

## EFEECTO DEL IÓN COMÚN

1- Calcula, a 25°C, la solubilidad en mg/l del AgCl en agua sabiendo que su producto de solubilidad a 25°C es  $1,7 \cdot 10^{-10}$

Calcula la nueva solubilidad en una disolución de cloruro de sodio 0,1 M

2- Sabiendo que el producto de solubilidad del bromuro de plata a 25°C es de  $7,7 \cdot 10^{-13}$  calcula la solubilidad del bromuro de plata en g/l

Calcula la nueva solubilidad en una disolución de nitrato de plata 0,01 M

3- La solubilidad del fluoruro de calcio en agua a 25°C es de  $2,73 \cdot 10^{-2}$  g/l. Calcula el valor de su producto de solubilidad a 25°C

Calcula la nueva solubilidad en una disolución de fluoruro de potasio 0,2 M

4- La solubilidad del cromato de plata (Tetraoxocromato (VI) de plata) es 0,0435 g/l. Calcula su producto de solubilidad a 25°C

Calcula la nueva solubilidad en una disolución de cromato de potasio 0,1 M

5- Hallar la solubilidad, a 25°C, del sulfuro de plata sabiendo que su producto de solubilidad a 25°C es  $5,5 \cdot 10^{-51}$

Calcula la nueva solubilidad en una disolución de sulfuro de sodio 0,01M

6- Calcula la solubilidad del fluoruro de bario a 25°C, sabiendo que su producto de solubilidad a 25°C es  $1,7 \cdot 10^{-6}$

Calcula la nueva solubilidad en una disolución de fluoruro de sodio 0,4 M