

## Sección 6

1.- Calcula o valor da solubilidade dunha disolución saturada de fosfato de prata co  $K_{ps} = 2 \cdot 10^{-18}$ .

2.- Achar o valor do  $K_{ps}$  do ioduro de chumbo (II) se a solubilidade dunha disolución saturada desta sal é  $1,25 \cdot 10^{-3}$  mol/L.

3.- Cal é a concentración molar de ión fosfato nunha disolución saturada de fosfato de magnesio a 25 °C? (Dato:  $K_{ps}$  do  $Mg_3(PO_4)_2$  a 25 °C =  $1,0 \cdot 10^{-25}$ )

4.- Calcular a solubilidade do  $Mg_3(PO_4)_2$  (sólido)  $K_{ps} = 1,0 \cdot 10^{-25}$  nunha solución de  $Na_3PO_4$   $5 \cdot 10^{-3}$  M.