Table 15.4 - K_{sp} **Values at 25^{0}C for Common Ionic Solids**

Ionic Solid	K_{sp} **(at 25^{0}C)**	**Ionic Solid**	K_{sp} **(at 25^{0}C)**	**Ionic Solid**	K_{sp} **(at 25^{0}C)**
Fluorides		Carbonates		Hydroxides (continued)	
BaF_2	2.4×10^{-5}	$NiCO_3$	1.4×10^{-7}	$Cr(OH)_3$	6.7×10^{-31}
MgF_2	6.4×10^{-9}	$CaCO_3$	8.7×10^{-9}	$Al(OH)_3$	2×10^{-32}
PbF_2	4×10^{-8}	$BaCO_3$	1.6×10^{-9}	$Fe(OH)_3$	4×10^{-38}
SrF_2	7.9×10^{-10}	$SrCO_3$	7×10^{-10}	$Co(OH)_3$	2.5×10^{-43}
CaF_2	4.0×10^{-11}	$CuCO_3$	2.5×10^{-10}	Sulfides	
Chlorides		$ZnCO_3$	2×10^{-10}	MnS	2.3×10^{-13}
$PbCl_2$	1.6×10^{-5}	$MnCO_3$	8.8×10^{-11}	FeS	3.7×10^{-19}
AgCl	1.6×10^{-10}	$FeCO_3$	2.1×10^{-11}	NiS	3×10^{-21}
Hg_2Cl_2*	1.1×10^{-18}	Ag_2CO_3	8.1×10^{-12}	CoS	5×10^{-22}
Bromides		$CdCO_3$	5.2×10^{-12}	ZnS	2.5×10^{-22}
$PbBr_2$	4.6×10^{-6}	$PbCO_3$	1.5×10^{-15}	SnS	1×10^{-26}
AgBr	5.0×10^{-13}	$MgCO_3$	6.8×10^{-6}	CdS	1.0×10^{-28}
Hg_2Br_2*	1.3×10^{-22}	Hg_2CO_3*	9.0×10^{-15}	PbS	7×10^{-29}
Iodides		Hydroxides		CuS	8.5×10^{-45}
PbI_2	1.4×10^{-8}	$Ba(OH)_2$	5.0×10^{-3}	Ag_2S	1.6×10^{-49}
AgI	1.5×10^{-16}	$Sr(OH)_2$	3.2×10^{-4}	HgS	1.6×10^{-54}
Hg_2I_2*	4.5×10^{-29}	$Ca(OH)_2$	1.3×10^{-6}	Phosphates	
Sulfates		AgOH	2.0×10^{-8}	$Ag_3(PO_4)$	1.8×10^{-18}
$CaSO_4$	6.1×10^{-5}	$Mg(OH)_2$	8.9×10^{-12}	$Sr_3(PO_4)_2$	1×10^{-31}
Ag_2SO_4	1.2×10^{-5}	$Mn(OH)_2$	2×10^{-13}	$Ca_3(PO_4)_2$	1.3×10^{-32}
$SrSO_4$	3.2×10^{-7}	$Cd(OH)_2$	5.9×10^{-15}	$Ba_3(PO_4)_2$	6×10^{-39}
$PbSO_4$	1.3×10^{-8}	$Pb(OH)_2$	$1.2\ 10^{-15}$	$Pb_3(PO_4)_2$	1×10^{-54}
$BaSO_4$	1.5×10^{-9}	$Fe(OH)_2$	1.8×10^{-15}		
Chromates		$Co(OH)_2$	2.5×10^{-16}		
$SrCrO_4$	3.6×10^{-5}	$Ni(OH)_2$	1.6×10^{-16}	*Contains Hg_2^{2+} ions.	
Hg_2CrO_4*	2×10^{-9}	$Zn(OH)_2$	4.5×10^{-17}	EX: $K = [Hg_2^{2+}][X^-]^2$ for Hg_2X_2 salts	
$BaCrO_4$	8.5×10^{-11}	$Cu(OH)_2$	1.6×10^{-19}		
Ag_2CrO_4	9.0×10^{-12}	$Hg(OH)_2$	3×10^{-26}		
$PbCrO_4$	2×10^{-16}	$Sn(OH)_2$	3×10^{-27}		