

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار قصير أول نموذج خامس

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 09:58:18 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

<a href="#">اختبار قصير أول نموذج رابع</a>	1
<a href="#">اختبار قصير أول نموذج ثالث</a>	2
<a href="#">اختبار قصير أول نموذج ثاني</a>	3
<a href="#">اختبار قصير أول نموذج أول</a>	4
<a href="#">كراسة أسئلة متنوعة</a>	5



الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف العاشر  
الاسم: ..... الصف: ..... الدرجة: .....

أولاً: اختر الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة:  
(درجتين)

1) أحد الخصائص التالية تنطبق على الحديد Fe.

- (أ) لا يمتلك خصائص مغناطيسية (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

ثانياً: 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 فلز انتقالي واحد فقط

2. موقع فلز قلوي واحد فقط

ثالثاً: ادرس الشكل التالي جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليها:

(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 اول الذين يمرون به

