

## حل التمرين 01

1. الصيغة الكيميائية للمركب الأيوني المكون من أيونات  $Al^{3+}$  و  $F^{-}$  :  
لكي تتعادل الشحنة ، يجب أن تتربك الجزيئة من أيون واحد  $Al^{3+}$  و ثلاث أيونات  $F^{-}$  فتكون كالتالي :  
الصيغة الأيونية  $(Al^{3+}, 3F^{-})$  .  
الصيغة الإحصائية  $AlF_3$  .

الصيغة الكيميائية للمركب الأيوني المكون من أيونات من  $Al^{3+}$  و  $O^{2-}$  ؟  
لكي تتعادل الشحنة ، يجب أن تتربك الجزيئة من أيونين  $Al^{3+}$  و ثلاث أيونات  $O^{2-}$  فتكون كالتالي :  
الصيغة الأيونية  $(2Al^{3+}, 3O^{2-})$  .  
الصيغة الإحصائية  $Al_2O_3$  .

عادة ، تكتب الأيونات الموجبة على اليسار والسالبة على اليمين.

2.  $Na^{+}$  أيون الصوديوم

$S^{2-}$  أيون الكبريتور

صيغة المركب المكون من الأيونين :  $(2Na^{+}, S^{2-})$  كمذاب في الماء ، و  $Na_2S$  كجسم صلب ،  
واسمه كبريتور الصوديوم.

القوى التي تعمل على تماسك البلور كهرساكنة ، وهي قوى تجاذب بين الأيونات الموجبة والأيونات السالبة.

3. يتكون هذا المركب من أيونين  $Cl^{-}$  ، وأيون واحد للسترنسيوم ، يجب أن يحمل هذا الأخير شحنتين موجبتين أي  $Sr^{2+}$  .