

SOLUBILITY OF SALTS - K_{sp}

Molar Solubility					K_{sp} expression pK_{sp}
1.4×10^{-5}	AgCl (s)	\rightleftharpoons	Ag ⁺	+ Cl ⁻	$[Ag^+][Cl^-]$ 9.7
6.3×10^{-5}	CaCO ₃ (s)	\rightleftharpoons	Ca ⁺²	+ CO ₃ ⁻²	$[Ca^{+2}][CO_3^{-2}]$ 8.4
1.4×10^{-7}	PbCrO ₄ (s)	\rightleftharpoons	Pb ⁺²	+ CrO ₄ ⁻²	$[Pb^{+2}][CrO_4^{-2}]$ 13.7
6.3×10^{-5}	Ag ₂ CrO ₄ (s)	\rightleftharpoons	2 Ag ⁺	+ CrO ₄ ⁻²	$[Ag^+]^2[CrO_4^{-2}]$ 12.0
1.6×10^{-2}	PbCl ₂ (s)	\rightleftharpoons	Pb ⁺²	+ 2 Cl ⁻	$[Pb^{+2}][Cl^-]^2$ 4.8
7.9×10^{-6}	Ni(OH) ₂ (s)	\rightleftharpoons	Ni ⁺²	+ 2 OH ⁻¹	$[Ni^{+2}][OH^{-1}]^2$ 14.7
4.0×10^{-7}	Cu(OH) ₂ (s)	\rightleftharpoons	Cu ⁺²	+ 2 OH ⁻¹	$[Cu^{+2}][OH^{-1}]^2$ 18.6
2.5×10^{-6}	Ca ₃ (PO ₄) ₂	\rightleftharpoons	3 Ca ⁺²	+ 2 PO ₄ ⁻³	$[Ca^{+2}]^3[PO_4^{-3}]^2$ 26.0