

بسم الله الرحمن الرحيم

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

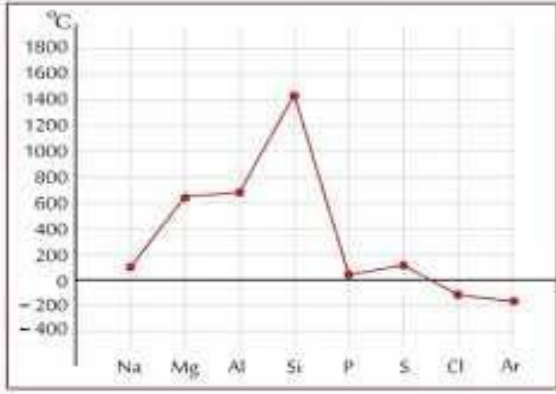
اسم عبقرية الكيمياء: الصف: 11/.....

(1) أيهما يمتلك أعلى نصف قطر ذري:

○ الأكسجين

○ ذرة الكالسيوم

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

