

## Solubility Product - $K_{sp}$ Values

Salt	$K_{sp}$	Salt	$K_{sp}$
Fluorides		Sulfates	
$MgF_2$	$6.6 \times 10^{-9}$	$CaSO_4$	$2.4 \times 10^{-5}$
$CaF_2$	$3.9 \times 10^{-11}$	$SrSO_4$	$3.2 \times 10^{-7}$
$SrF_2$	$2.9 \times 10^{-9}$	$BaSO_4$	$1.1 \times 10^{-10}$
$BaF_2$	$1.7 \times 10^{-6}$	$RaSO_4$	$4.3 \times 10^{-11}$
$LiF$	$1.7 \times 10^{-3}$	$Ag_2SO_4$	$1.5 \times 10^{-5}$
$PbF_2$	$3.6 \times 10^{-8}$	$Hg_2SO_4$	$7.4 \times 10^{-7}$
Chlorides		$PbSO_4$	$6.3 \times 10^{-7}$
$CuCl$	$1.9 \times 10^{-7}$	Chromates	
$AgCl$	$1.8 \times 10^{-10}$	$BaCrO_4$	$2.1 \times 10^{-10}$
$Hg_2Cl_2$	$1.2 \times 10^{-18}$	$CuCrO_4$	$3.6 \times 10^{-6}$
$TlCl$	$1.8 \times 10^{-4}$	$Ag_2CrO_4$	$1.2 \times 10^{-12}$
$PbCl_2$	$1.7 \times 10^{-5}$	$Hg_2CrO_4$	$2.0 \times 10^{-9}$
$AuCl_3$	$3.2 \times 10^{-25}$	$CaCrO_4$	$7.1 \times 10^{-4}$
Bromides		$PbCrO_4$	$1.8 \times 10^{-14}$
$CuBr$	$5 \times 10^{-9}$	Carbonates	
$AgBr$	$5.0 \times 10^{-13}$	$MgCO_3$	$3.5 \times 10^{-8}$
$Hg_2Br_2$	$5.6 \times 10^{-23}$	$CaCO_3$	$4.5 \times 10^{-9}$
$HgBr_2$	$1.3 \times 10^{-19}$	$SrCO_3$	$9.3 \times 10^{-10}$
$PbBr_2$	$2.1 \times 10^{-6}$	$BaCO_3$	$5.0 \times 10^{-9}$
Iodides		$MnCO_3$	$5.0 \times 10^{-10}$
$CuI$	$1 \times 10^{-12}$	$FeCO_3$	$2.1 \times 10^{-11}$
$AgI$	$8.3 \times 10^{-17}$	$CoCO_3$	$1.0 \times 10^{-10}$
$Hg_2I_2$	$4.7 \times 10^{-29}$	$NiCO_3$	$1.3 \times 10^{-7}$
$HgI_2$	$1.1 \times 10^{-28}$	$CuCO_3$	$2.3 \times 10^{-10}$
$PbI_2$	$7.9 \times 10^{-9}$	$Ag_2CO_3$	$8.1 \times 10^{-12}$
Hydroxides		$Hg_2CO_3$	$8.9 \times 10^{-17}$
$Mg(OH)_2$	$7.1 \times 10^{-12}$	$ZnCO_3$	$1.0 \times 10^{-10}$
$Ca(OH)_2$	$6.5 \times 10^{-6}$	$CdCO_3$	$1.8 \times 10^{-14}$
$Mn(OH)_2$	$1.6 \times 10^{-13}$	$PbCO_3$	$7.4 \times 10^{-14}$
$Fe(OH)_2$	$7.9 \times 10^{-16}$	Phosphates	
$Fe(OH)_3$	$1.6 \times 10^{-39}$	$Mg_3(PO_4)_2$	$6.3 \times 10^{-26}$
$Co(OH)_2$	$1 \times 10^{-15}$	$SrHPO_4$	$1.2 \times 10^{-7}$
$Co(OH)_3$	$3 \times 10^{-45}$	$BaHPO_4$	$4.0 \times 10^{-8}$
$Ni(OH)_2$	$6 \times 10^{-16}$	$LaPO_4$	$3.7 \times 10^{-23}$
$Cu(OH)_2$	$4.8 \times 10^{-20}$	$Fe_3(PO_4)_2$	$1 \times 10^{-36}$
$V(OH)_3$	$4 \times 10^{-35}$	$Ag_3PO_4$	$2.8 \times 10^{-18}$
$Cr(OH)_3$	$2 \times 10^{-30}$	$FePO_4$	$4.0 \times 10^{-27}$
$Ag_2O$	$1.9 \times 10^{-8}$	$Zn_3(PO_4)_2$	$5 \times 10^{-36}$
$Zn(OH)_2$	$3.0 \times 10^{-16}$	$Pb_3(PO_4)_2$	$3.0 \times 10^{-44}$
$Cd(OH)_2$	$5.0 \times 10^{-15}$	$Ba_3(PO_4)_2$	$5.8 \times 10^{-38}$
$Al(OH)_3$	$3 \times 10^{-34}$	Ferrocyanides	
Cyanides		$Zn_2[Fe(CN)_6]$	$2.1 \times 10^{-16}$
$AgCN$	$2.2 \times 10^{-16}$	$Pb_2[Fe(CN)_6]$	$4.2 \times 10^{-18}$
$Zn(CN)_2$	$3 \times 10^{-16}$	$Zn_2[Fe(CN)_6]$	$9.5 \times 10^{-19}$
Sulfites			
$CaSO_3$	$3 \times 10^{-7}$		
$Ag_2SO_3$	$1.5 \times 10^{-14}$		
$BaSO_3$	$8 \times 10^{-7}$		