

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار قصير أول مع الإجابات

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-10-27 09:32:26

## 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

<a href="#">اختبار قصير أول نموذج ثالث</a>	1
<a href="#">اختبار قصير أول نموذج ثاني</a>	2
<a href="#">اختبار قصير أول نموذج أول</a>	3
<a href="#">أسئلة إثرائية اختيار من متعدد</a>	4
<a href="#">مراجعة المادة من الوحدة الأولى إلى الوحدة الرابعة</a>	5

## اختبار قصير ( ١ ) في مادة الكيمياء للصف العاشر

تاريخ التنفيذ : ٩-١٠-٢٠٢٣ م

اسم الطالب

١- الخاصية التي تميز فلزات العناصر الانتقالية ولا تميز معظم الفلزات الأخرى

موصله للتيار الكهربائي

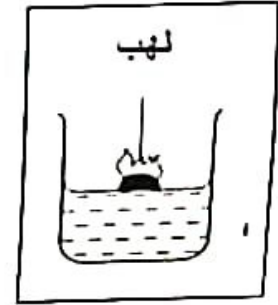
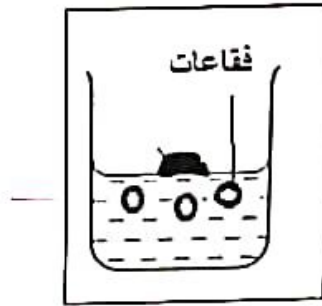
قابله للطرق والسحب

لامعه

لها خصائص مغناطيسية

٢ - يوضح الشكل التالي ما يحدث عند إضافة عنصرين من عناصر المجموعة الأولى إلى الماء ، ادرسيه جيدا ثم أجيب عن الأسئلة التي تليها :

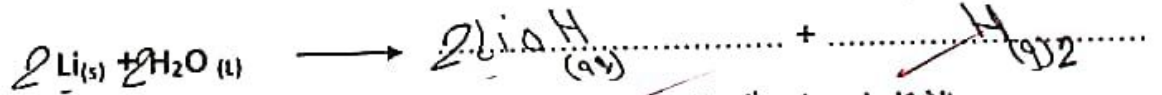
Li
Na
K
Rb
Cs



ص

س

أ - أكمل المعادلة التالية :



ب - الشكل ( س ) يمثل عنصر :

(ظلي الدائرة المرسومة بجوار الإجابة الصحيحة)

البوتاسيوم

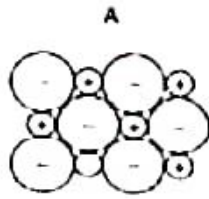
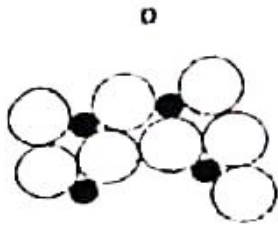
الليثيوم

فسري إجابتك :

لدي البوتاسيوم... يتفاعل بقوة مع الماء... ينتج لهباً... (بوتاسيوم) ...

٣- يستخدم التنجستن ( W ) في صناعة أسلاك المصابيح الكهربائية علل السبب

لدي... درجة انصهار التنجستن مرتفعة...  
.....  
.....



4- ما الشكل الذي يوضح الرابطة بين ذرات عنصر الذهب (Au)؟

مع وصف الرابطة الموجوده داخل الفلز؟  
(التعريف)

هذه قوه معدنيه كبريه قويه تربط بين الايونات  
الوجوهيه وجذر الالكترونات المتشابهه

5- يوضح الجدول الاتي نتائج دراسة النشاط الكيميائي لثلاثة عناصر افتراضيه حديد نحاس زنك  
(Zn , Cu , Fe)

المحلول	Zn	Fe	Cu
كبريتات الزنك ZnSO <sub>4</sub>	لا يحدث تفاعل	لا يحدث تفاعل	لا يحدث تفاعل
كبريتات الحديد FeSO <sub>4</sub>	يحدث تفاعل من اذفر المنحصر	لا يحدث تفاعل	لا يحدث تفاعل
كبريتات النحاس CuSO <sub>4</sub>	يحدث تفاعل من اذرق المنحصر	يحدث تفاعل من اذرق المنحصر	لا يحدث تفاعل

الاحمر  
المنحصر  
المنحصر  
المنحصر

من الشكل السابق (رتب العناصر السابقه حسب النشاط الكيميائي - اكتب معادله تفاعل الحديد مع كبريتات النحاس مع توضيح تغيرات اللون)

كبريتات النحاس + حديد = كبريتات الحديد + نحاس  
 $CuSO_4 + Fe \rightarrow FeSO_4 + Cu$   
 (المنحصر) (المنحصر) (المنحصر) (المنحصر)  
 يتسبب اللون الازرق ويتكون راسب احمر المنحصر  
 Zn (1) Fe (2) Cu (3)

الاحمر المنحصر