

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: 20-10-2023 08:04:47

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

اختبار قصير أول	1
اختبار قصير أول نموذج ثاني	2
اختبار قصير أول نموذج أول	3
إجابات أسئلة الوحدة الثالثة الترابط الكيميائي من كتاب الطالب	4
ملخص شرح درس الاتزان والصناعات الكيميائية	5



نظام إدارة الجودة
Quality Management System

رؤية عمان
2040
مؤتمنة
Moving Forward
With Confidence

إختبار قصير (١) للصف الحادي عشر
مادة / كيمياء

المديرية العامة للتربية والتعليم بشمال الشرقية
مدرسة عبدالله بن الأرقم للتعليم الأساسي ح ٢

10

إسم الطالب : الشعبة ()

السؤال الأول: إختار الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاه:

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