

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير أول نموذج ثالث

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف العاشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 09:41:43 2023-11-10

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

[اختبار قصير أول نموذج ثاني](#)

1

[اختبار قصير أول نموذج أول](#)

2

[كراسة أسئلة متنوعة](#)

3

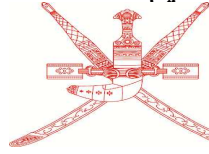
[اختبار قصير أول](#)

4

[اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة](#)

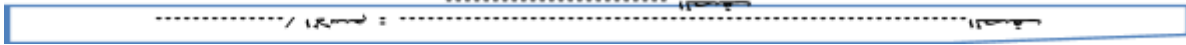
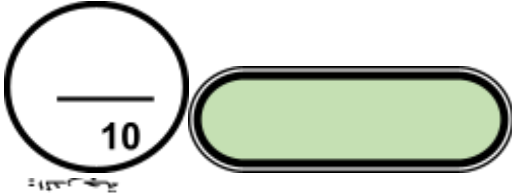
5

سلطنة عمان
وزارة التربية و التعليم



الصف : العاشر
مديرية التربية والتعليم بمحافظة ظفار
مدرسة جبجات للتعليم الاساسي
المادة : كيمياء

اختبار قصير رقم (1) في مادة الكيمياء للصف العاشر العام الدراسي .



1

- تسمى عناصر المجموعة B في الجدول الدوري بالعناصر :- (اختر الإجابة

الصحيحة) (1)

1- القلوية ب- الهالوجينات ج- الانتقالية د-

اللافلزية

2

- الشكل امامك يمثل عناصر مجموعة الفلزات القلوية بالجدول الدوري . اجب عن

الأسئلة التالية :

(أ) - اجب عن المطلوب أمام كل خاصية :- (1)



الصوديوم

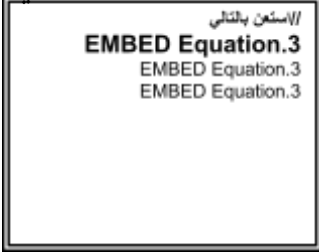
ب) - لديك فلزين احدهما (A) والآخر (B) ، يتفاعل (A) بشكل منتظم وثابت مع الماء ، بينما يتفاعل (B) مع الماء بشدة منتجا لها ذو لون بنفسجي . اجب عن ما يلي : (است)

1- ايهما أقل نشاطا A ام B ؟

2- فسر (تخزين فلزات المجموعة الأولى بالجدول تحت سطح الكيروسين او زيت البرافين) ؟ (1)

3

- يوضح الشكل المقابل دائرة كهربية تحتاج إلى مادة (X) حتى تكتمل ويضيء

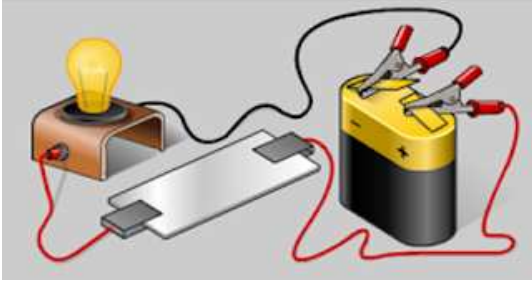


المصباح،
لذا فإن المادة (X) يمكن أن تكون: (ظلل البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة) (1)

X

لوح خشبي

لوح نحاس



لوح زجاجي

لوح بلاستيكي

X

4

- ادرس الشكلين التاليين ، ثم اجب عن الأسئلة التالية :-



الشكل (2) أنابيب من البولي إيثيلين



الشكل (1) الألوان الرائعة للزجاج

1- ما نوع العنصر الداخل في صناعة الشكل (أ) ؟

2- ما العامل الحفاز المستخدم في تصنيع الانابيب في الشكل (2) ؟

(1)

5

٣- قام أحمد بإجراء استقصاء للمقارنة بين نشاط بعض العناصر. فوضع في الأنبوبة الأولى فلز (X) وفي الأنبوبة الثانية فلز (Y) وفي الأنبوبة الثالثة فلز (Z) ثم أضاف للأنايب الثلاث محلول ملح كبريتات الحديد الثانية مرة، ثم وضع محلول ملح كبريتات النحاس الثانية مرة أخرى، ودون النتائج في الجدول أسفله، فأدرسه جيداً ثم أجب عن المفردات التي تليه:

الفلزات			نوع المحلول
Z	Y	X	
حدث تفاعل	لم يحدث تفاعل	لم يحدث تفاعل	كبريتات الحديد
حدث تفاعل	حدث تفاعل	لم يحدث تفاعل	كبريتات النحاس

أ- العنصر (X) يمكن أن يكون (ظل البديل الصحيح مع التفسير)

(1)

النحاس الحديد

التفسير

.....

ب- رتب الفلزات من حيث درجة نشاطها الكيميائي

(1).....؟

ج- اذا افترضنا ان العنصر (Z) خارصين ، فاكتب المعادلة الكيميائية لتفاعله مع

كبريتات الحديد(III)؟ (1)

.....

.....

المخرج التعليمي	عناصر التعلم			الاجابة	الجزئية
	استدلال	تطبيق	معرفة		
3-4			1	الانتقالية	-1
1-6			1	البوتاسيوم الصوديوم	١2
2-6	1			A -1	2- ب
1-6		1		2- لشدة نشاطها الكيميائي حتى لا تتفاعل مع الاكسجين وبخار الماء بالهواء الجوى	2 ب
3-4		1		لوح نحاس	3
3-4			1	انتقالى	١-4
3-4			1	رابع كلوريد التيتانيوم	ب-4
2-5	1			نحاس التفسير لانه اقل نشاطا من الحديد وايوناته توجد في كبريتات النحاس	١-5
3-5		1		$Z > Y > X$	ب-5
2-5		1		$Zn + FeSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Fe$	ج-5
10	2	4	4	المجموع	