

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع اضغط هنا [7/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/7)

* للحصول على جميع أوراق الصف السابع في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا [7science/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/7science)

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/7science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف السابع اضغط هنا [grade7/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/grade7)

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا [bot_almanahj/me.t//:https](https://t.me/bot_almanahj)

عدد الصفحات	الأول	الفصل	العام	المسار	السابع	الصف	العلوم
-------------	-------	-------	-------	--------	--------	------	--------

مما يلي ليس من خصائص الفلزات؟

شدة التوصيل الكهربائية
قابلية السحب
البريق

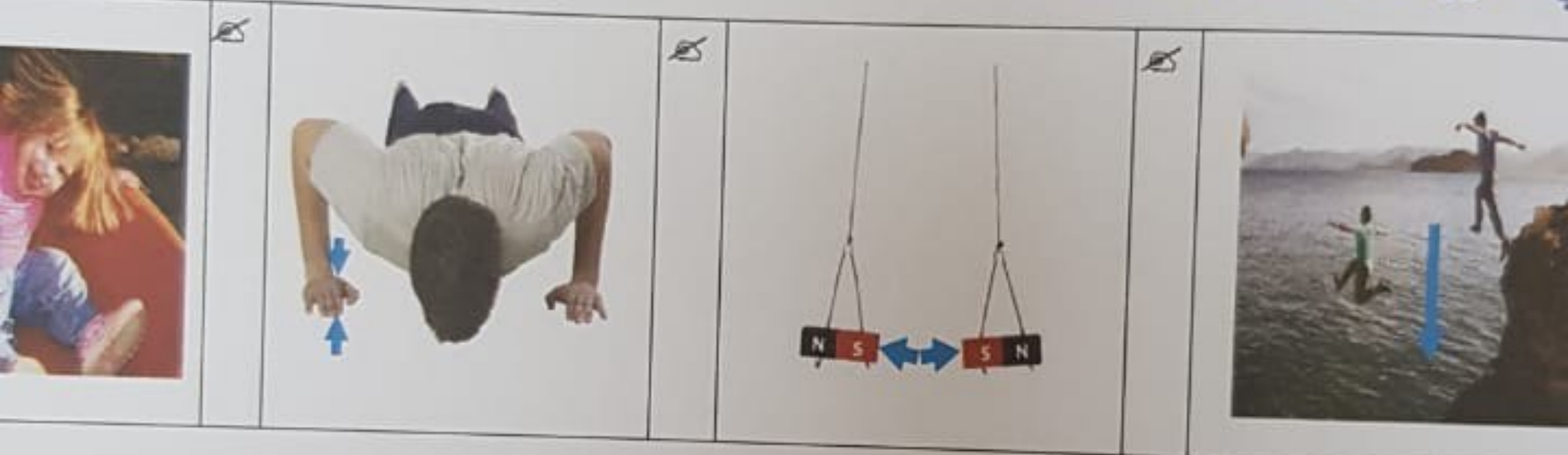
العنصر شبه الفلز الأكثر توافراً في الكون ويستخدم في أجزاء العديد من الأجهزة الإلكترونية؟

السيليكون
البولونيوم
الأسستين

فرت طائرة مسافة 3000 km بين مدينة دبي ومدينة القاهرة في زمن قدره 3 h، كم يبلغ متوسط

سرعتها؟
1000 km/h
9000 km/h
300 km/h
100 km/h

في الصور التالية تمثل قوة تلامس؟



يوضح الشكل أدناه، انطلاق صاروخ يحمل أول رائد فضاء إماراتي: (هزاع المنصوري)

في القوانين الآتية ينطبق على الشكل؟

القانون الأول لنيوتن

القانون الثاني لنيوتن

القانون الثالث لنيوتن

قانون القصور الذاتي



قوة دفع
الغازات
الصاروخ
نحو الأعلى
(رد فعل)



قوة دفع
محرك
الصاروخ
الغازات
نحو الأسفل
(شغل)

جزء الأول / السؤال الأول

ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة للفقرات (1 - 15)

- لماذا يتم تكرار التجارب عند إجراء استقصاء علمي؟

- لتقليل الانحياز
 لتقليل الانحياز
 لزيادة الإجراءات السلامة
 لزيادة الانحياز

أي بيانات طالب في الجدول أدناه قياساته هي الأكثر دقة؟

بيانات الطلاب بشأن درجة الانصهار			
المحاولة	الطالب B	الطالب A	
1	190.0°C	183.5°C	المحاولة 1
2	183.3°C	185.9°C	المحاولة 2
3	187.1°C	184.6°C	المحاولة 3
	186.8°C	184.7°C	المتوسط
درجة انصهار السكر (القيمة المقبولة) 185°C			

الطالب A

الطالب B

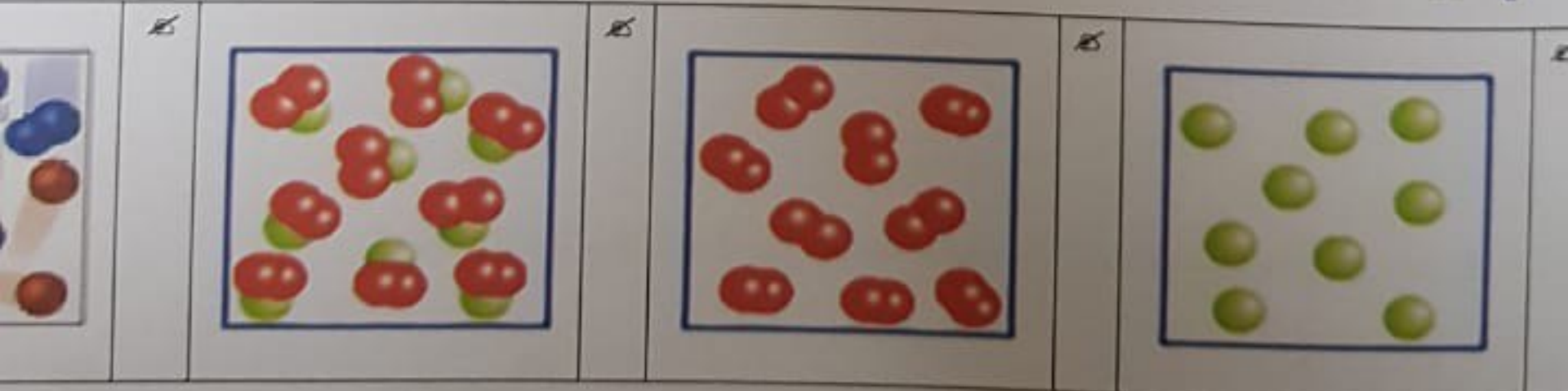
الطالب C

لا يوجد أي طالب بياناته دقيقة

- أي من العوامل التالية يغيره الباحث أثناء التحقيق العلمي؟

- نتائج التجربة
 المتغير التابع
 المتغير المستقل
 الثابت

- أي من التالية يمثل مركب؟



- أي الآتية خاصية فيزيائية ليس لها دور عادة في فصل المخاليط؟

- الذوبانية
 التوصيل
 الكثافة
 المغناطيسية

يُلي يزيد من سرعة التفاعل الكيميائي؟

نقص في درجة الحرارة

في التركيز

زيادة كلا من التركيز ودرجة الحرارة

في مساحة السطح

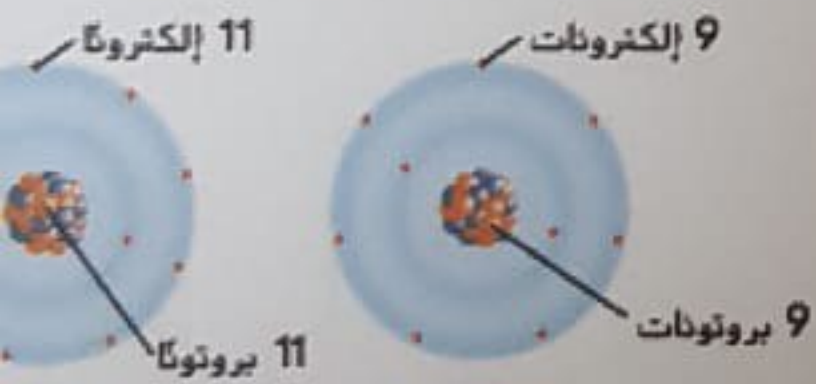
يُلي ليس من مؤشرات التغير الكيميائي؟

		
تجمد الماء	تغير في الطاقة	فقاعات غازية

نموذج الذي استنتج أن الذرات تتكون غالبًا من الفراغ؟

نموذج بور نموذج رذرفورد طومسون النموذج

ما يلي يُبينه الشكل أدناه؟



رئين مختلفين
ن مختلفين
رئين مختلفين
رئين مختلفين

ي مما يلي صحيح بالنسبة لتصنيف العنصرين 1 و 2 في الشكل أدناه؟



لا فلز و 2 فلز
فلز و 2 شبه فلز
فلز و 2 لا فلز
لا فلز و 2 شبه فلز



عدد الصفحات	الأول	الفصل	العام	المسار	السابع	الصف	العلوم	الدرجة
-------------	-------	-------	-------	--------	--------	------	--------	--------

ادرس الجدول الدوري للعناصر. وأجب عن الأسئلة (20-26)

الجدول الدوري للعناصر

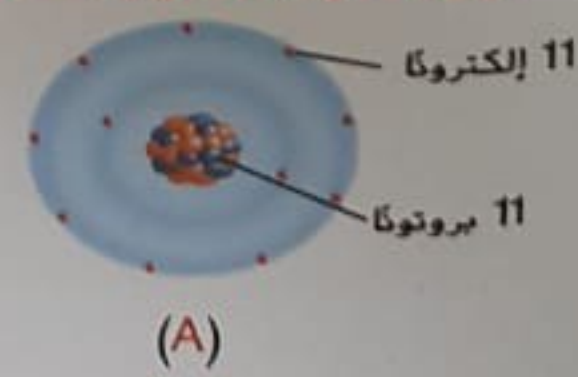
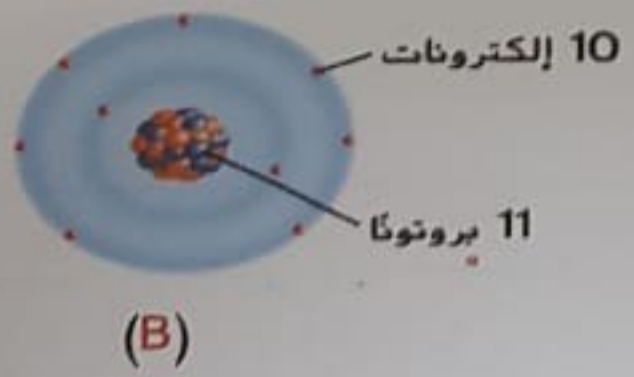
1 H 1.008	2 He 4.003																
3 Li 6.941	4 Be 9.012											5 B 10.81	6 C 12.01	7 N 14.01	8 O 16.00	9 F 19.00	10 Ne 20.18
11 Na 22.99	12 Mg 24.31											13 Al 26.98	14 Si 28.09	15 P 30.97	16 S 32.07	17 Cl 35.45	18 Ar 39.95
19 K 39.10	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.88	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.39	31 Ga 69.72	32 Ge 72.61	33 As 74.92	34 Se 78.97	35 Br 79.90	36 Kr 83.80
37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.95	43 Tc (98)	44 Ru 101.1	45 Rh 102.9	46 Pd 106.4	47 Ag 107.9	48 Cd 112.4	49 In 114.8	50 Sn 118.7	51 Sb 121.8	52 Te 127.6	53 I 126.9	54 Xe 131.3
55 Cs 132.9	56 Ba 137.3	57 La 138.9	72 Hf 178.5	73 Ta 180.9	74 W 183.8	75 Re 186.2	76 Os 190.2	77 Ir 192.2	78 Pt 195.1	79 Au 197.0	80 Hg 200.6	81 Tl 204.4	82 Pb 207.2	83 Bi 209.0	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89 Ac (227)	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (263)	107 Bh (262)	108 Hs (265)	109 Mt (266)	110 Ds (281)	111 Rg (272)	112 Cn (285)	113 Nh (286)	114 Fl (289)	115 Mc (289)	116 Lv (293)	117 Ts (294)	118 Og (294)

سلسلة اللان
سلسلة الاكت

58 Ce 140.1	59 Pr 140.9	60 Nd 144.2	61 Pm (145)	62 Sm 150.4	63 Eu 152.0	64 Gd 157.3	65 Tb 158.9	66 Dy 162.5	67 Ho 164.9	68 Er 167.3	69 Tm 168.9	70 Yb 173.0	71 Lu 175.0
90 Th 232.0	91 Pa 231.0	92 U 238.0	93 Np (237)	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (262)

- 2- ماذا يُسمى الصف الأفقي في الجدول؟
- 2- ما اسم المجموعة رقم 1 في الجدول؟
- 2- ما اسم المجموعة رقم 17 في الجدول الدوري؟
- 23- ما اسم عناصر المجموعات من 3 إلى 12؟
- 24- إذا اتحد عنصر من المجموعة رقم 17 مع فلز فإنه يكون
- 2- ما المجموعة التي لا تتفاعل عناصرها مع غيرها من العناصر إلا في ظروف خاصة في المختبر؟
- 20- لماذا نُقلت عناصر سلسلة اللانثيدات والأكتينيدات إلى أسفل الجدول الدوري؟

2- ادرس الشكل أدناه ، وأجب عن الاسئلة التالية



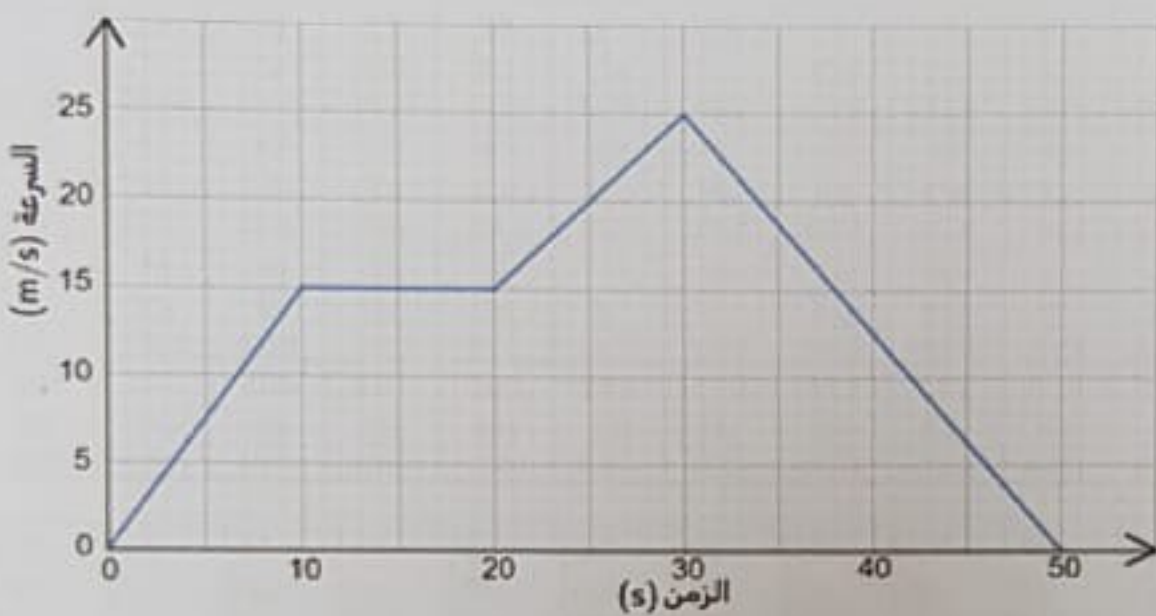
- هل A يُمثل ذرة متعادلة؟
- ماذا حصل للإلكترونات في B؟
- ما شحنة B؟

جزء الثاني

سؤال الثاني

30

استخدم الرسم البياني للإجابة عن الأسئلة التالية:



الفترة الزمنية التي تمثل انخفاض السرعة ؟

مرة ازدادت السرعة ؟

المصطلح الذي يصف الحركة في الفترة الزمنية من 10 s إلى 20 s ؟

استخدم الشكل أدناه للإجابة عن السؤالين (17 و 18)



احسب مقدار القوة المحصلة المؤثرة في الجسم ؟ وما اتجاهها؟

ما مقدار تسارع هذا الجسم ؟

كم عدد الأرقام المعنوية في القياسات الآتية:

ب- 0.001 g

1.234 m

السؤال الثالث

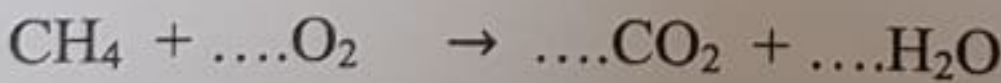
ضع الحرف المناسب من قائمة التعريف بين القوسين في قائمة المصطلح :

المصطلح	التعريف
28- (.....) الترسيب	أ- العملية التي يتحول فيها غاز إلى سائل
29- (.....) التسامي	ب- العملية التي يتحول فيها سائل إلى مادة صلبة
30- (.....) التكاثف	ج- العملية التي يتحول فيها الغاز مباشرة إلى مادة صلبة
31- (.....) القصور الذاتي	د- ذرات من نفس العنصر تختلف في عدد النيوترونات
32- (.....) النظائر	هـ- ميل الجسم إلى مقاومة التغير في الحركة
	و- العملية التي تتحول فيها بعض المواد الصلبة مباشرة إلى دون المرور بالحالة السائلة أولاً .

33- اكمل الفراغات في الجدول أدناه

رمز العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد النيوترونات	عدد البروتونات
C	6	7
N	14	7	7

34- أكمل المعادلة الكيميائية التالية كي تصبح موزونة :



35- قارن بين الإلكترون والبروتون والنيوترون من خلال إكمال الجدول التالي :

الإلكترون	البروتون	
		الشحنة
		الموقع

انتهت الأسئلة،،،،