

## محاكاة لأسئلة الاختبارات الدولية

### المركبات والروابط الكيميائية

#### السؤال الأول:

أجرى طالب تجربة عن التوصيل الكهربائي؛ لاستكشاف المواد الآتية، وتمييز الأيونية منها  $CaCl_2$  عن الجزيئية: بلورات كلوريد الكالسيوم ، اليود  $I_2$ ، بلورات هيدروكسيد الصوديوم  $NaOH$ ، بلورات يوديد البوتاسيوم  $KI$ ، بلورات سكر الفركتوز.

أ- أي المواد تمثل مادة أيونية؟ وأيها تمثل مادة جزيئية؟

المواد الأيونية: كلوريد الكالسيوم، بلورات يوديد البوتاسيوم، بلورات هيدروكسيد الصوديوم.

المواد الجزيئية: اليود، بلورات سكر الفركتوز.

ب- اقترح طريقة للتحقق من ذلك.

باستخدام تجربة التوصيل الكهربائي.

#### السؤال الثاني:

اكتشف أحد الطلبة عنصراً جديداً، ثم دون بعض خصائصه؛ لإدراجه في الجدول الدوري ضمن مجموعة الفلزات. إحدى الآتية تمثل خصائص هذا العنصر:

أ- صلب، غير موصل للتيار الكهربائي، قابل للطرق والسحب.

ب- سائل، غير موصل للتيار الكهربائي، غير قابل للطرق والسحب.

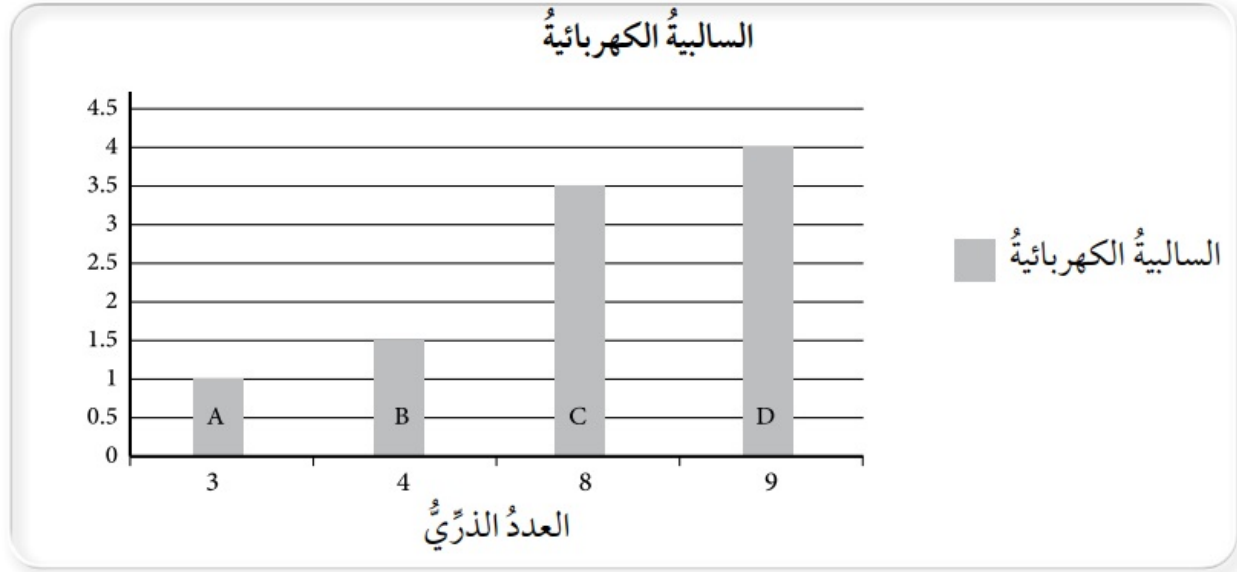
ج- صلب، موصل للتيار الكهربائي، قابل للطرق والسحب.

د- صلب، موصل للتيار الكهربائي، غير قابل للطرق والسحب.

#### السؤال الثالث:

يمثل الرسم البياني الآتي العلاقة بين الأعداد الذرية والسالبية الكهربائية للعناصر الأربعة:

A,B,C,D، التي بعضها فلز، وبعضها الآخر لا فلز:



أ- أحد عنصرين من العناصر السابقة قد تتكون بينهما رابطة أيونية.  
A و D.

ب- أفسر سبب اختياري هذين العنصرين.

A لأن العنصر يحتوي في مستوى طاقته الخارجي على إلكترون واحد يمكن فقده،  
في حين يحتوي العنصر D في مستوى طاقته الخارجي على سبعة إلكترونات،  
ويمكنه اكتساب إلكترون واحد فقط؛ لذا يتكون مركب أيوني عند اتحادهما.

ج- أوضح التركيب النقطي للعنصر .



د- أذكر نوع الرابطة المتكونة بين ذرتين من العنصر .

رابطة تساهمية ثنائية.

هـ - أتبأ خصائص المركب المتكون من اتحاد العنصرين: A و C.

صلب، قابل للتوصيل الحراري والكهربائي.