الروابط الأيونية والمركبات الأيونية ٢

6. الأملاح أمثلة على
   a. المركّبات غير الأيونية b. الفلزات c. اللافلزات d. المركّبات الأيونية

7. يُسمّى الترتيب الثلاثي الأبعاد للجسيمات في المركّبات الأيونية الصُّلبة:
   a. الشبكة البلورية b. بحر من الإلكترونات c. وحدة الصيغة d. إلكتروليت

8. في بلورة المركّب الأيوني:
   a. تتجمّع الأيونات ذات الشحنات المتشابهة معًا بعيدًا عن الأيونات ذات الشحنات المختلفة
   b. تُحاط الأيونات بأيونات أخرى مخالفة لها في شحنتها
   c. بحر من الإلكترونات يحيط بالأيونات
   d. توجد جزيئات متعادلة الشحنة

9. ما العلاقة بين طاقة الشبكة البلورية وقوة التجاذب التي تثبّت الأيونات في أماكنها؟
   a. كلما كانت طاقة الشبكة البلورية موجبة أكبر، كانت القوة أكبر
   b. كلما كانت طاقة الشبكة البلورية سالبة أكبر ، كانت القوة أكبر
   c. كلما كانت طاقة الشبكة البلورية أقرب إلى الصفر، كانت القوة أكبر
   d. لا توجد علاقة بين القيمتين

10. تكوُّن المركّب الأيوني من الأيونات يكون:
   a. طاردًا للحرارة دائمًا c. ماصًّا للحرارة دائمًا
   b. طاردًا أو ماصًّا للحرارة d. لا طاردًا ولا ماصًّا للحرارة

11. أيّ مما يأتي يُعدّ صحيحًا فيما يتعلّق بانتقال الإلكترونات من ذرة فلز إلى ذرة لافلز عند تكوين الأيونات؟
   a. تكسب ذرة الفلز الإلكترونات التي تفقدها ذرة اللافلز
   b. تكسب ذرة اللافلز الإلكترونات التي تفقدها ذرة الفلز
   c. تكسب كلتا الذرتين إلكترونات
   d. لا تكسب أيٌّ من الذرتين أيَّ إلكترونات

LIVEWORKSHEETS LIVEWORKSHEETS