تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع
المناهج العمانية

www.alManahj.com/om

الملف نماذج أسئلة مع الإجابات
موقع المناهج ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف التاسع ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع			
روابط مواد الصف التاسع على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	ملخص شامل للمادة
2	أساسيات مهمة في المادة من أكاديمية همم
3	حل أسئلة كتاب الطالب والنشاط وأوراق العمل للوحدة الأولى
4	نموذج إجابة الاختبار الرسمي (شمال الشرقية)
5	نموذج أسئلة الاختبار الرسمي (جنوب الباطنة)

سلطنة عمان

وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة

شمال الباطنة

دائرة تنمية الموارد البشرية

قسم العلوم التطبيقية/ وحدة الكيمياء

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العمانية
alManahj.com/om

نشرة في:

نماذج أسئلة في

مادة الكيمياء

للصف التاسع

إعداد: أ/ حنـــان الشقصي مشرفة كيمياء

مراجعة: د/ سارة آل هاشم مشرفة كيمياء

اشراف : أ/ علي البلوشي مشرف أول كيمياء

يناير 2021

الفهرس

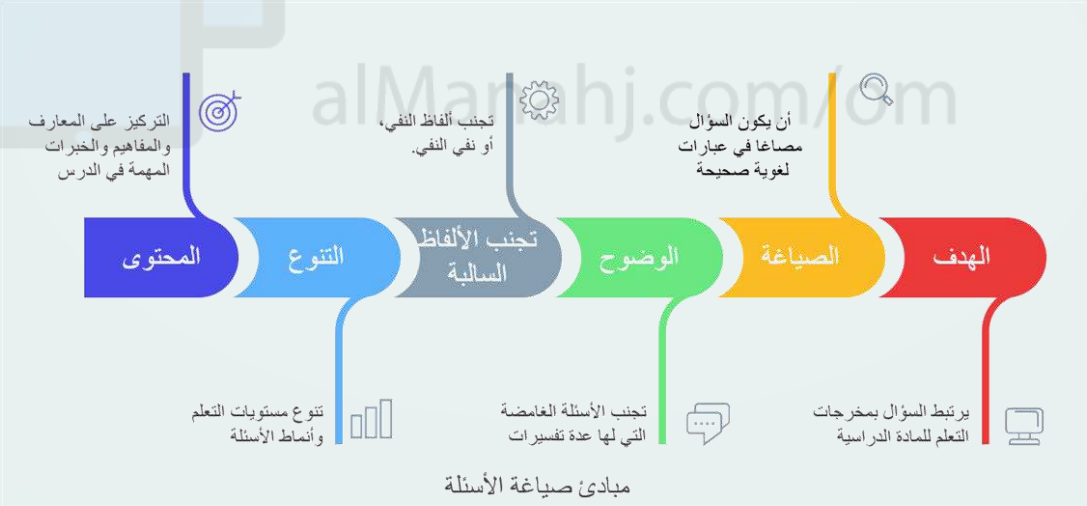
م	المحتوى	الصفحة
1	المقدمة	3
2	نماذج الأسئلة	10 – 4
3	نموذج الإجابة	11
4	المراجع	12

تم تنزيل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية alManahj.com/om

المقدمة

تعد الأسئلة المفتاح لقياس مدى تحقق الهدف، وهي المحرك الأساسي للممارسات التدريسية بجودتها و سلامتها من أجل تدريس فعال في جو يسوده التفاعل و المشاركة, وللأسئلة مكانة مرموقة في التدريس، فقد كشفت إحدى الدراسات أن السلوك اللفظي للمعلم يشكل جزءاً كبيراً من وقت الدرس, فالمعلم يسأل في اليوم الدراسي الواحد (395) سؤالاً بمعدل (100) سؤال في الساعة، بنسبة تصل إلى (30 %) من الوقت الكلي المخصص للتدريس؛ لما للأسئلة من دور مهم في تنشيط التعليم، وحفز المُتعلِّمين.

توجد عدة مبادئ عند صياغة الأسئلة الصفية كما ذكره (عبدالحليم وعزيز:2002) أوجز بعضاً منها في المخطط الآتي:

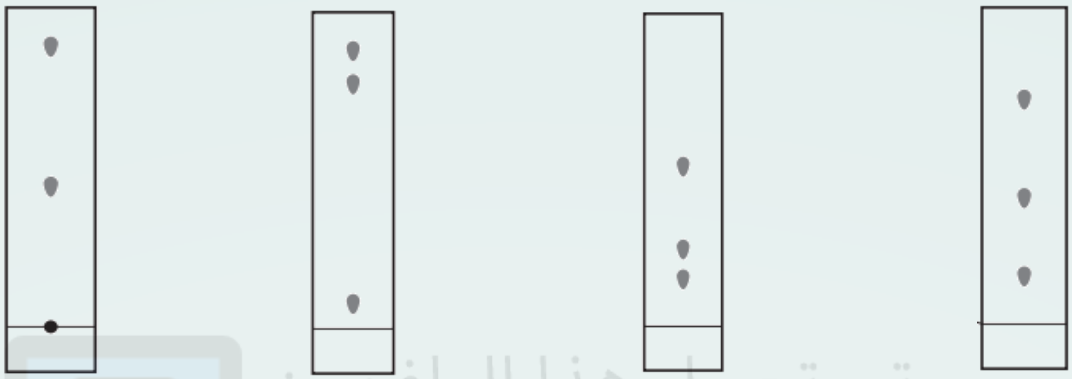


مبادئ صياغة الأسئلة

تتطرق هذه النشرة لنماذج أسئلة في مادة الكيمياء للصف التاسع, تحتوي على 20 مفردة, منها 17 مفردة من نمط الأسئلة الموضوعية , وثلاثة أسئلة مقالية ذات الإجابة القصيرة, كما توجد الإجابة النموذجية للأسئلة مع تحديد مستويات التعلم لكل منها, ويمكن الاستفادة من هذه الأسئلة لتدريب الطلبة عليها.

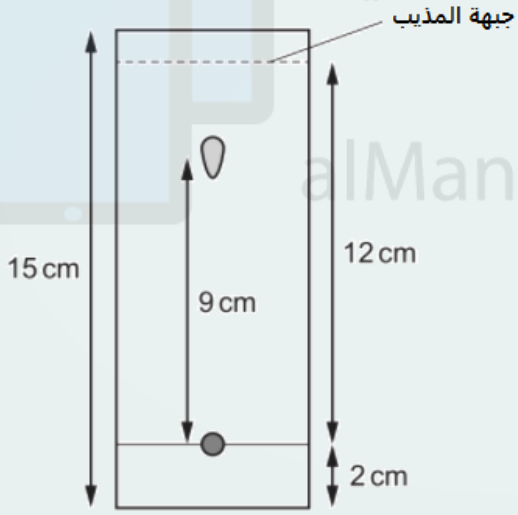
اختر الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة في كل مما يأتي:

1. أي من الأشكال التالية للتحليل الكروماتوجرافي تكون الصبغة أقل ذوبانية:



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

2. يمثل الشكل المقابل استخدام الكروماتوجرافيا لصبغة ما, قيمة معامل التأخر تساوي:



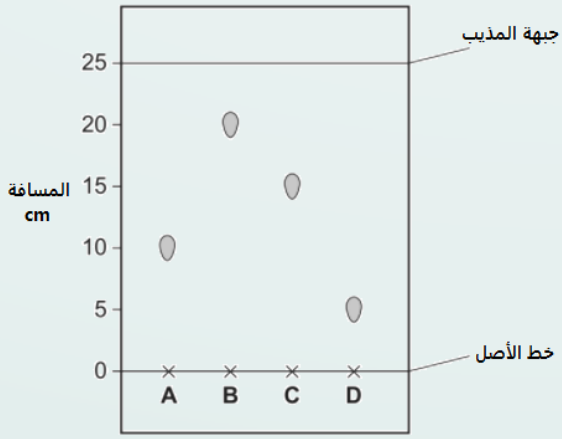
أ) 0.60

ب) 0.64

ج) 0.75

د) 0.82

3. أجرى طالب تحليل كروماتوجرافيا لمجموعة من ملونات الطعام , فإن الملون الذي له معامل التأخر R_f يساوي 0.60 هو:



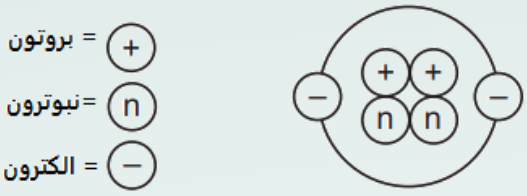
أ) A

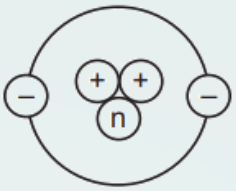
ب) B

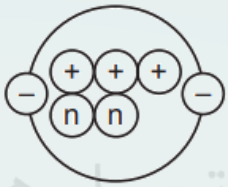
ج) C

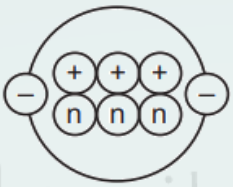
د) D

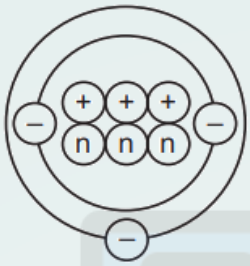
4.الشكل المقابل يوضح تركيب ذرة ما,
فإن نظير هذه الذرة هو:



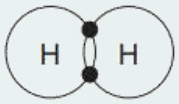
أ 

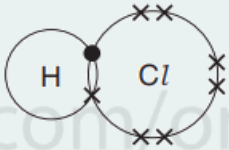
ب 

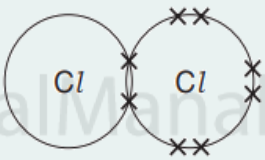
ج 

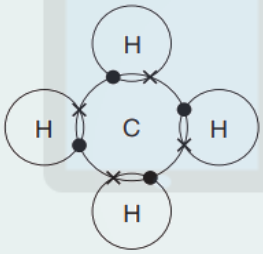
د 

5.كل مايلي صحيح لترتيب الإلكترونات في الجزيئات ماعدا:

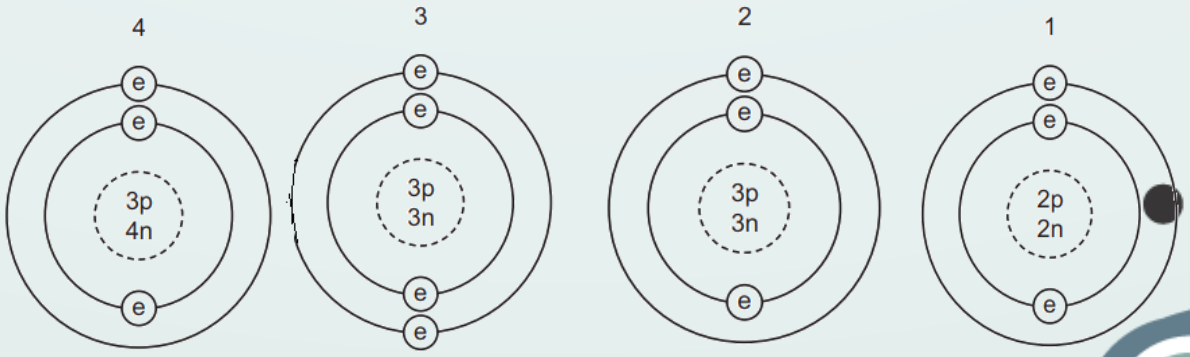
أ) 

ب) 

ج) 

د) 

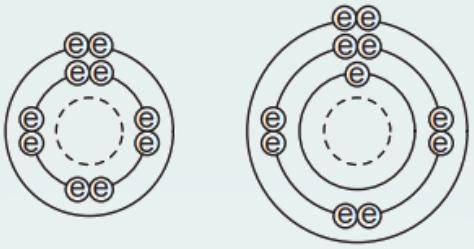
6. توضح الأشكال أدناه تركيب أربع ذرات , أي زوج منها يمثل نظير لبعضهما الآخر:

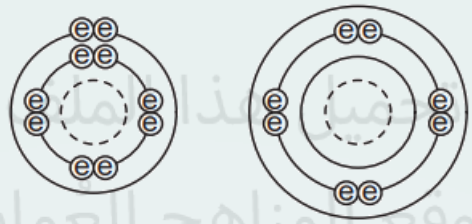


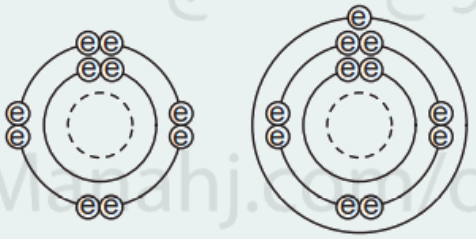
أ) 1 و 2 ب) 1و 3 ج) 2 و 3 د) 2 و 4

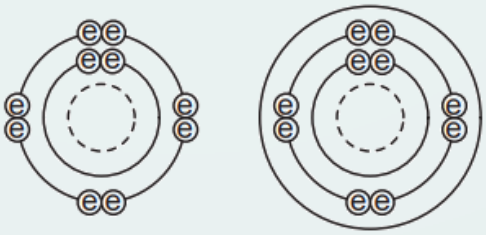
7.التوزيع الإلكتروني الصحيح لكل من أيون الصوديوم و ذرة النيون هو:

أيون الصوديوم ذرة النيون

أ 

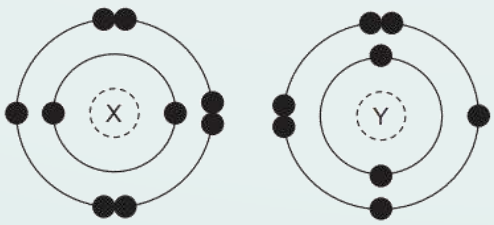
ب 

ج 

د 

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
alManahj.com/om

8. التركيب الإلكتروني للذرتين Y و X موضح في الشكل ,
عند تكوين المركب الكيميائي المكون من العنصرين X و Y ,
فإن الرابطة الكيميائية وصيغة المركب الكيميائي هي:

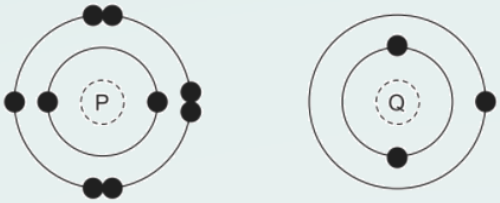


البديل	نوع الرابطة الكيميائية	الصيغة الكيميائية
أ	تساهمية	X_2Y
ب	تساهمية	XY_2
ج	أيونية	XY_2
د	أيونية	X_2Y

9. المركب الأيوني من بين المركبات الكيميائية هو:

أ)كلوريد الهيدروجين ب)الماء ج) الميثان د) كلوريد الصوديوم

10. الشكل المقابل يوضح التركيب الإلكتروني للذرتين P, Q , نوع الرابطة الكيميائية المتكونة والصيغة الكيميائية للمركب هي:



البديل	الرابطة الكيميائية	الصيغة الكيميائية
أ	أيونية	QP
ب	أيونية	QP_2
ج	تساهمية	QP_2
د	تساهمية	QP

11. مستعينا بالجدول الدوري, عدد الإلكترونات في أيون الليثيوم Li^+ هو:

أ)2 ب)3 ج)4 د)7

12. يوضح الجدول أدناه تركيب مجموعة من الذرات والأيونات.

الرمز	عدد الإلكترونات	عدد النيترونات	عدد البروتونات	جسيمات دون ذرية في النواة
Mg	12	W	12	24
Mg^{2+}	10	12	X	24
F	9	Y	9	19
F^-	Z	10	9	19

قيمة كل من W, X, Y, Z هي:

	Z	Y	X	W
أ	9	9	10	10
ب	9	10	12	10
ج	10	9	10	12
د	10	10	12	12

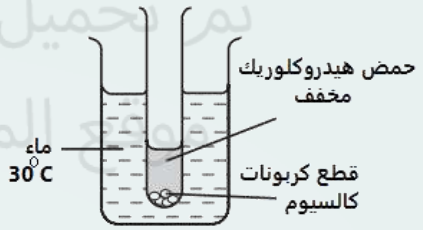
تم تنزيل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

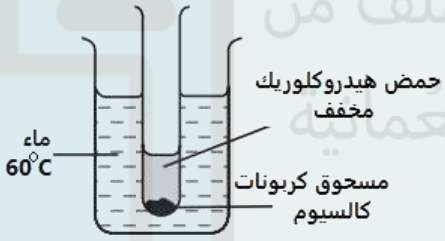
13. يوضح الجدول المقابل التركيب الإلكتروني لذرات العناصر R, T, X, Z , العنصران اللذان يكونان مركب أيوني هما :

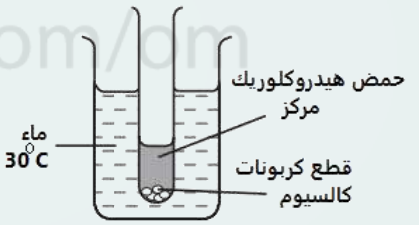
العنصر	التوزيع الإلكتروني
R	2,4
T	2,8
X	2,8,1
Z	2,8,7

أ) R و T
ب) T و X
ج) X و Z
د) Z و R

14. التجربة الأقل في معدل سرعة التفاعل عند تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع كربونات الكالسيوم هي:

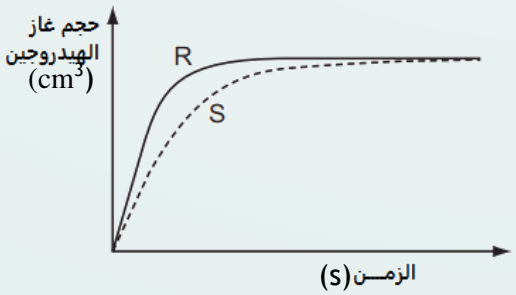
أ


ب


ج


د

15. قام طالب بدراسة العوامل المؤثرة على سرعة تفاعل الماغنيسيوم مع حمض الكبريتيك, والمنحنى البياني يوضح نتائج محاولتين R و S . أي مما يلي صحيح:



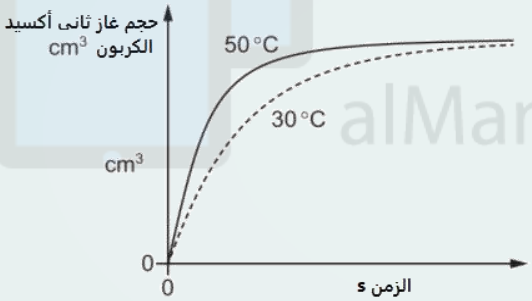
أ) تم إضافة عامل حفاز في S
ب) تركيز الحمض في R أكثر من تركيز الحمض في S.
ج) حجم حبيبات مسحوق الماغنيسيوم في R أكبر منها في S.
د) درجة الحرارة في R أقل منها في S.

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
alManahj.com/om

16. يوضح الشكل أدناه تجربة تفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك مع الماغنيسيوم, فإن التأثير الصحيح على معدل سرعة التفاعل عند زيادة تركيز الحمض ورفع درجة الحرارة هو:

	زيادة تركيز حمض الهيدروكلوريك	رفع درجة الحرارة
أ	يقل	يقل
ب	يقل	يزيد
ج	يزيد	يقل
د	يزيد	يزيد

17. أجرى عمر تجربة تفاعل كيميائي بإضافة قطع الرخام إلى حمض الهيدروكلوريك عند درجة حرارة 30°C و 50°C , والمنحنى البياني يوضح النتائج التي حصل عليها , إذا علمت أن جميع العوامل الأخرى ثابتة, فإن التفسير المناسب للنتائج التي توصل لها عند درجة حرارة 30 °C :

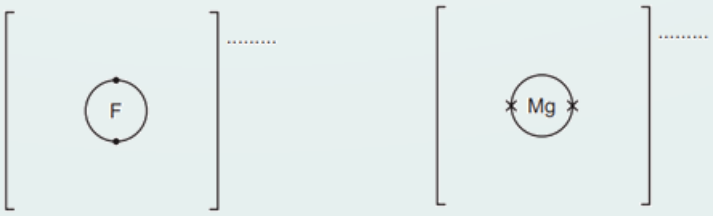


	وتيرة التصادم	طاقة التصادم
أ	أكثر	أكثر
ب	أكثر	أقل
ج	أقل	أكثر
د	أقل	أقل

18. ارسم مخطط ترتيب الإلكترونات الخارجية في مركب كلوريد الماغنيسيوم .

19. يتفاعل الماغنيسيوم مع الفلور لتكوين مركب فلوريد الماغنيسيوم.

أ. أكمل المخطط النقطي لأيون الماغنيسيوم وأيون الفلوريد مع توضيح شحنة الأيون لكل منهما.



ب. اكتب الصيغة الجزيئية لمركب فلوريد الماغنيسيوم.

20. يمثل الرمز المقابل ذرة عنصر X , أجب عن ما يلي:

أ. ما مجموع الجسيمات دون الذرية في نواة العنصر X .

ب. اكتب التركيب الإلكتروني للأيون X^{2-} .

ج. اقترح الصيغة الجزيئية للمركب الناتج من اتحاد عنصر الألومنيوم مع العنصر X .

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

نموذج الإجابة

رقم السؤال	الإجابة	المستوى
1	ب	تطبيق
2	ج	تطبيق
3	ج	تطبيق
4	أ	استدلال
5	ج	استدلال
6	د	استدلال
7	د	استدلال
8	أ	استدلال
9	د	معرفة
10	أ	تطبيق
11	أ	تطبيق
12	د	استدلال
13	ج	تطبيق
14	أ	استدلال
15	ب	استدلال
16	د	تطبيق
17	د	استدلال
18	$[Mg]^{2+}$	تطبيق
19	أ)	تطبيق
	ب) MgF_2	تطبيق
20	أ) 34	تطبيق
	ب) 2 ,8 ,8	استدلال
	ج) Al_2X_3	استدلال

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

المراجـــع

1. إبراهيم, مجدي, وعبدالحليم, محمد (20052). **التفاعل الصفي مفهومه- تحليله- ومهاراته**, القاهرة,عالم الكتب.5

2. وزارة التربية والتعليم(2020). **الكيمياء كتاب الطالب للصف التاسع**, مسقط, مزون للطباعة والنشر والتغليف.

3. Harwood R.& Lodge I. (2014), Chemistry Coursebook CambridgIGCSE, Cambridge University Press.

4. https://www.igcsecentre.com/cambridge-o-level-past-exam-/papers