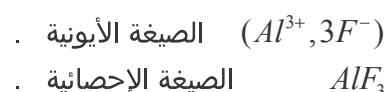


حل التمرين 01

1. الصيغة الكيميائية للمركب الأيوني المكون من أيونات Al^{3+} و F^- :
لكي تتعادل الشحنة ، يجب أن تتركب الجزيئة من أيون واحد Al^{3+} و ثلاث أيونات F^- فتكون كالتالي :



الصيغة الكيميائية للمركب الأيوني المكون من أيونات من Al^{3+} و O^{2-} ؟
لكي تتعادل الشحنة ، يجب أن تتركب 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 جسم 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 لسترنسيوم ، يجب أن يحمل هذا الأخير شحتين موجبتين أي
 Sr^{2+} .