

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار قصير أول نموذج ثاني

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 06:04:55 2023-10-10

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



## روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

<a href="#">اختبار قصير أول نموذج أول</a>	1
<a href="#">إجابات أسئلة الوحدة الثالثة الترابط الكيميائي من كتاب الطالب</a>	2
<a href="#">ملخص شرح درس الاتزان والصناعات الكيميائية</a>	3
<a href="#">ملخص شرح درس الاتزان في تفاعلات الغازات وثابت الاتزان</a>	4
<a href="#">ملخص شرح درس القوى بين الجزيئات</a>	5



إسم الطالب : ..... الشعبة ( )

السؤال الأول: إختار الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاه:

١- عدد النيوترونات في الذرة الإفتراضية  $^{22}_{11}X$  يساوي :

د- 23

ج- 11

ب- 34

أ- 12

٢- الجدول المقابل يوضح أنصاف الأقطار لأحد المجموعات :

العنصر الذي يمتلك أكبر طاقة تأين أولى هو :

أ- K      ب- L      ج- M      د- N

العنصر	نصف القطر الذري
K	37
L	152
M	186
N	227

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية :

(١)

أحد أملاح الصوديوم يحتوي على نسبة 17.5% صوديوم و 39.7 كروم والنسبة المتبقية أكسجين .

أ- عرف الصيغة الأولية ؟

ب- إحسب عدد مولات كلا من الذرات الداخلة في التفاعل  $Na, Cr, O$  ؟

ج - أوجد الصيغة الأولية لهذا الملح ؟

(٢) أمامك الذرة الافتراضية M أجب عن الأسئلة التالية :

أ- باستخدام نظرية الأفلاك ومستويات الطاقة في الأفلاك الذرية SPdf أكتب:

التوزيع الإلكتروني للذرة الافتراضية:

28M

ب- أكمل الجدول التالي :

إسم العنصر	الدورة	المجموعة	الفئة
.....	.....	.....	.....

ج - (تعتبر الذرة M من الجذور الحرة). فسر إجابتك

د- تنبأ بالتوزيع الإلكتروني للذرة  $M^{+2}$

(( رجائي لكم بالتوفيق ))