

1 (C. Valenciana 2007).-

- a) El sulfato de bario precipita.
- b₁) y b₂) Se desplaza hacia la formación de precipitado.
- b₃) Se desplaza hacia la disolución de la sal de sulfato de bario.

2 (C. Valenciana 2004).-

- a) $s = 2'92 \cdot 10^{-4} \text{ mol/L.}$
- b) (Ayuda): como mínimo, $[F^-] = 4'47 \cdot 10^{-4} \text{ mol/L.}$

3 (C. Valenciana 2005).-

- a) $s = 5'21 \cdot 10^{-9} \text{ mol/L.}$
- b) $s = 1'4 \cdot 10^{-4} \text{ g/mL.}$

4 (C. Valenciana 2007).-

- a) $s = 0'01 \text{ mol/L.}$
- b) $\text{pH} = 12'3.$
- c) $V = 33'3 \text{ mL de HCl.}$

5 (Cataluña 2007).-

- a) $s = 7'4 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L.}$
- b) $K_{ps} = 1'62 \cdot 10^{-6}.$
- c) $s' = 6'48 \cdot 10^{-6} \text{ mol/L. (1142 veces menor).}$

6 (Galicia 2007).-

- a) $K_{ps} = [Ag^+] \cdot [Cl^-]$
- b) $s = 1'92 \cdot 10^{-3} \text{ g/L.}$