

Table 16.1 | K_{sp} Values at 25°C for Common Ionic Solids

Ionic Solid	K_{sp} (at 25°C)	Ionic Solid	K_{sp} (at 25°C)	Ionic Solid	K_{sp} (at 25°C)
Fluorides		Hg ₂ CrO ₄ *	2×10^{-9}	Co(OH) ₂	2.5×10^{-16}
BaF ₂	2.4×10^{-5}	BaCrO ₄	8.5×10^{-11}	Ni(OH) ₂	1.6×10^{-16}
MgF ₂	6.4×10^{-9}	Ag ₂ CrO ₄	9.0×10^{-12}	Zn(OH) ₂	4.5×10^{-17}
PbF ₂	4×10^{-8}	PbCrO ₄	2×10^{-16}	Cu(OH) ₂	1.6×10^{-19}
SrF ₂	7.9×10^{-10}			Hg(OH) ₂	3×10^{-26}
CaF ₂	4.0×10^{-11}	Carbonates		Sn(OH) ₂	3×10^{-27}
Chlorides		NiCO ₃	1.4×10^{-7}	Cr(OH) ₃	6.7×10^{-31}
PbCl ₂	1.6×10^{-5}	CaCO ₃	8.7×10^{-9}	Al(OH) ₃	2×10^{-32}
AgCl	1.6×10^{-10}	BaCO ₃	1.6×10^{-9}	Fe(OH) ₃	4×10^{-38}
Hg ₂ Cl ₂ *	1.1×10^{-18}	SrCO ₃	7×10^{-10}	Co(OH) ₃	2.5×10^{-43}
Bromides		CuCO ₃	2.5×10^{-10}	Sulfides	
PbBr ₂	4.6×10^{-6}	ZnCO ₃	2×10^{-10}	MnS	2.3×10^{-13}
AgBr	5.0×10^{-13}	MnCO ₃	8.8×10^{-11}	FeS	3.7×10^{-19}
Hg ₂ Br ₂ *	1.3×10^{-22}	FeCO ₃	2.1×10^{-11}	NiS	3×10^{-21}
Iodides		Ag ₂ CO ₃	8.1×10^{-12}	CoS	5×10^{-22}
PbI ₂	1.4×10^{-8}	CdCO ₃	5.2×10^{-12}	ZnS	2.5×10^{-22}
AgI	1.5×10^{-16}	PbCO ₃	1.5×10^{-15}	SnS	1×10^{-26}
Hg ₂ I ₂ *	4.5×10^{-29}	MgCO ₃	6.8×10^{-6}	CdS	1.0×10^{-28}
Sulfates		Hg ₂ CO ₃ *	9.0×10^{-15}	PbS	7×10^{-29}
CaSO ₄	6.1×10^{-5}	Hydroxides		CuS	8.5×10^{-45}
Ag ₂ SO ₄	1.2×10^{-5}	Ba(OH) ₂	5.0×10^{-3}	Ag ₂ S	1.6×10^{-49}
SrSO ₄	3.2×10^{-7}	Sr(OH) ₂	3.2×10^{-4}	HgS	1.6×10^{-54}
PbSO ₄	1.3×10^{-8}	Ca(OH) ₂	1.3×10^{-6}	Phosphates	
BaSO ₄	1.5×10^{-9}	AgOH	2.0×10^{-8}	Ag ₃ PO ₄	1.8×10^{-18}
Chromates		Mg(OH) ₂	8.9×10^{-12}	Sr ₃ (PO ₄) ₂	1×10^{-31}
SrCrO ₄	3.6×10^{-5}	Mn(OH) ₂	2×10^{-13}	Ca ₃ (PO ₄) ₂	1.3×10^{-32}
		Cd(OH) ₂	5.9×10^{-15}	Ba ₃ (PO ₄) ₂	6×10^{-39}
		Pb(OH) ₂	1.2×10^{-15}	Pb ₃ (PO ₄) ₂	1×10^{-54}
		Fe(OH) ₂	1.8×10^{-15}		

*Contains Hg₂²⁺ ions. $K = [\text{Hg}_2^{2+}][\text{X}^-]^2$ for Hg₂X₂ salts, for example.