

الأكسدة والاختزال

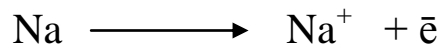
تصنف التفاعلات الكيميائية إلى خمسة أنواع هي :

- 1- تفاعلات التكوين
- 2- تفاعلات الاحتراق
- 3- تفاعلات التحلل
- 4- تفاعلات الإحلال البسيط
- 5- تفاعلات الإحلال المزدوج

تفاعلات الأكسدة والاختزال :

هي تفاعلات يتم فيها انتقال للإلكترونات من ذرة إلى أخرى .

1- الأكسدة : هي عملية فقد الإلكترونات (النقص في عدد الأكسدة)



2- الاختزال : هي عملية كسب الإلكترونات (الزيادة في عدد الأكسدة)

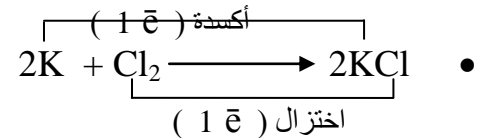


عدد الأكسدة : هو عدد الإلكترونات التي تكتسبها الذرة أو تفقدها في التفاعل الكيميائي .

(تكتب دائماً الشحنة قبل العدد مثل +3) أما الشحنة الأيونية فتكتب قبل العدد +3

العوامل المؤكسدة والعوامل المختزلة :

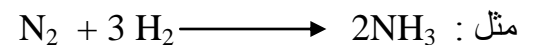
- كل مادة يحدث لها أكسدة فهي عامل مختزل
- كل مادة يحدث لها اختزال فهي عامل مؤكسد



K : عامل مختزل و Cl₂ : عامل مؤكسد

تفاعلات الأكسدة والاختزال والكهروكيميائية :

هناك بعض التفاعلات الأكسدة والاختزال تغيرات في الجزيئات أو الأيونات الذرية التي تتحد فيها الذرات تساهمياً بذرات أخرى . فالمتفاعلات والنواتج جميعها مركبات جزيئية ولا يوجد فيها انتقال للإلكترونات ومع ذلك تعد من ضمن تفاعلات الأكسدة والاختزال حيث أن الذرة الأعلى سالبية يحدث لها اختزال والذرة الأقل يحدث لها اختزال .



(الأكسجين – الفلور – الكلور) إذا أتحدت مع ذرات أخرى فأنها يحدث لها اختزال

قواعد الأكسدة والاختزال :

الملاحظات	الأمثلة	القاعدة
	Na - Cl ₂ - S	عدد الأكسدة للعنصر النقي يساوي صفر
	Na - K - Li	عدد الأكسدة لعناصر المجموعة الأولى في مركباتها = +1
	Mg - Ca - Ba	عدد الأكسدة لعناصر المجموعة الثانية في مركباتها = +2
ما عدا هيدريدات الفلزات = -1 مثل : NaH - CaH ₂	HCl - H ₂ O	عدد الأكسدة للهيدروجين في مركباته = +1
ما عدا مركبات فوق الأكاسيد = -1 مثل : H ₂ O ₂ - Na ₂ O ₂	NaOH - H ₂ SO ₄	عدد الأكسدة للأكسجين في مركباته = -2
ما عدا مركباتها مع الأكسجين فتأخذ +1 مثل : Cl ₂ O	NaCl - CaCl ₂	عدد الأكسدة لعناصر المجموعة السابعة في مركباتها = -1
	Na ⁺ - Ca ⁺⁺	عدد الأكسدة للأيون يساوي الشحنة التي تظهر عليه
الشحنة الموجبة + الشحنة السالبة	NaOH - AgBr	مجموع أعداد أكسدة ذرات المركب الذي لا يحمل شحنة = صفر
	+1 = NH ₄ ⁺ -2 = SO ₄ ⁻²	مجموع أعداد الأكسدة لجميع الذرات المكونة للأيون يساوي الشحنة التي تظهر عليه
العناصر الأكثر سالبية هي (الفلور = -1 ، الأكسجين = -2 ، الكلور = -1)	N في NH ₃ هي -3	عدد الأكسدة للذرة الأكثر كهروسالبية في الجزيء هي الشحنة نفسها لو كان أيوناً

أوجد عدد الأكسدة للعنصر الذي تحته خط : K_2CrO_7 - NH_4 - $S_2O_3^{-2}$ - IO^{-3} - $Fe(OH)_2$

تطبيقات :

www.almanahj.com

وزن معادلات الأكسدة والاختزال

1- طريقة عدد التأكسد :

هو أن يكون مجموع الزيادة في عدد التأكسد مساوياً لمجموع عدد النقص في أعداد التأكسد للذرات المشتركة في التفاعل .
ولوزن معادلات الأكسدة والاختزال بواسطة طريقة عدد التأكسد نتبع الخطوات التالية :

- ١ . نحدد أعداد الأكسدة لجميع الذرات
- ٢ . نحدد الذرات التي حدث لها أكسدة والتي حدث لها اختزال
- ٣ . نحدد عدد الالكترونات التي فقدت والتي كسبت
- ٤ . نجعل أعداد الأكسدة متساوي في الأكسدة والاختزال
- ٥ . نستعمل الطريقة العادية في وزن المعادلات الكيميائية .

مثال : زن التفاعل التالي بطريقة عدد التأكسد : $\text{Cu}_{(s)} + \text{HNO}_{3(aq)} \longrightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_{2(aq)} + \text{NO}_{2(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$

$\text{Cu}_{(s)} + \text{HNO}_{3(aq)} \longrightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_{2(aq)} + \text{NO}_{2(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$	1- إيجاد أعداد الأكسدة للذرات
	2- نحدد المواد التي تأكسدت والمادة التي اختزلت
	3- نوجد عدد الالكترونات التي فقدت والتي كسبت
	4- نساهي بين أعداد الأكسدة
	5- نوزن المعادلة

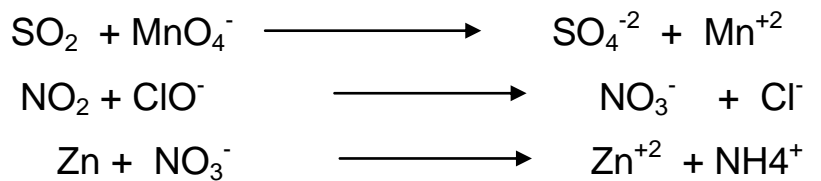
www.almanahj.com

2- طريقة الأيونات الكلية :

- 1- نحول المركبات إلى أيونات في طرفي المعادلة .
- 2- إيجاد أعداد الأكسدة لكل مادة .
- 3- تحذف الأيونات المتفرجة التي لم يحصل لها أكسدة أو اختزال .
- 4- الطرف الذي ينقصه أكسجين نضيف له جزي ماء (H₂O) على حسب النقص .
- 5- الطرف الذي ينقصه هيدروجين نضيف له أيون هيدروجين (H⁺) على حسب النقص .
- 6- للتأكيد يجب أن يكون عدد الشحنات في طرفي المعادلة متساوي .

3- طريقة نصف التفاعل :**أ- في الوسط الحمضي**

- ١ . نحدد أعداد الأكسدة لجميع الذرات
- ٢ . نوزن الذرات غير الموزونة ما عدا الهيدروجين و الأكسجين
- ٣ . نحدد المادة التي تأكسدت والمادة التي اختزلت وعدد الإلكترونات المفقودة والمكتسبة
- ٤ . كتابة نصفي التفاعل
- ٥ . مساواة أعداد الإلكترونات المفقودة والمكتسبة .
- ٦ . الطرف الذي ينقصه أكسجين نضيف له جزي ماء (H₂O) على حسب النقص .
- ٧ . الطرف الذي ينقصه هيدروجين نضيف له أيون هيدروجين (H⁺) على حسب النقص .
- ٨ . نجمع نصفي التفاعل (الذرات والمركبات والأيونات المتشابهة في الطرفين تطرح من بعض)
- ٩ . للتأكيد يجب أن يكون عدد الشحنات في طرفي المعادلة متساوي

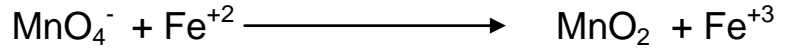
تطبيقات :

www.almanahj.com

ب - في الوسط القاعدي

١. نحدد أعداد الأكسدة لجميع الذرات
٢. نوزن الذرات غير الموزونة ما عدا الهيدروجين و الأكسجين
٣. نحدد المادة التي تأكسدت والمادة التي اختزلت وعدد الإلكترونات المفقودة والمكتسبة
٤. كتابة نصفي التفاعل
٥. مساواة أعداد الالكترونات المفقودة والمكتسبة .
٦. الطرف الذي ينقصه أكسجين نضيف له جزي ماء (H₂O) على حسب النقص .
٧. الطرف الذي ينقصه هيدروجين نضيف له أيون هيدروجين (H₂O) على حسب النقص وفي الطرف الآخر نضيف بنفس العدد جزيئات (OH⁻) .
٨. نجمع نصفي التفاعل (الذرات والمركبات والايونات المتشابهه في الطرفين تطرح من بعض)
٩. للتأكيد يجب أن يكون عدد الشحنات في طرفي المعادلة متساوي

تطبيقات :



www.almanahj.com

الكيمياء الكهربائية

هي دراسة تفاعلات الأكسدة والاختزال التي تتحول من خلالها الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية والعكس

الخلية الكهروكيميائية :

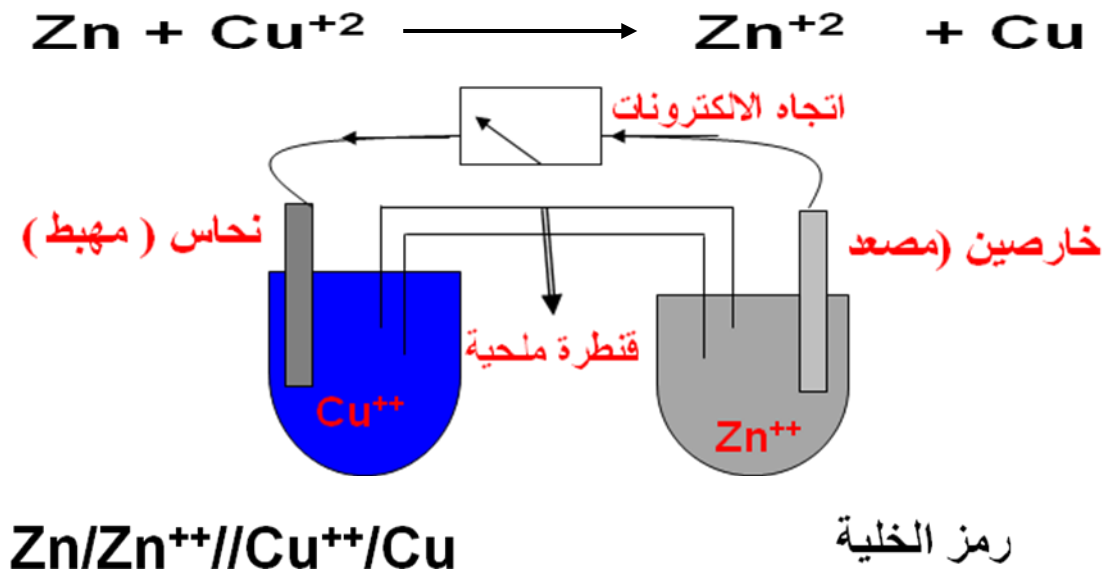
الخلية الكهروكيميائية : هو جهاز يتولد فيه تيار كهربائي نتيجة تفاعل كيميائي

1- **الخلايا الجلفانية** : هي نوع من أنواع الخلايا الكهروكيميائية التي تقوم بتحويل التفاعل الكيميائي إلى طاقة كهربائية

مِم تتكون الخلية الجلفانية ؟

- ١ - تتكون من جزئين يسمى كل جزء بنصف خلية
- ٢ - كل نصف خلية يتكون من قطب ومحلوله
- ٣ - يتم توصيل كل قطب بأسلاك معدنية لكي تعمل على تدفق الإلكترونات
- ٤ - يتم توصيل كل كأس من نصفي الخلية بقنطرة ملحية لأحد الأملاح مثل KCl لكي تسمح بمرور الأيونات
- ٥ - تتحرك الإلكترونات من قطب الأكسدة إلى قطب الاختزال
- ٦ - يسمى قطب الأكسدة بالمصعد (الأنود)
- ٧ - يسمى قطب الاختزال بالمهبط (الكاثود)
- ٨ - يمكن تمثيل الخلية بصورة تعرف بـ (رمز الخلية) معادلة وذلك بكتابة الذرات ثم خط (/) ثم الأيونات للأكسدة ثم خطان (//) ثم تكتب الأيونات للاختزال ثم خط (/) ثم الذرات للاختزال

تمثيل الخلية الجلفانية بالرسم ووضع البيانات :



حساب فرق الجهد في الخلايا الكهروكيميائية :

فرق الجهد يساوي فرق الجهد للاختزال مطروحاً منه فرق الجهد للأكسدة

لحساب جهد الخلية القياسي :

$$E_{\text{cell}}^{\circ} = E_{\text{اختزال}}^{\circ} - E_{\text{أكسدة}}^{\circ}$$

ولقد قرر العلماء أن يقيسوا جهد الاختزال لكل الأقطاب مقابل القطب القياسي وهو قطب الهيدروجين الذي يكون فرق الجهد له يساوي صفر فولت .

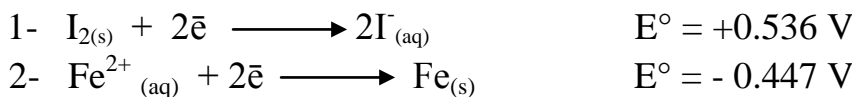
وعليه تم حساب جهود الاختزال القياسية لكل الأقطاب كم في الجدول (2-1) ص 42 .

لحساب الجهد القياسي للخلية نتبع الخطوات التالية :

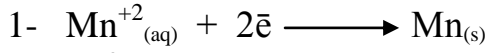
- نحدد أعداد الأكسدة لكل مادة
- نحدد المادة التي تأكسدت والمادة التي اختزلت
- مساواة أعداد الإلكترونات
- من الجدول (2-1) يمكن تحديد المادة المختزلة والمادة المتأكسدة إذا كانت قيمة الجهد القياسي للقطب عالية فإن القطب اختزال والقيمة الأقل قطب أكسدة
- القطب الذي يحدث له أكسدة نصف التفاعل له يكتب عكس ما هو موجود في الجدول (2-1)
- جميع جهود الاختزال الموجودة في الجدول (2-1) قياسية :
 - 1- تركيز أيونات القطب 1 M
 - 2- درجة الحرارة عند 25°C
 - 3- وضغط 1 atm
- إذا كانت قيمة جهد الخلية موجبة فالتفاعل يسمى تلقائي
- إذا كانت قيمة جهد الخلية سالبة فالتفاعل غير تلقائي

تطبيقات :

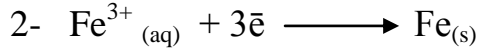
مثال □ / أحسب جهد الخلية القياسي لنصفي الخلية الجلفانية التالية :



مثال □ /



$E^\circ = -1.185 \text{ V}$



$E^\circ = -0.037 \text{ V}$

1. أحسب جهد الخلية القياسي

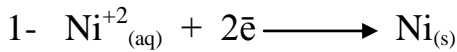
2. أكتب المعادلة الكلية للخلية

3. أكتب رمز الخلية

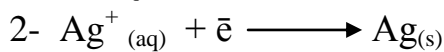
4. أرسم خلية جلفانية مع كتابة البيانات عليها

5. هل التفاعل تلقائي . أم غير تلقائي

www.almanahj.com



$E^\circ = -0.257 \text{ V}$



$E^\circ = 0.80 \text{ V}$

مثال □ /

1. أحسب جهد الخلية القياسي

2. أكتب المعادلة الكلية للخلية

3. أكتب رمز الخلية

4. أرسم خلية جلفانية مع كتابة البيانات عليها

□ - هل التفاعل تلقائي . أم غير تلقائي

البطاريات

عبارة عن خلايا جلفانية تستعمل تفاعلات الأكسدة والاختزال لإنتاج طاقة كهربائية .

١ - الخلايا الجافة :

تنقسم الخلايا الجافة إلى :

أ - خلية الخارصين والكربون الجافة ب - البطاريات القلوية ج - بطاريات الفضة د- البطاريات الأولية والثانوية

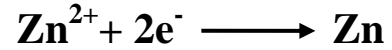
أولاً : خلية الخارصين والكربون الجافة :

تتكون من :

١ - الأنود (المصدر) : حافظة من الخارصين تحتوي على خليط

من كلوريد الخارصين وأكسيد المنجنيز و كلوريد الأمونيوم .

حيث يتأكسد فيه الخارصين حسب المعادلة التالية :



٢ - الكاثود (المهبط) : يمثله عمود الكربون (الجرافيت)

ومهمته توصيل الإلكترونات والذي يختزل هو المنجنيز حسب المعادلة:



ثانياً : البطاريات القلوية :

* تستخدم في جهاز تشغيل الأقراص المدمجة المحمول .

* تستخدم في الأجهزة الإلكترونية الصغيرة .

* تعتبر الخلية القلوية أكثر كفاءة من الخلية الخارصين والكربون الجافة

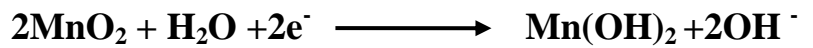
لأن الخارصين يوجد على هيئة مسحوق مما يوفر مساحة أكبر للتفاعل

* لا تحوي البطاريات القلوية ساق كربون ؟ حتى تكون أصغر حجماً .

تفاعل الأنود : معجون خارصين و هيدروكسيد اليوتاسيوم



تفاعل الكاثود : خليط من ثاني أكسيد المنجنيز و هيدروكسيد اليوتاسيوم



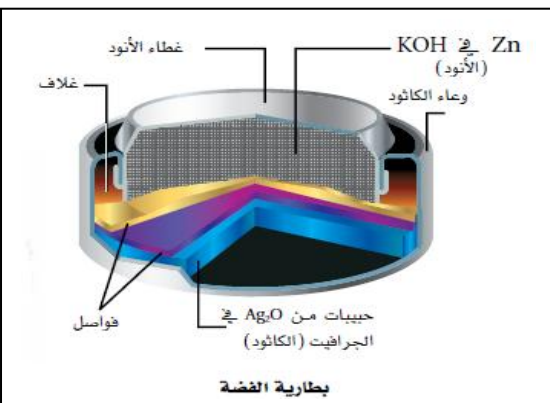
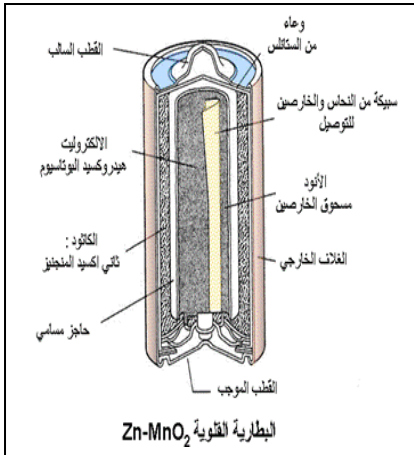
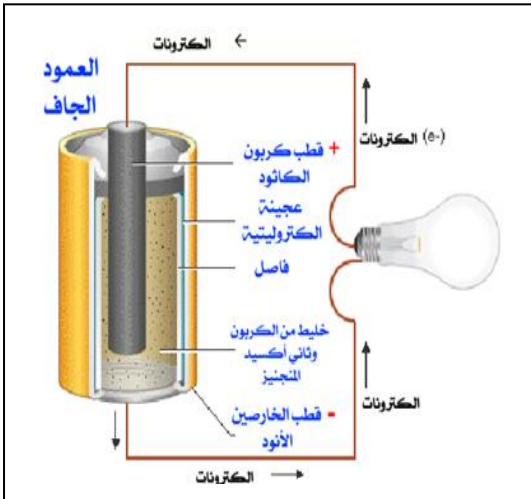
ثالثاً : بطاريات الفضة :

تفاعل الأنود : هو نفس التفاعل في الخلية القلوية الجافة .

الكاثود هو : حبيبات من أكسيد الفضة في الجرافيت



أهم استخداماتها : الآلات الحاسبة - سماعات الأذن - فلاش الكاميرات



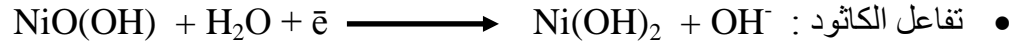
مابهاً : البطاريات الأولية والثانوية :

البطاريات الأولية :

- تنتج تيار كهربائياً عن طريق تفاعل الأكسدة والاختزال
- لا يحدث التفاعل العكسي فيها بسهولة
- تنتهي البطارية بنهاية التفاعل

البطاريات الثانوية :

- تعتمد على تفاعل الأكسدة والاختزال العكسي
- يمكن شحنها بالتيار الكهربائي تسمى (NiCad)
- من الأمثلة عليها : بطاريات السيارات والحاسب وآلات التصوير
- للحصول على كفاءة عالية للبطارية يتم صنع الأنود والكاثود من أشرطة دقيقة طويلة مفصولة بطبقة من الأيونات



- عند شحن البطارية تحدث هذه التفاعلات بشكل عكسي

بطاريات تخزين المركم الرصاصي :

www.almanahj.com ما مجموع القوة المحركة لبطارية السيارة ؟ 12 فولت

لأن بطارية السيارة تتكون من (6) مراكم موصولة على التوالي ، القوة المحركة الكهربائية للمركم = 2 فولت

خلال تفريغ المركم :

1- تتغطى الألواح بطبقة من كبريتات الرصاص (II) بسبب أكسدة الرصاص واختزال ثاني أكسيد الرصاص

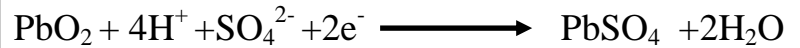
2- يقل تركيز (كثافة) الحمض .

3- تضعف القوة المحركة الكهربائية للمركم

الأنود : يتكون من شبكتين مساميتين من الرصاص



الكاثود هو : ثاني أكسيد الرصاص



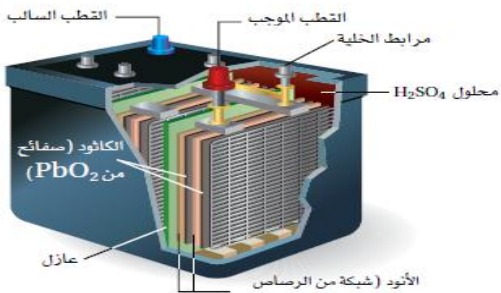
بطاريات الليثيوم :

• الليثيوم له جهد اختزال قليل جداً مقارنة بالفلزات الأخرى لذلك يولد طاقة كهربائية قدرها 3.04 V

• الليثيوم أخف فلز لذلك تستخدم في الأجهزة الكهربائية الصغيرة

• تستمر بطاريات الليثيوم لفترة طويلة لذلك تستخدم في الساعات والحاسب و آلات التصوير لحفظ الزمن والتاريخ

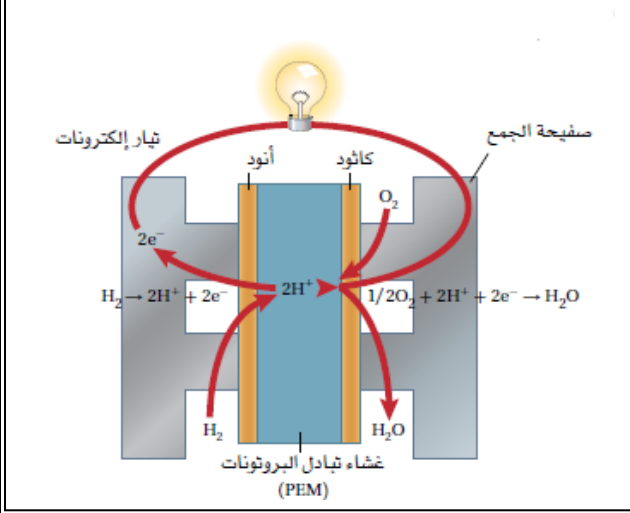
• يمكن أن تكون بطارية الليثيوم أولية أو ثانوية على حسب تفاعل الاختزال الذي يتم دمجها معها



تحتوي بطاريات المركم الرصاصي على صفائح من الرصاص وأكسيد الرصاص ، والمحلول الموصل عبارة عن محلول حمض الكبريتيك وأكسيد الرصاص وعند استعمال البطارية يستهلك الحمض ويصبح المحلول الموصل أقل كثافة .

خلايا الوقود :

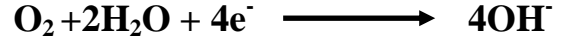
هي خلية جلفانية ينتج عن تأكسد الوقود فيه طاقة كهربائية . مثل خلايا وقود الهيدروجين – خلايا وقود الميثان



معادلة التفاعل عند الأنود : حيث يتأكسد الهيدروجين



معادلة التفاعل عند الكاثود : يختزل الأكسجين



التفاعل النهائي :



- خلية الوقود لا تنفذ مثل بقية البطاريات ما دام الوقود متوفراً
- تستخدم في السفن الفضائية

- تستعمل خلايا الوقود صفيحة بلاستيكية تسمى غشاء تبادل البروتون مما يستبعد الحاجة إلى محلول موصل
- خلايا وقود الميثان من عيوبها أنها تنتج ثاني أكسيد الكربون الذي يسبب الاحتباس الحراري .

التآكل :

هو خسارة الفلز الناتج عن تفاعل الأكسدة والاختزال بين الفلز والمواد التي في البيئة . مثل صدأ الحديد

www.almanahj.com

العوامل التي تزيد من عملية الصدأ :

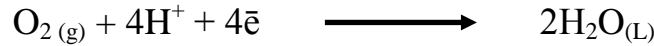
1- الأكسجين 2- الماء (الرطوبة)

- عند وجود كسر أو شق في الحديد يصبح هو الأنود (المصعد) وتتم فيه التفاعل التالي :

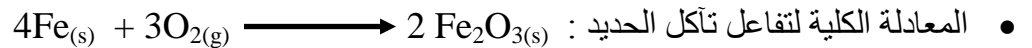


- تتحرك الإلكترونات إلى الكاثود عبر قطعة الحديد التي تمثل الدائرة الخارجية و الأنود في نفس الوقت .

- الكاثود يقع على حافت قطرة الماء حيث يتم اختزال الأكسجين كما في التفاعل التالي :



- تتأكسد أيونات الحديد الثنائية (Fe^{2+}) إلى أيونات الحديد الثلاثية (Fe^{3+}) وتتحد بالأكسجين لتكون صدأ الحديد (Fe_2O_3)



- عملية الصدأ عملية بطيئة لأن الماء يحتوي على كمية قليلة من الأيونات

- بخلاف ماء البحر أو الطرقات التي يرش فيها الملح فإن عملية الصدأ تحدث بسرعة لزيادة عدد الأيونات .

حماية الفلزات من التآكل (طرق منع التآكل)

1- التغليف بالمغنيسيوم أو الألمنيوم أو التيتانيوم.

2- الدهان .

3- تغليف الحديد بفلز أكثر مقاومة للتآكل وهو ما يعرف (بالجلفنة) .

الجلفنة : تغليف الفولاذ بالخرصين حيث يعمل الخرصين طبقة من أكسيده لحمايته من التآكل .

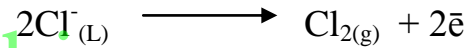
التحليل الكهربائي :

- هو جهاز يحدث به تفاعل كيميائي غير تلقائي نتيجة مرور تيار كهربائي .
- الخلية الجلفانية تولد تياراً كهربائياً خلال تدفق الإلكترونات من الأنود إلى الكاثود عن طريق التفاعل التلقائي .
- البطاريات الثانوية التي يمكن إعادة شحنها عن طريق التيار الكهربائي من خلال التفاعل العكسي حيث التيار الكهربائي يعمل على تدفق الإلكترونات من الكاثود إلى الأنود .
- من الأمثلة التحليل الكهربائي للماء – التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم .
- تحدث عملية التحليل الكهربائي في حجرة خاصة تعرف بخلية داون
- يجب أن يكون كلوريد الصوديوم في خلية داون على هيئة مصهور لأنه يتحول إلى أيونات تقوم بتوصيل التيار الكهربائي
- التحليل الكهربائي للماء يعتبر طريقة لإنتاج غاز الهيدروجين .

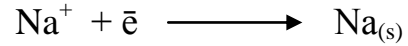
التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم :

يتم فيه تحويل مركب كلوريد الصوديوم إلى فلز الصوديوم وغاز الكلور كهربائياً باستخدام خلية داون .
أهم التفاعلات التي تتم في الخلية :

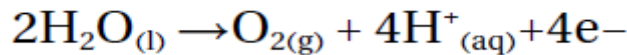
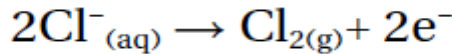
١ - عند الأنود : يتأكسد أيون الكلوريد إلى غاز الكلور



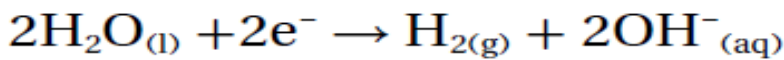
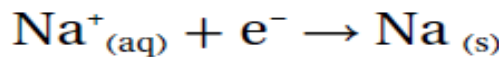
٢ - عند الكاثود : يختزل أيون الصوديوم إلى فلز الصوديوم



- الكلور له أهمية في حياة الفرد وله استخدامات كثيرة (تنقية المياه – صناعة المنظفات – صناعة الورق والمبيدات)
- فلز الصوديوم له استخدامات كثيرة منها (مبرد للمفاعلات النووية – صناعة المصابيح الخارجية)
- نواتج التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم يختلف عن تحليل ماء البحر وذلك لوجود الماء
- عند الأنود يكون احتمال أكسدة أيونات الكلوريد أو أكسدة الأكسجين في جزئ الماء :



- عند الكاثود يكون احتمال اختزال أيونات الصوديوم أو اختزال الهيدروجين في جزئ الماء



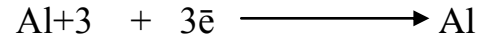
التحليل الكهربائي لأكسيد الألمنيوم (البوكسائيت) :

• يمكن الحصول على طريقة هول – هيروليت من التحليل الكهربائي لأكسيد الألمنيوم من خام البوكسائيت ($Al_2O_3 \cdot 2H_2O$)

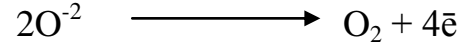
• حيث يتم إذابة أكسيد الألمنيوم في مصهور من الكريوليت (Na_3AlF_6).

• الجرافيت يمثل الكاثود وأصابع الجرافيت تعمل عمل الأنود

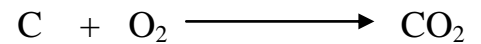
• عند الكاثود تختزل أيونات الألمنيوم إلى الألمنيوم على هيئة مصهور :



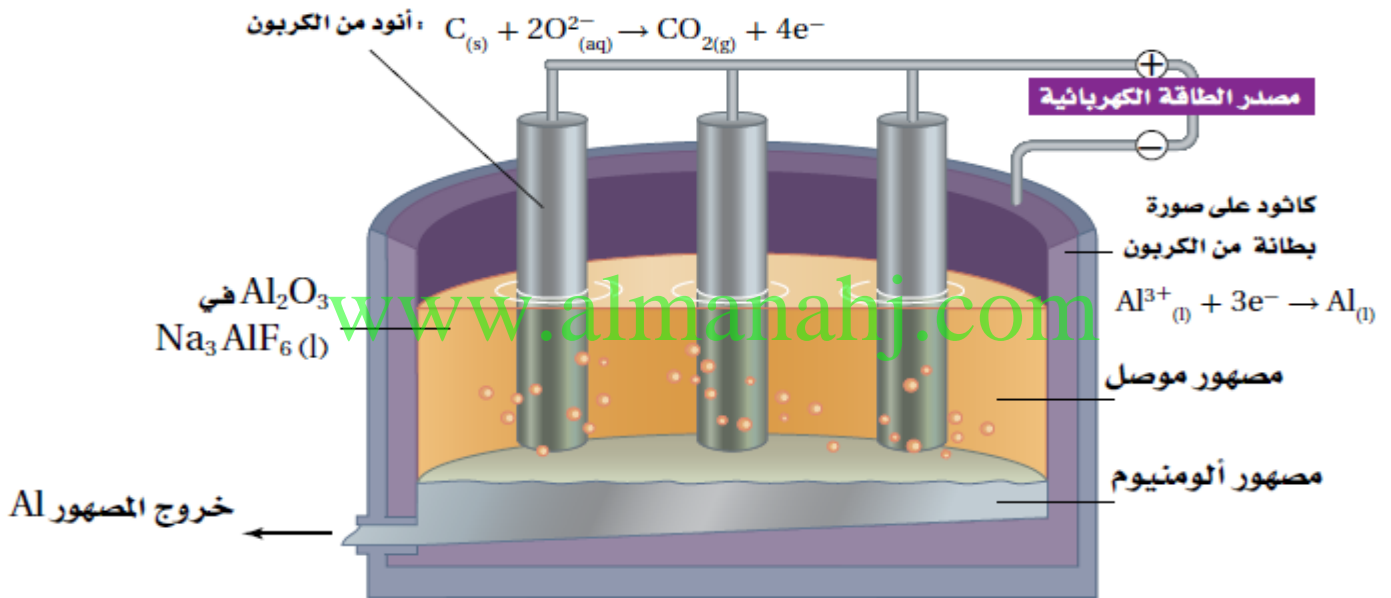
• عند الأنود تتأكسد أيونات الأكسجين لتنتج غاز الأكسجين :



• وحيث أن درجات الحرارة عالية فإن الأكسجين يتفاعل مع كربون الأنود لتكوين غاز ثاني أكسيد الكربون :



• إعادة تدوير الألمنيوم أفضل من استخلاصه وذلك لأن استخلاص الألمنيوم يكلف الكثير من الطاقة الكهربائية

**تنقية الخامات :**

يستعمل التحليل الكهربائي في تنقية الفلزات مثل النحاس

يوجد النحاس على شكل خامات مثل الكالويرايت $CuFeS_2$ او الكلكوسايت Cu_2S أو الملاكايت $Cu_2CO_3(OH)_2$

حيث يتم تنقية النحاس بوضع مصهور النحاس في قوالب تستعمل كأنود في خلية التحليل الكهربائي التي تحتوي على

محلول كبريتات النحاس وأما الكاثود فهي عبارة عن شريحة من النحاس النقي

حيث يتأكسد ذرات النحاس غير النقي على الأنود إلى أيونات النحاس لتنتقل إلى الكاثود فيتم اختزالها إلى النحاس

الطلاء بالكهرباء :

مثل المجوهرات المطلية بالذهب – ماص الصدمات في السيارات

حيث يتم توصيل الجسم المراد طلاؤه بالكاثود لخلية التحليل الكهربائي والأنود عبارة عن الفضة أو أي نوع آخر حيث يتم

أكسدة الفضة غير النقية عند الأنود إلى أيونات الفضة وتختزل هذه الأيونات عند الكاثود إلى فلز الفضة فيتكون طبقة رقيقة

على الجسم .

مركبات عضوية تحتوي على الهالوجينات :

أولاً : هاليدات الألكيل :

هي مركبات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين مرتبطة مع ذرة كربون أليفاتي .

الصيغة العامة لها : $R - X$ حيث R : جذر إلكيل أو ألكيل حلقي و X : هالوجين (F – Cl – Br – I)

ثانياً : هاليدات الأريل :

هي مركبات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين مرتبطة مع حلقة بنزين أو مجموعة أروماتية

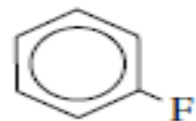
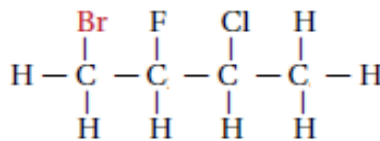
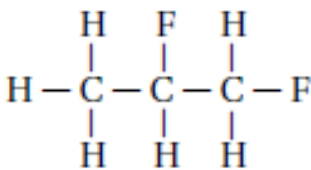
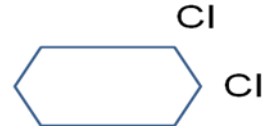
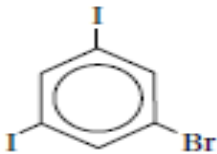
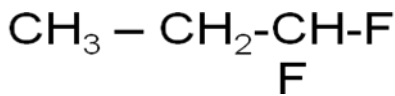


الصيغة العامة لها :

تسمية هاليدات الألكيل و هاليدات الأريل بنظام (IUPAC) :

1. نرقم أطول سلسلة من ذرات الكربون تحتوي على التفرعات والترقيم من الطرف الأقرب للتفرع .
2. نكتب رقم ذرة الكربون المرتبط بها الهاليد .
3. نكتب اسم الهاليد ونضيف له (واو) .
4. كتابة اسم الألكان على حسب عدد ذرات الكربون .
5. إذا كان هناك أكثر من تفرع ترتب على حسب الحروف الإنجليزية .
6. إذا كان التفرع متكرر نستخدم كلمة ثنائي – ثلاثي مع كتابة رقم ذرة الكربون التي يوجد عليها التفرع .
7. إذا كان المركب حلقي نضيف كلمة حلقي في نهاية اسم الألكان .
8. بالنسبة للمركبات هاليدات الأريل ترقم حلقة البنزين من التفرع وتأخذ التفرعات أقل الأرقام . ويختتم الاسم بكلمة بنزين

تطبيقات :



خواص هاليدات الألكيل :

- درجة غليانها أعلى من درجة غليان الألكان المقابل
- تزداد درجة غليان الهاليد من الفلور إلى اليود بزيادة عدد الالكترونات الخارجية له
- (كلما زاد حجم الذرة زادت درجة الغليان) . (I > Br > Cl > F)

استعمالات هاليدات الألكيل :

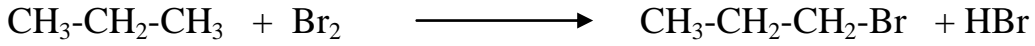
- كلورو ميثان يستخدم في صناعة منتجات السليكون
- اليوديد العضوي يوجد في هرمونات الغدد الدرقية
- تستخدم هاليدات الألكيل كمذيبات وفي صناعة المنظفات لان لها القدرة على إذابة الجزيئات غير القطبية
- يستخدم غاز رباعي فلورو إيثين في صناعة رباعي فلورو بولي إيثين (PTFE) الذي يستخدم في صناعة أسطح غير لاصقة لأدوات الطبخ
- كلوريد البولي فينيل (PVC) يستخدم في صناعة نماذج الألعاب
- الهالوإيثان يستخدم في التخدير (2-برومو - 2- كلورو - 1,1,1- ثلاثي فلورو إيثان)

تفاعلات الاستبدال :

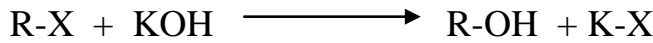
هي استبدال ذرة أو مجموعة ذرات بدل ذرة أو مجموعة ذرات في المركب .

١ - الهلجنة لتحضير هاليدات الألكيل : استبدال ذرة الهيدروجين في الألكان بذرة هالوجين

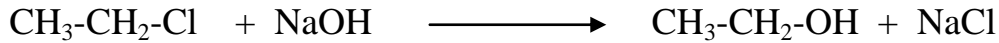
القاعدة العامة :



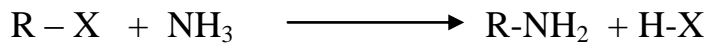
تطبيق :

٢ - استبدال الهاليد في هاليد الألكيل بهيدروكسيد من هيدروكسيد فلز لتحضير الأفعال :

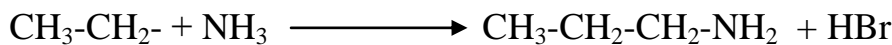
القاعدة العامة :



تطبيق :

٣ - استبدال الهاليد في هاليد الألكيل بمجموعة أمين من النشادر لتحضير الأمينات :

القاعدة العامة :



تطبيق :

الكحولات : (الأنواع)

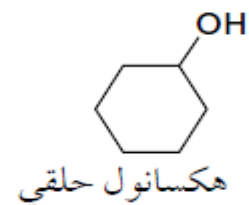
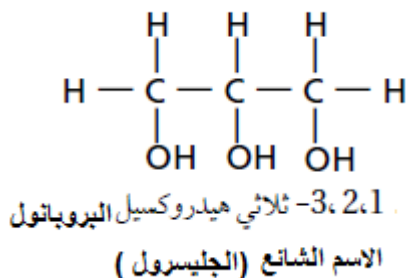
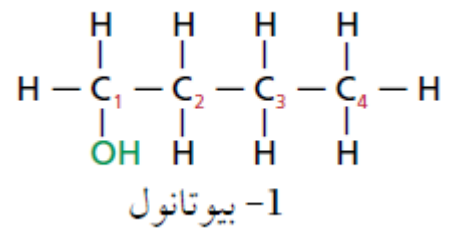
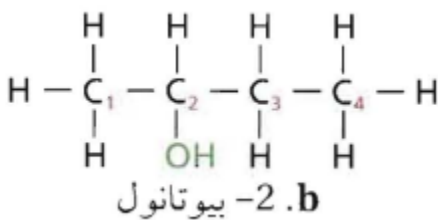
هي ألكانات تم استبدال ذرة هيدروجين بمجموعة هيدروكسيد (OH) .

الصيغة العامة : R-OH**الخواص الفيزيائية :**

- جزيء الكحول قطبي بين ذرة الأكسجين والهيدروجين
- تكون الكحولات مع بعضها روابط هيدروجينية وكذلك مع جزيء الماء لأنها قطبية
- درجة غليانها عالية مقارنة بالمركبات الهيدروكربونية الأخرى لأنها تكون روابط هيدروجينية
- تذوب الكحولات في الماء لأنها قطبية وتكون روابط هيدروجينية مع الماء لذلك من الصعب فصل الكحول من الماء إلا بالتقطير .
- تعتبر الكحولات مذيبة جيدة للمركبات العضوية القطبية .

تسمية الكحولات :

1. نرقم من الطرف الأقرب لمجموعة الهيدروكسيل بحيث تأخذ أقل الأرقام
2. نسمي التفرعات كما تقدم .
3. نكتب رقم ذرة الكربون المتصلة بها مجموعة الهيدروكسيل
4. نختم الاسم بالألكان على حسب طول السلسلة ثم نضيف له (ول)
5. الحلقي يبدأ الترقيم من ذرة كربون الهيدروكسيل إذا كان هناك أكثر من مجموعة هيدروكسيل نكتب ثنائي ، ثلاثي على حسب التكرار

تطبيقات :

الإيثرات :

الصيغة العامة : **R-O-R**

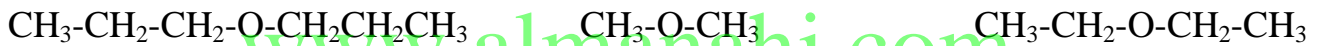
الخواص الفيزيائية :

- ١ - جزيئات الإيثرات قطبية لوجود فرق في السالبية الكهربائية بين (C - O)
- ٢ - قطبية الإيثرات اقل من الأغوال لان الفرق في السالبية بين (C - O) اقل من الفرق بين (O - H) الأغوال
- ٣ - الإيثرات لا تكون روابط هيدروجينية لعم وجود هيدروجين حمضي
- ٤ - الإيثرات تكون روابط هيدروجينية مع الأغوال والماء
- ٥ - درجة غليان الإيثرات اقل من درجة غليان الأغوال المقابلة وهي سهلة التطاير. لماذا .
- ٦ - تذوب الإيثرات في الماء وذوبانها اقل من ذوبان الأغوال . لماذا .

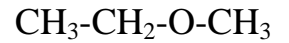
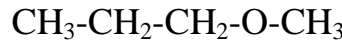
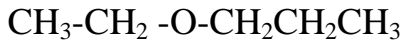
تسمية الإيثرات :

- أنواع الإيثرات : (ا) إيثرات متماثلة : $R = R$ (كلمة ثنائي) أسم الجذر الإلكيلي + كلمة إيثر
 (ب) إيثرات غير متماثلة : $R \neq R$ ترتب الجذور على حسب الأحرف الأبجدية الانجليزية

اسم الجذر الأول + أسم الجذر الثاني + كلمة إيثر



www.almanahj.com



الأمينات :

الصيغة العامة : **R-NH2**

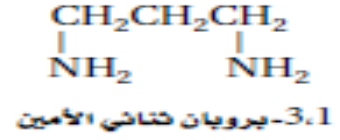
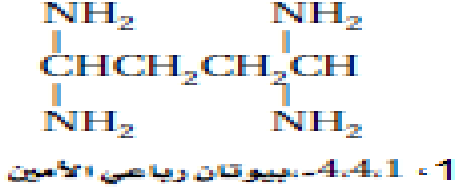
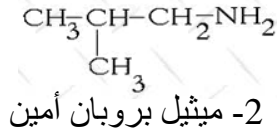
أنواع الأمينات :

- ١ . أمين أولي : (R-NH₂)
- ٢ . أمين ثانوي : (R-NH-R)
- ٣ . أمين ثالثي : (R - $\underset{\text{R}}{\text{N}}$ -R)

تسمية الامينات :

- 1- تسمى باسم الألكان الذي يحتوي على نفس عدد ذرات الكربون بإضافة كلمة أمين متبوعا برقم ذرة الكربون المرتبطة بمجموعة NH₂ بحيث تأخذ أصغر رقم ممكن.
- 2- إذا كان أمين ثانوي أو ثالثي تحدد أطول سلسلة كربونية
- 3- نكتب الجذور على حسب الحروف الأبجدية الإنجليزية
- 4- ثم يختم أسم المركب باسم الألكان على حسب طول السلسلة ثم نتبعه بكلمة أمين
- 5- إذا كان هناك أكثر من مجموعة أمين نستخدم ثنائي ثلاثي

: تطبيقات



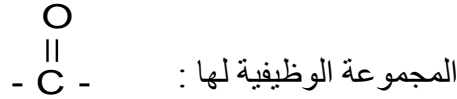
ملحوظة : تستخدم تسمية أخرى إذا كان هناك مجموعة وظيفية مع مجموعة الأمين فتعتبر مجموعة الأمين تفرع وتسمى أمينو

استعمالات الأمينات :

- 1 . يستعمل الأنيلين في إنتاج الأصباغ ذات الظلال العميقة اللون
- 2 . يستخدم هكسيل حلقي أمين و الإيثيل أمين في صناعة المبيدات الحشرية والمواد البلاستيكية
- 3 . الأمينات هي المسؤولة عن الروائح المميزة للكائنات الميتة والمتحللة
- 4 . تستعمل الأمينات في التحقيق الطب الجنائي

www.almanahj.com

مركبات الكربونيل



المركبات التي تحتوي على مجموعة الكربونيل :
1- الألهيدات 2- الكيتونات

أولاً : **الألهيدات**



التسمية الشائعة لبعض مركبات الألهيدات :



فورمالدهيد (الفورمالين) أستالدهيد (إيثانال)

التسمية النظامية (IUPAC) :

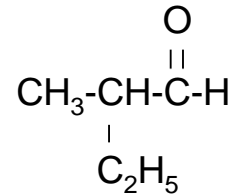
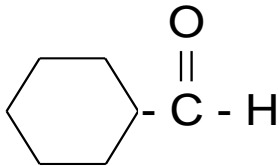
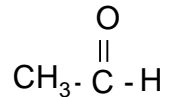
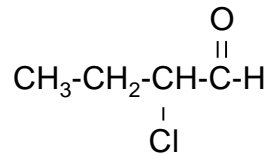
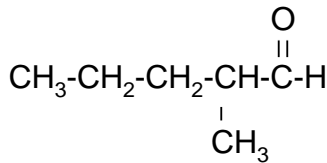
١. نرقم من ذرة كربون الكربونيل حيث تأخذ رقم (1) إلى نهاية أطول سلسلة

٢. نسمي التفرعات كما تقدم

٣. نكتب اسم الألكان على حسب طول السلسلة ونضيف إليه المقطع (ال)

www.almanahj.com

تطبيقات :



الخواص الفيزيائية للألدهيدات :

- ١ - جزيئاتها قطبية لوجود رابطة قطبية بين الكربون والأكسجين
- ٢ - قطبيتها أعلى من الإيثرات و أقل من الأغوال لان السالبية الكهربائية بين (H-O) في الأغوال اكبر من السالبية الكهربائية بين (C=O) في الألدهيدات و الكيتونات وهي أعلى من (C-O-C) في الإيثرات
- ٣ - لا تكون بين جزيئاتها روابط هيدروجينية لأنها لا تحتوي على هيدروجين مرتبط بالأكسجين
- ٤ - تكون روابط هيدروجينية مع الماء .
- ٥ - درجة غليانها أعلى من الإيثرات و أقل من الأغوال لسبب السالبية (تزداد درجة الغليان بزيادة الكتلة الجزيئية)
- ٦ - تذوب في الماء لأنها قطبية وتكون معه روابط هيدروجينية .
- ٧ - ذائبيتها أعلى من الإيثرات . (تقل الذائبية بزيادة الكتلة الجزيئية)

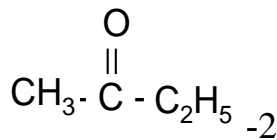
أهم استخدامات الألدهيدات :

- ١ - يستخدم محلول الفورمالدهيد (ميثانال) في حفظ أنسجة الكائنات الحية ولكن تم تقييد استخدامه .
- ٢ - يستعمل الفورمالدهيد مع اليوريا لصناعة الشمع المقاوم وكذلك في قطع السيارات والاجهزة الكهربائية والغراء الذي يستخدم في أصاق الخشب
- ٣ - مركب بنزaldehid و ساليسالدهيد تعطي اللوز نكهة الطبيعية
- ٤ - مركب السينامالدهيد ينتج رائحة القرفة

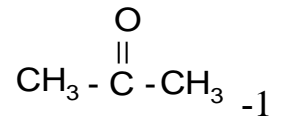
www.almanahj.com

ثانياً : الكيتونات

الصيغة العامة : $R - \overset{\text{O}}{\parallel}{C} - R$ (R- CO -R) حيث R = جذر ألكيلي
التسمية الشائعة لبعض مركبات الكيتونات :



إيثيل ميثيل كيتون (2- بيوتانون)



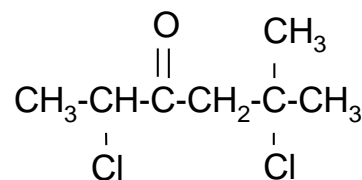
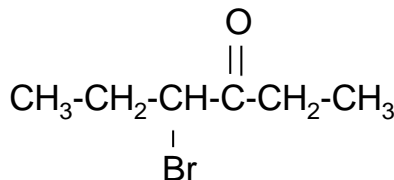
الأسيتون (2- بروبانون) (ثنائي ميثيل كيتون)

التسمية النظامية (IUPAC) :

١ - نرقم من الطرف الأقرب لكربون مجموعة الكربونيل بحيث تأخذ أقل الأرقام

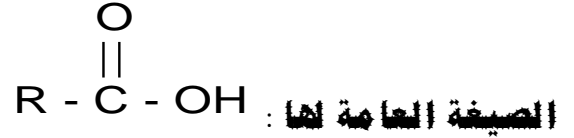
٢ - نسمي التفرعات كما تقدم

٣ - نكتب اسم الألكان على حسب طول السلسلة ثم نضيف المقطع (ون) ونكتب قبل الاسم رقم ذرة كربون الكربونيل

تطبيقات :

الأحماض الكربوكسيلية

وهي مركبات عضوية تحتوي على مجموعة هيدروكسيل ومجموعة كربونيل .



التسمية الشائعة :



حمض الخل (حمض الاستيك)



حمض النمل (حمض الفورمك)

التسمية النظامية (IUPAC) :

١ - نرقم من ذرة كربون الكربوكسيل باتجاه أطول سلسلة

٢ - نكتب التفرعات كما تقدم

٣ - نكتب كلمة حمض ثم أسم الألكان على حسب طول السلسلة ونضيف له المقطع (ويك)



www.almanahj.com

الخواص الفيزيائية :

١ - قطبيتها عالية جداً لتعدد الروابط القطبية بين (C=O) وكذلك بين (O-H)

٢ - قطبيتها أعلى من الأغوال

٣ - الحمض الكربوكسيلي يكون رابطتين هيدروجينيتين بين جزيئاته

٤ - درجة غليانه أعلى من الأغوال المماثلة

٥ - ذائبيتها في الماء عالية وتتأين بشكل ضعيف حيث تنتج أيونات الهيدرونيوم

٦ - تكون مع الماء روابط هيدروجينية

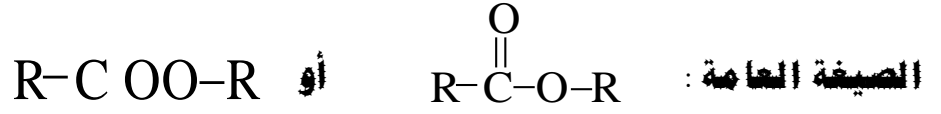
٧ - تعمل على تحويل ورق تباع الشمس الأزرق إلى أحمر

أحماض كربوكسيلية أخرى :

١ - حمض الأكساليك وحمض الاديبيك وتسمى ثنائية الحمض لأنها تحتوي على مجموعتين من الهيدروكسيل

٢ - حمض اللاكتيك الموجود في اللبن يحتوي على مجموعة وظيفية أخرى مثل مجموعات الهيدروكسيل

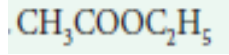
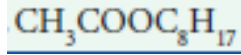
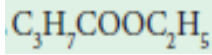
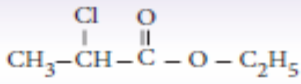
مركبات عضوية مشتقة من الأحماض الكربوكسيلية الإسترات



التسمية :

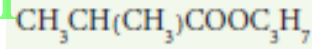
- ١ - نرقم من ذرة كربون الكربونيل باتجاه أطول سلسلة
- ٢ - نكتب أسم الجذر الألكيلي المتصل بمجموعة الاستر
- ٣ - نكتب التفرعات كما تقدم
- ٤ - نكتب أسم الألكان على حسب طول السلسلة ويضاف المقطع (وات)

تطبيقات :



www.almanahj.com

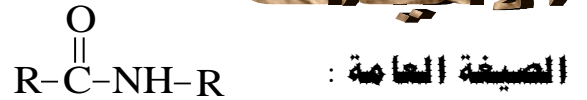
(بيوتيل - ١ - ميثيل بنتانوات)



الخواص :

- ١ - مركبات قطبية متطايرة ورائحتها عطرية
- ٢ - توجد في العطور والنكهات الطبيعية
- ٣ - تستخدم لإنتاج النكهات الطبيعية وفي الأطعمة والعطور والشموع العطرية

الأميدات



التسمية :

- ١ - يكتب أسم الألكان ثم يضاف إليه المقطع أميد .

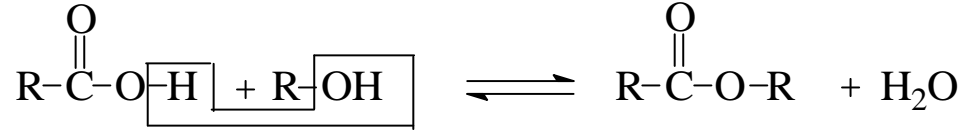
الخواص :

- ١ - اليوريا هو أحد الأميدات المهمة صيغته $(NH_2-CO-NH_2)$ وهو ناتج عن هضم البروتينات
- ٢ - يتم التخلص منها عن طريق الكلي نع البول
- ٣ - تستخدم في صناعة الأسمدة الزراعية لأنها تحتوي على نسبة عالية من النيتروجين

تفاعلات التكاثف

هو تفاعل حذف جزئ ماء من جزيئين صغيري من مركبات عضوية لإنتاج مركب أكثر تعقيداً .

- من أهم تفاعلات التكاثف تفاعل الحموض الكربوكسيلية مع الأغوال لإنتاج الإيستر كما في التفاعل التالي :



أسئلة تقويم :

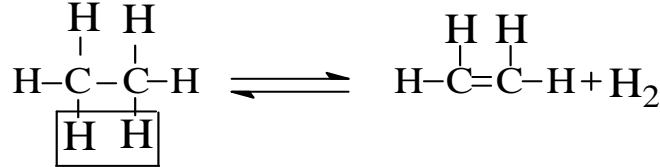
www.almanahj.com

تفاعلات أخرى للمركبات العضوية

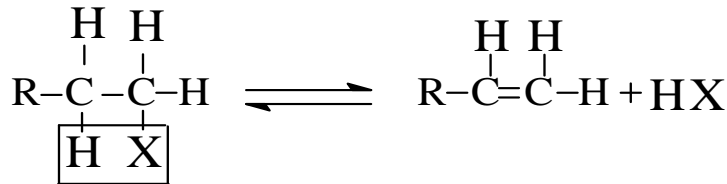
تصنيف تفاعلات المواد العضوية :

1- تفاعلات الحذف :

أ- حذف الهيدروجين : يتم حذف الهيدروجين من الألكان لإنتاج الألكين المقابل ومنها حذف الهيدروجين من الإيثان لإنتاج الإيثيلين الذي يستخدم في صناعة أدوات وأرضيات الملاعب كما في التفاعل التالي :



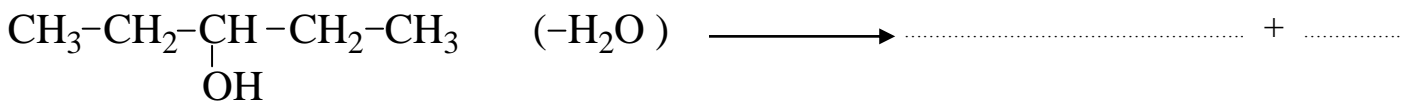
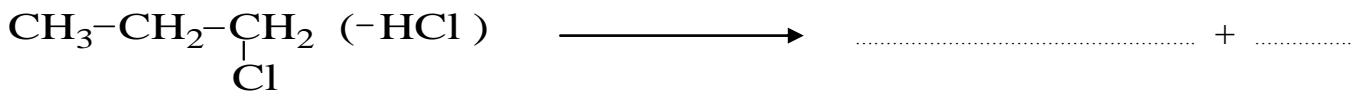
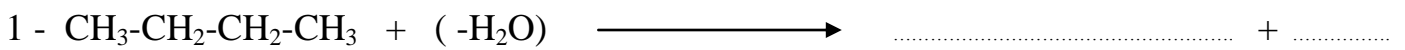
ب- حذف هاليد الهيدروجين : يتم حذف هاليد هيدروجين من هاليد الألكيل لإنتاج الألكين المقابل :



ج- حذف الماء : من جزئ غول لتكوين الألكين المقابل :



تطبيقات : أكمل المعادلات التالية ثم سم الناتج :

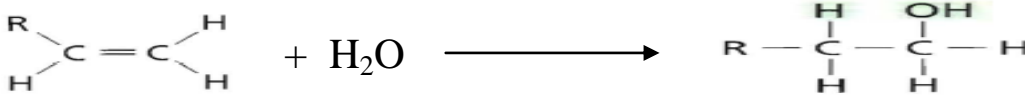


2- تفاعلات الإضافة :

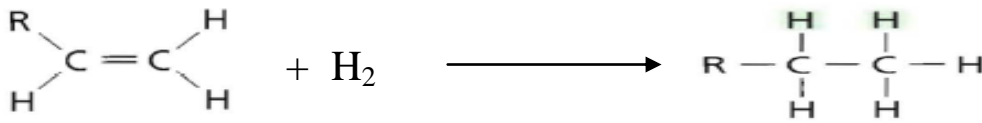
تحدث تفاعلات الإضافة للرابطة الثنائية (الألكينات) والثلاثية (الألكاينات)

أ- إضافة الماء :

يضاف الماء إلى الرابطة الثنائية لإنتاج الأغوال المقابلة :

ب- إضافة الهيدروجين :

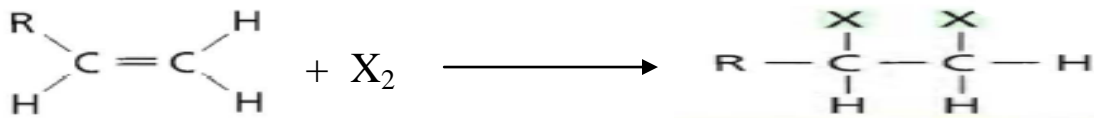
يضاف الهيدروجين إلى الرابطة المضاعفة لإنتاج الألكان المقابل :

ج- إضافة هاليد الهيدروجين :

يضاف هاليد الهيدروجين إلى الرابطة الثنائية لإنتاج هاليد الألكيل :

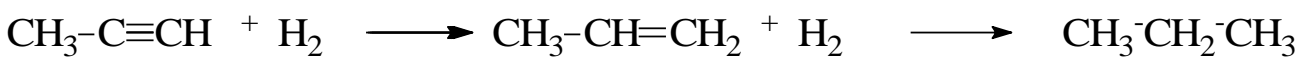
د - إضافة الهالوجين :

يضاف الهالوجين إلى الرابطة الثنائية لإنتاج هاليد الألكيل :

هـ - إضافة الهيدروجين إلى الرابطة الثلاثية :

يضاف الهيدروجين إلى الرابطة الثلاثية لإنتاج الألكان وتستعمل هذا التفاعل لتحويل السوائل الدهنية غير المشبعة إلى

دهون مشبعة :



ألكاين (بروبين)

ألكين (بروبين)

ألكان (بروبان)

2- تفاعلات الأكسدة و الاختزال :أ- أكسدة الألكانات :

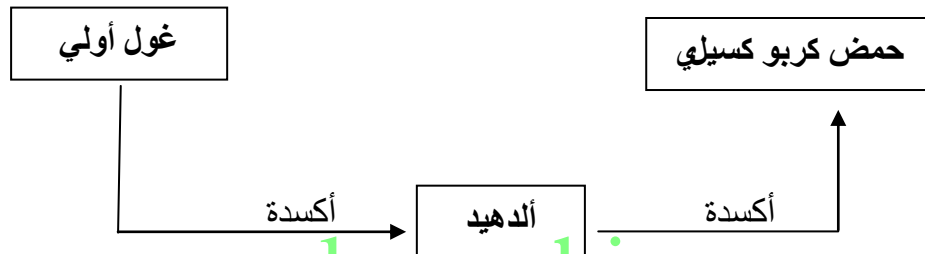
تتأكسد الألكانات بواسطة أكسيد النحاس أو ثاني كرومات البوتاسيوم أو حمض الكبريت إلى الأغوال المقابلة :



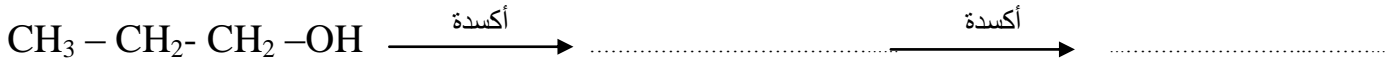
مثال :

ب- أكسدة الكحولات :

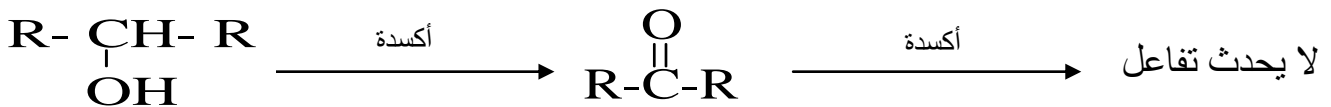
• تتأكسد الأغوال الأولية إلى الأدهيدات وهي تتأكسد إلى الحموض الكربوكسيلية :



أكمل المعادلة التالية: www.almanahj.com



• تتأكسد الأغوال الثانوية إلى الكيتونات المقابلة التي لا تتأكسد :



أكمل المعادلات التالية :

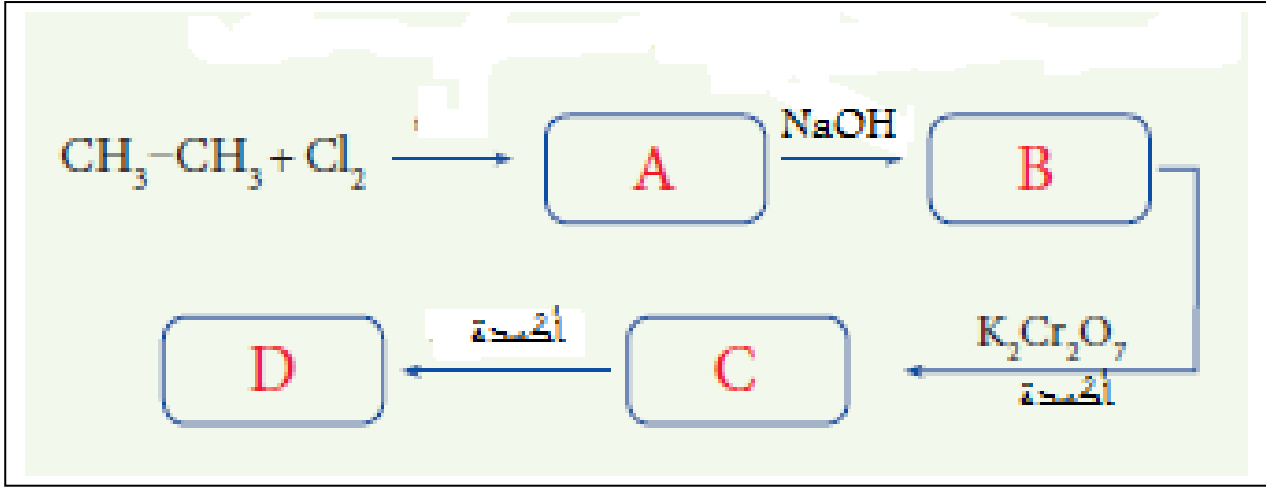


• ملحوظات :

- الأغوال الثالثية لا تتأكسد لعدم وجود فيها هيدروجين
- الأكسدة عبارة عن اكتساب أكسجين أو فقد هيدروجين
- الاختزال هو عبارة عن فقد أكسجين أو كسب هيدروجين

تطبيقات على تفاعلات الحذف - الإضافة - الأكسدة والاختزال - الاستبدال - التكاثف

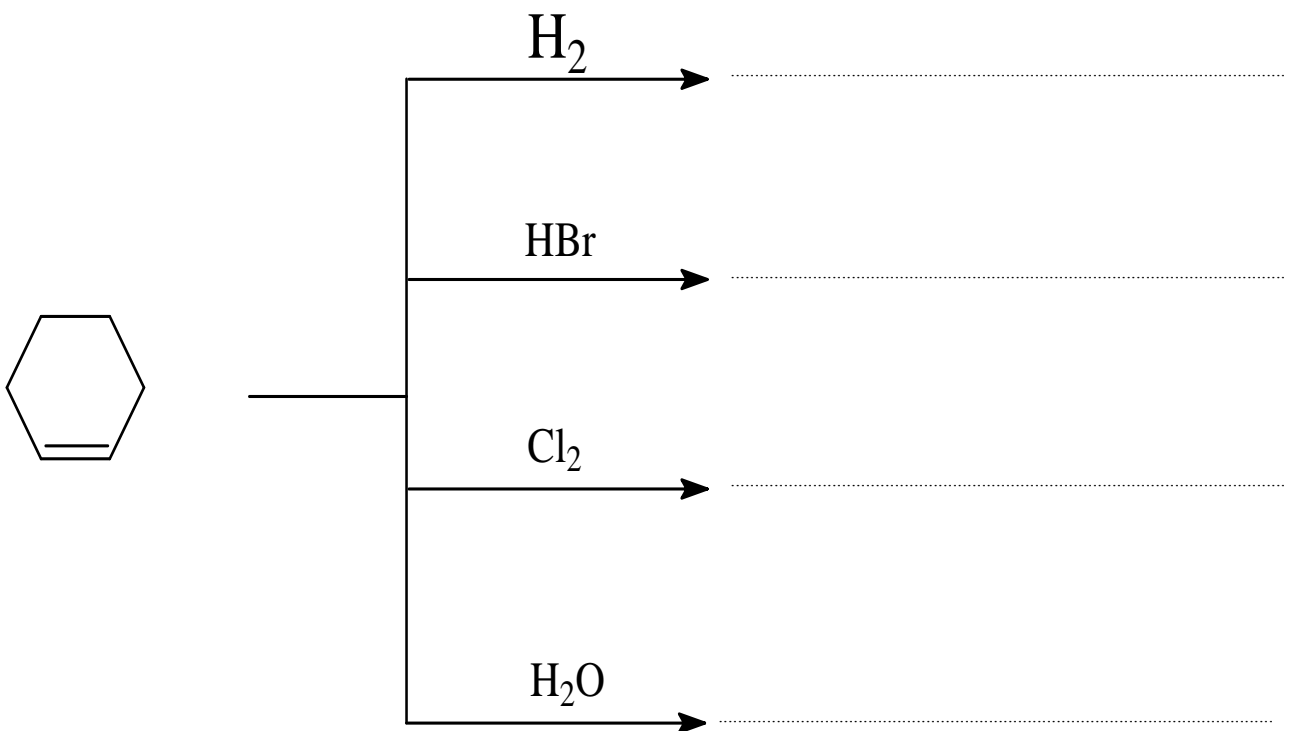
س1/ أكتب صيغ المركبات (A-B-C-D) في المخطط التالي باستخدام التفاعلات السابقة :



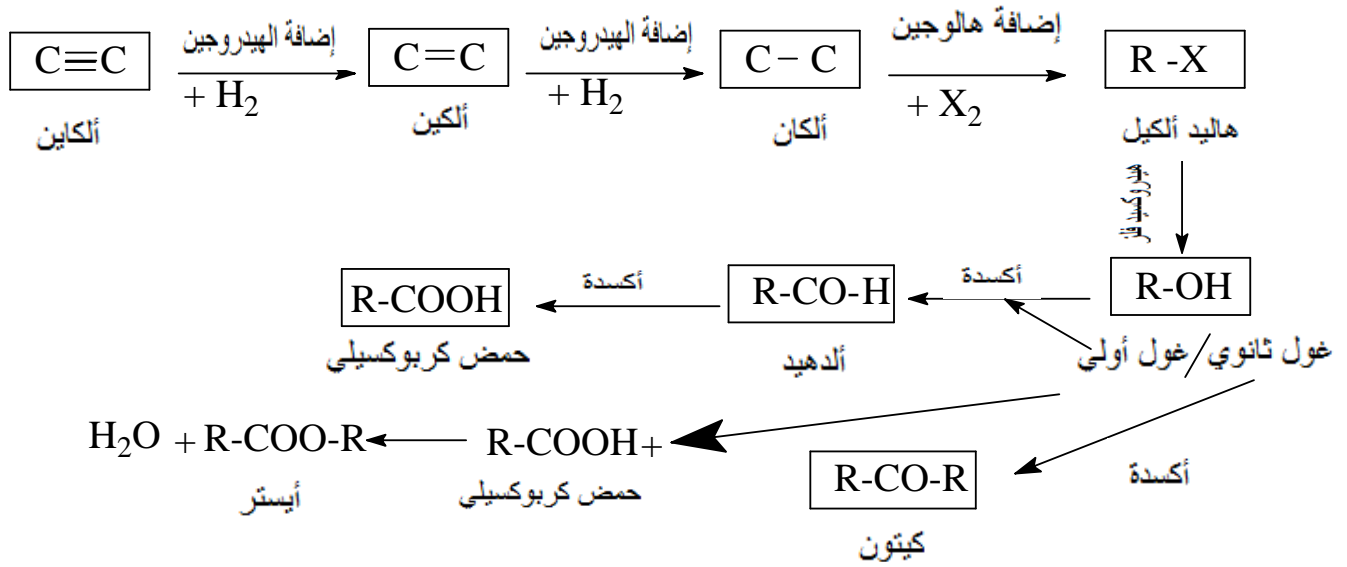
س2/ من الإيثانين كيف تحضر إيثانوات الميثيل ؟

www.almanahj.com

س3/ أكمل المعادلات التالية :



مخطط تفاعلات المركبات العضوية (الأستبدال - الحذف - الإضافة - التكاثر)



البوليمرات

البوليمرات : هي جزيئات كبيرة تتكون من وحدات بنائية متكررة عن طريق تفاعلات الإضافة والتكاثف .

عصر البوليمرات :

- بولي كربونات تستخدم في صناعة الأقراص المدمجة وتختلف جزيئاته على حسب الكتلة المولية للجزيء حيث تتراوح بين (10000 amu إلى 1000000amu)
- قديماً كان يستخدم بوليمرات طبيعية مثل : الحجر – الخشب – الصوف- القطن
- وهناك بوليمرات معالجة كيميائياً مثل : المطاط – البلاستيك – السيليلود الذي يحضر من معالجة سيلليوز القطن أو الألياف الخشبية مع حمض الكبريت
- أول بوليمر صناعي تم تحضيره تميز بالصلادة واللمعان وهو نوع من البلاستيك يسمى الباكالايت حيث يستخدم في أجهزة الوقود لمقاومته للحرارة

التفاعلات المستخدمة لصناعة البوليمرات :

- صناعة البوليمر سهلة لأنه يمكن تحضيره في خطوة واحدة حيث تكون المادة المتفاعلة الرئيسية جزيئات صغيرة

تسمى **مونومرات**

www.almanahj.com

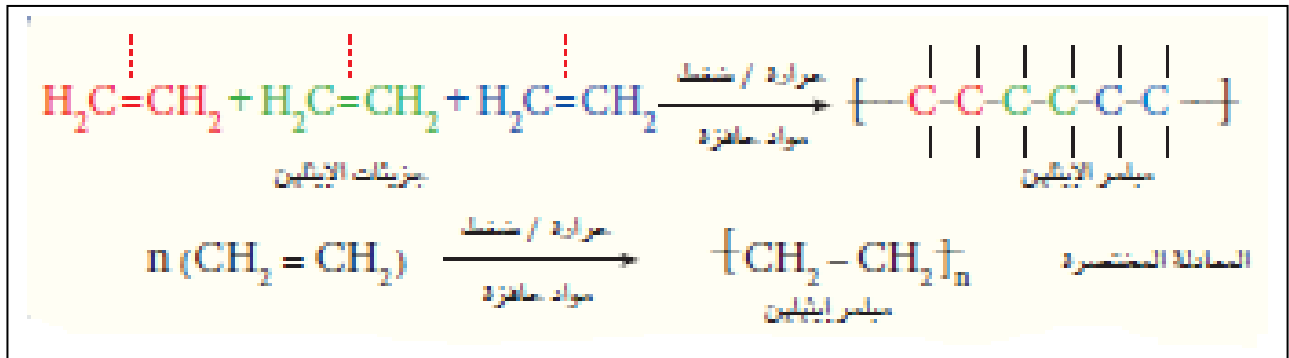
- تسمى التفاعلات التي ترتبط فيها المونومرات معاً بتفاعلات البلمرة
- تسمى مجموعة الذرات المتكررة الناتجة من ترابط المونومرات بوحدة بناء البوليمر
- أنواع البلمرة نوعان هما :

أ - البلمرة بالإضافة

ب- البلمرة بالتكاثف

١ - البلمرة بالإضافة :

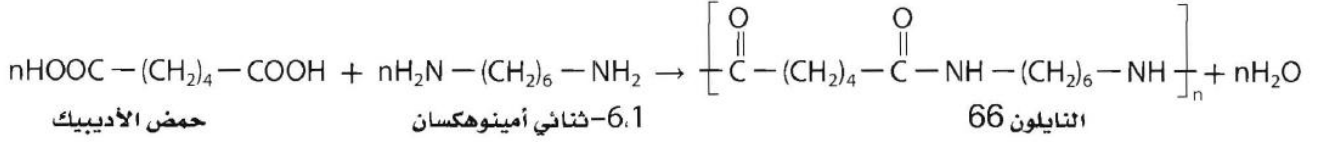
هو التفاعل الذي تتكسر فيه الروابط غير المشبعة مثل مبلمر الإيثيلين



٢ - البلمرة بالتكاثف :

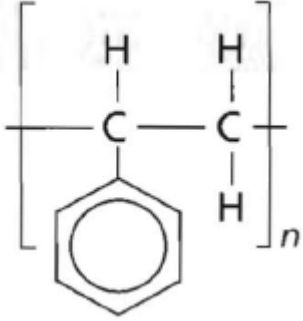
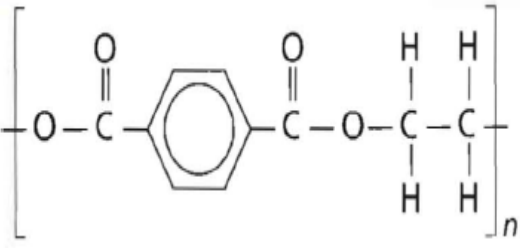
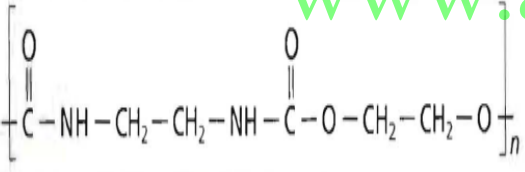
هو التفاعل الذي يحدث عندما تحتوي المونومرات على اثنتين من المجموعات الوظيفية على الأقل وتتحد مع بعضها ليفقد جزيء صغير مثل الماء .

- من الأمثلة على هذه التفاعلات نايلون 66 الذي يتكون من مونومرات في نهايتها مجموعة كربوكسيل والجزيء الأخر من المونومرات يتكون من مجموعة أمين



البوليمرات الشائعة :

البوليمر	الاستعمال	الوحدة البنائية المتكررة
بولي كلوريد الفينيل (PVC)	أنابيب بلاستيكية، وتغطية اللحوم والمفروشات، وملابس ضد المطر، وجدران المنازل، وخرطوم مياه	$\begin{array}{ccccccc} \text{H} & \text{H} & \left[\text{H} & \text{H} \right] & \text{H} & \text{H} & \\ & & & & & & \\ -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\dots \\ & & & & & & \\ \text{Cl} & \text{H} & \text{Cl} & \text{H} & \text{Cl} & \text{H} & \end{array}$
بولي أكريلونيتريل	الأقمشة والملابس والمفروشات والسجاد	$\left[\text{CH}_2 - \underset{\text{C} \equiv \text{N}}{\text{CH}} \right]_n$
بولي فينيلدين كلوريد	تغليف الطعام والأقمشة	$\left[\text{CH}_2 - \underset{\text{Cl}}{\overset{\text{Cl}}{\text{C}}} \right]_n$
بولي ميثيل ميثاكريلات	زجاج غير قابل للكسر، للنوافذ، والعدسات والتحف الفنية	$\left[\text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{O}}{\text{C}} - \text{O} - \text{CH}_3} \right]_n$

$\left[\text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \right]_n$	<p>أوعية للمشروبات، والحبال، وأدوات المطبخ</p>	<p>بولي بروبيلين (PP)</p>
	<p>رغوة التغليف والعزل، وأوعية للنباتات، وحاوية لحفظ الطعام، وعمل النهاج</p>	<p>بولي ستايرين (PS) وستايرين البلاستيك</p>
	<p>زجاجات المشروبات الغازية، الإطارات، والملابس، وأواني الطعام تستعمل مرة واحدة</p>	<p>بولي إيثيلين رباعي فتالات (PETE)</p>
	<p>الأثاث، ومخدات القوم، والطلاء المقاوم للماء، وبعض أجزاء الأحذية</p>	<p>بولي يوريثان</p>

خواص البوليمرات وإعادة تدويرها :

- ١ - سهولة التحضير وغير مكلفه
- ٢ - غير قابلة للصدأ وأكثر تحملا من المواد الطبيعية
- ٣ - سهولة تشكيلها وسحبها على شكل ألياف
- ٤ - أغلبها لا يذوب في الماء وغير نشطة كيميائيا وغير موصلة للكهرباء
- ٥ - إعادة تدوير البلاستيك مهم جدا في التقليل من استخدام الوقود الاحفوري المهدد بالنفاد
- ٦ - عند فرز المواد البلاستيكية لإعادة تدويرها لابد من فرزها على حسب نوع البوليمر

المركبات العضوية الحيوية

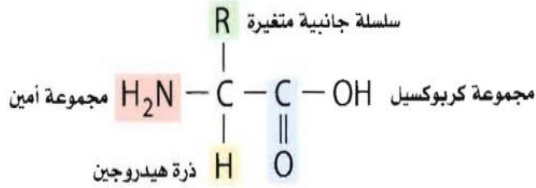
البروتينات

البروتين : هي بوليمرات عضوية تتكون من أحماض أمينية مرتبطة معاً بترتيب معين وجودها : توجد في جميع المخلوقات الحية ومنها ما عاز الجبل

الأحماض الأمينية :

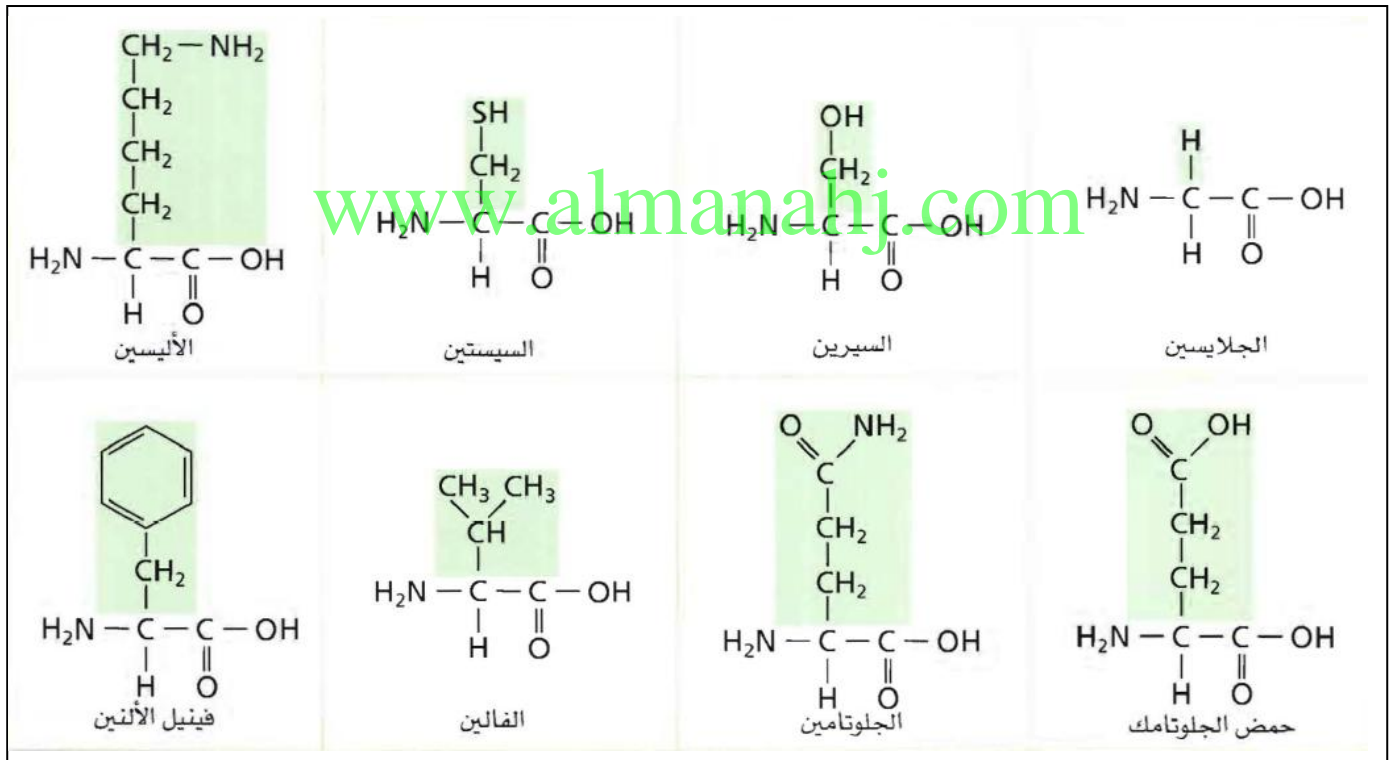
هي جزيئات عضوية توجد فيها مجموعات الأمين ومجموعات الكربوكسيل

التركيب العام للأحماض الأمينية :



تحتوي كل مجموعة أمين على ذرة مركزية محاطة بأربع مجموعات
1 مجموعات الأمين
2 مجموعة كربوكسيل
3 ذرة هيدروجين
4 سلسلة جانبية (R)

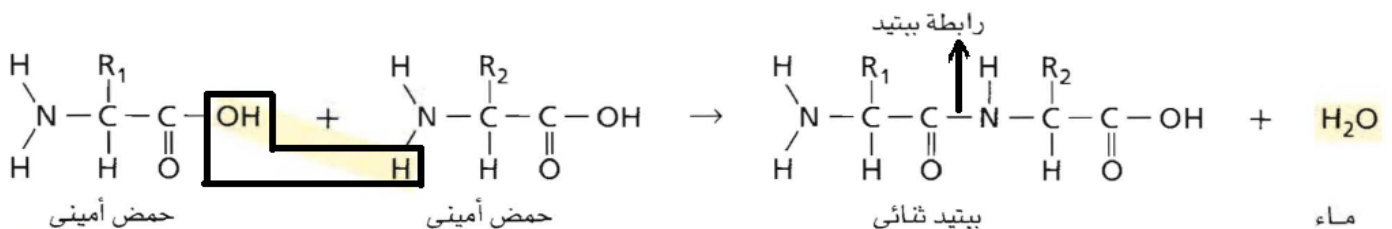
أمثلة على الأحماض الأمينية :



الرابطة الببتيدية :

هي رابطة يجمع بين حمضين أميين .

وتنتج من تفاعل حمضين أميين حيث يتحد مجموعة الأمين في الحمض الأميني الأول مع مجموعة الكربوكسيل في الحمض الأميني الثاني ويتم نزع جزيء ماء منهما وتكوين مجموعة أميد برابطة ببتيدية (يسمى تفاعل تكاثف)



ملحوظات :

- البروتين يتكون من ترابط 50 حمض أميني على الأقل وأكثر من 1000 حمض أميني
- كلما زاد عدد الأحماض الأمينية يزداد أنواع البروتينات المتوقع تكونها

تركيب البروتين ثلاثي الأبعاد :

البروتينات التي تتكون من سلاسل طويلة من الأحماض الأمينية تكوّن أشكال ثلاثية الأبعاد كما يلي :

١ - شكل حلزوني يشبه لفات حبل الهاتف

٣ - على شكل لولب

٢ - على هيئة صحيفة مكوية عدة طيات

٤ - شكل ليفي طويل

- عندما يتغير شكل البروتين داخل الخلية فإنه قد لا يقوم بوظيفته

العوامل التي تغير الخواص الطبيعية للبروتينات :

١ - تغير درجة الحرارة

٣ - الرقم الهيدروجيني PH

٢ - قوة الرابطة الأيونية

٤ - انفكك طيات البروتين ولولبه

وظائف البروتينات المتعددة :

١ - تسريع التفاعلات

٧ - مصدر للطاقة عند نقص

٢ - نقل المواد

الطاقات الأخرى

٣ - تنظيم العمليات الخلوية

٦ - تسريع حركة الخلايا

تسريع التفاعلات :

يعمل عدد كبير من البروتينات عمل الأنزيمات التي تعمل على تسريع التفاعلات داخل الخلايا وذلك بسبب :

١ - حجمها الكبير يمكنها من تكوين روابط متعددة مع المواد المتفاعلة

٢ - التنوع الكبير للسلاسل الجانبية للأحماض الأمينية يعمل على تكون عدد من القوى بين الجزيئات التي تعمل إلى

تخفيض طاقة التنشيط للتفاعل

الأنزيم : هو عامل محفز حيوي يعمل على تسريع التفاعل دون أن يستهلك ويقوم بتخفيض طاقة التنشيط للتفاعل

كيفية عمل الأنزيمات :

- يقوم الأنزيم بالارتباط بالمواد الخاضعة لفعل الأنزيم (المتفاعلات) بموضع معينة على جزيئات الأنزيم تسمى بالموضع النشط .

- بعد ذلك يغير الأنزيم شكله ليحيط بالمادة الخاضعة إحاطة محكمة وتسمى هذه العملية بالمطابقة التأثيرية

- بعد ذلك تتكون النواتج ويعود الأنزيم إلى شكله الطبيعي

بروتينات النقل :

تقوم البروتينات بنقل جسيمات أصغر منها في أرجاء الجسم مثل :

- ١ - بروتين الهيموجلوبين ينقل الأكسجين في الدم من الرئتين إلى سائر الجسم

الدعم البنائي :

بعض البروتينات تقتصر على تكوين تراكيب حيوية للمخلوقات الحية وتسمى بالبروتينات البنائية مثل :
الكولاجين ويتوفر في معظم الحيوانات وهو جزء من العظام والجلد والأربطة وكذلك هناك بروتينات بنائية مثل الريش والفرو والأظافر والشعر

الإنصالات :

تقوم الهرمونات بنقل الإشارات من جزء في الجسم إلى جزء آخر مثل :

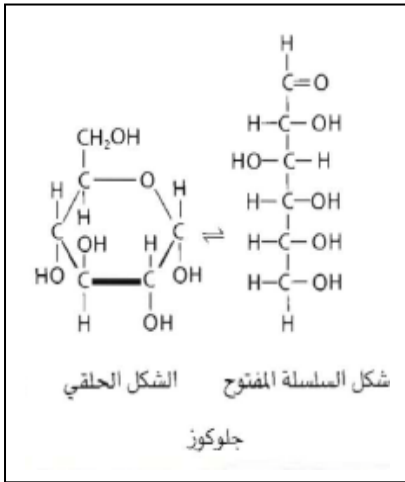
١ - الأنسولين الذي ينتجه البنكرياس حيث عند وصوله للدم يعطي إشارات إلى خلايا الجسم أن السكر متوفر ويجب تخزينه

الكربوهيدرات

هي مركبات عضوية تحتوي على عدة مجموعات وظيفية من الهيدروكسيل (OH) ومجموعة الكربونيل (C=O)
والصيغة العامة لها $[C_n(H_2O)_n]$. وهي المصدر للطاقة المختزنة في جسم الكائن الحي

أنواع الكربوهيدرات :**السكريات الأحادية :**

تتكون من خمس إلى ست ذرات كربون وتحمل صفات الألدهيدات و الكيتونات لأنها تحتوي على مجموعة كربونيل



• تكون على شكل حلقي عندما تكون على هيئة محلول مائي

• تكون على شكل سلسلة مفتوحة عندما يكون على حالة صلبة

• السلسلة المفتوحة تحتوي على مجموعة الكربونيل

مثل :

1- الجلوكوز : وهو سكر سداسي الكربون يوجد في الدم بنسبة عالية ويسمى سكر الدم

2- الجالكتوز : يشبه الجلوكوز ولكنه يختلف عنه في اتجاه مجموعة الهيدروكسيل

و ذرات الهيدروجين لذا فالجلوكوز والجالكتوز متشكلان هندسيان

3- الفركتوز : يتكون من ست ذرات كربون ويحتوي على مجموعة كيتون يسمى

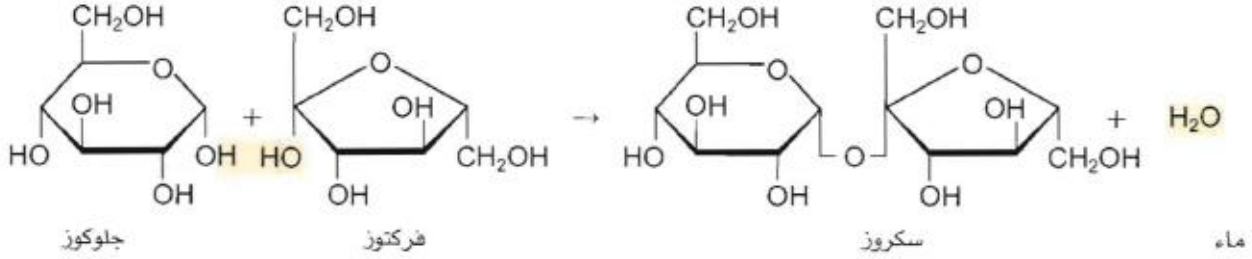
سكر الفاكهة لأنه يوجد في معظم الفاكهة ويعتبر الجلوكوز و الفركتوز متشكلين هندسيين

السكريات الثنائية :

هو ارتباط سكرين أحاديين من خلال تفاعل التكاثف ويتم فيه حذف جزيء ماء وتكون بينهما رابطة إيثرية .

مثل : السكروز : يتكون من الجلوكوز و السكروز يسمى بسكر المائدة

اللاكتوز : يتكون من الجلوكوز و الجلاكتوز يسمى بسكر الحليب

**السكريات عديدة التسكر :**

هي بوليمرات تتكون من 12 وحدة أساسية أو أكثر من السكريات الأحادية ترتبط بروابط إيثرية

مثل :

الجليكوجين :

• يتكون من وحدات من الجلوكوز

• يوجد في الكبد والعضلات والبكتيريا والفطريات

النشا و السيلليوز : www.almanahj.com

• تتكون من وحدات أساسية من الجلوكوز

• النشا يستعمل في تخزين الطاقة ولا يذوب في الماء

• السيلليوز بوليمر لا يذوب في الماء ويكون الجدران القاسية للخلية النباتية

• لا يستطيع الإنسان أن يهضم السيلليوز ويستطيع هضم الجلايكوجين

الليبيدات

هي جزيئات حيوية كبيرة غير قطبية . (لا تذوب في الماء)

أهم وظائفها :

1. تخزن الطاقة في جسم الكائن الحي بشكل فعال
2. تكون معظم تركيب الأغشية الخلوية

*ما الفرق بين الليبيدات والبروتينات والكربوهيدرات ؟

الليبيدات ليست بوليمرات ذات وحدات بناء أساسية متكررة بينما البروتينات و الكربوهيدرات هي بوليمرات .

الأحماض الدهنية :

- تتكون الليبيدات من وحدة بناء رئيسية تسمى بالأحماض الدهنية وهي أحماض كربوكسيلية ذات سلاسل طويلة صيغتها العامة $(CH_3(CH_2)_nCOOH)$
- تتكون الأحماض الدهنية الطبيعية من 12 إلى 24 ذرة كربون
- تحتوي معظم الأحماض الدهنية من عدد زوجي من ذرات الكربون

أنواع الأحماض الدهنية :

1- أحماض دهنية مشبعة :

وهي الأحماض التي لا تحتوي على روابط ثنائية أو ثلاثية مثل حمض الستريك

www.aimanahj.com

2- أحماض دهنية غير مشبعة :

وهي الأحماض التي تحتوي على روابط ثنائية أو ثلاثية

- ويمكن أن يتحول الحمض الدهني غير المشبع إلى حمض دهني مشبع بالتفاعل مع الهيدروجين (الهدرجة) مثل حمض الأوليك

3- الجلسريدات الثلاثية :

الأحماض الدهنية غالباً ما تكون مرتبطة بالجليسرول

الجليسرول : هو جزيء يتكون من ثلاث ذرات كربون ترتبط كل منها بمجموعة هيدروكسيل

الجليسرول الثلاثي :

- وهو مركب ناتج عن ارتباط ثلاث أحماض دهنية بالجليسرول بروابط أستر
- يكون الجلسريد الثلاثي صلب أو سائل في درجة حرارة الغرفة
- عندما يكون الجلسريد الثلاثي سائل يكون على شكل زيت
- عندما يكون الجلسريد الثلاثي صلباً يكون على شكل دهن
- الخلايا الدهنية تختزل الطاقة الفائضة على هيئة جلسريد ثلاثي في الجسم وعندما يحتاج الجسم للطاقة تقوم الخلايا بتحليل الجلسريد الثلاثي لتطلق الطاقة المخزنة
- **التنظيف :** هو تميه الجلسريد الثلاثي في وجود هيدروكسيد الصوديوم (صناعة الصابون)

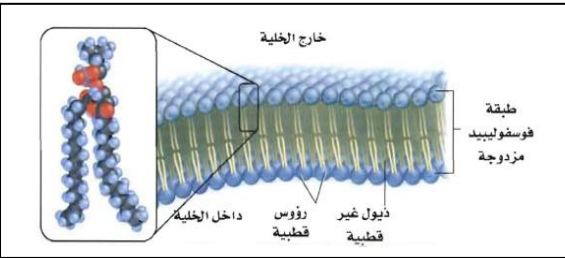
كيف تتم عملية إزالة الأوساخ من الثياب ؟

يتكون الصابون من طرف قطبي يذوب في الماء وطرف غير قطبي يرتبط به الزيوت و المواد غير القطبية

الليبيدات الفسفورية :

جلسريدات ثلاثية استبدل فيها أحد الأحماض الدهنية بمجموعة فوسفات قطبية تكون الجزء القطبي رأساً حيث تتكون من رأس قطبي وذيلين غير قطبيين

الغشاء البلازمي : يتكون من طبقتين من الليبيد الفسفوري بحيث تكون ذيلها غير القطبية موجهة للداخل و رؤوسه



القطبية موجهة للخارج وهذا الترتيب يسمى الليبيد الثنائي الطبقة حيث يعمل هذا الليبيد كحاجز ينظم المواد التي تدخل للغشاء وتخرج منه

الليبيز الفسفوري :

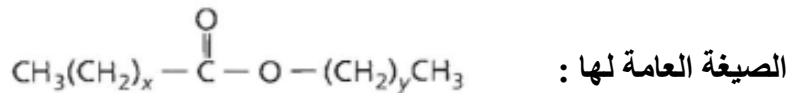
هو عبارة عن أنزيم يوجد في سم الأفاعي يعمل كعامل محفز لتحليل الليبيز الفسفوري حيث يتكون الليبيز الفسفوري من تمييه رابطة الاستر لذرة الكربون في الليبيد الفسفوري

www.almanahj.com

- لسعة الأفعى يمكن أن تؤدي للموت ؟
- السبب لأن الليبيز الفسفوري إذا دخل لمجرى الدم يذيب أغشية كريات الدم الحمراء فتتمزق

الشموع :

هي ليبيدات تحتوي على أحماض دهنية وتتكون نتيجة اتحاد حمض دهني مع كحول ذي سلسلة طويلة

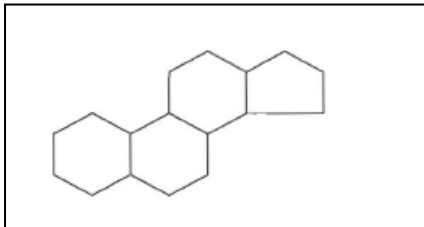


- عند حدوث المطر توجد قطرات من الماء على أوراق الأشجار وذلك لوجود طبقة شمعية ينتجها النبات لمنع فقدان الماء
- يتكون شمع النحل من اتحاد حمض البالمتيك من حمض دهني مكون من 16 ذرة كربون مع كحول يحتوي على

سلسلة من 30 ذرة كربون

الستيرويدات :

هي ليبيدات تحتوي على حلقات متعددة تتركب من الستيرويد الأساسي التالي :



- الهرمونات الجنسية هي ستيرويد ينظم عمليات الأيض

- الكولسترول هو ستيرويد وهو المكون الأساسي للأغشية الخلوية
- فيتامين (د) يحتوي على تركيب الستيرويد وله أهمية في تركيب العظام
- العلجوم البحري يستعمل ستيرويد يسمى بوفوتوكسين كمادة سامية للدفاع عنها وهو قاتل للقطط والكلاب

الأحماض النووية :

- هو مبلمر حيوي يحتوي على النيتروجين ويقوم بتخزين المعلومات الوراثية ونقلها . توجد في نواة الخلية
- الوحدة الأساسية التي يتركب منها الحمض النووي النيوكليوتيد الذي يتكون من ثلاثة أجزاء هي :
 - 1- مجموعة فوسفات غير عضوية
 - 2- سكر أحادي يتكون من خمس ذرات كربون
 - 3- تركيب يحتوي على نيتروجين يدعى قاعدة نيتروجينية

اللؤلؤ المرزوق :

هو حمض ديوكسي رايبونوكليك وهو أحد نوعي الأحماض النووية التي توجد في الخلايا الحية

تركيبه :

- يتركب من سلسلتين طويلتين من النيوكليوتيدات ملتفتين لتشكلا بناء حلزوني . وكل نيوكليوتيد على :
- 1- مجموعة فوسفات
 - 2- سكر ديوكسي رايبوز يتكون من خمس ذرات كربون
 - 3- قاعدة نيتروجينية
- حيث أن :

جزيئات السكر ومجموعة الفوسفات تشكل الجزء الخارجي أو العمود الفقري للتركيب اللولبي والقواعد النيتروجينية توجد داخل التركيب

يحتوي (DNA) على أربع قواعد نيتروجينية وهي :

- 1- الأدينين
- 2- الثايمين
- 3- السايروسين
- 4- الجوانين

الفرق بين (DNA) و (RNA)

RNA	DNA
حمض الرايبونوكليك	حمض ديوكسي رايبونوكليك
يحتوي على : 1- الأدينين 2- السايروسين	يحتوي على 1 - الأدينين 2- الثايمين
3- الجوانين 4- اليوراسيل	3- السايروسين 4- الجوانين
يحتوي على سكر الرايبوز	يحتوي على سكر الديوكسي رايبوز
يتكون من شريط واحد دون وجود روابط هيدروجينية بين القواعد	يكون على هيئة لولب ثنائي تقوم الروابط الهيدروجينية بربط السلسلتين معا عن طريق قواعدهما
يمكن للخلايا من استخدام المعلومات الموجودة في DNA	يخزن المعلومات الوراثية

www.almanahj.com