

Ejercicios

- La K_{ps} de AgCl a 25°C es $1,0 \times 10^{-10}$. Calcular la concentración de Ag^+ y Cl^- en una solución saturada de AgCl .
- Se añade 10 ml de AgNO_3 0,20 M a 10 ml de NaCl 0,10 M. Calcular la concentración de Cl^- que queda en solución en el equilibrio y la solubilidad del AgCl .
- Cuál es la solubilidad del PbI_2 en g/l si el producto de solubilidad es $7,1 \times 10^{-9}$.