

1 (Aragón 2011).- Contesta de forma razonada...

- a) $[Mg(NO_3)_2] \cdot [NaOH] > K_{ps}$
 b) *El equilibrio se desplazará hacia la izquierda (efecto del ión común)*

2 (Cantabria 2011).- El hidróxido de magnesio es prácticamente insoluble...

- a) $1'3 \cdot 10^{-4} \text{ mol/L}$
 b) $pH = 10'4$
 c) *Añadir un ácido fuerte.*
 d) *Sí (principio de Le Châtelier).*

3 (C. La Mancha 2011).- El producto de solubilidad del sulfuro de cobalto (II)

$$S = 6'32 \cdot 10^{-11} \text{ mol/L}$$

4 (C. y León 2011).- Un residuo industrial que contiene ...

- a) $pH = 9'5$
 b) $1'35 \cdot 10^{-5} \text{ mg/L}$

5 (Extremadura 2011).- Se agregan 20 mL de una disolución ...

Se forma precipitado (Ag_2CrO_4)

6 (Galicia 2011).- El $PbCO_3$ es una sal muy poco soluble en agua. Calcula:

- a) $S = 3'9 \cdot 10^{-8} \text{ mol/L}$.
 b) *Se produce precipitación de $PbCO_3$*

7 (Murcia 2011).-

- a) *El $AgCl$ es 18 veces más soluble que el $AgBr$.*
 b) *Sí.*