير من العلماء -كان أينشتين واحداً منهم- من حكم النازи.

ومن الأمور التي أدت إلى حزنه الشديد أن ابنه (إروين) قد أدين كشريك في أحدى المؤامرات التي دبرت لاغتيال هتلر . وكان أشد ما عاناه ماكس بلانك في حياته شعور الأسف العميق على الصدع الذي كان يعتقد أن نظريته قد أحدثته في علم الفيزياء. وظل حتى وفاته وقد اقترب عمره من التسعين -يداوم على الجهاد للتوفيق بين الفيزياء التقليدية التي آمن بها وقام على تدريسها، وبين الفيزياء الحديثة التي أرسى قواعدها.

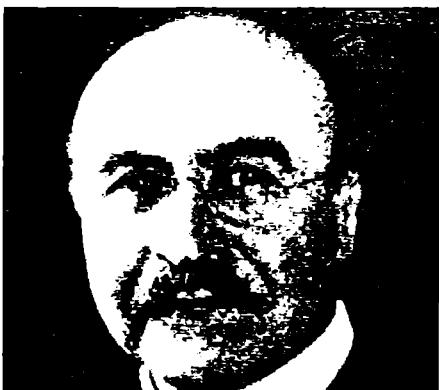
لحظات من حياته :

- ولد ماكس بلانك في مدينة كيل الألمانية، ثم انتقل إلى ميونيخ.
- في ميونيخ التحق بالمدارس، ثم درس بجامعتها، وبعد فترة انتقل إلى جامعة برلين.
- تتلمذ على يد كبار علماء الفيزياء في عصره.

LEO BAEKELAND

ليو بيكلاند

١٨٦٣-١٩٤٤م



فيما بين عامي ١٨٨٧-١٨٨٩ عمل بيكلاند كأستاذ للكيمياء، لكنه أصيب بالإحباط من العمل الأكاديمي، فتركه واستقر في أمريكا حيث عمل كيميائي تصوير فوتغرافي، وفي عام ١٨٩١ افتتح معملاً خاصاً به. وفي عام ١٨٩٢ بدأ في تصنيع ورق التصوير الفوتغرافي، وأسماه (فيلوكس). وبعد عدة سنوات

اشترت منه شركة (كودك) شركته بمبلغ مليون دولار. وهكذا أصبح بيكلاند قادراً مادياً، فعاد إلى أوروبا ليدرس في المعهد الفني في شارلوتنبرغ.

زاد النفوذ الأمريكي في كثير من المجالات مع نهاية القرن التاسع عشر وبداية القرن العشرين. ولم تكن سيطرتها على الحياة العلمية إلا جزءاً من هذا النفوذ. و Ashton the الولايات المتحدة بجذبها للعقلاء العلمية الخلاقة و تشجيعهم على الإقامة فيها. وكان بيكلاند هو أحد الكيميائيين الذين استجابوا لذلك. كان يحاول أن يجني ثمار الحلم الأمريكي ونجح في ذلك من الناحية المادية تماماً.

البلاستيك :

أهم ما يذكر به بيكلاند إلى يومنا هذا هو بالتأكيد إنتاجه للبلاستيك المستخدم على نطاق واسع الآن. وهو منتج وجد كثيراً من الاستخدامات في انتظاره، وحدث ذلك مع مرور الزمن. وقد بدأ بيكلاند رحلة اكتشافه في عام ١٩٠٥م، حيث كان يجري عدة تجارب بعد الانتهاء من الدراسة في أوروبا وعودته إلى الولايات المتحدة.

كان يحاول إنتاج مادة ليفية تكون من طبقات رقيقة، وذلك عن طريق إذابة مادة راتنجية قرمذية اللون وتلوينها.

لكنه كان مهتما بدراسة صفات المواد التي يستخدمها، وبعد إجراء تجارب عديدة رأى أنه إذا استخدم مادتي الفينول والفورماديهيد معا تحت درجة حرارة وضغط عاليين، سينتج عندهما مادة قوية وشديدة التحمل. وهكذا انتج أول أنواع البلاستيك. وفي عام ١٩٠٩م أعلن عن هذا المنتج الجديد الذي توصل إليه تحت اسم (بيكلت). وأصبح هذا المنتج بعد ذلك منتشرًا في الأغراض الصناعية والمزرئية. وسرعان ما نمت عائلة البلاستيك، وتغير العالم بوجود تلك المادة، فدخلت في صناعة كل شيء تقريبا.

أول النجزات :

إذا كان بيكلاند قد غير العالم بإعلانه عن البلاستيك، حيث لاقى نجاحا تجاريًا منقطع النظير، فإنه لم يكون ثروته من هذا الاختراع. فقد كان لديه ما يكفي ليكون ثريا بسبب ما حصل عليه من مال عندما قدم اختراعه الأول وهو ورق التصوير.

مصلحة متبادلة :

إذا كان بيكلاند قد هاجر إلى الولايات المتحدة طامحا في الحلم الأمريكي والحياة الرغدة، فإنه حقق ذلك بجدارة، كما حصل بيكلاند أيضا على العديد من الجوائز والمناصب الشرفية تقديرا لجهوداته، ومن بينها منصب رئيس جمعية الكيمياء الأمريكية. ومن جهة أخرى، استفادت الدولة التي احتضنته ورعايته من وجوده فيها. فهو لم يقدم لها اختراعا واحدا غير وجه العالم وإنما اثنين.

لحات من حياته :

- ولد في جنت في هولندا.

- باع شركته الأولى التي كانت تصنع ورق التصوير الفوتوغرافي في عام ١٨٩٩م.

- أنشأ شركة صناعة أول نوع من البلاستيك (البكليت) في عام ١٩٠٩.

THOMAS MORGAN

توماس مورجان

١٩٤٥-١٨٦٦م



بدأ توماس مورجان حياته العلمية بدراسة الأجنحة. ثم قرر بعد ذلك أن يدرس كيف تحدث عملية الوراثة، وكان يعمل أستاذًا لعلم الحيوان في ذلك الوقت. وبدأ دراسته بتناول قوانيين مندل للوراثة، حيث وضع تقييم نفدي لها. وسرعان ما شك في نتائج تلك القوانيين. فقد كان يشعر بأن هذه القوانيين لا تعكس بدقة عملية التوارث، وما دعاه لأن يشعر بذلك هو أن هذه النتائج تقوم على أن الكروموسومات (مواد خيطية طويلة وتوجد في نواة كل خلية، تنمو وتنقسم عند انقسام الخلية) تلعب دوراً كبيراً في عملية الوراثة، بينما يوجد هناك ما أسماه بـ(وحدات التوارث) (أسماءها جون ويلهلم جوناسان) الجينات (في عام ١٩٠٩م) وهي موجودة في كروموسوم واحد.

حشرة الفاكهة :

بدأ توماس مورجان في عام ١٩٠٨م دراسة حشرة الفاكهة، فهي لها أربعة أزواج من الكروموسومات فقط، وكان هذا هو العمل الذي جعله مشهوراً. واستمرت تجاربه على عدة أحبيال من الحشرات، وكان الصفة التي استخدمها في قياس نقل العوامل الوراثية والتعرف على قوانيين الوراثة هي لون العينين.

توصل توماس مورجان من خلال أبحاثه إلى أن الجينات مصفوفة داخل الكروموسومات بترتيب معين، وأنه من الممكن رسم خريطة لها (الخريطة الجينية). كما أوضحت الدراسات التالية إلى أن ما توصل إليه مورجان من نتائج في علم الوراثة

يمكن أن تختل أحياناً إذا ما تم تبادل الجينات بين زوج من الكروموسومات أثناء عملية انقسام الخلية.

كتبه :

من بين كتب مورجان هناك كتابان جديران باهتمامنا، وهما كتاب (آليات الوراثة عند مندل) وصدر في عام ١٩١٥م، وكتاب (نظريّة الجينات) وصدر عام ١٩٢٦م حيث يعتبرا أساساً لفهم ما قاله مندل وعلماء الوراثة من بعده.

لحوظاته :

- أمريكي الجنسية.
- عمل كأستاذ لعلم الحيوان في جامعة كولومبيا عام ١٩٠٤م ثم في معهد التكنولوجيا في باسادينا عام ١٩٢٨م.
- أدخل علم الوراثة في عصر جديد باختياره ذبابة الفاكهة كوسيلة للتجارب.
- نال جائزة نوبل في الفسيولوجيا عام ١٩٣٣م.
- له مؤلفات كثيرة في علم الوراثة .

PIERRE & MARIE CURIE

بییر و ماری کوری

ماری کوری ۱۸۶۷ - ۱۹۳۴ م

بییر کوری ۱۸۵۹ - ۱۹۰۶ م

بغض النظر عما حققته ماري كوري من منجزات علمية فإنها تعتبر رائدة فتحت الباب لغيرها من النساء ليبرزن في المجالات العلمية. على أنها تعتبر أشهرهن على مستوى العالم. وقد كانت اكتشافاتها العلمية أيضا ضرورية لفهم ظاهرة النشاط الإشعاعي.



ماری کوری

قضت کوري معظم حياتها في فرنسا، ولكنها بولندية الأصل. وعلى الرغم من أن أبويهما كانوا يعملان بالتدريس إلا أنها نشأت فقيرة إلى حد ما. وقد ظهر هذا في مغادرتها لوطنها حتى تستطيع دراسة الفيزياء، حيث لم تستطع دفع تكاليف دراستها في وطنها. وقد تخرجت في السربون وهناك تقابلت مع زوجها بير وكأن عالم فيزياء يعمل في السربون. فلم يكن من المدهش إذن أن يتزوجا. وببدأ العمل المشترك بينهما بعد الزواج في عام 1895.



پیر کوری

البداية من منجزات بيكريل :

كانت ماري تفكّر في موضوع لبحث تجريه في دراساتها العليا، فشجعها بير على أن تبحث في النشاط الإشعاعي حديث الاكتشاف والذي اكتشفه هنري بيكريل. وسرعان ما تقدّمت ماري في أبحاثها فعرفت صفات جديدة عن تلك الظاهرة. فقد كان بيكريل قد أثبت أن هناك نشاطاً إشعاعياً لعنصر اليورانيوم، لكن ماري بحثت عن عناصر أخرى أيضاً قادرة على الإشعاع. وسرعان ما اكتشفت أن

الثوريم له صفات إشعاعية. وتوصلت من ذلك إلى أن الإشعاع هو صفة للمادة المشعة (اليورانيوم مثلاً) وليس مجرد حالة اكتسبتها بسبب عوامل خارجية. وكانت منجزات كوري التالية هي اكتشافها لعنصرتين آخرين في عام ١٨٩٨م وأطلقت عليهما الراديوم والبولونيوم، وكلاهما له نشاط إشعاعي قوي.

سعت كوري بعد ذلك إلى دراسة صفات تلك العناصر. وكانت في حاجة إلى كميات كبيرة منها لإجراء التجارب. ولكن ولسوء الحظ كان عليها أن تعامل مع أطنان من العناصر المختلفة هي وزوجها لعدة أعوام حتى يمكنها أن تستخلص منها عشر جرام من اليورانيوم الخالص في عام ١٩٠٢م. وقد سمح هذا المقدار الضئيل بحساب الوزن الذري للعنصر الجديد وبإجراء تجارب أخرى خاصة بصفاته.

سؤال بلا جواب :

لم يستطع الزوجان أبداً الإجابة على سؤال كان يثيرهما وهو : ما هو هذا الإشعاع الذي يصدر عن تلك العناصر؟ وهو تفسير توصل إليه فيما بعد ارنست رازرفورد حين صنف الإشعاع بأشعة ألفا وبيتا ثم جاما فيما بعد. وكانت ماري تفترض أن هذا الإشعاع مكون من نوعين على الأقل من الإشعاعات وكل نوع صفاته الخاصة.

النهاية :

ماتت ماري كوري بمرض سرطان الدم (اللوكيمية) ويعتقد أنها أصيبت به من كثرة ما تعرضت له من إشعاعات. فقد كانت مخاطر التعرض للإشعاع غير معروفة على الإطلاق في الوقت الذي كانت ماري تجري فيه تجاربها، ولذلك لم تكن هناك أي احتياطات تتخذ للوقاية من الإشعاعات. وحتى يومنا هذا، لا تزال كراساتها التي كانت تسجل فيها نتائج أبحاثها مصدر إشعاع ولا يمكن الاقتراب منها دون التعرض للخطر.

لحات من حياتهما :

ماري بولندية الأصل واسمها ماريكا سكلودويسكا.

حصلت على جائزة نobel مرتين، عام ١٩٠٣م بالاشتراك مع زوجها بيير، ثم بمفردها عام ١٩١١م.

وأصلت ابنتهما (إيرين) البحث في نفس المجال.

ERNEST RUTHERFORD

إرنست رutherford

١٨٧١-١٩٣٧ م



حقق إرنست نجاحاً كبيراً، أولاً في المدرسة، وبعد ذلك في كلية إنتربرى في ت نيوزيلندا. واستحق بموجب هذا النجاح أن يمنح فرصة دراسية ليدرس في كمبريدج بإنجلترا.

بدأ رutherford حياته في كمبريدج في مجال دراسة إرسال اللاسلكي، ولكن بعد وصوله بفترة وجيزة، جاءت الأخبار عن اكتشاف رونتجن لأشعة إكس (الأشعة السينية) ثم الإشعاع المبهم الصادر عن عنصر اليورانيوم الذي اكتشفه بيكريل.

الأشعة السينية أولاً :

ظل رutherford يعمل لبعض الوقت حول قدرة الأشعة السينية على إكساب الغازات شحنة كهربائية، ثم تحول إلى بحث موضوع الأشعة المنبعثة من الثوريوم، أثقل العناصر بعد اليورانيوم. وبعد ذلك انتقل إلى مونتريال، حيث عمل هناك أستاذًا للفيزياء، ولم يتعد عمره آنذاك سبعة وعشرين عاماً.

النشاط الإشعاعي :

وأثناء تعامله مع الثوريوم بالاشتراك مع (فردرريك سوي) تمكّن الاثنان من فصل مادة ثوريوم إكس التي تختلف كيميائياً عن الثوريوم (وهي في الحقيقة نظير كيميائي للراديوم) ويتم إنتاجها منه. وهكذا تحول الثوريوم إلى عنصر آخر.

عاد رutherford مرة أخرى إلى إنجلترا وأنشأ في مانشستر مدرسة للبحث في علوم الفيزياء الأساسية. وهي مدرسة تتضادع أية مدرسة في العالم من هذا القبيل.

السلوك الحقيقى للإشعاعات :

كان رذرفورد متھماً بوضع أساس السلوك الحقيقى للإشعاعات نفسها. وقد قسمها إلى مجموعتين حسب مقدرتها على اختراق المادة. ووجد أن أثقل هذه الإشعاعات وزنا وأقواها من ناحية الشحنة الكهربائية هي أضعفها قدرة على الاختراق. وقد أسمتها أشعة ألفا وبيتا على التوالى. وبعد عدة أعوام أثبت أن الأولى هي ذرات هيليوم، ولكن بدون إلكتروناتها السالبة، ولهذا كانت لها شحنة موجبة مزدوجة.

توقف بسبب الحرب :

أدى نشوب الحرب العالمية الأولى، إلى أن يقطع رذرفورد أبحاثه كلها. وبدلًا من العمل في مجال الإشعاعات، قام بالعمل في مجال دراسة صوت الصدى، واستغلاله في الكشف عن الغواصات. ولكنه عاد لاستئناف أبحاثه الأولى مرة أخرى في عام ١٩١٨ م.

ثم عودة :

عاد رذرفورد في عام ١٩١٩ إلى كمبردج وهناك أشرف على الأسلوب الجديد للدراسات الفيزيائية الذي يعتمد على إجراء الأبحاث حول النواة. وكان بارزاً في عمله كقائد لفريق البحث.

لحاجات من حياته :

- ولد رذرفورد لأبوين ينتميان إلى الجيل الأول في ساوث إيلاند بنيوزيلندا.
- وكان والده يمتلك معاصرة كتان وماكينة لنشر الخشب بالقرب من نلسون.
- حصل على جائزة نوبل في الكيمياء في عام ١٩٠٨ م.
- منح لقب سير في عام ١٩١٤ م.

THE WRIGHT BROTHERS

الأخوان رايت

ولبر رايت ١٨٦٧-١٩١٢م

أورفل رايت ١٨٧١-١٩٤٨م



لم يكن اهتمام الإخوة رايت بالطيران فقط. فقد كان هدفهم الأول بعد الانتهاء من دراستهما هو إنشاء صحيفة ونشرها. لكنهما تحولا فيما بعد إلى مجال الدراجات، فافتتحا محلًا لصناعةها وبيعها. لكن في عام ١٨٩٦م تحولت اهتماماتهما إلى الطيران. وكان آخرون قد سبقوهما إلى اختراع طائرة بدون

محرك لكن نهايتيهم كانت مؤلمة وكان مصيرهم الموت في حوادث طائراتهم. وقد لفت الألماني لينتل انتباهم إلى أهمية موضوع الطيران، وكان قد حقق تقدماً في فهم ديناميكا الطيران. فبدأ الأخوان أولاً بدراسة ما توصل إليه هو وغيره.

نظام للسيطرة :

سرعان ما أدرك الأخوان أن أي محاولة للطيران قام بها كل الرؤاد الذين سبقوهما كانت ترتكز على بقاء الطائرة ثابتة وكان ذلك دون الانتباه إلى أهمية السيطرة عليها. ولذلك فقد راقبا الطيور لمحاكاة ما تفعله، فيما يعتبر الآن كقواعد للطيران والهبوط.

وبعد أن تمكّن الأخوان من إجاده علوم الهواء بدأ في إنشاء أول طائرة لهما بدون محرك. وكانوا يطورانها بعد كل تجربة. وفي عام ١٩٠٠م أنشأوا أول طائرة يركبها قائد. ثم طورا من الطريقة التي يستخدمانها في التجارب بإنشاء ممر هوائي لاستخدامه في إجراء التجارب وذلك في عام ١٩٠١م. وفي العام التالي، كانوا قد توصلوا إلى معلومات جديدة مكتنّتها من بناء أفضل طائرة في العالم في ذلك الوقت. وكان من الطبيعي

بعد أن أجادا إنشاء الطائرات الخالية من المحركات أن يضيفا بعد ذلك محركاً لها. ولكن قبل أن يشرعا في ذلك، فكرا في كيفية تحويل الطاقة الكهربائية إلى حركة دافعة، وقد توصلوا إلى أن ذلك ممكن باستخدام المراوح.

أول محاولة ناجحة :

وكانت أول محاولة ناجحة لهما في طائرة ذات محرك في منطقة كيتي هوك في ولاية نورث كارولينا، مثلها في ذلك مثل كل تجاربهما السابقة، وكانت هذه المحاولة الناجحة يوم ١٧ ديسمبر ١٩٠٣م. وكان ولبر قد فشل في الإقلاع قبل ذلك بعده أيام. لكن أوليفر تمكّن من أن يكون أول من يطير في الهواء بطائرة ذات محرك واستطاع أن يطير لمسافة ١٢٠ قدمًا. ومع نهاية نفس اليوم كان الاثنان قد تمكنا من الطيران بالطائرة لمسافات أطول بنجاح.

عرض الطائرات :

عمل الأخوان رايت في السنوات التالية على تحديث الطائرة، وانتظرا حتى تمكنا من أن ي العودجا مطورة منها قبل عرضها أمام الناس. وكان ذلك في عام ١٩٠٨م. وقد قام ولبر بعمل استعراض في فرنسا، وقام أورفل باستعراض في فرجينيا. وكان الفارق بين العرضين هو عدة أيام فقط. وقد تمكّن كلاهما من الهبوط بسلام. وخلال عام واحد من ذلك، تلقى الأخوان الدعم ليتمكنا من بناء طائرات تجارية، وقد حققا نجاحاً في أمريكا وأوروبا في نفس الوقت.

لمحات من حياتهما :

- الأخوان رايت أمريكيان.

- أصيب ولبر بحمى التيفود ومات في عام ١٩١٢م.

- ترك ولبر ثروة ضخمة لأورفل حصل عليها عام ١٩١٥م عندما باع المشروع.

GUGLIELMO MARCONI

جو جيليمو ماركوني

١٩٣٧-١٨٧٤م



هناك من يقومون باكتشافات رائعة، وهناك آخرون من الذين يجيدون الاستفادة من تلك الاكتشافات. ولم يكن ماركوني عالماً ولكنه كان مستفيداً بارعاً مما اكتشفه الآخرون. وقد استفاد ماركوني مما توصل إليه هيرتز (الموجات اللاسلكية عام ١٨٨٨م). وقد نال عما قام به جائزة نوبيل في الفيزياء عام ١٩٠٩م. فقد فكر ماركوني في فائدة عملية لما اكتشفه هيرتز من موجات لاسلكية بحيث يمكن الاستفادة منها تجارياً. وكان يعلم أن هيرتز لم يستطع الاستفادة المادية مما توصل إليه لأنه مات بعد فترة قصيرة من اكتشافه له. فبدأ ماركوني فوراً في إجراء تجاربه باستخدام الموجات اللاسلكية مستعيناً في ذلك بما توصل إليه هيرتز وأخرون قبله. وكان لا يخشى سوء التمويل لتجاربه فهو من أسرة غنية.

السفر إلى لندن :

استفاد ماركوني من طول مساحة ممتلكات عائلته (ميل ونصف) وذلك كي يجري تجاربه عن إرسال الموجات اللاسلكية في مكان خاص لا ينزعه فيه أحد. وبحلول عام ١٨٩٥ كان قد أنهى من صنع أجهزة معقدة يمكنها أن تذيع وتستقبل وتغطي مساحة ممتلكات العائلة. وبينما كان ماركوني مقتنعاً بأهمية ما توصل إليه خلال تجاربه، كان هناك القليلون جداً في إيطاليا مهتمين بذلك. لذلك فقد قرر الانتقال إلى لندن في محاولة للبحث عن دعم لأعماله هناك.

وفي لندن حقق ماركوني نجاحاً كبيراً، حيث اهتمت الحكومة وهيئة البريد والجيش بالاستخدامات العملية التي يمكن جنبيها من وراء هذه التكنولوجيا الجديدة

خلال عدة سنوات. وكان ذلك بعد أن قام ماركوني بأول عرض له للبث اللاسلكي بين بريطانيا وفرنسا في عام 1899م. وبعد هذا العرض أصبح محط أنظار العامة والخاصة. وخلال هذه الفترة انشغل في إقامة شركة تعتني بمختبراته وسميت شركة (ماركوني للاسلكي المحدودة) في عام 1900م. وكان قد أجرى تجارب لاسلكية ناجحة على سفن تابعة للبحرية البريطانية.

عبر المحيط الأطلسي :

نجح ماركوني بعد ذلك في تجربة بث لاسلكي باستخدام شفرة مورس عبر الأطلسي (ألفي ميل) فقضى بذلك على كل الشكوك حوله وحول نجاح فكرته، وأسكت كل المشككين في أعماله ونال شهرة عالمية. وكان الكثيرون يعتقدون بأن ذلك عملاً مستحيلاً. وقالوا إن تقوس سطح الكرة الأرضية هو عائق كبير. لكن ماركوني كان يعتقد أن ذلك ممكناً.

و قبل ذلك الحدث وبعده، كان ماركوني قد حصل على عدة براءات لاختراعه الذي صنعه بنفسه وأدخل عليه عدة تعديلات. وقد قضى بقية حياته منشغلاً في تطوير تكنولوجيا الراديو (المذيع). وقد حقق تقدماً ملحوظاً في تكنولوجيا الموجات القصيرة مكنته من إقامة شبكة عالمية للإذاعة في عام 1927م.

ماركوني والسفينة تيتانك :

كان حادث غرق السفينة الشهيرة تيتانك من بين ما أسكت الكثيرين حول مدى فائدة اختراع ماركوني. فقد ظل اثنان من المسئولين عن البث اللاسلكي على السفينة (وكان المسئول عن اللاسلكي على سفينة يسمى رجل ماركوني) في حجرة البث يرسلان رسائل استغاثة باستخدام اللاسلكي، حتى تحطم الجزء الموجود به غرفة اللاسلكي. وقد نجا أحدهما وهو هارولد برييد والتحق بعد ذلك بالبحرية الملكية ولقي الآخر حتفه مع الغارقين وهو جاك فيليبس.

لمحات من حياته :

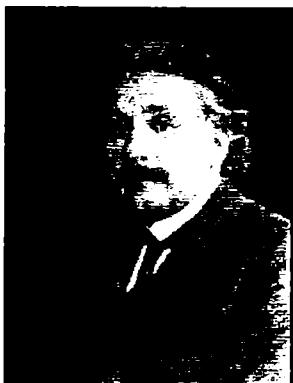
- إيطالي من أصل أيرلندي.
- كان أبواه من الأثرياء حتى قبل افتراضهما.

ALBERT EINSTEIN

البرت أينشتين

١٩٥٥-١٨٧٩ م

نشأته :



نشأ أينشتين في المانيا وأكمل دراسته في سويسرا . وفي عام ١٩٠٩ م أصبح مدرسا بجامعة سوريتس . وفي عام ١٩١١ م أصبح مدرسا بالجامعة الالمانية في براجوا ثم عاد إلى جامعة سوريتس عام ١٩١٢ م . ثم أصبح بعد ذلك أستاذا بجامعة برنسنون وظل بها حتى وفاته .

وأينشتين يهودي متعاطف جدا مع دولة إسرائيل ، وكان من أكبر من أيدوا إقامة دولة إسرائيل على أرض فلسطين . وقد تمكن أينشتين من جمع دعم مالي كبير من كل أنحاء العالم للعصابات اليهودية الثلاث التي بدأت بها دولة إسرائيل . ولقد طلب منه اليهود أن يكون أول رئيس لدولتهم الغاصبة ولكن رفض . لكن هذا الكتاب سيتناول الجانب العلمي في حياته وليس الجانب السياسي .

اكتشافاته :

في عام ١٩٠٧ م اكتشف أينشتين قانون هام في الفيزياء . هذا القانون هو معادلة الطاقة والكتلة . وب بهذه المعادلة يمكن حساب كمية الطاقة المنطلقة من ذرة يورانيوم بمعلومية كتلتها . وأينشتين هو صاحب نظرية النسبية الخاصة التي أعلناها عام ١٩٠٥ م والنظرية النسبية العامة والتي أعلن عنها عام ١٩١٥ م وكلتاها غاية في التعقيد ولأينشتين نظريات أخرى في الرياضيات والفيزياء .

ومن اكتشافات أينشتين اكتشافه لظاهرة كهربائية وهي ظاهرة انبعاث الكترونات من أسطح الفلزات نتيجة سقوط ضوء ذي تردد مناسب عليها . وقد أثبت أن الضوء

في هذه الحالة يتصرف كالجسيمات. وفي عام ١٩٢١ منحت جائزة نوبل في الفيزياء لأينشتين لأبحاثه عن الظاهرة الكهروضونية.

مؤلفاته :

لأينشتين أبحاث كثيرة من أهمها (معنى النسبية) الذي نشر عام ١٩٢٣م وكتاب (بناء الكون) ونشر عام ١٩٢٢م.

الظاهرة الكهروضونية

اكتشف أينشتين أنه إذا سقط ضوء على سطح بعض الفلزات النشطة انبعثت من تلك الفلزات إلكترونات ذات تردد مناسب. وهذه هي الظاهرة الكهروضونية. وقد أثبت أينشتين في نظرية الكم الضوئي أن موجات الضوء في هذه الظروف تتصرف كجسيمات.

القنبلة الذرية :

لم يكن أينشتين بعيداً عن الصراع من أجل الحصول على قنبلة ذرية، بل كان ذا علاقة بتلك القضية بشكل غير مباشر. فقد طلب منه بعض زملائه من العلماء أن يحذر الولايات المتحدة الأمريكية من خطورة امتلاك ألمانيا لقنبلة ذرية. لكن تيودور روزفلت رئيس الولايات المتحدة في ذلك الوقت رد على تحذير أينشتين له بأن أمر بالبدء في مشروع منهاتن لصنع قنبلة ذرية أمريكية. وقد حاول بعض العلماء ومنهم أينشتين بعد الحرب أن يشجعوا الدول على نزع سلاحها النووي دون جدوى تذكر.

لحات من حياته :

- ولد ألبرت أينشتين بمدينة أولم بألمانيا لأبوين يهوديين.
- تنازل عن جنسيته الألمانية ليحصل على الجنسية السويسرية.
- وفي عام ١٩٣٣م فر إلى أمريكا.
- مات أثناء نومه.

ALEXANDER FLEMING

الكسندر فلمنج

١٩٥٥-١٨٨١ م



بدأ فلمنج حياته بداية متواضعة كموظف شحن في لندن، ولكنه وبعد أن ورث قدراً من المال، وبتشجيع من أخيه قرر فلمنج أن يدرس الطب. فالتحق بمدرسة سانت ماري الطبية في لندن عام ١٩٠٢م. وهناك قضى بقية حياته العملية، عدا سنوات الحرب العالمية الأولى (١٩١٤-١٩١٨م) حيث خصص جهوده الطبية في تلك الفترة لصالح العرب. وإن كان فلمنج هو صاحب الفضل في اكتشاف البنسلين الذي أنقذ حياة ملايين البشر، إلا أن ذلك الاكتشاف قد حدث مصادفة في معمله عام ١٩٢٨م.

وحتى بعد مضي عقد من الزمان على ذلك الاكتشاف لم يكن هناك أي تغير قد حدث. وعلى الرغم من أن فريقاً آخر من العلماء هم من قاموا بتطوير هذا الاكتشاف والاستفادة منه، إلا أن الفضل ظل ينسب إليه.

اهتمام بعلم البكتيريا :

زاد اهتمام فلمنج بالبكتيريا بشدة، فقد أدرك أثناء عمله في فترة الحرب أن هناك حاجة إلى عقار يقي ملايين المصابين الذين ماتوا بسبب تلوث جروحهم. وبعد الحرب بدأ فلمنج في البحث عن مصادر طبيعية موجودة في جسم الإنسان وتساعد على قتل البكتيريا، وكان يركز في بحثه على الدموع واللعاب. وفي عام ١٩٢٢م استطاع فلمنج أن يحقق أول نجاح له بإنتاج إنزيم يسمى ليسوزيم وهو إنزيم ينتجه جسم الإنسان. لكن فلمنج لم يستطع إنتاجه بدرجة تركيز كافية تمكن من استخدامه في المجال الطبي.

أما اكتشافه العظيم فقد حدث في عام ١٩٢٨م حين تعرضت إحدى مزارع البكتيريا للهواء وتسممت، ولاحظ فلمنج أن البكتيريا تذوب حول الفطريات في المزرعة التي

أعدها في العمل، واستنتج من ذلك أن البكتيريا تفرز مادة حول الفطريات، وأن هذه المادة قاتلة للبكتيريا العنقودية، أطلق على هذه المادة اسم البنسلين (أي العقار المستخلص من العفونة) وأن هذه المادة ليست سامة للإنسان أو الحيوان.

استقبال فاتر :

نشرت أبحاث فلمنج سنة ١٩٢٩م ولم تلفت النظر أول الأمر. وقد أعلن فلمنج أن هذا الاكتشاف من الممكن أن تكون له فوائد طبية خطيرة. لكنه لم يستطع أن يبتكر طريقة لاستخلاص هذه المادة أو تنقيتها.

وفي عام ١٩٣٠ قرأ اثنان من الباحثين البريطانيين هما هوارد فلوري وأرنست تشين ما كتبه فلمنج عن اكتشافه الخطير. وأعاد الاثنان نفس التجارب التي قام بها فلمنج وجرباً هذه المادة على حيوانات المعمل. وفي عام ١٩٤١م استخدما البنسلين على المرضى، وأثبتت تجاربهم أن هذا العقار الجديد في غاية الأهمية.

ثم استخدم البنسلين أول الأمر لعلاج جرحى الحرب العالمية الثانية. وفي عام ١٩٤٤م أصبح في متناول المدنيين في بريطانيا وأمريكا، وعندما انتهت الحرب العالمية الثانية عام ١٩٤٥م أصبح البنسلين في خدمة الجميع.

وتعد أهمية البنسلين حتى يومنا هذا إلى أنه يفيد في عدد كبير متنوع من الأغراض الطبية: فيستخدم في علاج الزهري والسيلان والحمى القرمزية والدفتيريا والتهابات المفاصل والالتهاب الرئوي وتسمم الدم وأمراض العظام والسل وغيرها. ولا خوف من الإسراف في استخدام البنسلين، وإن كان هناك عدد قليل جداً من الناس لديهم حساسية ضد استخدامه.

ويرى بعض المؤرخين أن دور الأطباء الذين نجحوا في التوصل إلى وسائل استخلاص البنسلين لا يقل أهمية عن دور المكتشف نفسه، إلا أن فلمنج لا يزال متقدماً عليهم، فله فضل الاكتشاف. ولو لاه لتأخر اكتشاف البنسلين عشرات السنين، أو لم يكتشف إطلاقاً.

لحات من حياته :

- ولد في لوكفيلد بإنجلترا.
- كان فلمنج سعيداً في حياته الزوجية، وكان له ابن وحيد.
- فاز بجائزة نوبل عام ١٩٤٥م وشاركه فيها كل من العالمين فلوري وتشين.

ROBERT GODDARD

روبرت جودارد

١٩٤٥-١٨٨٢ م



يقول جودارد : (أثبتت العلم أن حلم الأمس هو أمل اليوم وحقيقة المستقبل). وكان جودارد رائداً في مجال الصواريخ، إذ مهدت أفكاره وتجاربه الطريق لسفر الإنسان إلى القمر، ولكن عمره لم يمتد به حتى يرى نتاج عمله يستخدم في مجال ذي فائدة أكثر من ميدان القتال.

حصل جودارد على درجة الدكتوراه من جامعة كلارك عام ١٩١١، ثم بدأ عمله كمدرس بها عام ١٩١٤ م. وفي تلك الأثناء، كان قد أنهى أعماله في نظرية الصواريخ المتعددة المراحل، للتخلص من تأثير الجاذبية الأرضية، وكان قد صاغ نظرية رياضية تفصيلية عن طريقة دفع الصواريخ.

تجارب ناجحة للصواريخ :

أثبتت التجارب أن الصواريخ التي تعمل بالوقود الصلب لن تعمل فقط في الفضاء، بل يمكن تشغيلها في أي مجال بنفس الكفاءة، وكانت تلك التجارب تمول في معظم الأحيان من ماله الخاص. ولقد كان ذلك ضرورياً، إذ كان هناك بعض تسابق بين نظرية الصواريخ وبين نظرية الدفع النفاث، وكانت الأخيرة تحتاج إلى غلاف جوي لكي يعمل فيه المحرك النفاث.

طور جودارد الصواريخ العسكرية خلال الحرب العالمية الأولى من ١,٥ إلى ٧ أرطال، كي يمكن إطلاقها من منصات إطلاق تمسك بالأيدي، وانتهت التجارب على تلك الصواريخ بنجاح بعد انتهاء الحرب، ولكنها كانت الأساس لصواريخ البازوكا خلال الحرب العالمية الثانية. وفي عام ١٩١٩ م نشر بحث لجودارد تحت عنوان (وسيلة

للوصول إلى الارتفاعات الشاهقة)، اقترح فيه استخدام الصواريخ كجهاز لخدمة أغراض الرصد الجوي ، ولكنه اقترح في الصفحة الأخيرة من البحث صنع صاروخ يطلق إلى القمر، ولكن كيف يمكن الفلكيون من رؤية الإطلاق ومتابعة نجاحه. لذلك تقرر رصد أموال لتمويل الأبحاث.

وفي أوائل عام ١٩٢٠م، ترك جودارد التعامل مع الوقود الصلب واتجه إلى استخدام الوقود السائل، مدركاً أنه يمكن التحكم في معدل استهلاكه. ثم بدأ في بناء موتورات من الصلب تتحمل الضغط العالي، وهي لها طرف مدبب من أجل دفع أكبر، وأطلق أول صواريخه التي تعمل بالوقود السائل في عام ١٩٢٦م قرب (أوبيرن) بـ ماساشوستس، وارتفع الصاروخ إلى مسافة بلغت ١٢,٥ مترًا، ثم هبط على بعد ٢٨ مترًا بسرعة ٦٠ ميلاً في الساعة.

تطور كبير :

طور جودارد أعماله بصورة كبيرة في الفترة التالية، وتمكن من إطلاق صاروخ أسرع من الصوت قبل الحرب العالمية الثانية، وسجل في تلك الفترة العديد من براءات الاختراع عن فكرة تعدد المراحل، ومضخات للدفع، والتبريد المتعدد للماكينات، والماكينات متغيرة الدفع، والصواريخ العكسية لأغراض الكبح، وعن كثير غيرها.

وخلال الحرب، استولى النازيون على أفكاره، وصنعوا الصاروخ فـ ٢. وفي عام ١٩٦٠م دفعت حكومة الولايات المتحدة الأمريكية، مليون دولار إلى مؤسسة جوجنهيم، وإلى فرينته، وذلك في مقابل الاستفادة من أبحاثه في البرنامج الخاص بهم.

وفي عام ١٩٦٢م افتتحت الإدارة القومية لأبحاث الفلك والفضاء (ناسا) مركز (جودارد) للطيران في الفضاء في جرينلاند، بولاية ماريلاند.

لحوظات من حياته :

- ولد جودارد في ورسستر، ماساشوستس بالولايات المتحدة الأمريكية.
- درس الفيزياء في جامعة كلارك عام ١٩٠٨م.
- أجرى تجاربه عن إمكانية دفع الصواريخ في الفضاء عام ١٩١٥م.
- أنتج الصواريخ الأسرع من الصوت متعددة المراحل عام ١٩٢٠م.

NIELS BOHR

نيلز بور

١٩٦٢-١٨٨٥ م



قليلون هم من عملوا بالفيزياء واشتهروا بها في عصر ألبرت أينشتاين، ويعتبر بور واحداً منهم. وقد كانت له منجزات كبيرة في تصحيح مفاهيم الفيزياء الكمية التي بدأها ماكس بلانك عام ١٩٠٠ م. كما تغلب على مشكلات تخص سلوك الإلكترونات في الدراسات التي قام بها مع لارنس راذرفورد.

حصل بور على الدكتوراه في جامعة كوبنهاغن عام ١٩١١ م، ثم انتقل إلى معهد كافندش في كامبريدج لفترة قصيرة قبل أن يستقر في مانشستر للعمل مع راذرفورد. وكان راذرفورد قد أنهى من الإعداد لتجربة عن النواة والإلكترونات، وكان يواجه مشكلة، حيث كان الفيزيائيون التقليديون يصررون على أنه إذا دارت الإلكترونات حول الذرة فإن الطاقة الناتجة عنها لابد وأن تنتهي، وتنهار الإلكترونات داخل النواة. وتمكن بور من التغلب على تلك المشكلة في عام ١٩١٣ م حيث طبق نظرية بلانك الكمية.

القنبلة الذرية :

ساهم ما قام به بور من أعمال نظرية وتجريبية في مجال الفيزياء في إيجاد القنبلة الذرية بصورة درامية. وفي عام ١٩٣٩ أعد نظرية انشطار نواة الذرة الثقيلة من أجل الحصول على كم هائل من الطاقة كاف لعمل قنبلة ذرية، لكنه لم يكن مقتنعاً بضرورة استخدام الأسلحة النووية وقد كرس الأعوام الأخيرة من حياته لكافحة انتشار الأسلحة النووية والسيطرة عليها.

لحظات من حياته :

- دانمركي الجنسية، هاجر إلى الولايات المتحدة هرباً من الحرب عام ١٩٤٢ م.
- نظم أول مؤتمر بعنوان (النرة من أجل السلام) في جنيف عام ١٩٥٥ م.

HENRY MOSELEY

هنري موسيلي ١٨٨٧-١٩١٥م



كان هناك عدد من العلماء العاملين مع راذرفورد في جامعة مانشستر ممن يتوقع فوزهم بجائزة نوبل، لكن اندلعت الحرب العالمية الأولى فقضت على كل تلك الآمال. وكان هنري موسيلي من بين هؤلاء. وعلى الرغم من عدم تحقيقه أي تقدم أكاديمي لعدة سنوات متالية، إلا أنه استطاع أن يضع اسمه بين أسماء عظاماء العلماء فيما بعد. وذلك رغم أنه توفي في سن مبكرة جداً.

خلفية أكاديمية :

نشأ موسيلي في عائلة أكاديمية، وكان أبوه عالماً بارزاً في مجال علم الحيوان، وكان له جهوده في الفيزياء والرياضيات والفلك أيضاً. فلم يكن غريباً إذن على موسيلي أن يثبت قدرات عالية أثناء دراسته للعلوم الطبيعية في جامعة أكسفورد. وأن يتفوق في دراسته.

أهم منجزاته :

بحث موسيلي في مجال أشعة X ودرسها، وتوصل إلى أن هناك علاقة قوية بين التكوين الفيزيائي الذري لعنصر ما وبين صفاته الكيميائية (كما هي مذكورة في الجدول الدوري للعناصر الذي وضعه مندليف).

وكان لابد أن يتطرق موسيلي إذن إلى الجدول الدوري للعناصر نفسه وأعاد ترتيب عناصره طبقاً للرقم الذري وليس للوزن الذري. ولكن أهم ما أنجزه هو قانون (موسيلي) الذي يشرح العلاقة بين ترددات أشعة X لعنصر ما وبين رقمه الذري. ويعتبر موسيلي مكتشف الرقم الذري، فهو أول من تحدث عنه وعمل به.

حياة قصيرة :

لم يعش موسيلي طويلاً ليرى أن بعض ما توقعه قد تحقق. فقد تعاقد مع هيئة المهندسين الملكية أثناء الحرب العالمية الأولى، وتمكن قناص من قتله برصاصة أثناء إحدى المعارك. فمات موسيلي وهو لا يزال في السابعة والعشرين من عمره، ففقد العلم بموته عالماً كان لا يزال في مقتبل حياته.

لحات عنه :

- إنجلزي الجنسية.
- كان والده عالماً وقسيساً في نفس الوقت.

EDWIN HUBBLE

ادوين هابل

١٩٥٢-١٨٨٩



كاد إدوين هابل في بداية حياته أن يضل طريقة إلى ما أحب وهو الفلك، ففي البداية وهو طالب جامعي، حاولوا إقناعه بأن يحترف الملائمة، لكنه رفض. وكان يدرس القانون في جامعة شيكاغو، ومنها ذهب لاستكمال دراسته في بعثة علمية في جامعة أكسفورد في المملكة المتحدة. وبعد أن حصل

على ليسانس الحقوق وعاد إلى الولايات المتحدة بدأ عمله بالمحاماة، لكنه سرعان ما اكتشف أنه يعمل في مجال يشعر فيه بالملل، وأنه يحب الفلك أكثر، فعاد إلى شيكاغو وحصل على الدكتوراه في المجال الذي أحبه. وبعد أن خدم في الحرب العالمية الأولى وأصيب فيها عين في مرصد جبل ولسون في كاليفورنيا في عام ١٩١٩م، وهناك قضى بقية حياته العلمية.

تليسكوب جديد :

وكان إدوين فلكياً محظوظاً حيث عمل بالمرصد عندما تم تركيب تليسكوب جديد به وطوله ١٠٠ بوصة وكان أقوى تليسكوب في العالم في ذلك الوقت، وباستخدام هذا التليسكوب تمكّن إدوين من مشاهدة تفاصيل في الفضاء لم يتمكن أحد من مشاهدتها قبله. وسرعان ما استفاد هابل من هذا التليسكوب في متابعة ما كان يعرف في ذلك الوقت بالسحابة الترابية الموجودة في الفضاء. وكان الفلكيون السابقون له قد قدرّوا المسافة بين هذه السحابة والأرض بثلاثة عشر ألف سنة ضوئية، ثم عدل آخرون الرقم وقالوا: مائة ألف سنة ضوئية، وكان الجميع يرى أن هذه السحابة هي جزء من مجرة درب اللبانة التي تعتبر الكرة الأرضية إحدى كواكبها.

لكن إدوين توصل من خلال دراسته وتليسكوبه إلى أن تلك السحابة تبعد عن الأرض بمقدار تسع مائة ألف سنة ضوئية، وبذلك فهي خارج المجرة أصلاً. وسرعان ما توصل إلى أنها ليست سحباً ترابية ولكنها مجرات أخرى مثل المجرة التي نعيش فيها، بل إن هناك ملايين المجرات التي تحتوي على بلايين النجوم. وهكذا أصبح هابل مشهوراً بين يوم وليلة بعد أن غير مفاهيم أهل الأرض عن حجم العالم الذي يعيشون فيه.

المجرات تتبعاً :

خلال السنوات القليلة التالية، تمكّن هابل من قياس المسافة بين الأرض وبعض المجرات، ووجد أنها تتحرك بعيداً. وكلما كانت المسافة كبيرة بين الأرض وبين المجرة زادت سرعة المجرة في الابتعاد عن الأرض. وهكذا أثبت هابل أن العالم ليس ثابتاً كما كان يعتقد أغلب الفلكيين، بل إنه يتسع. وكان هناك عدد من العلماء قد ألح إلى ذلك قبله ومن بينهم أينشتاين، لكن هابل كان أول من يثبت ذلك.

وبحلول عام ١٩٢٩م، كان هابل قد قام بقياس المسافات بين بعض المجرات وأعلن عن قاعدة وضعها للقياس وحساب المسافات التي تزداد كل عام بسبب تباعد المجرات. وإن كان هابل قد بالغ في التقدير، إلا أن التعديلات التي أدخلت فيما بعد صوبت الخطأ. وقد سمح هذا للفلكيين بتقدير نصف قطر الكون بثمانية عشر بليون سنة ضوئية وأن عمر الكون ما بين ٢٠-١٠ بليون عام. كما وضع هابل تصنيفاً للمجرات لا يزال مستخدماً حتى اليوم.

تليسكوب هابل :

ويعرف هابل حتى اليوم لأن هناك تليسكوباً فضائياً قد سمي باسمه (تليسكوب هابل) تكريماً له، وقد تم تشغيل هذا التليسكوب في عام ١٩٩٠م.

لحات من حياته :

- أثبت هابل أن الكون أكبر من مجرد مجرة واحدة يوجد بها كوكب الأرض عام ١٩٢٣م.
- في عام ١٩٢٥ وضع هابل تصنيفاً للمجرات.

WLADIMIR COSMA

فلاديمير كوزما

١٩٨٢-١٨٨٩ م



خلال بدايات القرن العشرين
تمكن العلماء من إرسال الصوت
إلى مسافات طويلة عبر الهواء،
فكان الهاتف والراديو. وأصبح
من السهل أن نذيع الصوت عبر
العالم. فبدأ بذلك عصر الإعلام،
وكان التحدي التالي هو نقل
الصور المتحركة، ولكن كيف
يتمكن الناس في أنحاء العالم من
مشاهدة الآخرين البعيدين جداً
عنهم من خلال صندوق صغير
يعمل بالكهرباء؟

التليفزيون :

بدأ تاريخ التليفزيون (التلفاز) بالبحث عن تكنولوجيا تمكن من نقل الصور
المتحركة، وحتى تبدو الحركة معقولة كان لابد لأجهزة الاستقبال أن تكون قادرة
على استقبال عشر صور في الثانية الواحدة على الأقل.

من هو مخترع التليفزيون ؟

وبالرغم من أن كثيراً من الناس - خاصة في بريطانيا - يعتقدون أن سكوت جون
لوجي هو مخترع التليفزيون، إلا أن الفضل الأكبر في هذا الاختراع يرجع إلى العالم
الروسي الأمريكي فلاديمير كوزما الذي توصل لاختراع جهاز تليفزيون في عام ١٩٣٢م،

كما أن نجاحه في اختراع الإيكونوسكوب، يمثل الأساس الحقيقي لصناعة الكاميرات التليفزيونية الإلكترونية.

هاجر فلاديمير إلى الولايات المتحدة الأمريكية، واشترك في أبحاث (وستنجهاوس) الخاصة باللاسلكي، واستطاع أن يستكمل أبحاثه بعد أن تغلب على عقبه إقناع الناس بامكانية نقل الصور بالراديو، وكللت هذه الأبحاث بالنجاح، فقد استطاع عام ١٩٢٣ أن يخترع مستقبل أنبوب أشعة الكاثود كما استطاع اختراع كاميرا تليفزيونية إلكترونية.

وكان هناك فريق آخر يعمل في بريطانيا تحت رئاسة مهاجر روسي آخر هو (إيزاك شوينبرج) متخدًا فكرة الإيكونوسكوب أساساً للعمل، وهي تلك الفكرة التي حققها فلاديمير عام ١٩٢٣م. وقام هذا الفريق البريطاني باختراع أسلوب للتشغيل عام ١٩٢٥م وهو الأسلوب الذي لا يزال مستخدماً في بريطانيا حتى اليوم بطرق حديثة معطياً صوراً على درجة عالية من الوضوح والجودة، وإن كان هناك الأسلوب الملون عالي الوضوح الذي يعمل معه جنباً إلى جنب.

وواصل فلاديمير جهوده في مجال نقل الصور الإلكترونية، كما لعب دوراً هاماً في تطوير الميكروسكوب الإلكتروني، علاوة على أنه أسهم في العديد من النواحي والأنشطة العلمية، كما كان مهتماً بصفة خاصة بتطبيق الإلكترونيات والهندسة في مجال الطب.

لحات من حياته :

- درس فلاديمير في مدينة (برتوجراد)، وكان أستاذه في برتوجراد شديد الاهتمام بأنابيب أشعة الكاثود التي كانت تنتج مع نهاية القرن التاسع عشر بكميات تجارية.

- خدم فلاديمير في الجيش الروسي أثناء الحرب العالمية الأولى ثم هاجر إلى الولايات المتحدة بعد ذلك.

SIR JAMES CHADWICK

سir / جيمس شادويك

م ١٩٧٤ - ١٨٩١



كان الإنجليزي جيمس شادويك متميزاً في عمله في مجال الفيزياء، وخاصة عندما عمل كمساعد لأرنست رذرфорد، وذلك قبل أن يتحقق له الإنجاز الذي ألهه لأن ينال شهرة عالمية ومن ثم يذكر بين علماء هذا الكتاب. فقد تمكن شادويك من حل المشكلة المتبقية الأخيرة الخاصة بتكوين الذرة عندما اكتشف النيترون فرفعه ذلك من منزلة باحث ذى شهرة بسيطة إلى عالم فيزيائي كبير. وقد عمل شادويك مرة أخرى مع رذرфорد في منشستر بداية من عام ١٩١٠ بنجاح حتى عام ١٩٢٥م حين اضطر شادويك أن يترك العمل ليعمل أستاذاً للفيزياء في جامعة ليفربول.

النيترونات :

في عام ١٩٢٢م قذف شادويك هدفاً من البريليوم بجسيمات ألفا، فانبعثت جسيمات لها نفس كتلة البروتون إلا أنها متعادلة كهربياً، أطلق عليها اسم النيترونات. وعند سقوط النيترونات على سمع برافين (هيدروكربون) فإن جسيمات أخرى تنطلق وهي البروتونات.

فسر شادويك هذا بأن النيترونات المنطلقة من البريليوم عندما تصطدم تصادماً مرتنا مع ذرات الهيدروجين الموجودة بشمع البرافين، فإن النيترونات تفقد طاقة الحركة فتوقف، وتكتسب نوى ذرات الهيدروجين أي البروتونات هذه الطاقة فتنطلق من قطعة البرافين.

وكان شادويك قد توصل إلى تلك النتائج المبهرة عندما أعاد تفسير بعض نتائج توصلت إليها إيرين كوري (وهي ابنة بيير وماري كوري) وفريديريك جولييت. وقد

لاقت تفسيراته ترحيباً كبيراً. وأخيراً تم التوصل إلى حل فيما يخص وزن الذرة، وهذا الحل هو أن هناك عدداً من النيوترونات يماثل عدد البروتونات في كل ذرة وبالتالي تم التوصل إلى كنه نصف وزن الذرة الذي كان مجهولاً من قبل.

وكان اكتشاف شادويك أن المكونات الرئيسية للنيوترونات خالية من أي شحنة كهربائية، اكتشافاً مهماً جداً خدم أبحاث الفيزياء النووية. وقد جاء ذلك الاكتشاف في مقابل أشعة ألفا المشحونة بالكهرباء داخل نفس الذرة. وعلى ذلك فإن النيوترون قادر على منع الانشطار النووي حتى في العناصر الثقيلة مما يتاح انشطار اليورانيوم. وهذا هو ما جعل صنع القنبلة الذرية ممكناً فيما بعد.

فارس :

منح شادويك لقب فارس في عام ١٩٤٥م وذلك بسبب خدمته لبريطانيا أثناء الحرب، ثم لاكتشافه العظيم للنيوترون. وفي الحقيقة، تأثرت حياة شادويك العملية بالحربين العالميين. ففي الحرب العالمية الأولى قاده حظه العاثر إلى أن يسجن في إسطبل خيول في ألمانيا لمدة أربع سنوات وذلك لمجرد أن تصادف وجوده هناك للعمل مع هانز جيجر عند بداية المناوشات التي أدت إلى نشوب الحرب. أما في الحرب العالمية الثانية فقد كان شادويك خلالها رئيساً للفريق البريطاني الذي يعمل في أمريكا من أجل صناعة قنبلة ذرية.

لحات من حياته :

- ذهب إلى برلين عام ١٩١٣م لكي يدرس على يد هانز جيجر.
- حصل على جائزة نوبل في الفيزياء بسبب اكتشافه للنيوترونات عام ١٩٢٥م.

FREDERICK BANTING

فريدريلك بانتنج

١٩٤١-١٨٩١ م



حتى العشرينات من القرن الماضي، كان مرض السكر مرضًا فاتلاً. ولكن في عام ١٩٢١م وبعد عدة تجارب أجريها الكندي فريدريلك بانتنج أمكن التوصل إلى علاج مناسب له. وأمكن إنقاذ حياة الملايين من البشر. وكان بانتنج قد تخرج طبيباً في كلية فكتوريا في تورنتو عام ١٩١٦م. وبعد ما عاد من الحرب العالمية الأولى بوسام الشجاعة بدأ عمله في أونتاريو وكان يقوم بإجراء تجارب علمية على البنكرياس في نفس الوقت في مدرسة الطب.

أظهرت النتائج الأولية لأبحاث بانتنج أن هناك علاقة أكيدة بين البنكرياس ومرض السكر، لكن هذه العلاقة لم تكن واضحة. وإن كنا الآن نعرف أن هناك هرموناً يخرج من البنكرياس ويسطير على مقدار السكر في الدم. ومرضى السكر هم من تختل عندهم هذه الوظيفة.

وقد تخصص بانتنج في دراسته للبنكرياس في جزء منه يعرف باسم جزر لانجرهانز وكان بانتنج يعتقد أن هذه الجزر هي التي تنتج هذا الهرمون المهم الذي يسيطر على مستوى الجلوكوز في الدم. وقد رأى بانتنج أن حقن مرضى السكر بهذا الهرمون قد يكون هو العلاج المناسب إذا أمكن استخلاصه.

أبحاثه مع بست :

بدأ بانتنجه أبحاثه مع تشارلز هربرت بست (والذي كان يعمل مساعدًا للأبحاث في جامعة تورنتو) في عام ١٩٢١م. وقد خصصا معملاً بالجامعة للباحثين وعدة كلاب لإجراء التجارب عليها. وقد تمكنا من عزل مادة مستخلصة من جزر لانجرهانز من بنكرياس الكلاب. ثم قاما باستئصال البنكرياس من كلاب آخر لعلها تصاب بالسكر، وسرعان ما حدث ذلك. وجاءت الخطوة التالية وهي حقن الكلاب المصابة بالمادة المستخلصة من جزر لانجرهانز فأحدث أثراً جيداً وسرعان ما أصبح المرض تحت السيطرة.

إنتاج الأنسولين :



قرر بانتنجه وبست أن ينقذَا اكتشافهما قبل أن يجرياه على الإنسان، وقد كلفا جيمس كولي ب لهذا العمل وهو متخصص في الكيمياء البيولوجية. وجاء ذلك بناء على نصيحة من العالم ماكلويد الذي كان يعمل في نفس الجامعة. وكان الحل في مادة أسموها كولي ب الأنسولين. وبدأت التجارب مع الإنسان في عام ١٩٢٣م فاستعاد المرضى المصابين بالسكر عافيتهما، واستطاعوامواصلة حياتهم.

سرعان ما بدأ الإنتاج الصناعي للأنسولين الذي استخلص في بادئ الأمر من بنكرياس الخنازير.

جائزة نوبل :

الشيء المثير للتعجب هو أنه عندما منح بانتنجه جائزة نوبل بسبب هذا الإنجاز الكبير، منحها بالمشاركة مع ماكلويد الذي شارك مشاركة بسيطة بالنصائح فقط. بينما لم يشاركه في الجائزة تشارلز بست الذي بذل جهد كبيراً في التجارب. وحتى

يتحقق العدل قسم بانتنجه نصيبيه في الجائزة المالية مع بست وقسم ماكلويد نصيبيه مع كوليب.

تذكر بانتنجه أمجاده الحربية مرة أخرى عند قيام الحرب العالمية الثانية، ولكنه هذه المرة كان يقوم بإجراء أبحاث عن الغازات السامة وتأثيرها. لكنه مات قبل أن ينتهي من هذه التجارب، ليس بسبب الغازات السامة التي كان يعمل بها، ولكن بسبب حادث تحطم الطائرة أثناء سفره من كندا إلى إنجلترا ليشترك مع بريطانيين في إجراء الأبحاث.

لحوظات من حياته :

- ولد في كندا.

- حصل على جائزة نوبل في الفسيولوجيا (علم وظائف الأعضاء) عام ١٩٢٣ م.

LOUIS DE BROGLIE

لويس دي بروجل

١٩٨٧-١٨٩٢ م



قبل أن يعمل لويس في مجال الفيزياء الكمية، عمل في محطة إذاعية كان مقرها في برج إيفل أثناء الحرب العالمية الأولى. وكانت هذه أول خطوة في حياته العلمية قبل أن يتوجه إلى الفيزياء. أشارت وظيفته في هذا المعلم التاريخي حبه للعلم وساقته إلى أن يدرس الفيزياء في السربون بعد الحرب. كانت رسالته التي قدمها لنيل الدكتوراه في عام ١٩٢٤ م أساساً لشهرته. وكان موضوعها عن النظرية الكمية، وهو موضوع سائد في عالم الفيزياء بحث فيه علماء ذلك العصر ومن بينهم أينشتين.

سلوك الإلكترونات :

كان بروجل يتساءل: إذا كانت الموجات يمكن أن تبدو مثل الجزيئات، فلماذا لا تبدو الجزيئات مثل الموجات؟ وقد قرر بأن ذلك ممكن وقدم برهاناً نظرياً على ذلك تحدث فيه عن سلوك الإلكترونات. كما استطاع دي بروجل أن يوضح أن الإلكترون من الممكن أن يبدو مثل الموجة، وأنه من الممكن حساب طول موجته باستخدام قانون وضعه بلانك. وعلى الرغم من أن كلامه يبدو نظرياً إلى حد كبير إلا أن التجارب أثبتته بسرعة فيما بعد.

لحات من حياته :

- من طبقة أرستقراطية فرنسية.
- دخل الجيش الفرنسي عام ١٩١٤ م واستمر فيه حتى نهاية الحرب عام ١٩١٨ م.
- حصل على جائزة نوبل في الفيزياء عام ١٩٢٩ م.
- حصل على جائزة كالينجا من هيئة اليونسكو عام ١٩٥٢، لجهوده في الفيزياء.
- مات في باريس وهو في الخامسة والتسعين من عمره.

على مصطفى مشرفة

١٩٥٠-١٨٩٨م

عالم مصرى، وهو من أكبر الرواد العرب في مجال العلوم الطبيعية في العصر الحديث. نشأ في مدينة دمياط بمصر. وفي عام ١٩٠٩م توفي والده بعد تعرضه لأزمة مالية أودت بكل ما تملك الأسرة وكان ذلك قبل امتحان الشهادة الابتدائية لشرفه بثلاثة أشهر، ولكنه تغلب على الصدمة ونال الابتدائية بتفوق وكان ترتيبه الأول، انتقلت الأسرة بعد ذلك إلى القاهرة. وقبل امتحان البكالوريا بشهرين توفيت والدته، ولكنه بنفس العزيمة حصل على شهادة البكالوريا



بتفوق وكان ترتيبه الثاني.

تخرج علي مصطفى مشرفة في مدرسة المعلمين العليا سنة ١٩١٧م، وأوفد بعد ذلك في بعثة علمية إلى إنجلترا حيث نال درجة الدكتوراه من جامعة توتنهام عام ١٩٢٥م. ثم عين أستاذا مساعدا للرياضيات في كلية العلوم المصرية عند إنشائها عام ١٩٢٥، فأستاذا للرياضة التطبيقية عام ١٩٢٦م، ثم انتخب عميدا لكلية العلوم عام ١٩٣٦م، وكان أول عمدائها من المصريين. وكانت الكلية فيما قبل يرأسها عمداء أجانب. ويعتبر ذلك في حد ذاته فتحاً جديدا للعلماء المصريين، لم يسبق إليه كثيرون.

ولعلي مصطفى مشرفة أبحاث متعددة في نظرية الكم، وتفسير كثير من الظواهر الفيزيائية، وكذلك في المادة والإشعاع. وكان من أول القائلين بأنه يمكن اعتبارهما صورتين لشيء واحد، تتحول أحدهما للأخرى، وقد افترن اسمه بهذه النظرية.

كما أن له نظرية في مجال الذرة سهلت فيما بعد اقتحام مجال العلوم الذرية والدخول إلى أعماقها. وقد نشر مع تلميذه الدكتور محمد مرسي أحمد كتاب (الجبر والمقابلة) لحمد بن موسى الخوارزمي، وقدما له وعلقا عليه. وقد بذلا فيه جهدا كبيرا، ولا يزال الكتاب مفيدا للعلماء والدارسين إلى يومنا هذا.

مؤلفات مشرفة :

قام الدكتور علي مصطفى مشرفة بتأليف خمسة عشر كتاباً، منها :

- الهندسة الوصفية.

- النظرية النسبية الخاصة.

- مطالعات علمية.

- نحن والعلم.

وقد نشر ما يقرب من ٤٨ مقالاً علمياً حول الطاقة الذرية والبحث العلمي في مصر.

قالوا عن مشرفة :

(لا أصدق أن مشرفة قد مات، فهو يحيا بيننا من خلال أبحاثه، إن موته خسارة عظيمة للعالم وللعلم فقد كنت أتابع أبحاثه العلمية في الطاقة النووية، إنه بحق من أعظم علماء الفيزياء في تاريخ العالم كله.)

أوبرت أينشتين

(إنه بلا شك من أعظم علماء الطبيعة البارزين في العالم.)

السير أوين رتشاردسون

(إن أمثال مشرفة من النابغين الذين يرثون ذكر أوطانهم والذين يضيفون للكنوز الإنسانية في العلم والمعرفة. قليلون، وإذا خسرهم الوطن فلا بد من صبر طويل وانتظار قبل أن يظفر بهم يخلفهم.)

طه حسين

(لقد أدهشني أن عالماً متخصصاً في الرياضيات العليا يمكن أن يهتم برواية عودة

الروح، كيف أمكن أن يوجد لدينا عالم مصرى من هذا الطراز؟)

توفيق الحكيم

وقال ذلك عندما تلقى من مشرفة خطاب تهنئة عن كتابه عودة الروح في عام

.١٩٣٤م

لحات من حياته :

- ولد في مدينة دمياط بمصر.

- وكان والده تاجرًا مرموقًا يعمل بتجارة القطن.

إنريكو فرمي

يعتبر إنريكو فرمي المولود في روما أهم علماء إيطاليا الموهوبين في القرن العشرين. وقد بدأ طريقه العلمي في بدراسة تأثير العناصر المختلفة على طريقة قذف النيوترونات التي ابتكرها. وهو أول من صمم مفاعلاً ذرياً.

حصل فرمي على الدكتوراه في الفيزياء من جامعة (بيزا) وهو في العشرين من عمره، ولما بلغ السادسة والعشرين كان أستاذًا في جامعة (روما)، وفي ذلك الوقت نشر أول أبحاثه وأكبرها. وفي عام ١٩٢٢م توصل فرمي إلى نظرية جديدة تصف التحلل الذري، وهو نوع من النشاط الإشعاعي.

حركة النيترون :

اكتشف فرمي أنه إذا استطعنا أن نبطئ حركة النيوترون، وذلك بتتمريره في مزيج من البرافين والماء، فإن الذرات تصبح أقدر على امتصاصها. وهذا الاكتشاف هو الذي جعل فرمي قادراً على أن يصمم أول مفاعل نووي.

هجرة مفاجئة :

وفي ديسمبر سنة ١٩٣٨م عندما ذهب فرمي إلى استوكholm ليتسلم جائزة نوبل، قرر لا يعود إلى إيطاليا، واتجه مباشرة إلى نيويورك حيث طلبت منه جامعة كولومبيا أن يكون ضمن هيئة التدريس فيها. وحصل على الجنسية الأمريكية عام ١٩٤٤م. توفي فرمي بسبب السرطان. وأطلق العلماء على العنصر الكيميائي رقم ١٠٠ اسم عنصر (الفرميوم)، تكريماً له.

لحاظات من حياته :

- درس على يد ماكس بورن في جوتينجن بألمانيا في عام ١٩٢٣م.
- اكتشف النيترونات البطيئة في عام ١٩٢٤م.
- حصل على جائزة نوبل في الفيزياء عام ١٩٣٨م عن دراساته حول امتصاص النيوترون.
- في عام ١٩٣٩م هرب من أوروبا وعاش في الولايات المتحدة.

WERNER HEISENBERG

فرنر هايزنبرج

١٩٠١-١٩٧٦م

النشأة

ولد فرنر هايزنبرج في ألمانيا. وحصل على الدكتوراه في الفيزياء النظرية من جامعة ميونخ عام ١٩٢٣م. وفي الفترة ١٩٢٤-١٩٢٧م عمل مساعداً للفيزيائي الدانمركي الكبير نيلز بور. وظهر أول أبحاثه عن (نظرية الكم) سنة ١٩٢٥م. وظهرت صياغته لمبدأ (عدم اليقين) سنة ١٩٢٧م.



وفي عام ١٩٢٥م قدم فرنر هايزنبرج قوانين جديدة تختلف تماماً عن الصيغة التي قدّمتها نيوتن قبل ذلك. وتعد نظرية هايزنبرج (نظرية الكم) قادرة على تفسير حركة كل الأشياء صغيرها وكبیرها.

حصل فرنر على جائزة نوبل في الفيزياء للدور الذي قام به في اكتشاف (ميكانيكا الكم)، وهي من أعظم الإنجازات في تاريخ الإنسان، وكان عمره ٢٢ سنة ليكون بذلك واحداً من أصغر العلماء الذين فازوا بهذه الجائزة سنّاً.

القنبلة الذرية :

شارك هايزنبرج في أعمال هامة، فقد لعب دوراً هاماً في المحاولات التي قامت بها ألمانيا للحصول على قنبلة نووية خلال الحرب العالمية الثانية. وكان هايزنبرج - على العكس من كثير من مواطنه - لم يغادر ألمانيا عندما وصل هتلر إلى السلطة، لكنه لم يكن متعاطفاً مع النازية في نفس الوقت. وكانت الحكومة على دراية تامة بريادة هايزنبرج في مجال الذرة، فأرغمنته على أن يتّأس فريقاً يهدف للوصول إلى إنتاج قنبلة ذرية. وقد ركز النظام النازي على تطوير أسلحة أخرى في نفس الوقت. لكن الفريق لم ينجز عمله في الوقت المناسب، وإلا لتغيير مجرى الحرب. وقد دافع

لكن الفريق لم ينه عمله في الوقت المناسب، وإلا لتغير مجرى الحرب. وقد دافع هايزنبرج عن نفسه بعد الحرب قائلاً: إنه لم يكن ينوي نجاح المشروع على أي حال. وأنه لم يسمح لنفسه بأن يسلم هتلر مثل هذه الطاقة الدمرية، وأنه استخدم منصبه في تضليل الفريق حينما يراه قد اقترب من صنع القنبلة الذرية.

نظريات :

من بين كل (نظريات الكم) التي ظهرت في العشرينات من القرن الماضي، تعتبر نظريات هايزنبرج ومواطنه ماكس بورن هي من أكثر النظريات التي دامت طويلاً. ولقد لاقت تلك النظريات قبولاً من واحد من أهم العلماء في ذلك القرن وهو البرت أينشتين، كما أنها طبقت بنجاح ولذلك كانت مقبولة واستمرت لفترة طويلة.

لحات من حياته :

- ألماني المولد، ودرس في جوتينجن.
- طور نظرية الكم في عام ١٩٢٥م.
- حصل على جائزة نوبل في عام ١٩٣٢م.

ROBERT OPPENHEIMER

روبرت أوبنهايمر

١٩٠٤-١٩٦٧ م



إذا كان هناك من العلماء من غير وجه العالم إلى الأفضل بكثير، ومن أوجد علاجاً لمرض عضال، ومن أنقذ حياة آلاف المرضى باكتشاف جديد. فإن هناك من غيروا وجه العالم ببابادة آلاف من البشر في لحظات، ونحن هنا في هذا الكتاب لا نذكرهم تمجيداً لأعمالهم وافتخاراً بها، ولكن ك مجرد جزء من تاريخ العالم العلمي، حتى وإن كان هذا الجزء مفموساً في دم آلاف الأبرياء. وهذا الكلام ينطبق على أوبنهايمر وإدوارد تيلر وغيرهم من ساهموا في إنتاج أسلحة مهلكة تبيد الآلاف في دقائق معدودة. وإن كانوا غير مسؤولين عن سوء استخدام تلك الأسلحة، كما أن أوبنهايمر قد قال نادماً بعد أن شاهد نتائج التجربة الأولى للقنبلة الذرية التي كان له دور كبير في صناعتها: (أنا الموت، مدمر العالم). وكان ذلك يوم ١٦ يوليو عام ١٩٤٥ م.

مشروع منهاتن :

كان أوبنهايمر رائداً مناسباً لمشروع منهاتن فهو قد عمل بين عامي ١٩٢٩-١٩٤٢ بتدرис الفيزياء في جامعة كاليفورنيا وقد ركز خلال عمله على نظريات الذرة والكم. وقد ركز خلال سنوات عمله هذه على اكتشاف البوزيترون وهو عنصر ذو وزن مماثل للإلكترون لكنه ذو شحنة موجبة. وكان مثل هذا الإنجاز يعتبر في حد ذاته كبيراً لو أنه حدث في وقت آخر وليس في وقت الحرب والتوتر السياسي الذي سبقها.

رسالة أينشتين :

بعث ألبرت أينشتين برسالة إلى رئيس الولايات المتحدة في ذلك الوقت فرانكلين

روزفلت وقد أشار فيها إلى إمكانية تعرض الجنس البشري للخطر إذا ما استطاع النازيون التوصل إلى قنبلة ذرية قبل غيرهم. وكان رد الفعل الأول للحكومة هو إصدار أوامرهما للجيش بأن يعمل على أن يتخذ كل الضمانات التي تجعل الولايات المتحدة وحلفاءها متقدمين جداً عن الديكتاتورية النازية في مجال تكنولوجيا الذرة. وبسرعة تم تحديد اسم أوبنهايمير كرئيس لفريق العمل من العلماء. وفي عام ١٩٤٢ تم تحديد موقع لوس ألوس في نيو مكسيكو كموقع لأعمال المشروع. وكان الكثير من علماء الفيزياء قد هربوا إلى أمريكا من جحيم الطفيان النازي، فاستفاد أوبنهايمير من ذلك وجمعهم في فريق حاول أن يكون متوفاهما.

نجاح متوقع . . . وندم :

وبعد نجاح القنبلة الذرية وانقضاء الحرب، واصل أوبنهايمير خدمته العسكرية وعمل رئيساً للجنة الاستشارية العامة للطاقة الذرية. وقد كان لـ أوبنهايمير بعد أن رأى التأثير المفجع لما صنعه هو وآخرون رأياً في ضرورة التروي قبل اللجوء إلى استخدام هذا السلاح الفتاك. وكان نادماً على ما حدث من سوء استخدام للقنبلة النووية. حيث أنه كان هناك فرق في طريقة التفجير بين القنبلتين، وأن الولايات المتحدة أرادت أن تعرف الفرق بين قدرتيهما على التدمير، فألقت واحدة على هيروشيما والأخرى على نجازاكي لتقارن بين تأثير كل منهما.

حرب جديدة :

دخلت حكومة الولايات المتحدة بعد ذلك في حرب من نوع جديد مع الاتحاد السوفيتي (الحرب الباردة) وكان عليها أن تثبت أنها يمكنها أن تحصل على ما هو أشد فتكاً من القنبلة النووية، هو القنبلة الهيدروجينية. وقد عارضت اللجنة ذلك بناء على نصيحة أوبنهايمير. وسرعان ما اتهم أوبنهايمير بعدم الولاء وبالتعاطف مع السوفيت، لكن ذلك الاتهام لم يتم إثباته بالطبع. ومضى العمل وتم التوصل إلى القنبلة الهيدروجينية كما سترى في أحد الموضوعات التالية (إدوارد تيلر).

لحات من حياته :

- درس في كامبريدج وتلمنذ على يد رذرфорد.
- استقال من منصبه بعد أن أسقطت القنابل الذرية على هيروشيما ونجازاكي.
- نال جائزة إنريكو فيرمي عام ١٩٦٣ م.

SIR FRANK WHITTLE

سir فرانك وتل

١٩٠٧-١٩٨٧م



إذا كان الأخوان رايت قد قدموا للعالم الطائرة في عام ١٩٠٣م، ومن يومها أصبح العالم صغيراً، لكن على الرغم من ذلك فقد ظلت الطائرة ذات المراوح لعدة عقود غير كافية لكي تجعل العالم يبدأ في صناعتها لنقل الركاب في أماكن عديدة. حيث كان العالم في حاجة لمن يصنع طائرات أسرع بدون مراوح، وأكثر قدرة على التحمل، مع الاقتصاد في استهلاك الوقود.

المحرك النفاث أولًا :

وقد حدث إنجاز هندي كبير في الثلاثينيات من القرن العشرين، فقد تم اختراع المحرك النفاث، وكان هذا الاختراع هو السبب في تحويل الطائرة إلى وسيلة نقل سريعة بين قارات العالم. وكان فرانك وتل يعمل ضابطاً في القوات الجوية الملكية البريطانية وتمكن من صنع هذا المحرك النفاث في بداية الثلاثينيات. وهو محرك يعمل بنظرية رد الفعل. فإذا دفع الكبس الهواء إلى الخلف من المحرك، تتحرك الطائرة إلى الأمام. وهذه النظرية لا تزال قائمة في الحركات النفاثة بصورة ما إلى يومنا هذا. وتعتبر عملية الدفع النفاث عملية مستمرة حيث أن الهواء الخارج من المحرك يدفع الألواح التي تحرك المكبس، فيشفط المكبس هواءً جديداً مرة أخرى. وتعتبر الطائرة النفاثة أفضل بكثير من الطائرة العتمدة على المراوح من حيث الاقتصاد في استهلاك الوقود والمحافظة على الأجزاء الميكانيكية.

وقد سجل وتل براءة اختراعه في عام ١٩٣٠ م. وبحلول عام ١٩٣٧ م كان قد صنع أول محرك وتم تجربته على الأرض. وبهذا أصبحت بريطانيا هي أول دولة في العالم تمتلك محرك نفاث. لكن الألماني هانز فون كان قد اخترع طائرة نفاثة في نفس الوقت وأجري وقامت طائرته بأول رحلة في ألمانيا في عام ١٩٣٦ م. بينما قامت أول طائرة بريطانية تجريبية بأول رحلاتها في عام ١٩٣٨ م.

الطيران المدني :

وقد استخدم الطيران المدني الطائرات النفاثة بعد الحرب العالمية الثانية، ومنذ ذلك الوقت والتطويرات مستمرة في المحركات والطائرات النفاثة حتى الآن. واليوم هناك حوالي سبعة آلاف طائرة مدنية تطير حول العالم وتحمل بليون راكب سنويا. فكان اختراع المحرك النفاث سبباً فيما ينعم به العالم اليوم من سهولة السفر وسرعة الوصول.

لحات من حياته :

- خلال عامي ١٩٣٢-١٩٣١ م قام فرانك وتل بإجراء تجارب طيران للطائرات لصالح القوات الجوية الملكية البريطانية.
- درس الهندسة في جامعة كامبردج خلال الفترة ١٩٣٧-١٩٣٤ م.
- أنشأ شركة للمحركات النفاثة بالاشتراك مع زملاء له في عام ١٩٣٦ م.
- دخلت أولى الطائرات النفاثة في الخدمة عام ١٩٤٤ م.
- نال فرانك وتل لقب (سير) في عام ١٩٤٨ م.

EDWARD TELLER

ادوارد تيلر

١٩٠٨-٢٠٠٣م



لم يهتز الضمير العالمي لحدث قدر ما اهتز لإطلاق القنبلتين النوويتين على نجازاكي وهيروشيمما في اليابان عام ١٩٤٥م. فقد كان حجم الدمار هائلاً والخسارة البشرية فادحة بكل المقاييس. ولذلك فعندما أعلنت الولايات المتحدة عن قنبلتها الهيدروجينية عام ١٩٥٢م، لم يكن لذلك تأثير نفسي كبير كما كان متوقعاً رغم أن هذه القنبلة الهيدروجينية كانت قادرة على أن تحدث عشرة أضعاف تأثير القنبلة الذرية، بل ومانعة ضعف وألف ضعف أيضاً.

علاقة تيلر بالقنبلة :

انضم تيلر لفريق عمل مشروع منهاتن لإنتاج القنبلة الذرية برئاسة روبرت أوبنهايمر. وكان تيلر واحداً من المتحمسين لهذه التكنولوجيا الحديثة الدمرة. وكان تيلر مؤيداً مستميتاً من أجل التوصل إلى صناعة قنبلة خارقة باستخدام الهيدروجين كبديل للقنبلة الذرية. وذلك لأن القنبلة الذرية كانت تعامل بواسطة الانشطار النووي لذرة اليورانيوم الثقيلة. بينما تعمل القنبلة الهيدروجينية بتحويل الهيدروجين إلى هليوم.

وكان الإيطالي إنريكو فرمي هو أول من أشار على تيلر بإمكانية صناعة قنبلة هيدروجينية في عام ١٩٤١م. وقد قال إن القنبلة الذرية ينتج عنها درجات حرارة عالية تؤثر على المناخ في منطقة كبيرة ولفترات طويلة. لكن القنبلة الهيدروجينية تقوم على فكرة الطاقة الشمسية، فهي تحول الهيدروجين إلى هليوم تحت ضغط عالٍ

ودرجة حرارة عالية جداً. وإنه من الممكن باستخدام التكنولوجيا النووية أن نحاكي هذه العملية التي تحدث في الشمس. فسيطرت فكرة القنبلة الهيدروجينية تماماً على تيلر.

قنابل أكبر وأفضل :

على الرغم من أن تيلر قد استمر في العمل في مشروع القنبلة الذرية مع علماء آخرين، إلا أنه كان يفكر في الخطوة التالية الأهم، وهي القنبلة الخارقة التي لم توجد بعد. وكان زملاؤه من العاملين في مشروع إنتاج القنبلة الذرية محبطين من طموحاته التي يرون أنها تقلل من تركيزه في المشروع.

أصيب تيلر بالإحباط بعد انتهاء الحرب حيث لم تتحمس الحكومة بقدر كافٍ لبدء العمل في القنبلة الهيدروجينية. لكنه أصبح من الواضح في نهاية الأربعينيات أن الاتحاد السوفيتي يعمل على تطوير تكنولوجيا الأسلحة الذرية مما جعل حكومة الولايات المتحدة حريصة على التقدم والتميز عن الاتحاد السوفيتي. ولذلك بدأ العمل في مشروع القنبلة الهيدروجينية بجد في عام ١٩٥٠م. وكان تيلر هو (الأب) لهذا المشروع، وكان يحلو للعاملين به أن ينادونه بهذا الاسم Father. لكنه فقد الكثير من حب الزملاء وتعاونهم معه بعد أن شهد ضد روبرت أوبنهايمر بقوله: (كنت سأشعر بالأمن أكثر لو أن الموضوعات العامة كانت بيد شخص آخر). عندما اتهم بعدم الولاء (وكان أوبنهايمر يعارض صنع القنبلة الهيدروجينية).

توصلت مجموعة العمل إلى صنع جهاز حراري نووي في نهاية عام ١٩٥١م. وبعد ذلك بعامين فقط أعلنت الولايات المتحدة عن امتلاكها لقنبلة هيدروجينية تعادل ١٠٠٠ قنبلة من القنابل التي أسقطت على اليابان.

لحظات من حياته :

- إدوارد تيلر أمريكي من أصل مجري.
- هاجر إلى الولايات المتحدة عام ١٩٣٥م.
- عين خالل عامي ١٩٨٢-١٩٨٣م في حكومة رونالد ريغان مستشاراً في مبادرة الدفاع الاستراتيجي (حرب النجوم).

WERNHER VON BRAUN

فرنر فون برون

١٩١٢-١٩٧٧ م



قد يبدو من غير العقول لو قلنا ان فكرة صواريغ الألعاب التاريه هي نفس الفكرة التي قامت عليها فكرة إطلاق صواريغ حقيقية بعيدة المدى، لكن هذه هي الحقيقة. وقد كانت الأعمال التي قام بها فرنر فون برون (بالاشتراك مع روبرت جودارد) هي الأساس الذي قام عليه السفر للفضاء ومن ثم الوصول إلى كواكب بعيدة، فتحقق ذلك كثير من أحلام القرن العشرين.

يعتبر فرنر فون برون العالم الألماني الأمريكي رائد صناعة الصواريغ في العالم أجمع، إذ يرجع إليه الفضل في تصميم أول صاروخ طويل المدى بنجاح. كما أنه كان مسؤولاً عن فريق العمل الذي قام بإنشاء الصاروخ العملاق، من طراز (ستيرن)، الذي استخدم لإطلاق سفن الفضاء في برنامج أبوللو الشهور، للهبوط بالإنسان على سطح القمر. وكانت البداية عندما اهتم فون برون بعلم الفلك وغزو الفضاء منذ أن كان مراهقاً، وذلك عندما أهداه والده تليسكوباً.

أول صاروخ :

عكف برون على دراسة الهندسة منذ أن كان صبياً، حتى أصبح عضواً في جمعية الصواريغ الألمانية في أواخر العشرينيات. وهناك قام بمساعدة أحد الرواد الأولين في مجال الصواريغ وهو هيرمان أوبرث في تجاربها على محركات الصواريغ . ثم انتقلت جمعية الصواريغ الألمانية إلى مستودع مهجور من مستودعات الذخيرة، يقع في إحدى ضواحي مدينة (برلين) عام ١٩٣٠م، وهناك بدأ العمل في صنع صواريغ بدائية.

وقد قامت الجماعة التي تولت مسؤولية هذا العمل، بإطلاق بعض الصواريخ بنجاح، وكانت هذه الصواريخ من النوع الذي يعمل بالوقود السائل، وقد بلغ ارتفاع الصاروخ الذي قامت الجماعة بتجربته ميلاً واحداً، وكان ذلك عام ١٩٣١ م.

تطوير الصاروخ :

وفي عام ١٩٣٢ م أخذ الجيش الألماني على عاتقه مهمة تطوير الصواريخ، وتلا ذلك انتقال فون برون إلى سلاح المدفعية بمدينة كومرسدورف جنوب برلين، حيث عهد إليه القيام بالأعمال التجريبية الخاصة بدفع الصواريخ. وكان ذلك موضوع رسالة الدكتوراه التي كان يعد لها. وهناك قام بتطوير تصميمات جديدة للصواريخ.

هجرة وإنجاز جديد :

ولكن بعد انتهاء الحرب العالمية الثانية واستسلام الألمان، هاجر فون برون وكثير من أعضاء فريقه إلى الولايات المتحدة، وهناك بدأ في السبعينيات في صنع أقوى صاروخ عملاق عرفته البشرية وهو (ستارين ٥)، استطاع هذا الصاروخ أن يهبط على القمر في عام ١٩٦٩ م.

ومنذ عام ١٩٧٢ م فضل فون برون التقاعد من وكالة الفضاء الأمريكية، كي يشغل منصبًا في إحدى الصناعات الخاصة التي تعمل على استغلال تطبيقات الأقمار الصناعية في الأغراض التي تفيد البشرية.

WILLIAM SHOCKLY

وليم شوكلي

م ١٩٨٩-١٩١٣



بعد أن تقدمت وسائل النقل الإذاعي والتليفزيوني، بدأ العلماء يبحثون عن طرق أفضل لنقل الإشارات الكهربائية في أجهزة الاستقبال. وكانت أفضل طريقة تم التوصل إليها حتى منتصف القرن الماضي هي الأنابيب المفرغة. لكنها كانت طريقة مكلفة إضافة إلى أن الأنابيب كانت مصنوعة من الزجاج وسهلة الكسر. كما أن حجمها كان كبيراً نسبياً ولا يسمح بأن تكون أجهزة الراديو والتلفاز صغيرة الحجم وسهلة الحمل. وكانت شركات إنتاج تلك الأجهزة مستعدة لتقديم مكافأة كبيرة لمن يستطيع أن يقدم ابتكاراً يحل هذه المشكلة ويجعل الأجهزة أخف وزناً وأصغر حجماً. وقد بدأت معامل (بل) للهواتف في البحث عن حل مناسب لهذه المشكلة بعد نهاية الحرب العالمية الثانية.

فريق عمل :

وكان وليم شوكلي أحد العلماء العاملين بالبحث في هذا الموضوع، وكان قد درس في معاهد التكنولوجيا في كل من جامعتي كاليفورنيا وماساتشوستس، وحصل على الدكتوراه في عام ١٩٣٦م. وفي نفس العام التحق شوكلي بمعامل (بل) وظل يعمل هناك إلى أن أصبح مسؤولاً عن فريق العمل. وفي عام ١٩٤٧م نجح الفريق في صنع (الترانزistor) وهو أداة صغيرة الحجم ذات كفاءة عالية ويمكن الاعتماد عليها أكثر من الأنابيب المفرغة. وقد حصل الثلاثة المشاركون في الانجاز، وهم شوكلي ومعه جون باردن (١٩٠٨م-١٩٩١م) وولتر هاوزر (١٩٠٢م-١٩٨٧م).

وادي السليكون :

وفي عام ١٩٤٨ عمل شوكلي وحده في تجارب خاصة بأشبه الموصلات. وقد استفاد في تلك التجارب من معارفه المتزايدة لكي يصل بالترانزistor إلى تصميم أكثر دقة وكفاءة، وسرعان ما وضعت معايير جديدة بناء على منجزاته في هذا المجال.

لكن شوكلي لم يقنع بما تم التوصل إليه وبدأ عمله الخاص عام ١٩٥٥ لكي ينتج كميات تجارية من الترانزistor المصنوع من السليكون ويمكن استخدامه في درجات الحرارة العالية. لكنها لم تكن شركة ناجحة. لكن بعض العاملين معه في شركتهتمكنوا من أن يتحدوا سوياً في شركة جديدة كانت ناجحة وكان في هذا ما يكفي للفت الانظار إلى أهمية مادة السليكون فبدأ مشروع وادي السليكون المعروف عالمياً الآن.

نسبة الذكاء :

تراجعت شعبية شوكلي بعد عام ١٩٦٥ م لوقفه من قضية التمييز العنصري بين الأجناس، فترك العمل بالكهرباء وبدأ أبحاثه في مجال نظريات الوراثة وعلاقتها بالذكاء. وقد توصل في أبحاثه إلى أن القوقازيين هم أكثر الأجناس ذكاءً. وكان يرى أنه لابد من التخلص من الذين يخوضون اختبارات الذكاء بنسب منخفضة حتى لا ينخفض مستوى الجنس البشري. وقد اكتسب كراهية الناس بهذه التصريحات، فأنسفهم منجزاته العلمية الكبيرة.

لحات عنـه :

- ولد في لندن لأبوين أمريكيين يعملان في هندسة التعدين.
- عمل أثناء الحرب العالمية الثانية كمدير لأبحاث الحرب المضادة للغواصات في البحرية الأمريكية.

ROSALIND FRANKLIN

روزاليند فرانكلين

١٩٢٠-١٩٥٨م



إن قصص تاريخ العلوم الشائقة أو المثيرة للجدل قليلة جداً، ومن أشهرها قصة السباق للوصول إلى فك رموز الحامض النووي في علم الوراثة. وقد كان مفتاح التعرف على تكوين الحامض النووي الذي ساهم في تكوين معلومات عنه هو مفتاح لعرفة الحياة نفسها. وكان هناك ثانٍ من كامبردج قد تقدم لنيل جائزة نوبل سرا باسم جامعة لندن. وكان أحدهما قد أطلع الآخر على تلك المعلومات التي توصلت إليها زميلة له وهي روزاليند

فرانكلين وهكذا فقدت مكانتها التاريخية. وقد تخرجت فرانكلين عام ١٩٤١م بدرجة جيد في الكيمياء من جامعة كامبردج. وقبل أن تتسلم وظيفتها الجديدة في كنجز كوليidge عام ١٩٥١م كانت قد أسهمت بالكثير في التعرف على التكوينات الكربونية ومكوناتها، كما قامت بدراسات عن صفات الامتصاصية في الفحم لصالح هيئة أبحاث الفحم البريطانية.

عصر غير مناسب لإنجازات المرأة :

كانت بريطانيا في بداية الخمسينيات من القرن الماضي لا تزال مكاناً غير مناسب لكي تثبت فيه المرأة جدارتها وكفاءتها في العمل. وذلك على الرغم من أنه كان قد مضى ربع قرن من عمر معركة المساواة بين الجنسين. فلا يزال هناك كثير منمن يؤمنون بالمعتقدات القديمة. وعلى ذلك فإنه ليس من المستغرب أن تقرر روزاليند - في مثل هذا الحال - أن تعمل بمفردها ففقدت بذلك روح التعاون مع زملائها الذين يعملون كفريق، وكان من الطبيعي أن يظهر الفريق نجاحاً واضحاً، أكثر من من يعمل بمفرده.

وأصلت روزاليند مهمتها في البحث عن فك طلاسم الحامض النووي بمفردها. وسرعان ما حققت خطوات كبيرة. وكانت روزاليند مثلها في ذلك مثل العلماء الآخرين (واطسون وكريك وغيرهما) تبني على ما أثبتته العلماء السابقون حول العالم من معارف ثابتة وما توصلوا إليه من حقائق.

سرقة علمية :

وبحلول عام ١٩٥٢م كانت روزاليند قد توصلت إلى تكوين الحامض النووي على وجه اليقين. وبينما كانت لا تزال تصاهي النتائج، وقبل أن تعلن عن الاكتشاف، تمكّن زميل لها وهو (ولكنز) من اطلاع عالمين من كامبردج (وهما واطسون وكرج) على ما توصلت إليه من نتائج. وسرعان ما تمكّن العالمان من معرفة تكوين الحامض والإعلان عن اكتشافهما له.

لمحات من حياتها :

- ولدت في بريطانيا.
- استخدم العالمان واطسون وكرج ما توصلت إليه روزاليند في أبحاثها في البحث الذي تقدما به لنيل جائزة نوبل.
- ماتت وهي في السابعة والثلاثين من عمرها بمرض السرطان.

الدكتور أحمد زويل

ولد عام ١٩٤٦ م



بدأ الدكتور زويل تعليمه الأولى بمدينة دمنهور بمصر ثم انتقل مع الأسرة إلى مدينة دسوق مصر عمل والده حيث أكمل تعليمه حتى المرحلة الثانوية، ثم التحق بكلية العلوم جامعة الإسكندرية عام ١٩٦٢ م وحصل على بكالوريوس العلوم قسم الكيمياء عام ١٩٦٧ م بتقدير امتياز مع مرتبة الشرف. ثم حصل بعد ذلك على شهادة الماجستير من جامعة الإسكندرية.

بدأ الدكتور أحمد زويل حياته الوظيفية كمتدرب في شركة شل في مدينة الإسكندرية عام ١٩٦٦ م. واستكملاً دراساته العليا بعد ذلك في الولايات المتحدة حيث حصل على شهادة الدكتوراه عام ١٩٧٤ م من جامعة بنسلفانيا. وبعد الحصول على شهادة الدكتوراه، انتقل الدكتور زويل إلى جامعة بيركلي بولاية كاليفورنيا وانضم لفريق الأبحاث هناك. وفي عام ١٩٧٦ م عين الدكتور زويل في كلية كالتك كأستاذ مساعد للفيزياء الكيميائية وكان في ذلك الوقت في سن الثلاثين من عمره. وفي عام ١٩٩٠ م تم تكريمه بالحصول على منصب الأستاذ الأول للكيمياء في معهد لينوس بولينج.

الفتوثانية :

حقق الدكتور أحمد زويل اكتشافه العلمي المعروف باسم (الفتوثانية) وهي أصغر وحدة زمنية في الثانية أمكن قياسها حتى الآن. وهو اكتشاف علمي كبير. وقد نال عن هذا الاكتشاف جائزة (بنيامين فرانكلين) ولقد تسلم الدكتور زويل جائزته في احتفال كبير حضره ألف وخمسمائة مدعو من أشهر العلماء والشخصيات العامة

على مستوى العالم كله مثل الرئيسين السابقين للولايات المتحدة الأمريكية جيمي كارتر وجيرالد فورد وغيرهما. كما حصل على جائزة الملك فيصل العالمية للعلوم (في الفيزياء) عام ١٩٨٩ م.

نوبل أيضاً :

في عام ١٩٩٩ فاز الدكتور أحمد زويل بجائزة نوبل في الكيمياء وبذلك يكون أول عالم عربي مسلم يفوز بتلك الجائزة في الكيمياء.

عمله الحالي :

يشغل الدكتور أحمد زويل حالياً عدة مناصب وهي: الأستاذ الأول للكيمياء في معهد لينوس بولينج وأستاذ الفيزياء في معهد كاليفورنيا للتكنولوجيا ومدير معمل العلوم الذرية.

وأبحاثه الحالية :

تهدف أبحاث الدكتور زويل حالياً إلى تطوير استخدامات أشعة الليزر للاستفادة منها في علمي الكيمياء والأحياء، أما في مجال الفمتو ثانية الذي تم تطويره مع فريق العمل بجامعة كالتك فإن هدفهم الرئيسي حالياً هو استخدام تكنولوجيا الفمتو ثانية في تصوير العمليات الكيميائية وفي الحالات المتعلقة بها في الفيزياء والأحياء.

لحوظات من حياته :

- ولد الدكتور أحمد زويل في مدينة دمنهور بمصر عام ١٩٤٦ م.
- للدكتور أحمد زويل أربعة أبناء وهو مقيم في سان مارينو بولاية كاليفورنيا.
- يعمل أستاذاً زائراً في الجامعة الأمريكية في القاهرة وغيرها من الجامعات.
- منح الكثير من الجوائز والميداليات، كما دعنته كبرى جامعات العالم لإقامة المحاضرات.
- كان رئيساً للعديد من المؤتمرات واللجان العلمية الدولية في ميدان تخصصه.
- كان عضواً في هيئات تحرير تسع من كبرى الدوريات في علوم الكيمياء.
- نشر له ما يقرب من ٢٠٠ بحث علمي، وأربعة كتب عن أشعة الليزر وتطبيقاتها.

MARTIN COOPER

مارتن كوبر



بعد نهاية الحرب العالمية الثانية أصبح من المهم في حياة رجال الأعمال والقادة وعظام الناس أن يكونوا على اتصال دائم بالآخرين أينما كانوا. وكثير من رجال وسيدات الأعمال يفضلون أن يبقون على اتصال بأعمالهم ويتابعونها حتى ولو كانوا في الشارع. وفي عام ١٩٤٩ تمت تجربة هاتف محمول ضخم، لكن كانت هناك مشكلتان كبيرتان جدا، فوزنه ثمانية عشر كيلو جرام وبطاريته الثقيلة لا تدوم سوى لثمانى دقائق فقط من الاستعمال. ظلت المحاولات تجري في كثير من شركات الهاتف للوصول إلى هاتف محمول تتوافر فيه الصفات الأساسية وهي خفة الوزن وبطارية تصمد طويلا. وقبل كل ذلك لابد من إيجاد شبكة جيدة للإرسال والاستقبال.

أول هاتف محمول :

وفي عام ١٩٧٣ قام مارتن كوبر بتجربة أول هاتف محمول صغير الحجم إلى حد ما (مقارنة بما سبقه) في شوارع نيويورك. وكان لابد له من أن يجري أول مكالمة ليتأكد من نجاح ما قام به من جهد كبير. وعن هذه التجربة يقول مارتن كوبر : (بينما كنت أمشي في شوارع نيويورك وأتحدث في الهاتف، نظر إلى الناس بتعجب، ففي عام ١٩٧٣ لم يكن هناك هاتف لاسلكي بعد، فما بالك بالهاتف المحمول. قمت بإجراء عدة مكالمات، ومن بينها مكالمة أثناء عبوري للشارع. وقد كان ذلك أمرا خطيرا للغاية).



مارتن كوبر وموبايله عام ١٩٧٣

بعد ذلك بدأ كوبر في عمل استغرق عشر سنوات ليصل بالهاتف المحمول إلى حجم معقول وإنزاله إلى الأسواق. وفي عام ١٩٨٢ ظهر أول هاتف محمول تجاري وكان يزن ١٦ أوقية ويكلف صاحبه ثلاثة آلاف وخمسمائة دولار. وبعد سبع سنوات أخرى لم يكن هناك سوى مليون مشترك فقط في تلك الخدمة بالولايات المتحدة.

الانتشار سريع :

بدأ الهاتف المحمول في الانتشار بسرعة حول العالم خلال السنوات الثلاث الأخيرة من القرن العشرين. وأقيمت له الشبكات في كل دول العالم تقريباً. والآن يوجد ملايين المشتركين حول العالم ممن يحملون الهاتف المحمول، فلم يعد استخدامه فاقداً على رجال الأعمال وعلى القوم، بل هو في يد الجميع من عامة الشعب. كما أن وزنه وحجمه قد تراجعاً كثيراً فأصبح لا يكاد يظهر من راحة اليد أثناء استخدامه ولا يزيد وزنه عن ثلث أوقيات في كثير من الأحيان. وذلك بعد أن أجرى مارتن وغيره من العلماء في كثير من شركات صناعة الهواتف المحمولة العديد من الأبحاث والتجارب وأدخلوا المزيد من التعديلات والميزات على الهاتف المحمول. والآن وفي أغلب دول أوروبا يزيد عدد المشتركين في شبكات الهاتف المحمول عن عدد المشتركين في الهواتف الأرضية بكثير.

مميزات عديدة :

واليوم يمكننا استخدام الهاتف المحمول - صغير الحجم وخفيف الوزن. ليس فقط في إجراء مكالمات مع هواتف محمولة وثابتة في جميع أنحاء العالم، بل أيضاً في تسجيل عدد كبير جداً (يصل إلى أكثر من ١٠٠٠ في بعض الهواتف) من الأسماء وأرقام الهواتف واللاحظات وترتيبها هجائياً. كما يمكن استخدامه في الدخول إلى شبكة الإنترنت وتصفح البريد الإلكتروني وغيرها من الخدمات المتاحة عليها أو قضاء بعض وقت الفراغ في التسلية بالألعاب المتوفرة بالهاتف نفسه. وهناك بعض أنواع من الهواتف الحديثة التيتمكن أيضاً من التقاط الصور. وقد أصبحت كل هذه الخدمات متوفرة وسهلة خاصة بعد أن صغر حجم البطارية وبعد أن أصبحت ذات قدرة على العمل لفترات طويلة تصل إلى ثلاثة ساعات في كثير من أنواع الهاتف المحمول.

TIM BERNERS-LEE

نح بيرنرزي

ولد عام ١٩٥٥ م



يتميز تم بيرنر
لي بأنه قدم للعالم
ما غير مجراً حياة
الشعوب في جميع
 أنحائه. إن ما قدّمه
(تم بيرنرلي)
للعالم قدّم غير
وجه الحياة خلال
عدة سنوات فقط.

وهذا لم يحدث من قبل خلال عدة عقود أو قرون من الزمان. هانحن قد أصبحنا فجأة قادرين على الاتصال ببعضنا البعض من أي مكان في العالم بسرعة وبساطة وتكلفة قليلة جداً. لقد توصل تم إلى إنشاء وتكوين ما يسمى اليوم بالشبكة العنكبوتية الدولية (World Wide Web) وتعرف اختصاراً بالأحرف التالية (WWW). ولذلك يعتبر تم واحداً من غيرروا حياة الشعوب في جميع أنحاء العالم بشدة وفي وقت قصير جداً.

تغيير سريع جداً :

لم تتغير حياة الشعوب على الكره الأرضية مثلما تغيرت بعد انتشار الحاسوب الآلي وشبكة الإنترنت ووسائل الاتصال الحديثة من هاتف محمول وبريد الكتروني والمحادثة عبر الشبكة بالصوت والصورة وغيرها. وقد حدث كل ذلك في غضون عشر سنوات فقط. وهكذا أصبح عالم اليوم أشبه بقرية صغيرة يستطيع المقيمين فيها الاتصال ببعضهم بسرعة شديدة.

شبكة WWW :

يعلم تم في مجال الحاسوب الآلي، هذا المجال الذي تعرض لثورة كبرى بعد ظهور الشبكة العنكبوتية الدولية WWW التي أنشأها تم. وهي شبكة ليست ككل شبكات الحاسوب الآلي الأخرى، بل هي شبكة على مستوى العالم تتيح الكثير من الخدمات السهلة السريعة التي يمكن أن يستفيد منها حتى قليلو الخبرة في التعامل مع الحاسوب الآلي أو أولئك الذين يتعاملون معها لأول مرة. فلم تعد هناك حاجة شديدة إلى تعلم لغات كودية أو حفظ أوامر مقولبة ندخلها للحاسوب لكي نحصل على ما نريد.

وتتميز الشبكة التي أنشأها تم بأنها عمل ضخم قلما يناسب مثله إلى شخص واحد. لكن هذا العمل قد أثر على حياتنا في جميع أنحاء العالم، وكان له أثر واضح في مجال قطاع الأعمال والتجارة الدولية عبر الشبكة. وقد أنجز تم هذا المشروع عام ١٩٨٩م.

شبكة الإنترنت والشبكة الدولية :

تحتفل الإنترنت عن الشبكة العنكبوتية الدولية بالطبع، وحتى يصبح الأمر أكثر وضوحا، فإن الشبكة العنكبوتية الدولية تمثل البنية التحتية التي تمكن من نقل المعلومات بين جميع أنحاء العالم وشبكة الإنترنت في كلا الاتجاهين. وهذا يمكن الملايين عبر العالم من التشارك في المعلومات والبيانات بسرعة وسهولة.

وقد لاحت هذه الفكرة لتم لأول مرة عام ١٩٨٠م عندما استطاع أن ينشئ روابط بين الملفات التي يستخدمها على حاسبه الشخصي، وبذلك تمكن من الانتقال بين هذه الملفات بسهولة ويسر. ثم بدأ تم خلال السنوات التالية في تطوير فكرته، فتمكن من الربط بين عدة ملفات على عدة حاسوبات في شبكة واحدة دون أن تكون هناك قاعدة بيانات تجمعهم سوياً. وكان من الطبيعي أن يفكر تم بعد ذلك في الشبكة العنكبوتية الدولية كتطور منطقي لما حققه من إنجاز محدود.

لغة HTML :

كتب تم لغة للحاسوب الآلي تسمى HTML وهي تمكن مستخدميها من إنشاء الملفات بطريقة سهلة وسريعة ولا تحتاج إلى كثير من الخبرة، ثم أعد الطريقة المناسبة لنقل

هذه الملفات عبر الشبكة وتسمى HTTP نظاماً يعطي عناوين كودية آلية للموقع على الشبكة ويسهل الوصول إليها وهو يسمى URL. ولم ينس تم أن يصمم واجهة ملونة تعتمد على الرسوم يمكن من خلالها للمبتدئين وغير المختصين أن يتعاملوا مع الشبكة بسهولة وسرعة. وتم إطلاق هذا النظام بعد اكتماله على شبكة الإنترنت في عام 1991م.

وسرعان ما استفادت الشركات التجارية والأفراد حول العالم من هذا النظام، فأوجدوا مواقعهم الخاصة على الشبكة الدولية التي لا تخضع لأي عوائق أو سيطرة. الشبكة العنكبوتية الدولية وحياتها اليومية :

مكنت تكنولوجيا تطوير محركات البحث على الشبكة الدولية من تسهيل الوصول السريع إلى موقع الشبكة. ويمكن الآن لعشرات الملايين من استخدام الشبكة يومياً وفي نفس الوقت، وهذا الرقم في تزايد مستمر.

إذا أردت أن تشتري سيارة جديدة أو تقرأ بحثاً طبياً أو هندسياً أو تتبع تقريراً عن الأحوال الجوية أو تعرف أسعار العملات أو تتصل بصديق على بعد عدة آلاف من الأميال وغيرها من الخدمات السريعة، فإن هذا كلّه يتم الآن من خلال الشبكة الدولية وبسرعة فائقة وأنّت في بيتك أو مكتبك. كلّ هذا يحدث اليوم ببساطة شديدة وسهولة ويسر، على الرغم من أنه كان نوعاً من الخيال قبل عقدين فقط من الزمان.

لحوظات من حياته :

- ولد في إنجلترا.
- يعمل حالياً في الولايات المتحدة الأمريكية.
- هو المشرف العام على الشبكة العنكبوتية الدولية ومهمته متابعة عملها بأقصى كفاءة.

BILL GATES

بل جيتس

ولد عام ١٩٥٥ م



لم يكن من الممكن أن يبدع تيم بيرنرلي في مجال الإنترنت إلا في وجود الحاسيب الآلية وانتشارها في كل مكان. وكان هناك من سبقه إلى ذلك، فكان سبباً في تسهيل التعامل معها. وأشهر هؤلاء هو وليم هنري جيتس، وشهرته بل جيتس. وهو رئيس ومؤسس شركة مايكروسوفت العالمية في صناعة وتوزيع برامج الحاسوب الآلي وأنظمة التشغيل الشهيرة. أسس شركة مايكروسوفت عام ١٩٧٥ م مع بول آلين، وهو زميل له في الدراسة وشريكه في إعداد الكثير من برامج الحاسوب ولغاته.

وقد افتتن بل جيتس بالحاسيبات قبل أن يبلغ عامه الثاني عشر، وقد قام بتصميم وبرمجة مشاريع متعددة خلال دراسته الثانوية. وعندما دخل الجامعة في عام ١٩٧٥ م، أصدر هو وصديقه بول آلين أول إصدار من لغة البيسك للحاسوب الشخصي. لم ينته دراسته الجامعية وقرر التفرغ للكمبيوتر ليؤسس شركة مايكروسوفت هو وصديق الدراسة بول آلين.

وكان أحد أحلام جيتس أن يدخل الكمبيوتر الشخصي كل منزل، وقد تحقق هذا الحلم الآن إلى حد كبير، فقد انتشر الحاسوب الآلي في خلال السنوات العشر الأخيرة انتشار النار في الهشيم. فأصبح موجوداً في كثير من البيوت حول العالم، ولم يعد مقصوراً على من تعلم لغاته وأتقن مهاراته. بل أصبح متاحاً للجميع بسبب سهولة التعامل معه وعدم الحاجة إلى دراسة طويلة تسبق هذا التعامل.

لم تقم شركة مايكروسوفت بإنتاج لغات البرمجة فقط بل دخلت مجال إنتاج أنظمة التشغيل لتحتل موقع الصدارة على مستوى العالم حتى يقال إن من بين كل خمسة أجهزة حاسب شخصي أربعة أجهزة تعمل بأحد أنظمة مايكروسوفت. ثم إن مايكروسوفت قد أنتجت أيضاً البرامج المنزلية، والبرامج الموسوعية والتعليمية.

وفي عام ١٩٨١م أنتجت مايكروسوفت نظام التشغيل دوس DOS وهو أشهر نظام تشغيل الحاسوب الشخصي أي بي أم IBM. ثم قامت بعد ذلك بإصدار عدة نسخ من نظامها الشهير (ويندوز) وهو نظام يتميز بشاشاته الملونة وسهولة التعامل معه أقصى درجة. ولم يكتف بيل جيتيس بهذا بل جعل شركة مايكروسوفت تدخل مجال الحزم البرمجية المتكاملة، فأنتجت أشهر هذه المجموعات وتسمى مجموعة (أوفيس) Office وبها عدة برامج تشمل كل الأعمال المكتبية، ومن برامج هذه المجموعة :

- برنامج (ورد) Word لمعالجة الكلمات، وهو يساعد على إعداد المواد المطبوعة مثل التقارير والكتب والمجلات، وغيرها من مواد مكتوبة. وهو البرنامج الذي أعد به هذا الكتاب.

- برنامج (إكسيل) Excel وهو يساعد على إجراء العمليات الحسابية بصورة فائقة السرعة ويمكن من خلاله لأي شركة أو مكتب أن يعد حساباته السنوية مهما كانت. ويمكن لمن يجيد العمل به من معرفة موقفه التجاري في أي لحظة وبعد نقرات بسيطة على لوحة المفاتيح.

- برنامج (أكسيس) Access وهو برنامج يمكن من إنشاء قواعد البيانات، وهي ضرورية للكثير من الأعمال.

وفي عام ١٩٩٥م ألف بيل جيتيس كتاباً عن نظرته المستقبلية لعالم الكمبيوتر والإنترنت وقد ترجم إلى العربية تحت عنوان (العلومياتية بعد الإنترت) ليتصدر قائمة أكثر الكتب مبيعاً في أكثر من عشرين دولة.

لتحات عنه :

- ولد في مدينة سياتل، بولاية واشنطن الأمريكية.
- ينظم حياته بدقة ويخصص وقتاً محدداً للعمل وبقية اليوم لحياته الشخصية.
- يُعد أغنى أغنياء العالم بما لديه من مليارات كثيرة وقد احتفظ بالرقم ١ في القائمة التي تصدر في الولايات المتحدة عن أغنىاء العالم حتى الآن.

المراجع

*** ***

- ١ إبراهيم المسلم، إطلاة على علوم الأولاد، الهيئة المصرية العامة للكتاب، القاهرة، ١٩٩٠ م.
 - ٢ محمد غريب جودة، عباقرة علماء الحضارة العربية والإسلامية في العلوم الطبيعية والطب، مكتبة القرآن، القاهرة، ١٩٩٨ م.
 - ٣ دكتور أيمن الحسيني، أعظم ١٠٠ اكتشاف طبي، مكتبة ابن سينا، القاهرة، ٢٠٠٢ م.
 - ٤ دكتور أيمن أبو الروس، موسوعة العباقرة والمخترعين، دار الطلائع، القاهرة، ٢٠٠٤ م.
 - ٥ محمد محمد كذلك، عباقرة وعلماء غيروا مجرى التاريخ، مكتبة ابن سينا، القاهرة، ٢٠٠٢ م.
 - ٦ كاترين ب. شيبين، ترجمة الدكتور عبد الحافظ حلمي محمد، علماء ومجاهرون في عالم الأحياء، دار القلم، القاهرة، ١٩٦٢ م.
 - ٧ سمير شيخاني، مع الخالدين، دار المعارف، بيروت، لبنان، ١٩٥٩ م.
 - ٨ موقع عديدة موثوق بها على شبكة الإنترنت. وأغلبها موقع خصصت لمشاهير العلماء والمخترعين.
- 9- Jon Balchin, Quantum Leaps, China, 2003.
- 10- Dr. Jorg Meidenbauer, Discoveries and Inventions from Prehistoric to Modern Times, DuMont Monte, Germany, 2002.

الصور :

- بعض الصور تم الحصول عليها من موقع (تسمح بذلك) على الإنترنت، بالإضافة إلى صور مرسمة وهي من وحي خيال الفنانة/ ريم أحمد.

فهرس

مائة عالم

ص	الموضوع	ص	الموضوع
٤٧	ليوناردو دافنشي	٢	مقدمة
٤٩	نيقولاس كوبيرنيكوس	٥	فيثاغورث
٥١	داود الأنطاكي	٧	أفلاطون
٥٣	وليم جلبرت	٩	أرسسطو
٥٥	فرانسيس بيكون	١١	إقليدس
٥٧	جاليلو جاليلي	١٣	أرشميدس
٦١	جونز كلر	١٥	بطليموس
٦٣	وليم هارفي	١٧	جابر بن حيان
٦٥	رينييه ديكارت	١٩	الخوارزمي
٦٧	افتنجليستا تورشيللي	٢١	الكندي
٦٩	بليز باسكال	٢٢	ثابت بن فرعة
٧١	سير / اسحاق نوتون	٢٥	أبو بكر الرازي
٧٣	إدموند هيلى	٢٧	الفارابي
٧٥	توماس نيوكون	٢٩	أبو القاسم الزهراوي
٧٧	دانياł ف Hernهيت	٣١	الحسن بن الهيثم
٧٩	بنيامين فرانكلين	٣٢	ابن سينا
٨١	جوزيف بلاك	٣٥	عمر الخيام
٨٣	هنري كافندش	٣٧	الشريف الإدريسي
٨٥	جوزيف بريسلி	٣٩	ابن البيطار
٨٧	جيمس وات	٤١	ابن النفيس
٨٩	تشارلز دي كولومب	٤٣	ابن الشاطر
٩١	كارل شيللي	٤٥	جوناس جوتبرج

بۆدابەراندنی جۆرمەنە کتىپ: سەرداش: (مُنْقَدِي إِقْرَا التَّقَافِي)

لەجەل انواع الکتب راجع: (مُنْقَدِي إِقْرَا التَّقَافِي)

پەزىي دانلود كتابەھاى مختىلەف مراجعاھ: (مُنْقَدِي إِقْرَا التَّقَافِي)

www.Iqra.ahlamontada.com



www.Iqra.ahlamontada.com

لەكتىپ (کوردى . عربى . فارسى)

ص	الموضوع	ص	الموضوع
١٥١	توماس مورجان	٩٣	أنطوني لافوزيه
١٥٣	بيير وماري كوري	٩٥	اليساندرو فولتا
١٥٥	ارنست رذرفورد	٩٧	ادوارد جينر
١٥٧	الأخوان رايت	٩٩	جون دالتون
١٥٩	جو جيليمو ماركوني	١٠١	أندريه أمبير
١٦١	البرت انشتين	١٠٢	اميديو أفوجادرو
١٦٣	الكسندر فلمنج	١٠٥	جوزيف جاي لوساك
١٦٥	روبرت جودارد	١٠٧	تشارلز باباج
١٦٧	نيلز بور	١٠٩	ميшиيل هارادي
١٦٨	هنري موسيلي	١١١	تشارلز دارون
١٦٩	إدوين هابل	١١٣	لويس باستير
١٧١	فلاديمير كوزما	١١٥	جون جريجور مندل
١٧٣	سير / جيمس شادويك	١١٧	لورد كلفن
١٧٥	فريديريك بانتنج	١١٩	جيمس ماكسويل
١٧٨	لويس دي بروجلي	١٢١	الفريد نوبل
١٧٩	على مصطفى مشرفة	١٢٢	ولهلم دايمлер
٨١	انريكو فرمي	١٢٥	ديمترى مندليف
٨٢	فرنر هايزنبرج	١٢٧	روبرت كوخ
٨٤	روبرت أونبهaimer	١٢٨	ولهلم كونراد رونتجن
٨٦	سير فرانك وتل	١٣١	توماس إديسون
٨٨	إدوارد تيلر	١٣٢	الكسندر جراهام بل
٩٠	فرنر فون برون	١٣٥	أنطوان هنري بيكريل
٩٢	وليم شوكلي	١٣٧	بول ارليك
٩٤	روزاليند فرانكلين	١٣٩	نيقولا تسللا
٩٦	احمد زويل	١٤١	سير / جون طومسون
٩٨	مارتن كوبر	١٤٣	سيجموند فرويد
٢٠٠	تم لي	١٤٥	هنرك روبلف هيرتز
٢٠٣	بل جيتس	١٤٧	ماكس بلانك
٢٠٥	الراجع	١٤٩	ليوبيلاند

عالم 100 غيروا وجه العالم

- الأخوان رايت
- تشارلز باباج
- فرانسيس بيكون
- فيثاغورث
- جوجليلمو ماركوني
- ميشيل فارادي
- جاليلو جاليلي
- أفلاطون
- ألبرت انشتين
- تشارلز دارون
- جونز كبلر
- أرساطو
- الكسندر فلمنج
- لويس باستير
- وليد هارفي
- إقليدس
- روبرت جودارد
- جون جريجور مندل
- رينيه ديكارت
- أرشميدس
- نيلز بو
- لورد كلفن
- افجليستا تورشيلي
- بطليموس
- هنري موسيلي
- جيمس ماكسويل
- جابر بن حيان
- إدوارد سعيد
- إدوبن هابل
- الفريد نوبل
- سير/ اسحاق نوتن
- الخوارزمي
- فلاديمير كوزما
- ولهلم دايمлер
- إدموند هيلى
- الكندي
- ثابت بن قرة
- سير/ جيمس شادويك
- ديمتري مندليف
- توماس نيوكون
- أبو بكر الرازي
- فريدرريك بانتنخ
- روبرت كوخ
- دانيال فرنسيت
- الفارابي
- لويس دي بروجلي
- ولهم كونراد رونتجن
- بنiamin فرانكلين
- أبو القاسم الزهراوى
- على مصطفى مشرقية
- توماس إديسون
- جوزيف بلاك
- الحسن بن الهيثم
- إنريكو فرمي
- الكسندر جراهام بل
- هنري كافندش
- ابن سينا
- فرنس هاييزنبرج
- أنطوان هنري بيكريل
- جوزيف بريسي
- عمر الخيام
- روبرت أونبهايمر
- بول ارليك
- تشارلز دي كولومب
- الشريف الإدريسي
- سير فرانك وتل
- نيكولا تsla
- كارل شيللي
- ابن البيطار
- إدوارد تيلر
- سير/ جون طومسون
- أنطونи لاھوزیہ
- ابن النفیس
- فرنر فون برون
- سیجموند فروید
- الیساندرو فولتا
- ابن الشاطر
- روزالیند فرانكلین
- ماکس بلانک
- إدوارد جینر
- جوناس جوتنبرج
- أحمد زويل
- ليوبنکلاند
- جون دالتون
- ليوناردو دافنشی
- مارتن كوبير
- توماس مورجان
- أندريه أمبير
- نیقولاس کوبرنیکوس
- تملی
- بیبر وماری کوری
- إمیدیو آفوجادرو
- داود الانطاکی
- بل جیتس
- ارنست رذفورد
- جوزيف جای لوساک
- ولید جلبرت

