

2 - 3 الروابط والمركبات الأيونية

اقرأ في كتابك عن تكوين الروابط الأيونية، وخواص المركبات الأيونية.

ضع دائرة حول رمز أفضل إجابة لإكمال الجملة، أو إجابة السؤال فيما يلي:

1. الرابطة الأيونية هي:

a. جذب ذرة للإلكترونات

b. جذب الذرات للإلكترونات المشتركة

c. قوة تربط ذرات شحناتها متعاكسة معًا

d. حركة الإلكترونات من ذرة إلى أخرى

2. تُبين وحدة الصيغة للمركب الأيوني:

a. العدد الكلي لكل نوع من الأيونات في العينة

b. أبسط نسبة للأيونات

c. عدد الذرات في الجزيء الواحد

d. عدد الأيونات القريبة المحيطة بكل نوع من الأيونات

3. الشحنة الكلية لوحدة الصيغة لمركب أيوني:

a. تكون صفرًا دائمًا

c. تكون موجبة دائمًا

b. تكون سالبة دائمًا

d. يمكن أن يكون لها أي قيمة

4. ما عدد أيونات الكلور الموجودة في وحدة صيغة واحدة من كلوريد الماغنسيوم، علمًا أن شحنة أيون الماغنسيوم تساوي $2+$ ؟

a. $\frac{1}{2}$

b. 1

c. 2

d. 4

5. تتكون الروابط الأيونية عادة بين:

a. الفلزات

c. الفلز واللافلز

b. اللافلزات

d. الغازات النبيلة

6. الأملاح أمثلة على:

a. المركبات غير الأيونية

b. الفلزات

c. اللافلزات

d. المركبات الأيونية

7. يُسمى الترتيب الثلاثي الأبعاد للجسيمات في المركبات الأيونية الصلبة:

a. الشبكة البلورية

b. بحر من الإلكترونات

c. وحدة الصيغة

d. إلكتروليت

8. في بلورة المركب الأيوني:

a. تتجمع 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

دليل مراجعة الفصل