

COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25°C

| Nome del soluto | Formula | K _{ps} |
|--|--|-------------------------|
| Composti dell'alluminio | Al(OH) ₃ | 1,9 · 10 ⁻³³ |
| | AlPO ₄ | 1,3 · 10 ⁻²⁰ |
| Composti dell'argento | Ag ₂ AsO ₄ | 1,1 · 10 ⁻²⁰ |
| | AgBr | 3,3 · 10 ⁻¹³ |
| | Ag ₂ CO ₃ | 8,1 · 10 ⁻¹² |
| | AgCl | 1,8 · 10 ⁻¹⁰ |
| | Ag ₂ CrO ₄ | 9,0 · 10 ⁻¹² |
| | AgCN | 1,2 · 10 ⁻¹⁶ |
| | Ag ₂ O (Ag ⁺ + OH ⁻) | 2,0 · 10 ⁻⁸ |
| | AgI | 1,5 · 10 ⁻¹⁶ |
| | Ag ₃ PO ₄ | 1,3 · 10 ⁻²⁰ |
| | Ag ₂ SO ₃ | 1,5 · 10 ⁻¹⁴ |
| | Ag ₂ SO ₄ | 1,7 · 10 ⁻⁵ |
| | Ag ₂ S | 6,0 · 10 ⁻⁵¹ |
| | AgSCN | 1,0 · 10 ⁻¹² |
| Composti del bario | BaCO ₃ | 8,1 · 10 ⁻⁹ |
| | BaC ₂ O ₄ · 2 H ₂ O | 1,1 · 10 ⁻⁷ |
| | BaCrO ₄ | 2,0 · 10 ⁻¹⁰ |
| | BaF ₂ | 1,7 · 10 ⁻⁶ |
| | Ba(OH) ₂ · 8 H ₂ O | 5,0 · 10 ⁻³ |
| | Ba ₃ (PO ₄) ₂ | 1,3 · 10 ⁻²⁹ |
| | BaSeO ₄ | 2,8 · 10 ⁻¹¹ |
| | BaSO ₃ | 8,0 · 10 ⁻⁷ |
| | BaSO ₄ | 1,1 · 10 ⁻¹⁰ |
| | Composti del cadmio | CdCO ₃ |
| Cd(CN) ₂ | | 1,0 · 10 ⁻⁸ |
| Cd ₂ [Fe(CN) ₆] | | 3,2 · 10 ⁻¹⁷ |
| Cd(OH) ₂ | | 1,2 · 10 ⁻¹⁴ |
| CdS | | 8,0 · 10 ⁻²⁸ |
| Composti del calcio | CaCO ₃ | 3,8 · 10 ⁻⁹ |
| | CaCrO ₄ | 7,1 · 10 ⁻⁴ |
| | CaF ₂ | 3,9 · 10 ⁻¹¹ |
| | Ca(OH) ₂ | 7,9 · 10 ⁻⁶ |
| | CaHPO ₄ | 2,7 · 10 ⁻⁷ |
| | Ca(H ₂ PO ₄) ₂ | 1,0 · 10 ⁻³ |
| | Ca ₃ (PO ₄) ₂ | 1,0 · 10 ⁻²⁵ |
| | CaSO ₃ · 2 H ₂ O | 1,3 · 10 ⁻⁸ |
| | CaSO ₄ · 2H ₂ O | 2,4 · 10 ⁻⁵ |
| | Composti del cromo | Cr(OH) ₃ |
| CrPO ₄ | | 2,4 · 10 ⁻²³ |
| Composti del cobalto | CoCO ₃ | 8,0 · 10 ⁻¹³ |
| | Co(OH) ₂ | 2,5 · 10 ⁻¹⁶ |
| | Co(OH) ₃ | 4,0 · 10 ⁻⁴⁵ |

COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25°C

| Nome del soluto | Formula | K _{ps} |
|---|----------------------------------|-------------------------|
| Composti del ferro | FeCO ₃ | 3,5 · 10 ⁻¹¹ |
| | Fe(OH) ₂ | 7,9 · 10 ⁻¹⁵ |
| | FeS | 6,0 · 10 ⁻¹⁹ |
| | Fe(OH) ₃ | 6,3 · 10 ⁻³⁸ |
| | Fe ₂ S ₃ | 1,0 · 10 ⁻⁸⁸ |
| Composti del magnesio | MgC ₂ O ₄ | 8,6 · 10 ⁻⁵ |
| | MgF ₂ | 6,4 · 10 ⁻⁹ |
| | Mg(OH) ₂ | 1,5 · 10 ⁻¹¹ |
| Composti del manganese | MnCO ₃ | 1,8 · 10 ⁻¹¹ |
| | Mn(OH) ₂ | 4,6 · 10 ⁻¹⁴ |
| | MnS | 3,0 · 10 ⁻¹⁴ |
| | Mn(OH) ₃ | 1,0 · 10 ⁻³⁶ |
| Composti del mercurio | Hg ₂ Br ₂ | 1,3 · 10 ⁻²² |
| | Hg ₂ CO ₃ | 8,9 · 10 ⁻¹⁷ |
| | Hg ₂ Cl ₂ | 1,1 · 10 ⁻¹⁸ |
| | Hg ₂ CrO ₄ | 5,0 · 10 ⁻⁹ |
| | Hg ₂ I ₂ | 4,5 · 10 ⁻²⁹ |
| | Hg ₂ SO ₄ | 6,8 · 10 ⁻⁷ |
| | Hg ₂ S | 5,8 · 10 ⁻⁴⁴ |
| | Hg(CN) ₂ | 3,0 · 10 ⁻²³ |
| | Hg(OH) ₂ | 2,5 · 10 ⁻²⁶ |
| | HgI ₂ | 4,0 · 10 ⁻²⁹ |
| | HgS | 2,0 · 10 ⁻⁵³ |
| | Composti del nichel | NiCO ₃ |
| Ni(CN) ₂ | | 3,0 · 10 ⁻²³ |
| Ni(OH) ₂ | | 2,8 · 10 ⁻¹⁶ |
| Composti dell'oro | AuBr | 5,0 · 10 ⁻¹⁷ |
| | AuCl | 2,0 · 10 ⁻¹³ |
| | AuI | 1,6 · 10 ⁻²³ |
| | AuBr ₃ | 4,0 · 10 ⁻³⁶ |
| | AuCl ₃ | 3,2 · 10 ⁻²⁵ |
| | Au(OH) ₃ | 1,0 · 10 ⁻⁵³ |
| Composti del piombo | AuI ₃ | 1,0 · 10 ⁻⁴⁶ |
| | PbBr ₂ | 6,3 · 10 ⁻⁶ |
| | PbCO ₃ | 1,5 · 10 ⁻¹³ |
| | PbCl ₂ | 1,7 · 10 ⁻⁵ |
| | PbCrO ₄ | 1,8 · 10 ⁻¹⁴ |
| | PbF ₂ | 3,7 · 10 ⁻⁸ |
| | Pb(OH) ₂ | 2,8 · 10 ⁻¹⁶ |
| | PbI ₂ | 8,7 · 10 ⁻⁹ |
| Pb ₃ (PO ₄) ₂ | 3,0 · 10 ⁻⁴⁴ | |

COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25°C

| Nome del soluto | Formula | K _{ps} |
|-------------------------|--|-------------------------|
| | PbSO ₄ | 1,8 · 10 ⁻⁸ |
| | PbS | 3,0 · 10 ⁻²⁸ |
| Composti del rame | CuBr | 5,3 · 10 ⁻⁹ |
| | CuCl | 1,9 · 10 ⁻⁷ |
| | CuCN | 3,2 · 10 ⁻²⁰ |
| | Cu ₂ O (Cu ⁺ + OH ⁻) | 1,0 · 10 ⁻¹⁴ |
| | CuI | 5,1 · 10 ⁻¹² |
| | Cu ₂ S | 2,0 · 10 ⁻⁴⁸ |
| | Cu ₃ (AsO ₄) ₂ | 7,6 · 10 ⁻³⁶ |
| | CuCO ₃ | 2,5 · 10 ⁻¹⁰ |
| | Cu(OH) ₂ | 1,6 · 10 ⁻¹⁹ |
| | CuS | 6,0 · 10 ⁻³⁷ |
| Composti dello stagno | Sn(OH) ₂ | 2,0 · 10 ⁻²⁶ |
| | SnI ₂ | 1,0 · 10 ⁻⁴ |
| | SnS | 1,0 · 10 ⁻²⁶ |
| | Sn(OH) ₄ | 1,0 · 10 ⁻⁵⁷ |
| | SnS ₂ | 1,0 · 10 ⁻⁷⁰ |
| Composti dello stronzio | SrCO ₃ | 9,4 · 10 ⁻¹⁰ |
| | SrCrO ₄ | 3,6 · 10 ⁻⁵ |
| | Sr ₃ (PO ₄) ₂ | 1,0 · 10 ⁻³¹ |
| | SrSO ₃ | 4,0 · 10 ⁻⁸ |
| | SrSO ₄ | 2,8 · 10 ⁻⁷ |
| Composti dello zinco | ZnCO ₃ | 1,5 · 10 ⁻¹¹ |
| | Zn(CN) ₂ | 8,0 · 10 ⁻¹² |
| | Zn(OH) ₂ | 4,5 · 10 ⁻¹⁷ |
| | Zn ₃ (PO ₄) ₂ | 9,1 · 10 ⁻³³ |
| | ZnS | 2,0 · 10 ⁻²⁵ |