

Reactivos	Reacción formación precipitado	Equilibrio. K_{PS}	Disolución
FeCl₃(ac) NaOH(ac)	$FeCl_3(ac) + 3 NaOH(ac) \rightarrow Fe(OH)_3(s) + 3 NaCl(ac)$ $Fe^{3+}(ac) + 3 OH^-(ac) \rightarrow Fe(OH)_3(s)$ pardo – rojizo	$Fe(OH)_3(s) \rightleftharpoons Fe^{3+}(ac) + 3 OH^-(ac)$ $K_{PS} = [Fe^{3+}][OH^-]^3$	Añadir ácido (H_3O^+) para retirar OH^- $Fe(OH)_3(s) + 3 HCl(ac) \rightarrow FeCl_3(ac) + 3 H_2O$ $OH^- + H_3O^+ \rightarrow 2 H_2O$
CoCl₂(ac) Na₂CO₃(ac)	$CoCl_2(ac) + Na_2CO_3(ac) \rightarrow CoCO_3(s) + 2 NaCl(ac)$ $Co^{2+}(ac) + CO_3^{2-}(ac) \rightarrow CoCO_3(s)$ violeta	$CoCO_3(s) \rightleftharpoons Co^{2+}(ac) + CO_3^{2-}(ac)$ $K_{PS} = [Co^{2+}][CO_3^{2-}]$	Añadir ácido (H_3O^+). Los carbonatos dan $CO_2(g)$ que abandona la disolución en forma de burbujas. $CoCO_3(s) + 2 HCl(ac) \rightarrow CO_2(g) + CoCl_2(ac) + H_2O$ $CO_3^{2-}(s) + 2 H_3O^+(ac) \rightarrow CO_2(g) + 3 H_2O$
Na₂SO₄(ac) BaCl₂(ac)	$Na_2SO_4(ac) + BaCl_2(ac) \rightarrow BaSO_4(s) + 2 NaCl(ac)$ $SO_4^{2-}(ac) + Ba^{2+}(ac) \rightarrow BaSO_4(s)$ blanco	$BaSO_4(s) \rightleftharpoons SO_4^{2-}(ac) + Ba^{2+}(ac)$ $K_{PS} = [SO_4^{2-}][Ba^{2+}]$	No se disuelve
AgNO₃(ac) NaCl(ac)	$AgNO_3(ac) + NaCl(ac) \rightarrow AgCl(s) + NaNO_3(ac)$ $NO_3^-(ac) + Ag^+(ac) \rightarrow AgNO_3(s)$ blanco	$AgNO_3(s) \rightleftharpoons NO_3^-(ac) + Ag^+(ac)$ $K_{PS} = [NO_3^-][Ag^+]$	Añadir amoníaco. Se forma un complejo que retira el ion Ag^+ de la disolución $Ag^+(ac) + 2 NH_3(ac) \rightarrow [Ag(NH_3)_2]^+(ac)$
FeCl₃(ac) Na₂CO₃(ac)	$2 FeCl_3(ac) + 3 Na_2CO_3(ac) \rightarrow Fe_2(CO_3)_3(s) + 6 NaCl(ac)$ $2 Fe^{3+}(ac) + 3 CO_3^{2-}(ac) \rightarrow Fe_2(CO_3)_3(s)$ anaranjado	$Fe_2(CO_3)_3(s) \rightleftharpoons 2 Fe^{3+}(ac) + 3 CO_3^{2-}(ac)$ $K_{PS} = [Fe^{3+}]^2 [CO_3^{2-}]^3$	Añadir ácido (H_3O^+). Los carbonatos dan $CO_2(g)$ que abandona la disolución en forma de burbujas. $Fe_2(CO_3)_3(s) + 6 HCl(ac) \rightarrow 3 CO_2(g) + 2 FeCl_3(ac) + 3 H_2O$ $CO_3^{2-}(s) + 2 H_3O^+(ac) \rightarrow CO_2(g) + 3 H_2O$