

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير أول

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-10-27 17:58:02

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 مع نموذج الإجابة](#)

1

[اختبار قصير أول مع الإجابات](#)

2

[اختبار قصير أول نموذج ثالث](#)

3

[اختبار قصير أول نموذج ثاني](#)

4

[اختبار قصير أول نموذج أول](#)

5

الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف العاشر

الاسم:..... الصف:..... الدرجة:...../10 ...

أولا :

أ- يستخدم النحاس أحيانا في صناعة أواني الطبخ ، أي من الخصائص الآتية الأنسب لتفسير ذلك ؟
(اختر)

أ- يمتلك خصائص مغناطيسية	ب- يمتلك أكثر من تكافؤ	ج- يمتلك درجة انصهار عالية	د- ملون
--------------------------	------------------------	----------------------------	---------

ب- تسمى القوة التي تربط بين الايونات الموجبة و بحر الالكترونات المتحركة للفلزات ب..... (اكمل)

ج- أي من الخصائص التالية ينطبق على الفلزات : (اختر)

أ	شحنة الأيون سالبة	التوصيل الكهربائي مرتفعة
ب	موجبة	مرتفعة
ج	سالبة	منخفضة
د	موجبة	منخفضة

ثانيا:

1- لوني موقع العناصر الانتقالية في الجدول الدوري

المقابل.

2- اذكر خاصيتين مميزتين للعناصر الانتقالية

أ-

.....

ب-.....

ثالثا:

1- أكمل الجدول التالي:

FeCl ₂	LiCl	
-------------------	------	--

لون المركب في
الحالة الصلبة

2- تمتلك الفلزات بشكل عام درجة انصهار

عالية منخفضة

فسري إجابتك.....

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
H																	He
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn						

La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No

أسئلة إضافية

تمتلك العناصر الانتقالية خصائص مميزة ، يعرض الجدول ادناه معلومات حول أربعة عناصر .
أي صف يوضح خصائص عنصر انتقالي؟

لون المركب	درجة الانصهار	لون العنصر	
عديم اللون	مرتفعة	أسود	أ
بنى	منخفضة	عديم اللون	ب
اخضر	مرتفعة	رمادي	ج
أبيض	منخفضة	فضي اللون	د

ما المخطط الذي يمثل التركيب البنائي للفلز

