## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

## اختبار قصير أول نموذج ثاني



تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-10-11 13:43:08

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر

## روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

| التربية الاسلامية | اللغة العربية | اللغة الانجليزية | الرياضيات |
|---|---|---|---|

## المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

| | |
|---|---|
| 1 | اختبار قصير أول نموذج أول |
| 2 | أسئلة إثرائية اختيار من متعدد |
| 3 | مراجعة المادة من الوحدة الأولى إلى الوحدة الرابعة |
| 4 | نشاط درس المول مع نموذج الإجابة |
| 5 | نشاط درس الكتل النسبية مع نموذج الإجابة |

# الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف العاشر

الاسم:.....الصف:..... الدرجة:

10

---

**(أولا: أختر الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة:** **(درجتين)**

**1) أحد الخصائص التالية تنطبق على الحديد Fe.**

**أ) لا يمتلك خصائص مغاطيسية** **ب) أيوناته عديمة اللون** **ج) يمتلك حالة تكافؤ واحدة فقط** **د) يعمل كعامل حفاز**

**2) أي من الفلزات القلوية (فلزات المجموعة الأولى) له أقل درجة انصهار.**

**أ) الليثيوم** **ب) الصوديوم** **ج) البوتاسيوم** **د) الروبيديوم**

**ثانيا: اقرأ العبارة التالية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها:** **(3 درجات)**

**(تعد الفلزات الانتقالية من العناصر المهمة التي تدخل في الكثير من الصناعات، لما لها من خواص تميزها عن باقي الفلزات الأخرى).**

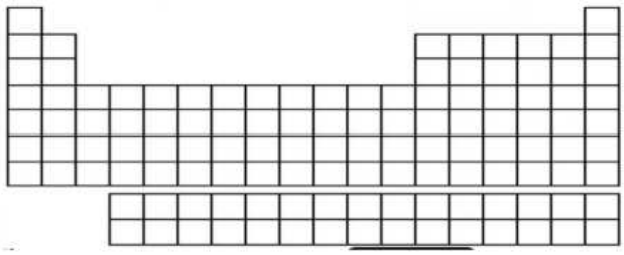
**أ) يستخدم عنصر التنجستين (W) في فتيل المصابيح. فسر ذلك**

.....

**ب) في الجدول الدوري التالي قم بتضليل**

**1- موقع لفلز انتقالي واحد فقط**

**2. موقع لفلز قلوي واحد فقط**



**ثالثا: ادرس الشكل التالي جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:** **(5 درجات)**

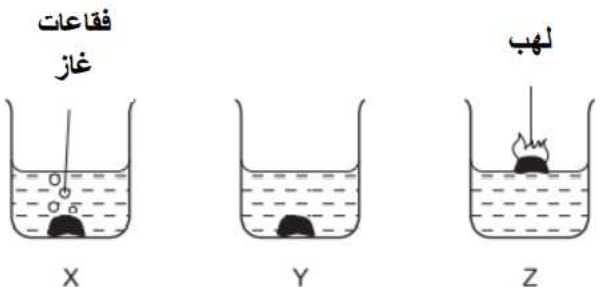
**أ) رتب النشاط الكيميائي للفلزات الموضحة بالشكل من الأكثر نشاطا الى الأقل نشاطا.**

**.....>.....>.....> .**

**ب) ما هو اسم الفلز (Z) اذا علمت انه يتفاعل بشدة مع الماء البارد ليشتعل بلهب بنفسجي؟ ..... .**

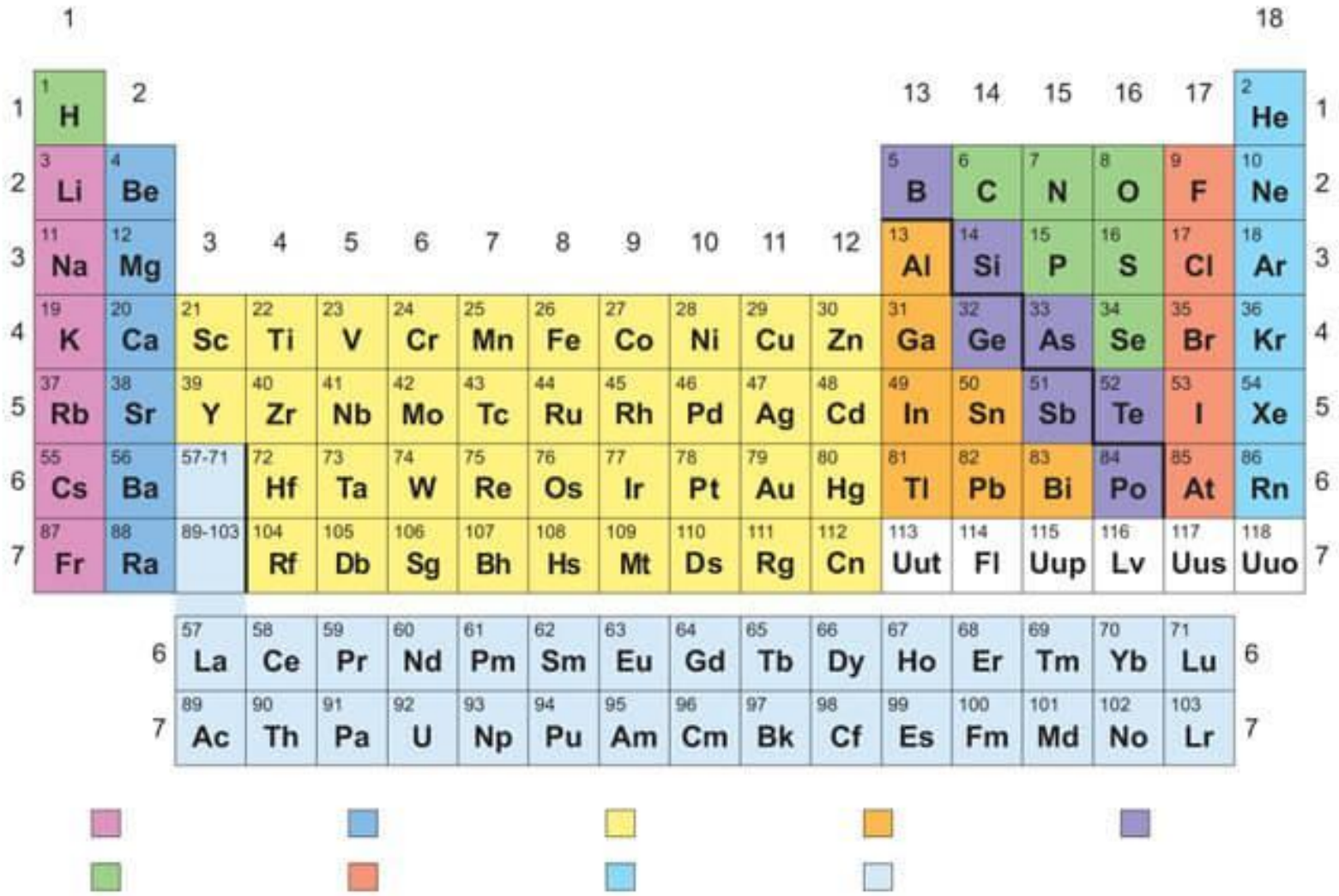
**ج) اكتب المعادلة الكيميائية الموزونة مع رموز الحالة الفيزيائية(s , l , g , aq) لتفاعل البوتاسيوم (K) مع الماء البارد.**

.....




**انتهت الأسئلة**

**طريق النجاح مزدحم لكن طريق التميز خالي فكن أول الذين يمرون به**


1 18
1 H 2 13 14 15 16 17 He 1
2 Li Be B C N O F Ne 2
3 Na Mg 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 Al Si P S Cl Ar 3
4 K Ca Sc Ti V Cr Mn Fe Co Ni Cu Zn Ga Ge As Se Br Kr 4
5 Rb Sr Y Zr Nb Mo Tc Ru Rh Pd Ag Cd In Sn Sb Te I Xe 5
6 Cs Ba 57-71 Hf Ta W Re Os Ir Pt Au Hg Tl Pb Bi Po At Rn 6
7 Fr Ra 89-103 Rf Db Sg Bh Hs Mt Ds Rg Cn Uut Fl Uup Lv Uus Uuo 7
6 La Ce Pr Nd Pm Sm Eu Gd Tb Dy Ho Er Tm Yb Lu 6
7 Ac Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf Es Fm Md No Lr 7