

## Solubility Product Equilibrium Constants ( $K_{sp}$ ) at 298.15 K

### Aluminum (Al)

- $\text{Al(OH)}_3$   $1.3 \times 10^{-33}$

### Barium (Ba)

- $\text{BaCO}_3$   $5.1 \times 10^{-9}$
- $\text{Ba(OH)}_2$   $5 \times 10^{-3}$
- $\text{BaSO}_4$   $1.1 \times 10^{-10}$

### Cadmium (Cd)

- $\text{CdCO}_3$   $5.2 \times 10^{-12}$
- $\text{Cd(OH)}_2$   $2.5 \times 10^{-14}$
- $\text{CdS}$   $8 \times 10^{-27}$

### Calcium (Ca)

- $\text{CaCO}_3$   $2.8 \times 10^{-9}$
- $\text{CaF}_2$   $4.0 \times 10^{-11}$
- $\text{Ca(OH)}_2$   $5.5 \times 10^{-6}$

### Cobalt (Co)

- $\text{CoCO}_3$   $1.4 \times 10^{-13}$
- $\text{Co(OH)}_3$   $1.6 \times 10^{-44}$
- $\alpha\text{-CoS}$   $4.0 \times 10^{-21}$
- $\beta\text{-CoS}$   $2.0 \times 10^{-25}$

### Copper (Cu)

- $\text{CuBr}$   $5.3 \times 10^{-9}$
- $\text{CuCl}$   $1.2 \times 10^{-6}$
- $\text{CuCO}_3$   $1.4 \times 10^{-10}$
- $\text{Cu(OH)}_2$   $2.2 \times 10^{-20}$
- $\text{CuI}$   $1.1 \times 10^{-13}$
- $\text{Cu}_2\text{S}$   $2.5 \times 10^{-48}$
- $\text{CuS}$   $6.3 \times 10^{-36}$

### Iron (Fe)

- $\text{FeCO}_3$   $3.2 \times 10^{-1}$
- $\text{Fe(OH)}_2$   $8.0 \times 10^{-16}$
- $\text{Fe(OH)}_3$   $4 \times 10^{-38}$
- $\text{FeS}$   $6.3 \times 10^{-18}$

### Lead (Pb)

- $\text{PbBr}_2$   $4.0 \times 10^{-5}$
- $\text{PbCO}_3$   $7.4 \times 10^{-14}$
- $\text{PbCl}_2$   $1.6 \times 10^{-5}$
- $\text{Pb(OH)}_2$   $1.2 \times 10^{-15}$
- $\text{PbI}_2$   $7.1 \times 10^{-9}$
- $\text{PbS}$   $8.0 \times 10^{-28}$
- $\text{PbSO}_4$   $1.6 \times 10^{-8}$

### Magnesium (Mg)

- $\text{MgCO}_3$   $3.5 \times 10^{-8}$
- $\text{MgF}_2$   $6.5 \times 10^{-9}$
- $\text{Mg(OH)}_2$   $1.8 \times 10^{-11}$

### Manganese (Mn)

- $\text{MnCO}_3$   $1.8 \times 10^{-11}$
- $\text{Mn(OH)}_2$   $2 \times 10^{-13}$
- $\text{MnS}$   $3 \times 10^{-13}$

### Mercury (Hg)

- $\text{Hg}_2\text{Br}_2$   $5.6 \times 10^{-23}$
- $\text{Hg}_2\text{Cl}_2$   $1.3 \times 10^{-18}$
- $\text{Hg}_2\text{I}_2$   $4.5 \times 10^{-29}$
- $\text{Hg}_2\text{S}$   $1.0 \times 10^{-47}$
- $\text{HgS}$   $4 \times 10^{-53}$

### Nickel (Ni)

- $\text{NiCO}_3$   $6.6 \times 10^{-9}$
- $\alpha\text{-NiS}$   $3.2 \times 10^{-19}$
- $\beta\text{-NiS}$   $1.0 \times 10^{-24}$
- $\gamma\text{-NiS}$   $2.0 \times 10^{-26}$

#### Silver (Ag)

- $\text{AgBr}$   $5.0 \times 10^{-13}$
- $\text{Ag}_2\text{CO}_3$   $8.1 \times 10^{-12}$
- $\text{AgCl}$   $1.8 \times 10^{-10}$
- $\text{AgOH}$   $2.0 \times 10^{-8}$
- $\text{AgI}$   $8.3 \times 10^{-17}$
- $\text{Ag}_2\text{S}$   $6.3 \times 10^{-50}$
- $\text{Ag}_2\text{SO}_4$   $1.4 \times 10^{-5}$

#### Zinc (Zn)

- $\text{ZnCO}_3$   $1.4 \times 10^{-11}$
- $\text{Zn(OH)}_2$   $1.2 \times 10^{-17}$
- $\alpha\text{-ZnS}$   $1.6 \times 10^{-24}$
- $\beta\text{-ZnS}$   $2.5 \times 10^{-22}$