

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



المراجعة النهائية للمادة

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف التاسع](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 20:24:07 2023-12-29 | اسم المدرس: يحيى الخضوري

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

مواصفات الورقة الامتحانية	1
أوراق عمل وتمارين لموضوع العوامل المؤثرة على معدل سرعة التفاعل	2
شرح درس العوامل المؤثرة على معدل سرعة التفاعل	3
نماذج اختبارات نهائية مع الإجابات	4
اختبار قصير نموذج حديث	5



المراجعة النهائية لمادة الكيمياء للصف ٩.

حل اختبارات نهائية

عنوان
اللقاء

أ. يحيى الخضوري

*  yahaalkhadori  95040499  معلم العلوم

السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة لكل مفردة من المفردات الآتية:

ما نوع حركة جسيمات المادة السائلة؟

(درجة)

(ظلل الإجابة الصحيحة)

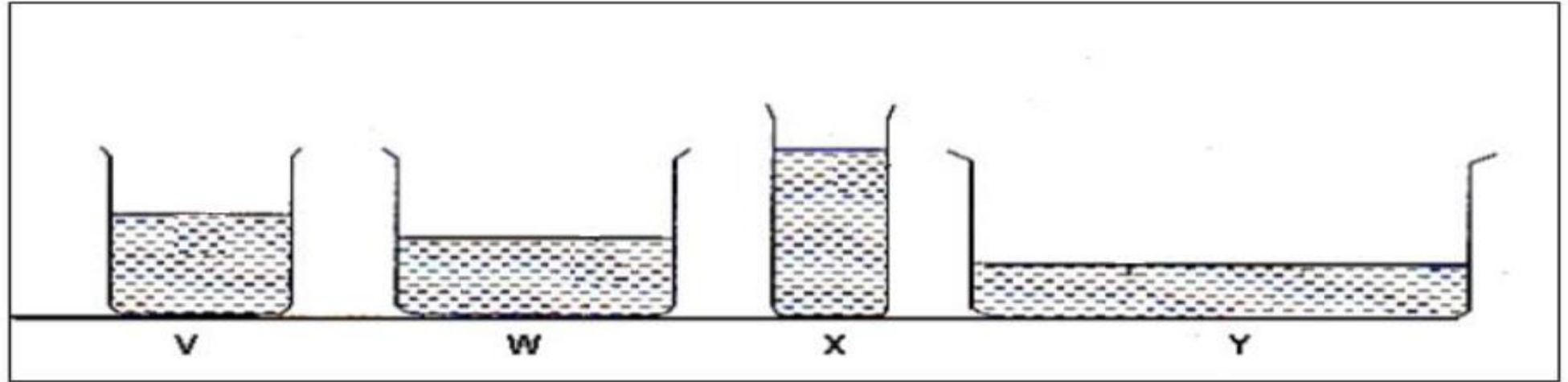
اهتزازية

عشوائية

دورانية

انتقالية

السؤال الثاني: من خلال دراستك للشكل الآتي. إذا تم وضع نفس كمية الماء فيها ، ثم وُضعت تحت أشعة الشمس لمدة أسبوع. أجب عن الأسئلة :



أ) الوعاء الذي سيكون التبخر فيه اقل ما يمكن هو ؟ (اكتب رمز الوعاء)

فسّر اجابتك؟ (درجة)

ب) رتب السوائل من الأقل تبخرا إلى الأكثر (اكتب رمز الوعاء)؟

1- (.....) 2- (.....) 3- (.....) 4- (.....) (درجتان)

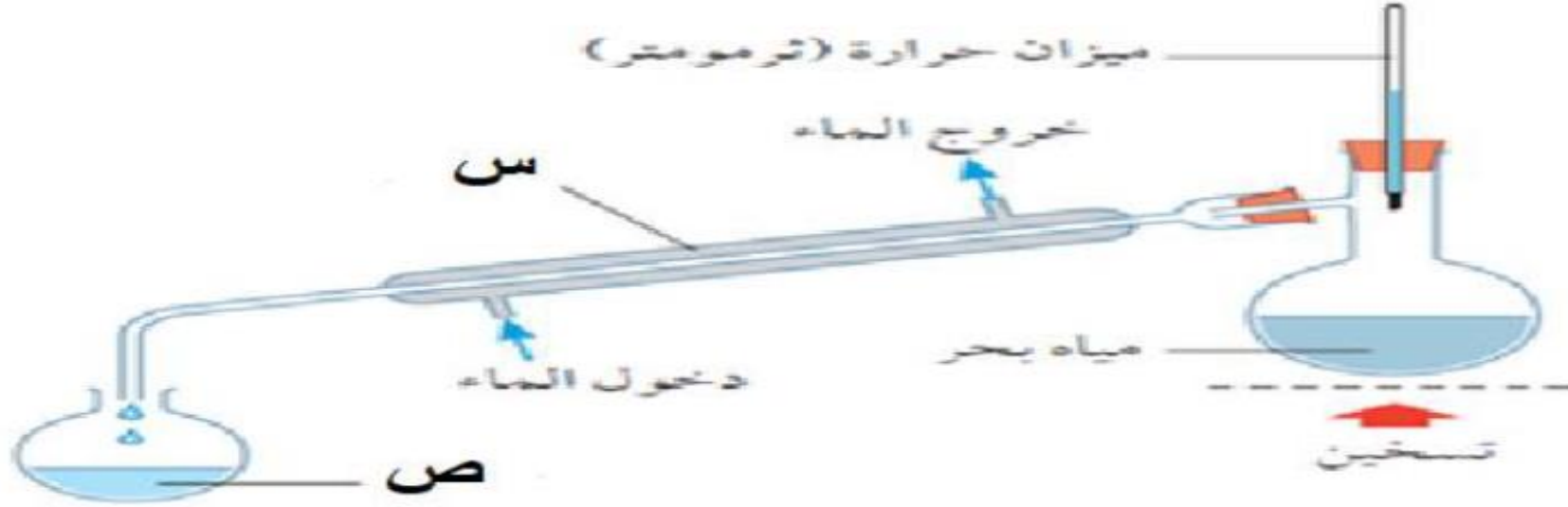


ج) اكمل : عملية تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية عند درجة حرارة

محدده هي

السؤال الثالث :

يبين الشكل أدناه تركيب جهاز التقطير اللازم للحصول على الماء النقي من ماء البحر، ادرس الشكل ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

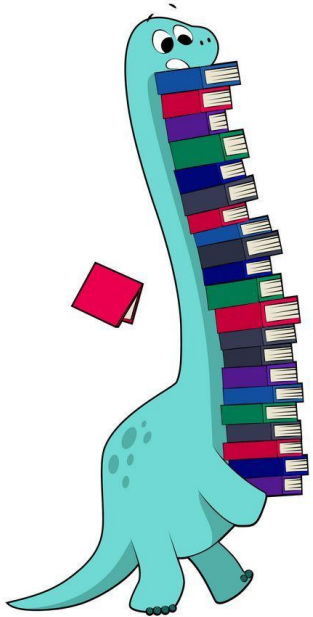


أ) التغير الفيزيائي الذي يمثله (س) ؟

(ظلل الإجابة الصحيحة)

- تبخر انصهار تكثيف غليان

(درجة)



(درجة)

ب) ما نوع المادة الذي يمثلها الرمز (ص) ؟

.....

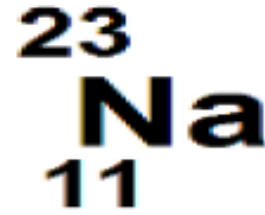
(درجة)

ج) أيهما أعلى في درجة غليان : ماء البحر أم الماء النقي

فسّر اجابتك؟

السؤال الرابع:

(درجة)



عدد الالكترونات في ذرة الصوديوم ؟
(ظلل الإجابة الصحيحة)

3

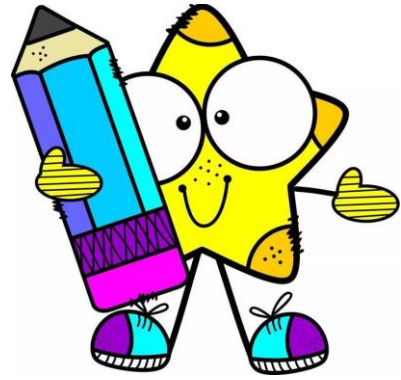
12

23

11

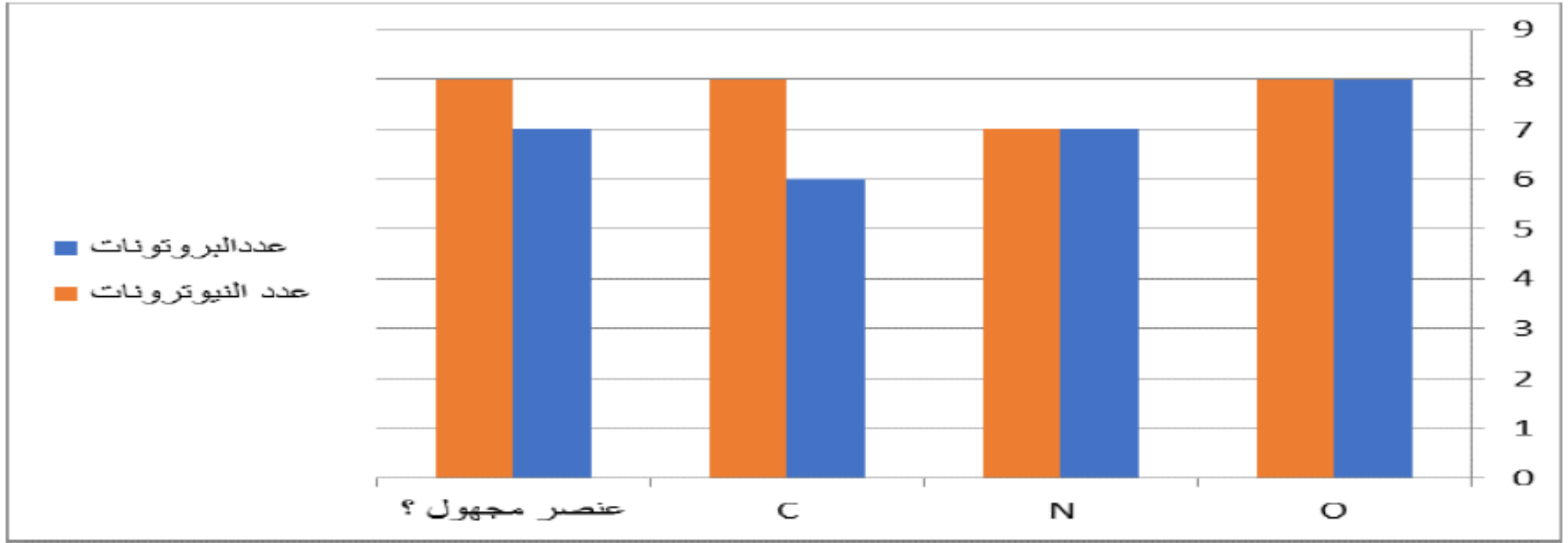
"يبقى الطريق هو الطريق"

وإنما تتفاوت الأقدام في الإقدام"



السؤال الخامس:

التمثيل البياني المقابل يوضح عدد البروتونات والنيوترونات لنظائر عناصر مختلفة (C, N, O)



أ - اكمل الجدول الآتي :

(درجتان)

النيروجين N	الأكسجين O	
.....	العدد الذري

ب- استنتج الرمز الكيميائي للعنصر المجهول ؟
(ظلل الإجابة الصحيحة)

(درجة)

C

N

O

فسّر اجابتك؟

"كن بسيطاً في التخطيط حازماً في التنفيذ"

تابع السؤال الخامس:

(ج) صل العمود (أ) بما يناسبه في العمود (ب)

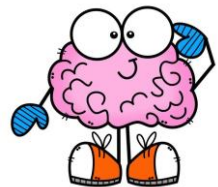
(أ)

جسيمات تحمل شحنة موجبة
جسيمات لا تكاد تملك عمليا أي كتلة
جسيمات لا تحمل شحنة
تقع في مركز الذرة

(درجتان)

(ب) |

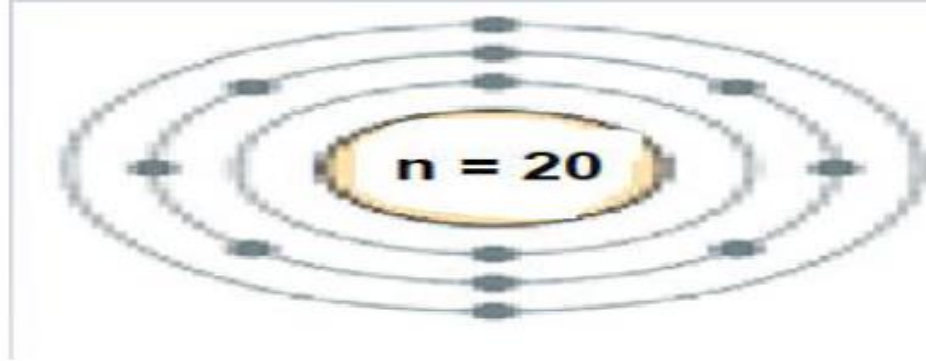
نيوترونات
النواة
بروتونات
الالكترونات



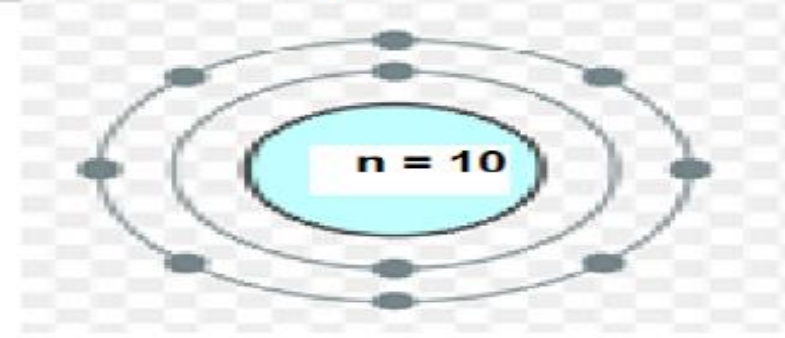


السؤال السادس :

ادرس الشكل المقابل جيدا ثم أجب عن الأسئلة التالية:



الشكل (ب)



الشكل (أ)

(٤ درجات)

أ) من الرسم اكمل الجدول التالي :

الشكل (ب)	الشكل (أ)	
.....	عدد البروتونات
.....	رقم الدورة

تابع السؤال السادس :

ب) علل / الذرة متعادلة كهربائيا.

(درجة)

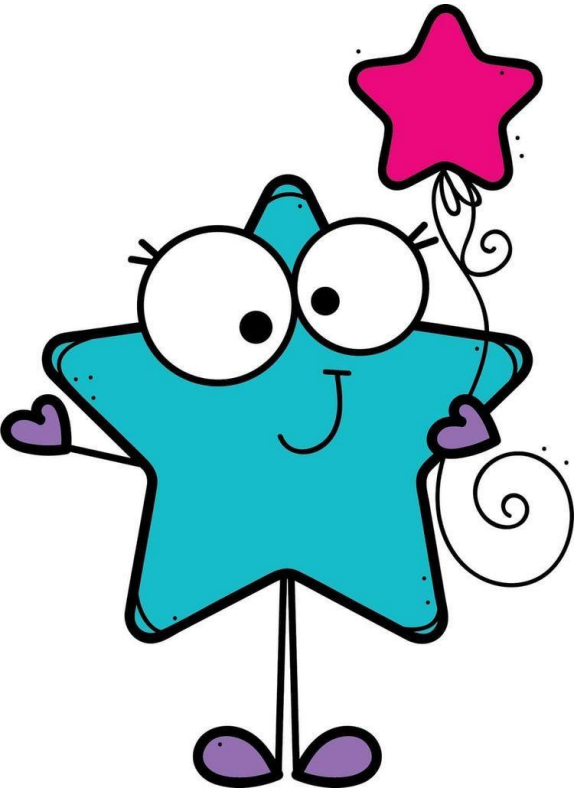
ج) التوزيع الالكتروني الصحيح لذرة الكلور ($_{17}\text{Cl}$) :
(ظلل الإجابة الصحيحة)

2,8

2,8,3

2,8,7

2,7





السؤال السابع :

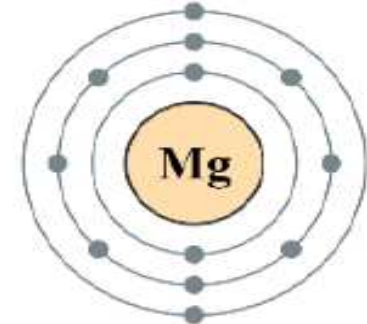
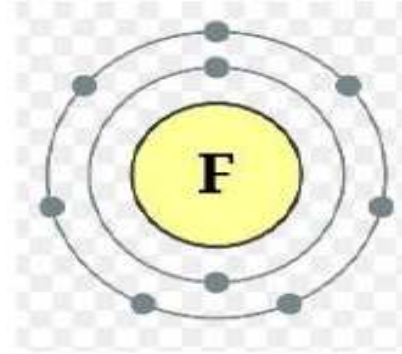
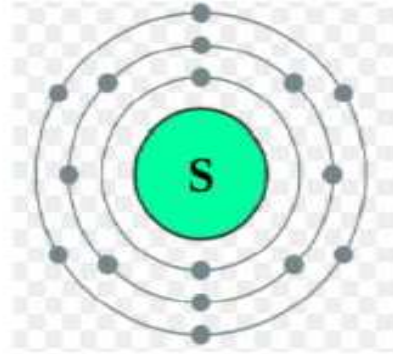
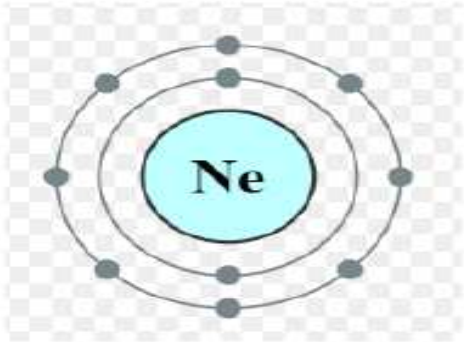
يوضح الجدول الآتي جزء من الدورة الثالثة من الجدول الدوري،
علما بأن العنصر الافتراضي X يقع في المجموعة الثانية، ادرسه ثم أجب:

	X				Y
--	---	--	--	--	---

(أ) ما عدد الكثرونات العنصر (X) ؟

(ب) العنصر Y هو : فلز لافلز (ظلل إجابتك)

(ج) التوزيع الإلكتروني للعنصر Y هو؟ (ظلل إجابتك)

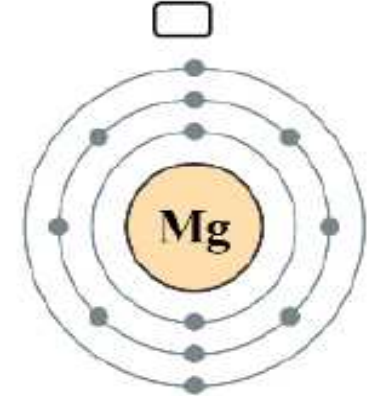
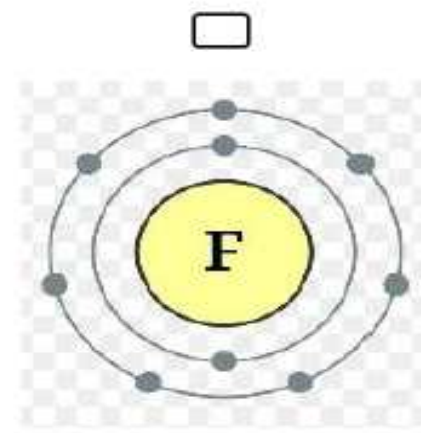
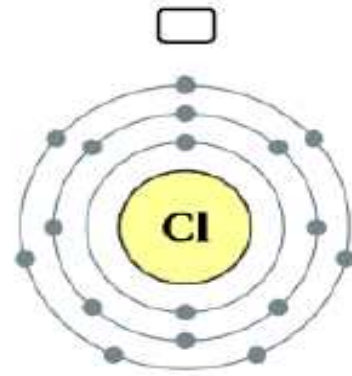
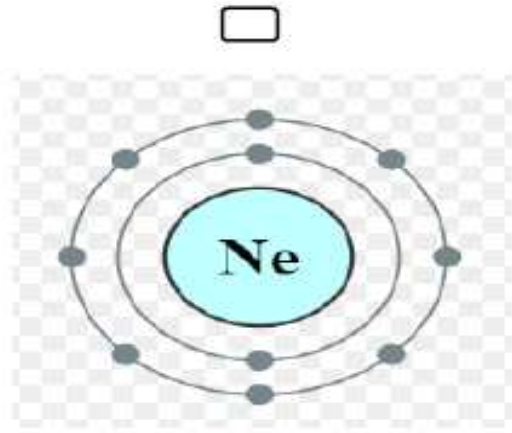


تابع السؤال السابع:

ج) التوزيع الإلكتروني للعنصر X هو؟

(اختر إجابتك)

(درجة)



السؤال الثامن:

أ) اكمل الجمل الآتية المتعلقة بالجدول الدوري مستخدماً الكلمات الموجودة في
المربع التالي :

(٣ درجات)



السؤال الثامن :

ادرس الشكل المقابل جيدا ثم أجب عن الأسئلة التالية:

	I																	VIII
1	H 1																	He 2
2		Be 4											O 8	F 9				Ne 10
3	Na 11												Si 14	P 15			Cl 17	Ar 18
4	K 19	Ca 20				Cr 24	Mn 25			Ni 28							Br 35	

(٣ درجات)

أ) أكتب رمز العنصر لمثال واحد فقط على كل مما يلي:

عنصر انتقالي	غاز	فلز
.....

في بطن الحوت كان هناك أمل.

ما عذر إحباطك؟!!!

(ب) حدد من دون الرجوع إلى الجدول الدوري، المجموعة والدورة للذرة ذات التركيب الإلكتروني التالي: (2,8) (درجة)

(١) رقم الدورة : (.....) (٢) رقم المجموعة : (.....)

السؤال التاسع :

(أ) المركب الأيوني من بين المركبات الكيميائية هو:
(ظل الإجابة الصحيحة)

(درجة)

كلوريد الهيدروجين الماء الميثان كلوريد الصوديوم



تابع السؤال التاسع :

(ب) ادرس الشكل المقابل جيدا ثم أجب عن الأسئلة التالية:

١- نوع الرابطة بين ذرات هذا المركب؟

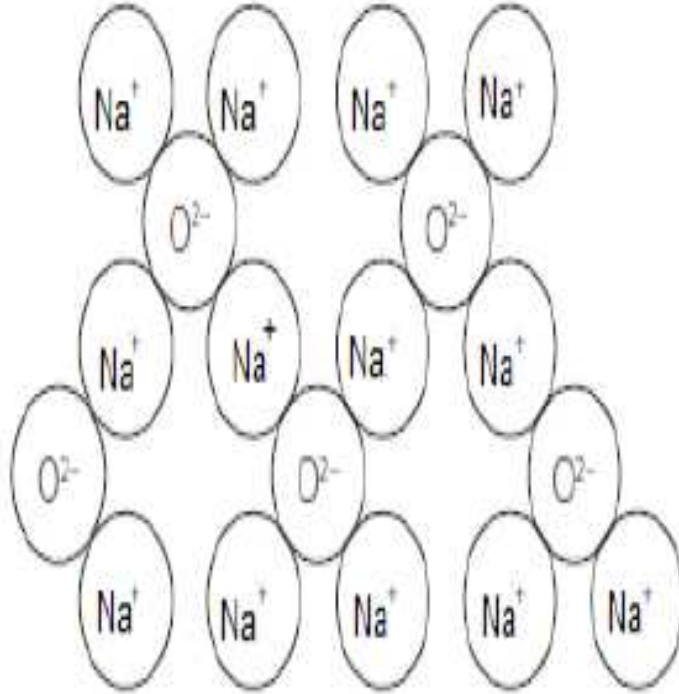
(درجة)

٢- ما نسبة أيونات Na^+ إلى O^{2-}

(درجة)

٣- اكتب الصيغة الكيميائية لهذا المركب؟

(درجتان)



"ثم إن الله على حاكم لقادر، لقدير، لمقتدر."

السؤال العاشر:

التعب مع وجود هدف ..راحة
والراحة بدون هدف..تعب

(أ) لديك ذرتان ^{16}S و ^{12}Mg ويريد طارق تكوين رابطة كيميائية بينهما

(درجتان)

١- أكتب نوع كل من الذرات (فلز أم لا فلز)

^{12}Mg : (.....) ^{16}S : (.....)

(درجة)

٢- ما نوع الرابطة المقترح تكوينها بين الذرتين؟

.....

(درجة)

(ب) أكمل / المركبات الأيونية تصبح موصلة للكهرباء عندما تكون:
منصهره و

(درجة)

(ج) اكتب الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد البوتاسيوم ؟
علما بأن البوتاسيوم K^+ و الهيدروكسيد OH^-

السؤال الحادي عشر:

(أ) معدل سرعة التفاعل الآتي :

تفاعل ينتج ٣٠ مل من غاز ثاني أكسيد الكربون في ٥ ثانية؟

(اختر إجابتك)

(درجة)

٣٠ مل/ثانية ٤٠ مل/ثانية ٥٠ مل/ثانية ٦٠ مل/ثانية

(درجتان)

(ب) ضع علامة (✓) أمام العبارة حسب ما يناسبها في الجدول التالي:

خطأ	صح	العبارة
		١- معدل سرعة التفاعل هو النسبة بين المسافة التي تقطعها المادة على المسافة التي يقطعها جبهة المذيب .
		٢- صبدأ الحديد يعتبر من التفاعلات الكيميائية البطيئة نسبيا
		٣- الفحم المسحوق يحترق بفاعلية أكبر من الفحم ذو الكتل الكبيرة.



السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة لكل مفردة من المفردات الآتية:

ما نوع حركة جسيمات المادة الغازية؟

(ظل الإجابة الصحيحة)

(درجة)

اهتزازية

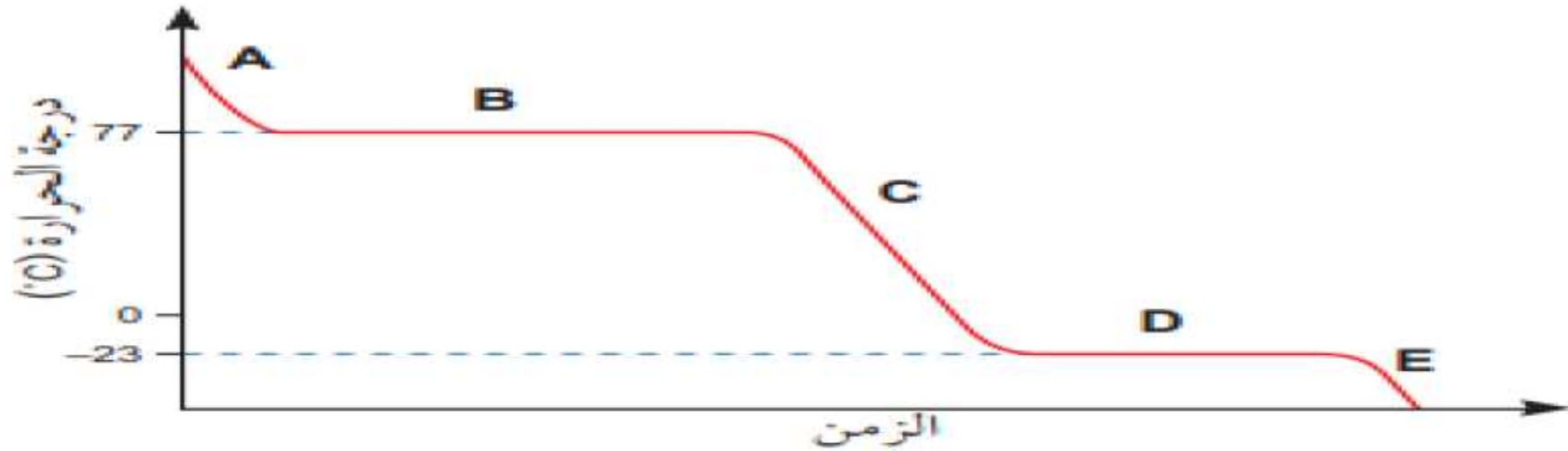
عشوائية

دورانية

انتقالية

السؤال الثاني: الشكل الآتي يمثل منحنى تبريد المادة (X). ادرسه ثم أجب عن الأسئلة التي

تليه:



أ) تعتبر المادة (X) :..... نقية غير نقية (درجة)

فسّر إجابتك

ب) الرمز الذي يمثل منحنى المادة المتجمدة (الصلبة) (درجة)

ج) ما درجة الحرارة التي تكون عندها المادة (X) في الحالة الفيزيائية السائلة؟



80

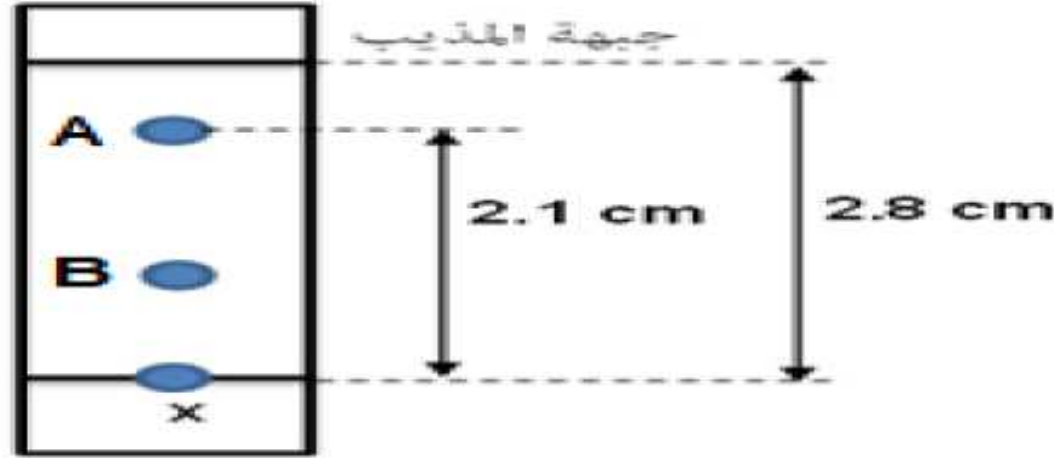
50

-30

100

السؤال الثالث :

الشكل المقابل يوضح عملية فصل باستخدام الكومو جرافيا ادرسه ثم اجب



أ) ماذا تعني ظهور بقعة واحده للعينة على ورقة الكروماتوجرام؟

.....

ب) أيهما أكثر ذائبية في المذيب؟ المادة A المادة B

فسّر إجابتك



ج) احسب معامل التأخر للمادة A؟

(درجتان)

.....

.....

.....

السؤال الرابع:

ما العنصر الذي يعتبر نظيراً للعنصر ${}_{6}^{14}\text{Y}$ ؟ (ظلل الإجابة الصحيحة) (درجة)



"وَعَدَا يَصِيرُ الْحُلْمُ أَمْرًا وَاقْعًا
وَتَطِيرُ مِنْ فَرْحِ الْبَشَارَةِ ضَاحِكًا"



العدد الكتلي	العدد الذري	الرمز	الذرة
9	4	Be	البريليوم

السؤال الخامس:

أ) من خلال الجدول المقابل .
عدد النيوترونات لعنصر البريليوم يساوي؟
(ظلل الإجابة الصحيحة)

(درجة) 9 4 5 13

ب) ما المقصود بالعدد الذري؟
.....

ج) ١- استنتج قيمة الشحنة الكلية لذرة البريليوم ؟
(ظلل الإجابة الصحيحة) 0 +4 -4

٢- فسّر اجابتك؟
.....



د) صل المجموعة (أ) بما يناسبها في المجموعة (ب)

المجموعة (ب)
الشحنة النسبية

المجموعة (أ)
الجسيم دون الذري

موجبة

عديمة

سالبة

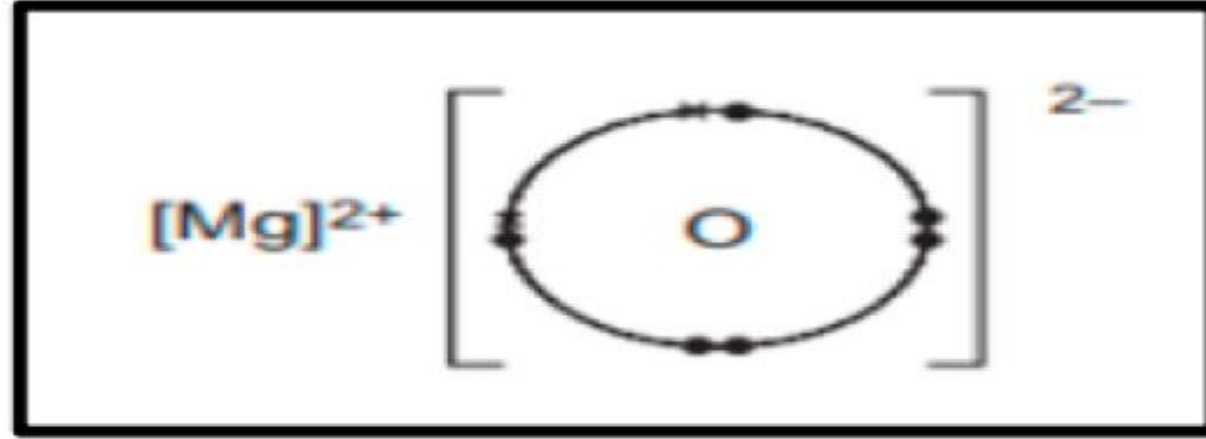
الإلكترونات

البروتونات

النيوترونات

السؤال التاسع :

يبين الشكل الآتي المخطط النقطي لمركب أكسيد المغنسيوم



- أ) ما نوع الرابطة في هذا المركب؟
- ب) التركيب البنائي لهذا المركب ؟

جزيء بسيط
 هرمي رباعي

شبكة أيونية
 جزيء تساهمي ضخيم

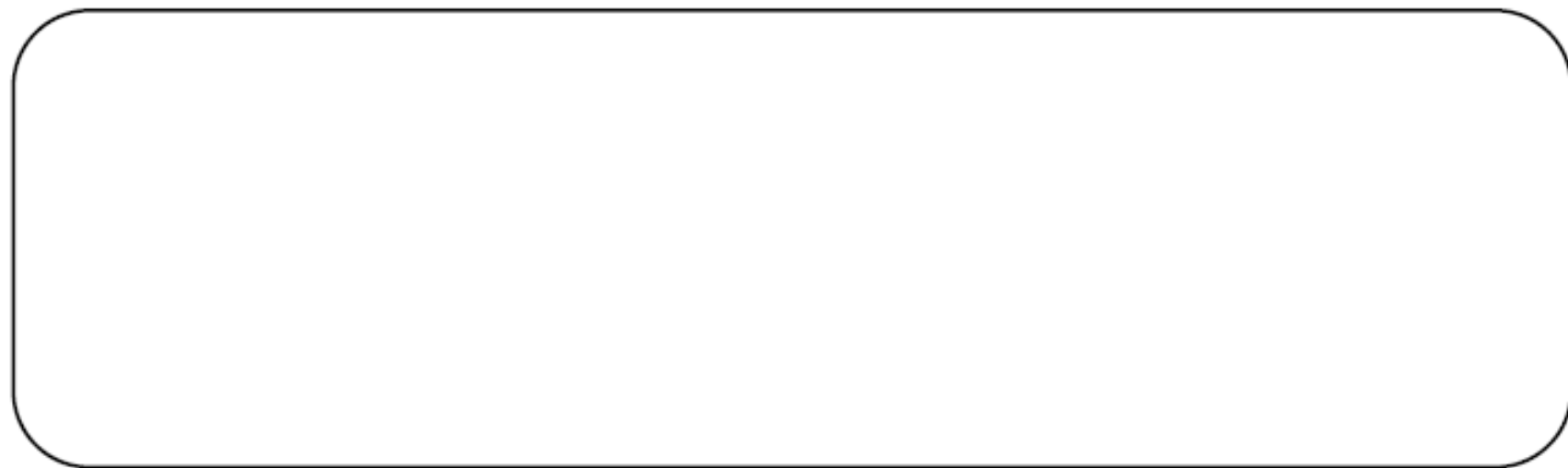
قاتل لُحلمِك، وما قيمة الحُلم إن كان سهلاً مُيسراً؟!

ج) حدد الحالتين اللتين يكون فيهما هذا المركب موصل للكهرباء (درجتان)

(١)

(٢)

د) اكتب صيغة هذا المركب؟ (درجة)

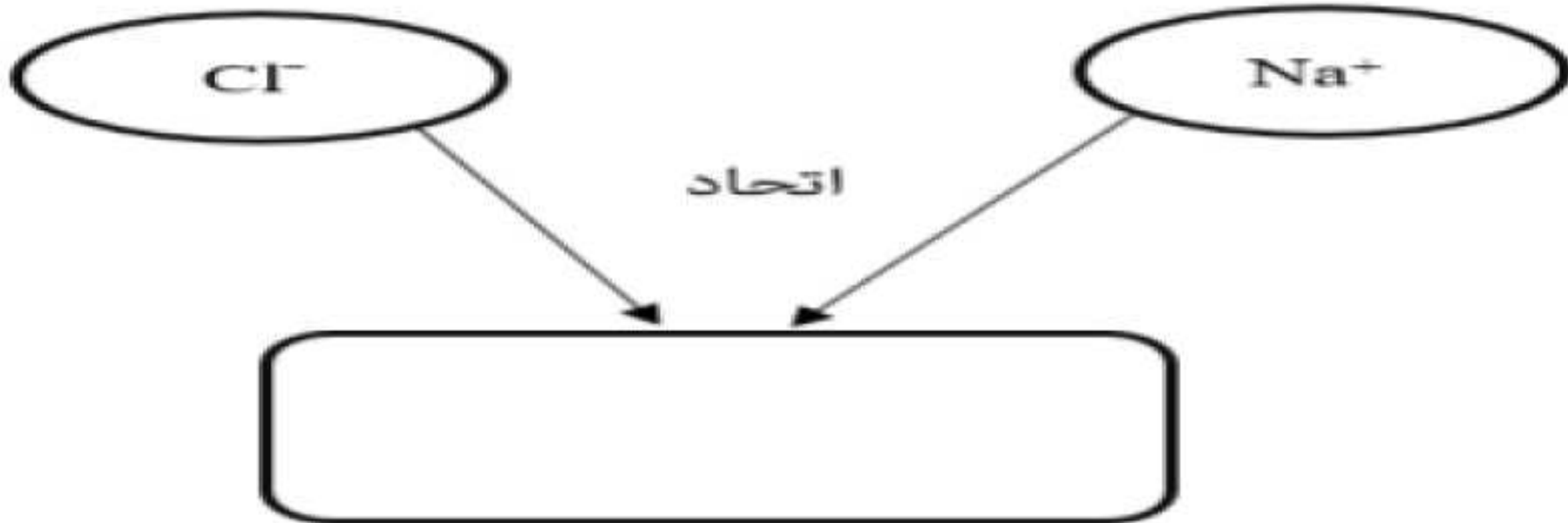


السؤال العاشر:

الشكل التالي يحتوي على أيونات

(درجة)

أ) أكمل الشكل بكتابة صيغة المركب الناتج من اتحادها



ب) لديك ذرتان F_9 ، K_{19} و يريد طارق تكوين رابطة كيميائية بينهما

(درجتان)

١- أكتب نوع كل من الذرات (فلز أم لا فلز)

F_9 : (.....) K_{19} : (.....)

(درجة)

٢- ما نوع الرابطة المقترح تكوينها بين الذرتين؟

.....

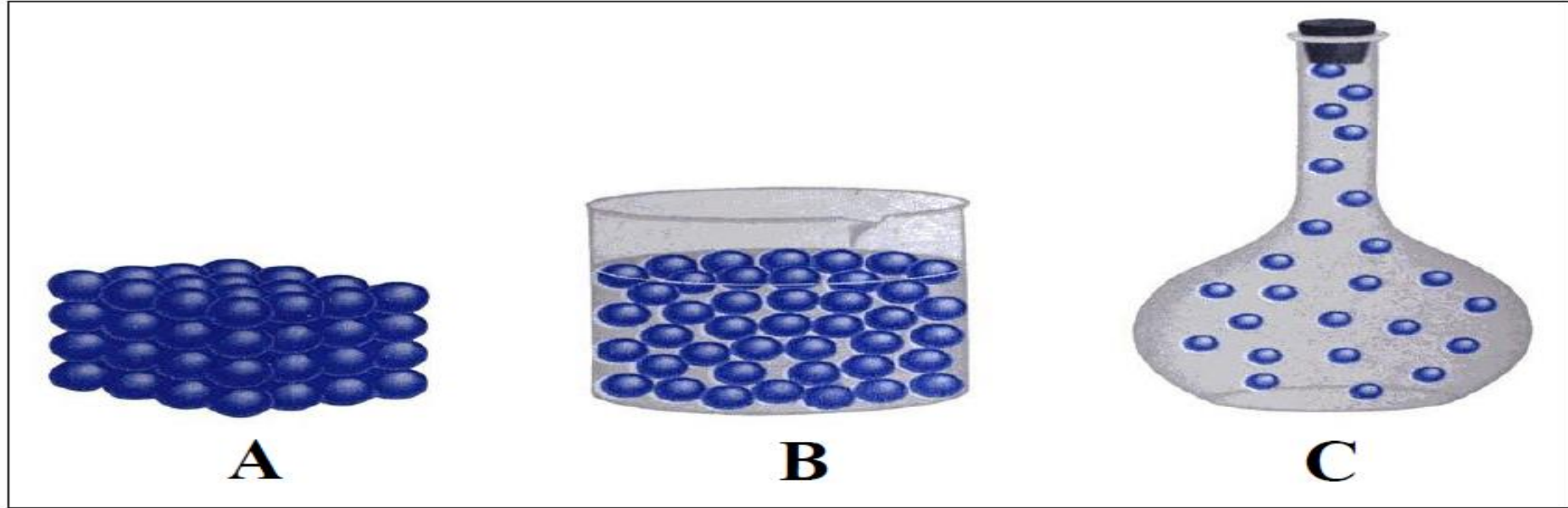
(درجة)

ج) اكتب الصيغة الكيميائية الصحيحة لكبريتات الصوديوم؟
علما بأن الصوديوم Na^+ و الكبريتات SO_4^{2-}



السؤال الأول:

(أ) في الشكل الآتي توجد مادة في حالاتها الثلاث . الخيار الذي يصف الشكل بصورة صحيحة هو : (ظلل الإجابة الصحيحة) (درجة واحدة)



المادة (A) لها كثافة منخفضة و (C) كثافة مرتفعة .

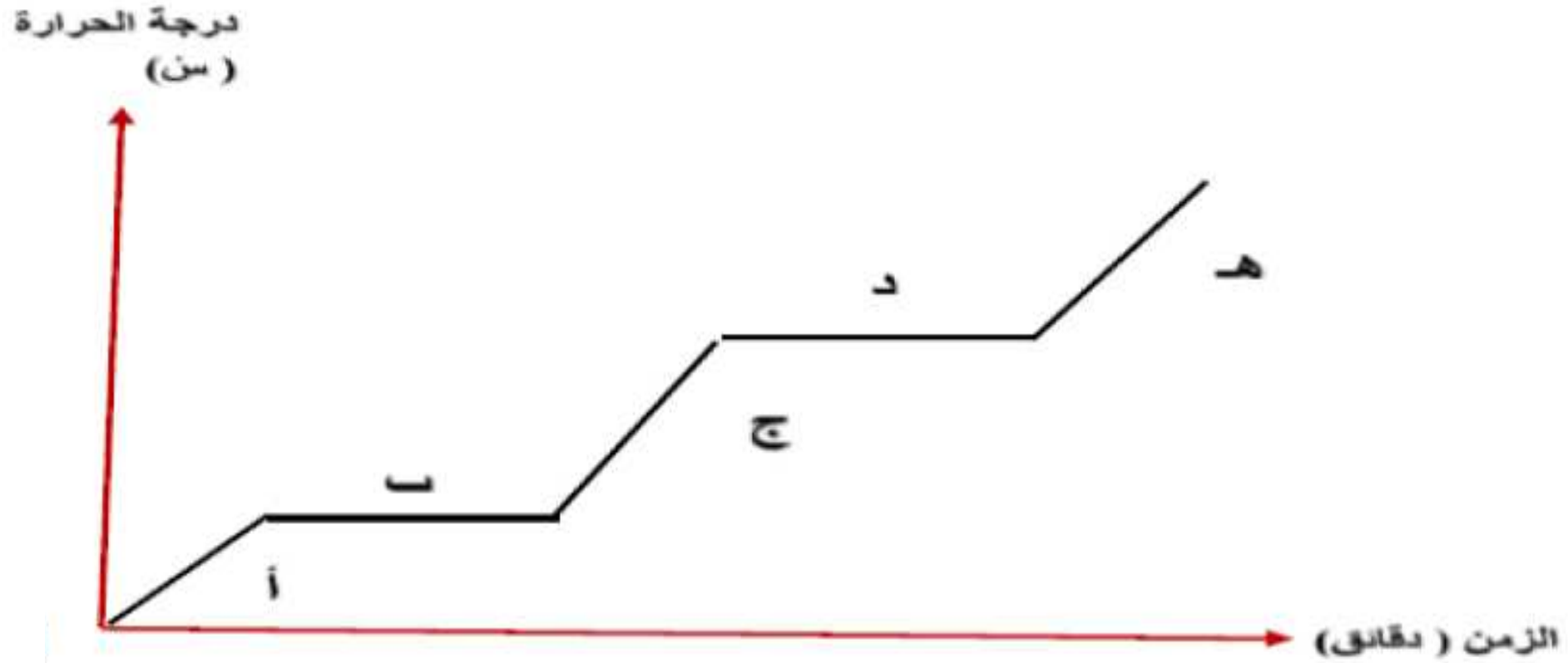
المادة (A) لا تتدفق والمادة (B) لا تتدفق

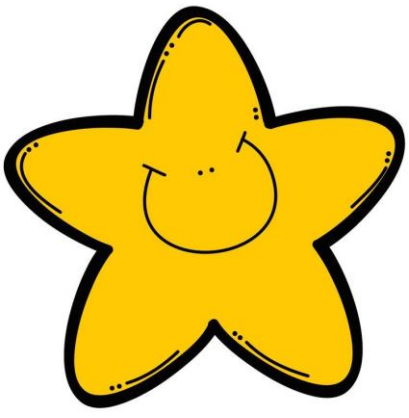
المادة (B) لها شكل محدد والمادة (C) ليس لها شكل محدد

المادة (B) لها حجم محدد والمادة (C) ليس لها حجم محدد



(ب) المخطط البياني الآتي يمثل منحنى التبريد لأحد المواد أدرسيه ثم أجيب عن الأسئلة التي تليه :





١- المادة التي يمثلها المنحنى :

○ مادة نقية .

○ مادة غير نقية . (ظل الإجابة الصحيحة)

فسر ذلك ؟

.....(درجتان)

٢- ماذا يحدث لدرجة غليان المادة عند وضعها في منطقة ضغط مرتفع؟

.....

.....(درجة واحدة)

السؤال الثاني :
زاوج بين المخلوط وطريقة فصله :

طريقة الفصل

التقطير التجزيئي

التقطير

الكروموتوجرافيا

الترشيح

المخلوط

الرمل والماء

ماء البحر

خليط الإثانول والماء

مكونات ملونات

(درجتان)





السؤال الثالث :

(أ) - ما المقصود بكل من :

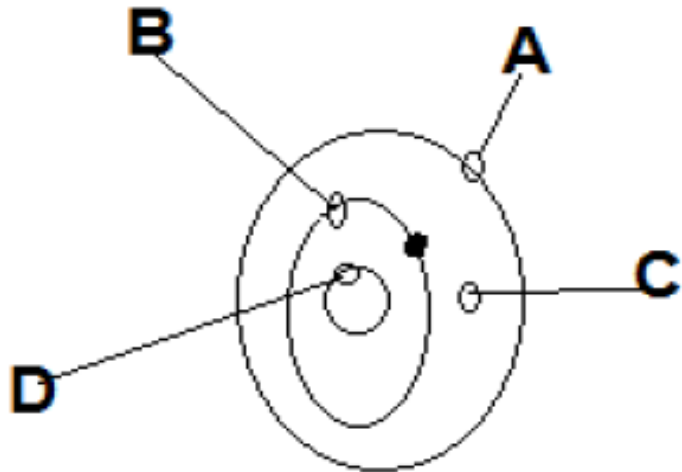
١- الجزيء هو

(درجة واحدة)

٢- الأيون هو

(درجة واحدة)

(ب) - يمثل الشكل المقابل مستويات الطاقة في ذرة الهيدروجين . عند إمرار تيار كهربائي في أنبوبة تفريغ تحتوي على كمية من الهيدروجين فإن الإلكترون الموضح بالشكل سينقل إلى الموضع المشار إليه بالرمز:



A ○

B ○

C ○

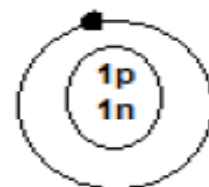
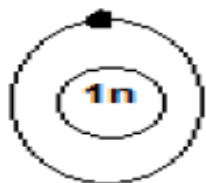
D ○

(ج) أكمل الجدول الآتي : (درجة واحدة)

رمز العنصر	عدد الإلكترونات	عدد النيوترونات	عدد البروتونات	العدد الكتلي
P	١٥			٣١
Na	١١	١٢		

السؤال الرابع:

- (أ) - للهيدروجين ثلاث نظائر هي : الهيدروجين ($^1\text{H}_1$) ، الديوتيريوم ($^2\text{H}_1$) ، والتريتيوم ($^3\text{H}_1$) .
 فإذا علمت أن (n : نيوترون ، p : بروتون) فإن جميع التراكيب الإلكترونية الآتية تمثل نظائر
 الهيدروجين ماعدا :
 (ظللي الإجابة الصحيحة) (درجة واحدة)



تابع السؤال الرابع :

(ب) ضع علامة (\checkmark) في المكان المناسب : (درجتان)

خطأ	صح	العبارة
		تكون المواد في المخلوط ممزوجة معا ولا يحدث تفاعل بينها
		لا يمكن ان تتغير نسب المواد الموجودة في المخلوط
		تتفاعل المواد معا لتكون مخلوطا جديدا
		يمكن فصل المواد الموجودة في المخلوط بطرق فيزيائية

(ج) ١- إرسمي التوزيع الإلكتروني لذرة عنصر الكبريت S_{16} . (درجة واحدة)

٢- العنصر المشابه لسلوك الكبريت في تفاعلاته هو : (ظلل الإجابة الصحيحة)

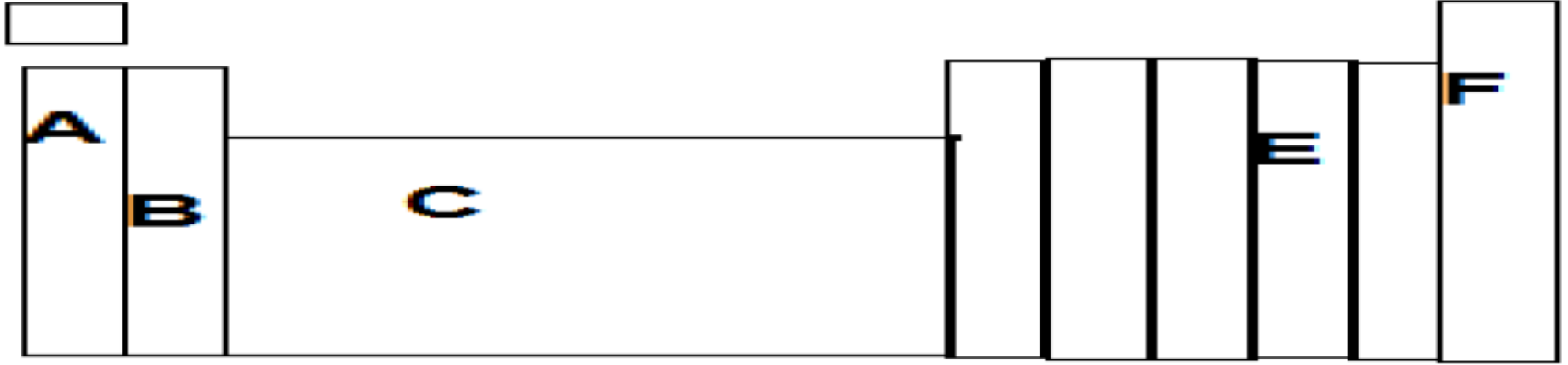
C_{12}

O_8

فسر إجابتك ؟

السؤال الخامس :

(أ) ادرس الشكل الآتي ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :



١- أكمل الجدول الآتي : (درجتان)

الرمز	العبرة
	عنصر من الغازات النبيلة
	عنصر محلوله قادر على توصيل الكهرباء
	عنصر لونه أصفر غير لامع وهش
	عنصر انتقالي .



٢- فسر . لم يدرج الفولاذ والبرونز في الجدول الدوري رغم أنه يطلق عليها بالفلزات في الحياة اليومية .

.....
.....
(درجة واحدة)

السؤال السادس :


(أ) جميع مايلي من صفات الفلزات ماعدا :
(ظلل الإجابة الصحيحة)

○ صلدة وكثيفة في العادة

○ موصلة جيدة للكهرباء والحرارة

○ ليست رنانة

○ أغلبها لونها رمادي

" من أرادَ القِمةَ ، فليرفعِ الهمةَ ، فما وصلَ أحدٌ
إلى مُبتَغاه وهو هائمٌ يمشي على هواه " 

تابع السؤال السادس:

(ب) إذا علمت أن العدد الذري للعنصر (X) يساوي ٩ . فأجب عما يأتي :

- ١- أكتب التوزيع الإلكتروني لهذا العنصر (درجة)
- ٢- ينتمي العنصر للدورة والمجموعة (درجة)
- ٣- تنبأ بخصائص العنصر وحالته الفيزيائية من خلال موقعه في الجدول الدوري .

.....
.....
(درجة).....

السؤال السابع :

(أ) إذا كان المركب (A) قليل الذوبان في الماء ، بينما المركب (B) يذوب في الماء بشدة فإن محلول:
(ظل الإجابة الصحيحة)

○ (A) أكثر توصيلاً للتيار الكهربائي من محلول (B)

○ كل من (A) و (B) يوصلان التيار بنفس الكفاءة

○ (B) أكثر توصيلاً للتيار الكهربائي من محلول (A)

○ لا يمكن لكل من (A) و (B) توصيل التيار الكهربائي (درجة)

(ب) أكمل العبارة الآتية : (درجتان)

عند ارتباط فلز ب يتكون مركب وعن ارتباط لافز

ب يتكون مركب

(ج) أكتب صيغة مركب بروميد الألمنيوم . (درجة واحدة)

.....

.....

السؤال الثامن :

(أ) قام أحمد باستكشاف خصائص مركبين (A-B) أحدهما تساهمي والثاني أيوني وحصل على النتائج الموضحة في الجدول الآتي أدرسيه ثم أجيب عن الأسئلة التي تليه :

المركب	الحالة الفيزيائية	الذوبان في الماء	الذوبان في CCl_4	الإنصهار
A	صلب	يذوب	لا يذوب	لا ينصهر بسهولة
B	سائل	لا يذوب	يذوب	ينصهر

(١) إذا كانت المواد المستخدمة في التجربة هي كلوريد البوتاسيوم والزيت فصنفي المركبين للرموز التي مثلتها في التجربة : (درجة)

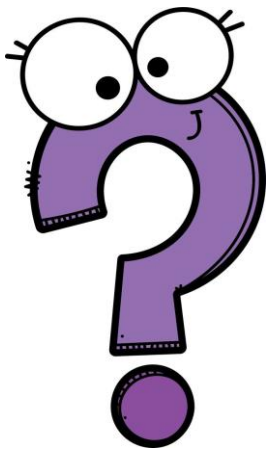
الرمز الذي مثل كلوريد البوتاسيوم هو

الرمز الذي مثل الزيت هو

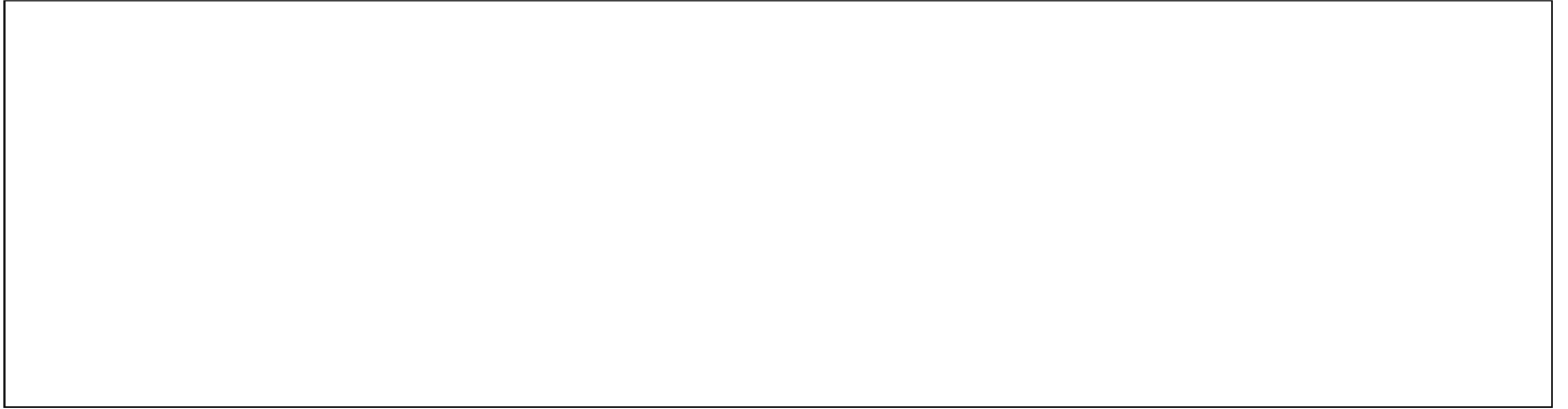
(٢) حددي نوع الرابطة في كل من : (درجة)

A به رابطة

B به رابطة



(ب) ارسمي التمثيل النقطي لكيفية تكون الرابطة في NH_3 (درجة واحدة)

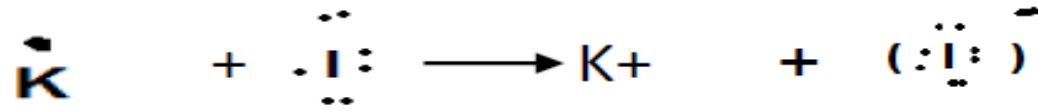


(ج) تتبأ بالخاصية التي جعلت الماس مناسباً للإستخدام في صناعة الأدوات المستخدمة في حفر آبار النفط .

.....
(درجة).....

تابع السؤال الثامن :

(د) المعادلة الآتية تمثل تكوّن رابطة كيميائية بين عنصري البوتاسيوم (k) واليود (I) .



أي البدائل الآتية صحيحة بناء على المعادلة ؟ (درجة واحدة)

الصيغة الكيميائية للمركب	نوع الرابطة	
KI ₂	أيونية	<input type="radio"/>
KI	تساهمية	<input type="radio"/>
KI	أيونية	<input type="radio"/>
K ₂ I	تساهمية	<input type="radio"/>

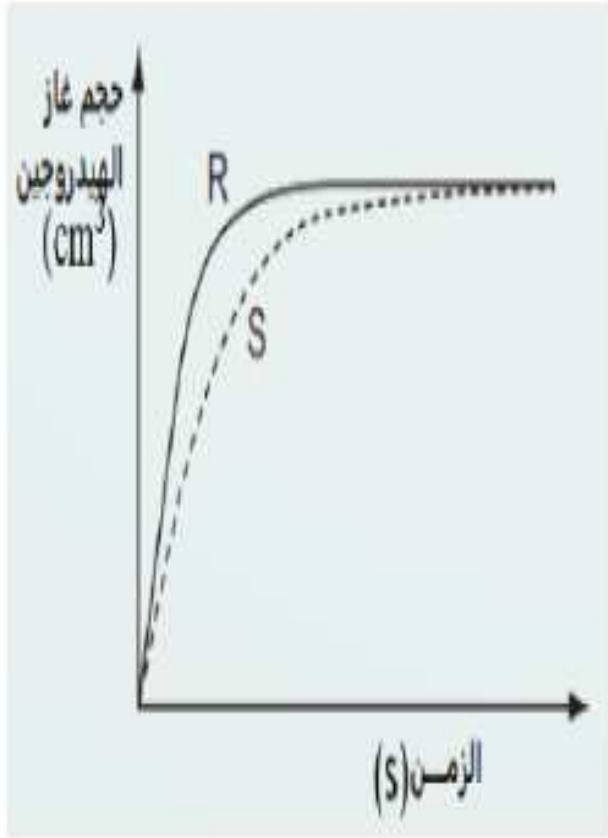
السؤال التاسع :

(أ) جميع ما يلي يؤدي إلى حدوث احتراق انفجاري عدا: (ظل الإجابة الصحيحة)

- غبار الفحم المتطاير أثناء عملية التنقيب عن الفحم في المناجم.
- ترك كميات كبيرة من الحديد معرضاً لدرجات حرارة مرتفعة طوال العام في الخلاء.
- ارتفاع درجة الحرارة في وجود شرارة كهربية داخل ورشة لتقطيع لأخشاب.
- غبار دقيق القمح في مطاحن القمح الكبرى

(درجة واحدة)

(ب) قام طالب بدراسة العوامل المؤثرة على سرعة تفاعل الماغنيسيوم مع حمض الكبريتيك والمنحنى البياني يوضح نتائج محاولتين R و S. أكمل الجدول التالي:



العبرة		صواب	خطأ
تم اضافة عامل حفاز في S			
تركيز الحمض في R أكثر من تركيز الحمض في S			
حجم حبيبات مسحوق الماغنيسيوم في R أكبر منها في S			
درجة الحرارة في R أقل منها في S			

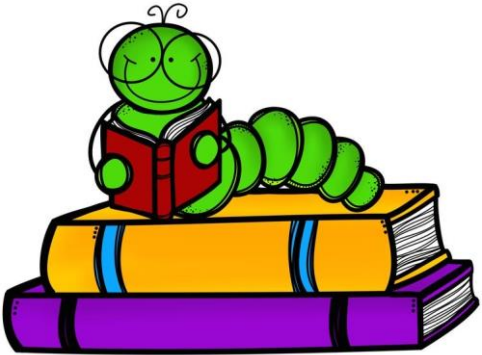
(ج) مالمقصود بكل من :

١- العامل الحفاز

.....
(درجة واحدة)

٢- طاقة التشيط :

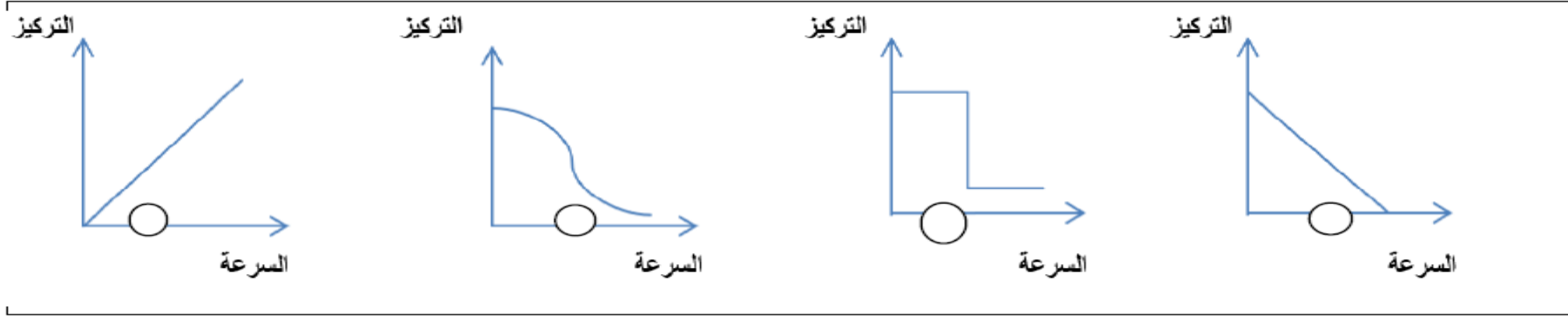
.....
(درجة واحدة)



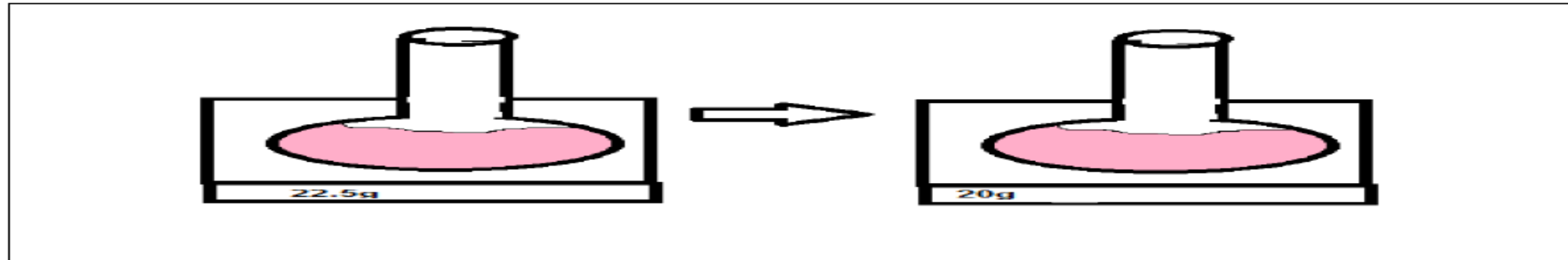
السؤال العاشر:

أ) الرسم الذي يوضح العلاقة بين معدل سرعة التفاعل الكيميائي وزيادة تركيز أحد المواد المتفاعلة هو:

(ظللي الإجابة الصحيحة) (درجة واحدة)



ب) من خلال التجربة الآتية أحسبي معدل سرعة التفاعل الموضح بالشكل الآتي إذا علمتي أن الزمن المستغرق ٣٠ ثانية من خلال المعادلة والشكل استنتجي المادة التي ستعتمدان عليها في القياس .





.....

.....

(درجتان).....

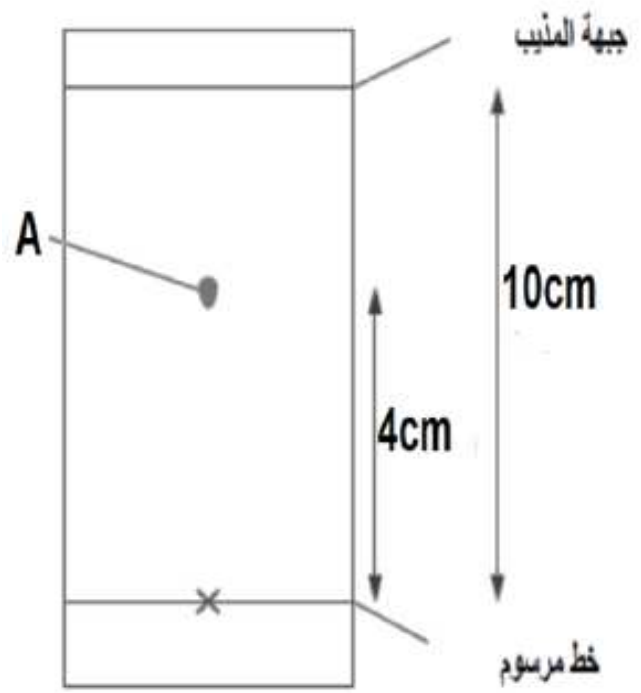
(ج) فسر : (تمتلك التفاعلات المختلفة طاقة تنشيط مختلفة) .

.....

(درجة واحدة).....

١. درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة الصلبة النقية الى مادة سائلة هي :- [1]
 درجة التجمد درجة الغليان درجة الانصهار درجة التكثف

٢. الشكل المقابل يمثل ورقة الكروموتوجرافيا . ادرسه ثم أجب :



[1] - احسب معامل التأخير للمادة في الشكل .

.....

.....

.....

"حلمي غداً ألقاه كالصبح يأتيني
إني دعوت الله، والله مُعطيني"

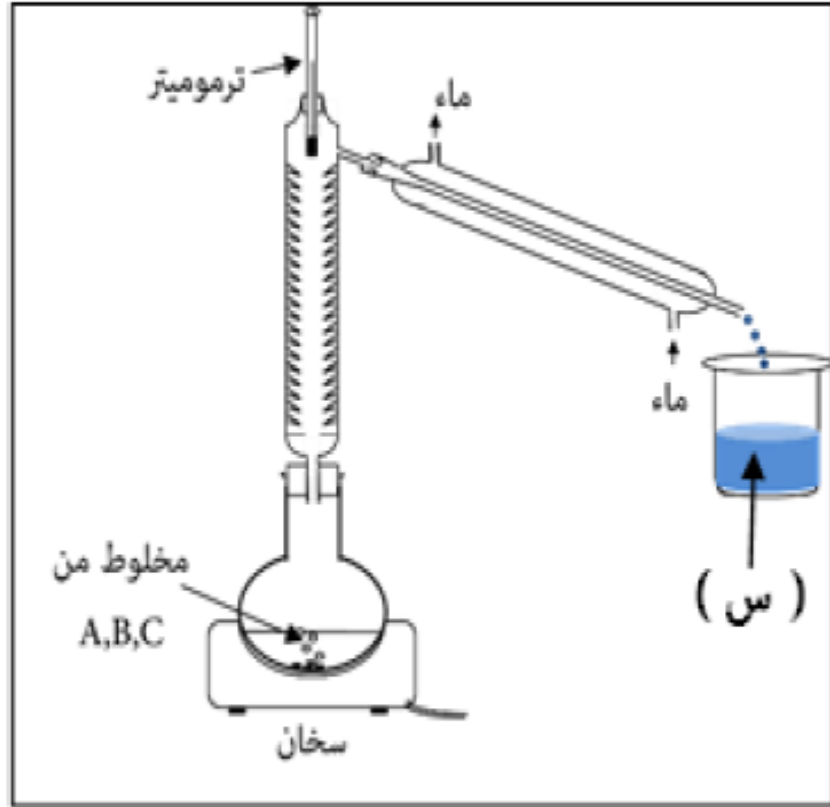
٣. ضع علامة (√) أمام كل عبارة مما يلي : [2]

م	العبارة	صح	خطأ
١	المحلول يتكون من مذيب ومذاب .		
٢	السائل المتطاير هو سائل يتبخر بسهولة ودرجة غليانه منخفضة		
٣	الضغط ودرجة الحرارة تغير من الحالة الفيزيائية للمادة .		
٤	الشوائب تعمل علي خفض درجة حرارة الانصهار		

عليك أن تفوز في ذهنك قبل
أن تفوز في حياتك.



١. الشكل المقابل يمثل عملية فصل مخلوط مكون من ثلاثة سوائل ودرجة الغليان لكل منهم كما مبين بالجدول الآتي:

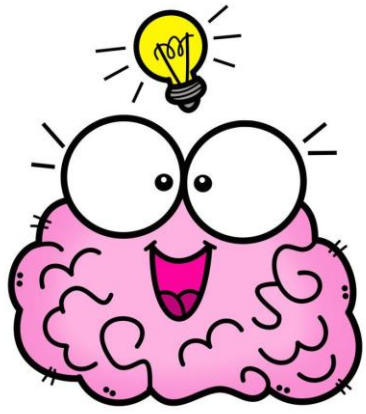


السائل	A	B	C
درجة الغليان	78 °C	100 °C	290 °C

أ- ما اسم الطريقة المستخدمة في فصل مكونات المخلوط؟

[1]

.....

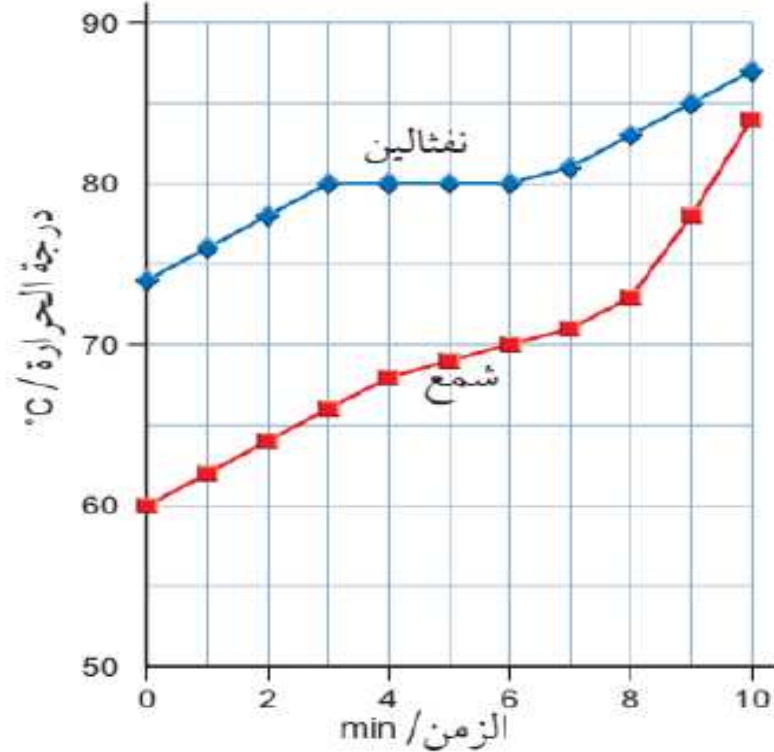


[1]

ب- تنبأ برمز السائل (س) الذي سنحصل عليه أولاً .

[1]

- فسر إجابتك:



[1]

٢. إدرس الرسم المقابل ثم أجب عن الأسئلة

- أي المادتين تعتبر نقية ؟

الشمع

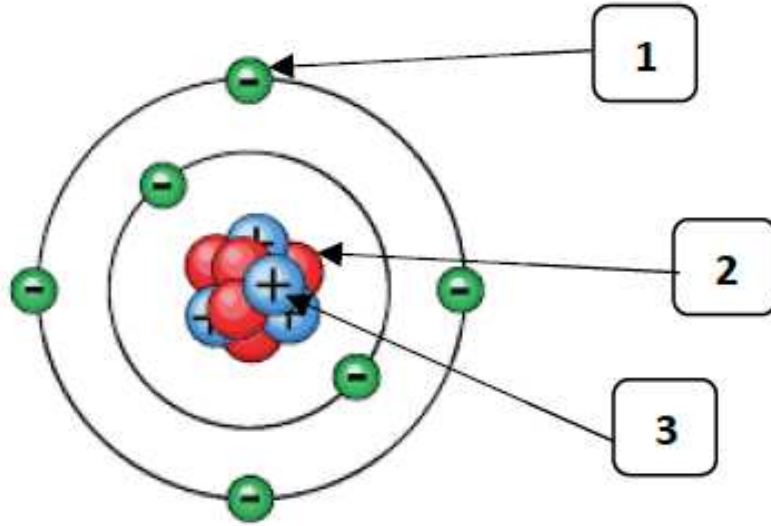
النفثالين

التفسير

السؤال الثالث:

4

١. ذرة عنصر (X) تحتوي على ١٢ شحنة موجبة وعدد نيترونها يساوي عدد الكترونها
استنتج العدد الكتلي لها ؟
[1]



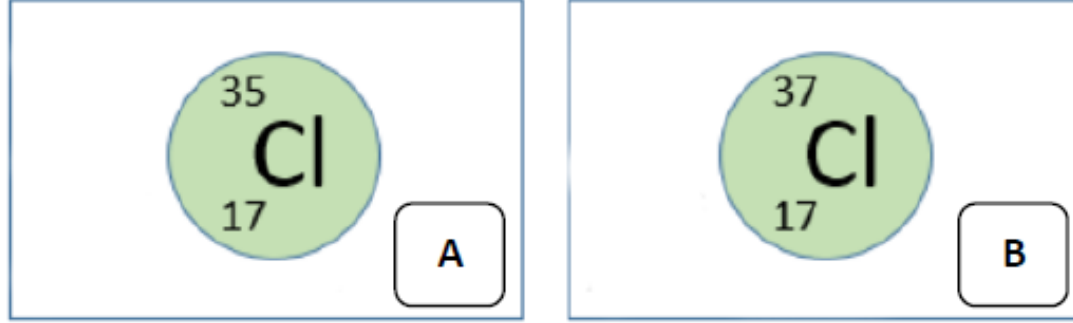
٢. تمعن في المشكل المقابل ثم اكتب الأسماء
المشار إليها بالأرقام
[2]

- ١
- ٢
- ٣

٣. العدد الذري للفوسفور (١٥) والعدد الذري
للكالسيوم (٢٠) أي من الذرتين أكبر في عدد مستويات الطاقة .
[1]



4



السؤال الرابع :

ادرس الشكل المقابل ثم اجب :

١. يبين الشكل نظائر عنصر :

الفلور الكلور البروم اليود

[1]

اليود البروم

٢. - عدد البروتونات في النظير [A] هو

[1] - وعدد الالكترونات في النظير [B] هو

٣. يبلغ عدد النيوترونات في النظير [B]

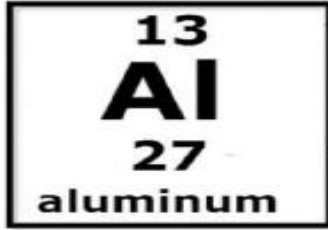
[1]

السؤال الخامس :

4

[1]

١. عدد الالكترونات في العنصر الموجود في الصورة المقابلة : (اختر الإجابة الصحيحة)



40

27

13

14

٢. علل /

[2]

أ. الذرة المفردة متعادلة كهربائياً .

.....

ب. تمتلك النظائر الخصائص الكيميائية نفسها .

.....

[1]

٣. ارسم الترتيب الإلكتروني لذرة الماغنيسيوم



السؤال السادس :

١. أقوى عنصر لا فلزي في الجدول الدوري هو :

[1]

الفلور الكلور السيزيوم الليثيوم

٢. اكتب التوزيع الإلكتروني لعنصر في المجموعة الثالثة والدورة الثالثة.

[1]

.....

٣. فسر / الغازات النبيلة لا تشارك في التفاعلات الكيميائية.

[1]

.....

٢. ضع علامة صح أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ أمام العبارة الخاطئة : [1]

م	العبارة	الإجابة
١	تقل الخاصية الفلزية في دوره كلما اتجهنا من اليسار الى اليمين	
٢	يزداد النشاط الكيميائي للفلزات في المجموعه كلما اتجهنا من أعلى الى أسفل	

[2]



٣. لديك عنصر توزيعه الالكتروني (2,8,8,2)

أ- حدد رقم المجموعة

ب- حدد رقم الدورة

"العمل يصنع معنى اللحظة"

[1]

١. هي التي تحدد نوع الترابط بين الذرات :

 العدد الذري

 عدد البروتونات

 عدد الكاترونات التكافؤ

 عدد النيوترونات

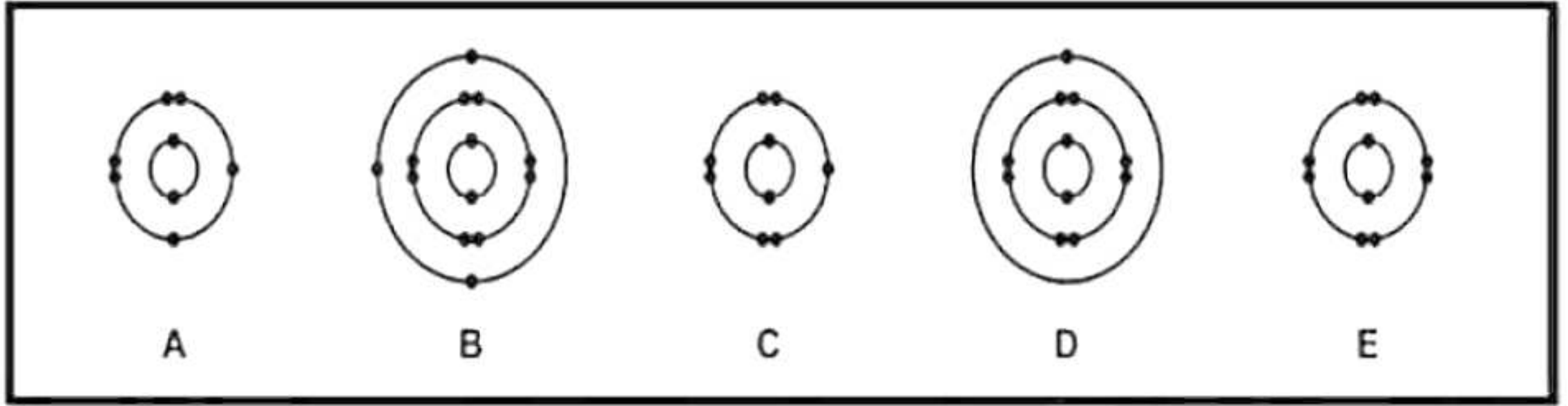
٢. أكمل: تكتسب ذرة (Y) إلكترونات أثناء التفاعل متحولة إلى [1]

[1]

٣. ضع علامة (V) أمام العبارة حسب ما يناسبها بالجدول التالي:

خطأ	صح	العبارة
		١- ترتبط الذرات مع بعضها في روابط كيميائية للوصول إلى تركيب الكاتروني مماثل للتركيب الالكاتروني للغازات النبيلة.
		٢- يتكون جزيء (F ₂) عندما تشارك كل ذرة (F) بإلكترون واحد فقط.

٤. ادرس الشكل التالي , ثم أجب عن الاسئلة الآتية :



أ. استنتج عدد الالكترونات التي يمكن أن يكتسبها الذرة (C) ؟ [1]

.....

ب. فسر : " الذرة (E) من الغازات الخاملة ؟ [1]

.....

السؤال التاسع:

5

الرمز	صيغة المركب
A	NaF
B	CO ₂
C	NH ₃



١. ادرس الجدول المقابل ثم اجب عما يلي:

- ما هو رمز المركب الايوني [1]

٢. قام سالم بدراسة درجات انصهار مركبين أحدهما تساهمي و الآخر أيوني ثم دون

النتائج في الجدول التالي :

المركب	درجة الانصهار
A	85 °C
B	1150 °C

- أي من المركبين يعتبر مركب تساهمي ؟ [1]

B

A

فسر اجابتك

١. أراد سالم قياس كتلة مسحوق كربونات الصوديوم ؛ ساعده في اختيار الجهاز المناسب لذلك :

[1]



٢. علل / يتم حرق الفحم المسحوق بدل عن كتل الفحم في المحطات الحديثة لتوليد الطاقة.

[1]

.....

.....



يعلم الله إصرارك ، ويعلم
محاولاتك العديدة للوصول ،
ويعلم الحلم الذي تسعى
جاهداً لتناله ، ستصل بعونٍ من
الله واجتهاد منك