

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير أول نموذج ثاني

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 11:39:27 2024-03-12

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 الثاني

نموذج اختبار قصير أول	1
اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة	2
العنوان خرائط ذهنية في درس الهالوجينوالكانات وتفاعلاتها	3
حل أسئلة الوحدة التاسعة الهيدروكربونات والهالوجينوالكانات منهج كامبريدج	4
ملخص شرح درس أنواع تفاعلات المركبات العضوية وآلية حدوثها	5

بسم الله الرحمن الرحيم

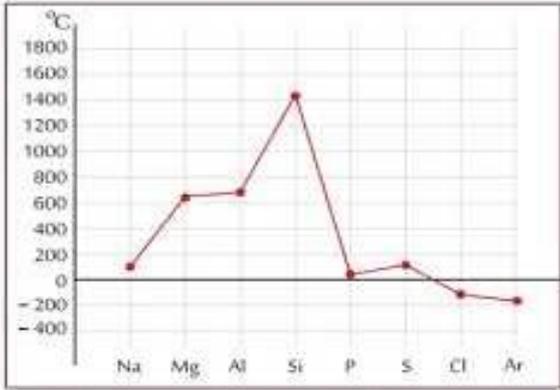
اختبار قصير (1) في مادة الكيمياء للصف الحادي عشر الفصل الدراسي الثاني

اسم عبقرية الكيمياء: الصف: 11/.....

(1) أيهما يمتلك أعلى نصف قطر ذري:

○ ذرة الكالسيوم ○ الأكسجين

التفسير:



الشكل 19-1 رسم بياني يوضح التدرج في درجات الانصهار لعناصر الدورة الثالثة من الجدول الدوري.

(2) ادرس الرسم البياني المقابل، الذي يوضح التدرج في درجات الانصهار لعناصر الدورة الثالثة من الجدول الدوري.

(أ) أعلى درجة انصهار للعنصر.....
(ب) درجة انصهار Al أعلى من Na وضح السبب.

.....
.....
.....
.....

(ج) صف التدرج في النصف القطر الأيوني للأيونات التالية:

..... (P⁻³, S⁻², Cl⁻)

(3) يتفاعل العنصر X بشدة مع الكلور مكوناً ملحاً درجة انصهاره مرتفعة إلا أن هذا الملح لا يتفاعل مع الماء، بينما أكسيد العنصر X يتفاعل مع الماء مكوناً محلولاً قاعدياً قيمة PH (12-14). تنبأ من يكون هذا العنصر.

(ظلل الإجابة الصحيحة)

K ○

Mg ○

Al ○

P ○

(4) ما المقصود بالمادة المتذبذبة:

(5) اكتب معادلة إنتاج كلوريد السيلكون (SiCl₄) مع وزن المعادلة وكتابة الحالة الفيزيائية للمواد.

.....

(6) اكتب معادلات تفاعل أو ذوبان المواد التالية مع الماء، ثم صف السلوك الذي تسلكه المحاليل الناتجة.

أ- كلوريد الماغنيسيوم (MgCl₂).....

السلوك:

ب- أكسيد الفسفور (P₄O₁₀)

السلوك:

لا تقبل بأقل مما تستحق ،،، فأنت قادره