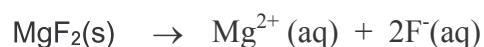


حل التمرين 07

1. نحضر 100mL من محلول مائي للمركب الأيوني فلورور المغنيسيوم $MgF_2(s)$ بإذابة 4,12 g منه في الماء.

1.1. معادلة ذوبان المركب $MgF_2(s)$ في الماء :



1.2. الأنواع الأيونية المتواجدة في محلول في المحلول هي : F^- و Mg^{2+} .

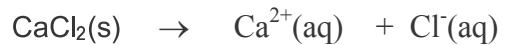
نسمى C تركيز المركب $MgF_2(s)$ المذاب في المحلول ، $[Mg^{2+}] = C$ و $[F^-] = 2C$

$$C = \frac{n(MgF_2)}{V} = \frac{m}{MV}$$

$$C = \frac{4,12}{62 \times 100 \cdot 10^{-3}} = 0,66 mol/l \text{ تطبيق عددي :}$$

$$[Mg^{2+}] = 0,66 mol/l \quad [F^-] = 1,32 mol/l$$

2. معادلة ذوبان كلورور الكالسيوم في الماء :



نسمى C تركيز المركب $CaCl_2(s)$ المذاب في المحلول ، $[Ca^{2+}] = C$ و $[Cl^-] = 2C$

$$[Ca^{2+}] = 1,54 \cdot 10^{-2} mol/l \quad [Cl^-] = 3,08 \cdot 10^{-2} mol/l$$