

**التمرين 07**

1. نحضر 100mL من محلول مائي للمركب الأيوني فلورور المغنيسيوم  $MgF_2(s)$  بإذابة 4,12 g منه في الماء.
- 1.1. أكتب معادلة الذوبان.
- 1.2. أحسب التركيز المولي للأنواع الأيونية في المحلول.
2. أحسب التركيز المولي للأيونات في محلول مائي لكورور الكالسيوم تركيزه المولي  $1,54 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ .
- معطيات :  $M(Mg)=24 \text{ g.mol}^{-1}$        $M(F)=19 \text{ g.mol}^{-1}$