

Constantes del producto de solubilidad

| <i>electrolito</i> | <i>Formula</i> | <i>K_{ps} (25 °C)</i> |
|--------------------------------------|--|-------------------------------|
| <i>Aluminium hydroxide</i> | <i>Al(OH)₃</i> | <i>3×10⁻³⁴</i> |
| <i>Aluminium phosphate</i> | <i>AlPO₄</i> | <i>9.84×10⁻²¹</i> |
| <i>Barium bromate</i> | <i>Ba(BrO₃)₂</i> | <i>2.43×10⁻⁴</i> |
| <i>Barium carbonate</i> | <i>BaCO₃</i> | <i>2.58×10⁻⁹</i> |
| <i>Barium chromate</i> | <i>BaCrO₄</i> | <i>1.17×10⁻¹⁰</i> |
| <i>Barium fluoride</i> | <i>BaF₂</i> | <i>1.84×10⁻⁷</i> |
| <i>Barium hydroxide octahydrate</i> | <i>Ba(OH)₂×8H₂O</i> | <i>2.55×10⁻⁴</i> |
| <i>Barium iodate</i> | <i>Ba(IO₃)₂</i> | <i>4.01×10⁻⁹</i> |
| <i>Barium iodate monohydrate</i> | <i>Ba(IO₃)₂×H₂O</i> | <i>1.67×10⁻⁹</i> |
| <i>Barium molybdate</i> | <i>BaMoO₄</i> | <i>3.54×10⁻⁸</i> |
| <i>Barium nitrate</i> | <i>Ba(NO₃)₂</i> | <i>4.64×10⁻³</i> |
| <i>Barium selenate</i> | <i>BaSeO₄</i> | <i>3.40×10⁻⁸</i> |
| <i>Barium sulfate</i> | <i>BaSO₄</i> | <i>1.08×10⁻¹⁰</i> |
| <i>Barium sulfite</i> | <i>BaSO₃</i> | <i>5.0×10⁻¹⁰</i> |
| <i>Beryllium hydroxide</i> | <i>Be(OH)₂</i> | <i>6.92×10⁻²²</i> |
| <i>Bismuth arsenate</i> | <i>BiAsO₄</i> | <i>4.43×10⁻¹⁰</i> |
| <i>Bismuth iodide</i> | <i>BiI</i> | <i>7.71×10⁻¹⁹</i> |
| <i>Cadmium arsenate</i> | <i>Cd₃(AsO₄)₂</i> | <i>2.2×10⁻³³</i> |
| <i>Cadmium carbonate</i> | <i>CdCO₃</i> | <i>1.0×10⁻¹²</i> |
| <i>Cadmium fluoride</i> | <i>CdF₂</i> | <i>6.44×10⁻³</i> |
| <i>Cadmium hydroxide</i> | <i>Cd(OH)₂</i> | <i>7.2×10⁻¹⁵</i> |
| <i>Cadmium iodate</i> | <i>Cd(IO₃)₂</i> | <i>2.5×10⁻⁸</i> |
| <i>Cadmium oxalate trihydrate</i> | <i>CdC₂O₄×3H₂O</i> | <i>1.42×10⁻⁸</i> |
| <i>Cadmium phosphate</i> | <i>Cd₃(PO₄)₂</i> | <i>2.53×10⁻³³</i> |
| <i>Cadmium sulfide</i> | <i>CdS</i> | <i>1×10⁻²⁷</i> |
| <i>Caesium perchlorate</i> | <i>CsClO₄</i> | <i>3.95×10⁻³</i> |
| <i>Caesium periodate</i> | <i>CsIO₄</i> | <i>5.16×10⁻⁶</i> |
| <i>Calcium carbonate (calcite)</i> | <i>CaCO₃</i> | <i>3.36×10⁻⁹</i> |
| <i>Calcium carbonate (aragonite)</i> | <i>CaCO₃</i> | <i>6.0×10⁻⁹</i> |
| <i>Calcium fluoride</i> | <i>CaF₂</i> | <i>3.45×10⁻¹¹</i> |
| <i>Calcium hydroxide</i> | <i>Ca(OH)₂</i> | <i>5.02×10⁻⁶</i> |

| | | |
|--------------------------------------|---|------------------------------|
| <i>Calcium iodate</i> | <i>Ca(IO₃)₂</i> | <i>6.47×10⁻⁶</i> |
| <i>Calcium iodate hexahydrate</i> | <i>Ca(IO₃)₂×6H₂O</i> | <i>7.10×10⁻⁷</i> |
| <i>Calcium molybdate</i> | <i>CaMoO</i> | <i>1.46×10⁻⁸</i> |
| <i>Calcium oxalate monohydrate</i> | <i>CaC₂O₄×H₂O</i> | <i>2.32×10⁻⁹</i> |
| <i>Calcium phosphate</i> | <i>Ca₃(PO₄)₂</i> | <i>2.07×10⁻³³</i> |
| <i>Calcium sulfate</i> | <i>CaSO₄</i> | <i>4.93×10⁻⁵</i> |
| <i>Calcium sulfate dihydrate</i> | <i>CaSO₄×2H₂O</i> | <i>3.14×10⁻⁵</i> |
| <i>Calcium sulfate hemihydrate</i> | <i>CaSO₄×0.5H₂O</i> | <i>3.1×10⁻⁷</i> |
| <i>Cobalt(II) arsenate</i> | <i>Co₃(AsO₄)₂</i> | <i>6.80×10⁻²⁹</i> |
| <i>Cobalt(II) carbonate</i> | <i>CoCO₃</i> | <i>1.0×10⁻¹⁰</i> |
| <i>Cobalt(II) hydroxide (blue)</i> | <i>Co(OH)₂</i> | <i>5.92×10⁻¹⁵</i> |
| <i>Cobalt(II) iodate dihydrate</i> | <i>Co(IO₃)₂×2H₂O</i> | <i>1.21×10⁻²</i> |
| <i>Cobalt(II) phosphate</i> | <i>Co₃(PO₄)₂</i> | <i>2.05×10⁻³⁵</i> |
| <i>Cobalt(II) sulfide (alpha)</i> | <i>CoS</i> | <i>5×10⁻²²</i> |
| <i>Cobalt(II) sulfide (beta)</i> | <i>CoS</i> | <i>3×10⁻²⁶</i> |
| <i>Copper(I) bromide</i> | <i>CuBr</i> | <i>6.27×10⁻⁹</i> |
| <i>Copper(I) chloride</i> | <i>CuCl</i> | <i>1.72×10⁻⁷</i> |
| <i>Copper(I) cyanide</i> | <i>CuCN</i> | <i>3.47×10⁻²⁰</i> |
| <i>Copper(I) hydroxide *</i> | <i>Cu₂O</i> | <i>2×10⁻¹⁵</i> |
| <i>Copper(I) iodide</i> | <i>CuI</i> | <i>1.27×10⁻¹²</i> |
| <i>Copper(I) thiocyanate</i> | <i>CuSCN</i> | <i>1.77×10⁻¹³</i> |
| <i>Copper(II) arsenate</i> | <i>Cu₃(AsO₄)₂</i> | <i>7.95×10⁻³⁶</i> |
| <i>Copper(II) hydroxide</i> | <i>Cu(OH)₂</i> | <i>4.8×10⁻²⁰</i> |
| <i>Copper(II) iodate monohydrate</i> | <i>Cu(IO₃)₂×H₂O</i> | <i>6.94×10⁻⁸</i> |
| <i>Copper(II) oxalate</i> | <i>CuC₂O₄</i> | <i>4.43×10⁻¹⁰</i> |
| <i>Copper(II) phosphate</i> | <i>Cu₃(PO₄)₂</i> | <i>1.40×10⁻³⁷</i> |
| <i>Copper(II) sulfide</i> | <i>CuS</i> | <i>8×10⁻³⁷</i> |
| <i>Europium(III) hydroxide</i> | <i>Eu(OH)₃</i> | <i>9.38×10⁻²⁷</i> |
| <i>Gallium(III) hydroxide</i> | <i>Ga(OH)₃</i> | <i>7.28×10⁻³⁶</i> |
| <i>Iron(II) carbonate</i> | <i>FeCO₃</i> | <i>3.13×10⁻¹¹</i> |
| <i>Iron(II) fluoride</i> | <i>FeF₂</i> | <i>2.36×10⁻⁶</i> |
| <i>Iron(II) hydroxide</i> | <i>Fe(OH)₂</i> | <i>4.87×10⁻¹⁷</i> |
| <i>Iron(II) sulfide</i> | <i>FeS</i> | <i>8×10⁻¹⁹</i> |
| <i>Iron(III) hydroxide</i> | <i>Fe(OH)₃</i> | <i>2.79×10⁻³⁹</i> |

| | | |
|---|---|------------------------------|
| <i>Iron(III) phosphate dihydrate</i> | <i>FePO₄×2H₂O</i> | <i>9.91×10⁻¹⁶</i> |
| <i>Lanthanum iodate</i> | <i>La(IO₃)₃</i> | <i>7.50×10⁻¹²</i> |
| <i>Lead(II) bromide</i> | <i>PbBr₂</i> | <i>6.60×10⁻⁶</i> |
| <i>Lead(II) carbonate</i> | <i>PbCO₃</i> | <i>7.40×10⁻¹⁴</i> |
| <i>Lead(II) chloride</i> | <i>PbCl₂</i> | <i>1.70×10⁻⁵</i> |
| <i>Lead(II) chromate</i> | <i>PbCrO₄</i> | <i>3×10⁻¹³</i> |
| <i>Lead(II) fluoride</i> | <i>PbF₂</i> | <i>3.3×10⁻⁸</i> |
| <i>Lead(II) hydroxide</i> | <i>Pb(OH)₂</i> | <i>1.43×10⁻²⁰</i> |
| <i>Lead(II) iodate</i> | <i>Pb(IO₃)₂</i> | <i>3.69×10⁻¹³</i> |
| <i>Lead(II) iodide</i> | <i>PbI₂</i> | <i>9.8×10⁻⁹</i> |
| <i>Lead(II) oxalate</i> | <i>PbC₂O₄</i> | <i>8.5×10⁻⁹</i> |
| <i>Lead(II) selenate</i> | <i>PbSeO₄</i> | <i>1.37×10⁻⁷</i> |
| <i>Lead(II) sulfate</i> | <i>PbSO₄</i> | <i>2.53×10⁻⁸</i> |
| <i>Lead(II) sulfide</i> | <i>PbS</i> | <i>3×10⁻²⁸</i> |
| <i>Lithium carbonate</i> | <i>Li₂CO₃</i> | <i>8.15×10⁻⁴</i> |
| <i>Lithium fluoride</i> | <i>LiF</i> | <i>1.84×10⁻³</i> |
| <i>Lithium phosphate</i> | <i>Li₃PO₄</i> | <i>2.37×10⁻⁴</i> |
| <i>Magnesium ammonium phosphate</i> | <i>MgNH₄PO₄</i> | <i>3×10⁻¹³</i> |
| <i>Magnesium carbonate</i> | <i>MgCO₃</i> | <i>6.82×10⁻⁶</i> |
| <i>Magnesium carbonate trihydrate</i> | <i>MgCO₃×3H₂O</i> | <i>2.38×10⁻⁶</i> |
| <i>Magnesium carbonate pentahydrate</i> | <i>MgCO₃×5H₂O</i> | <i>3.79×10⁻⁶</i> |
| <i>Magnesium fluoride</i> | <i>MgF₂</i> | <i>5.16×10⁻¹¹</i> |
| <i>Magnesium hydroxide</i> | <i>Mg(OH)₂</i> | <i>5.61×10⁻¹²</i> |
| <i>Magnesium oxalate dihydrate</i> | <i>MgC₂O₄×2H₂O</i> | <i>4.83×10⁻⁶</i> |
| <i>Magnesium phosphate</i> | <i>Mg₃(PO₄)₂</i> | <i>1.04×10⁻²⁴</i> |
| <i>Manganese(II) carbonate</i> | <i>MnCO₃</i> | <i>2.24×10⁻¹¹</i> |
| <i>Manganese(II) iodate</i> | <i>Mn(IO₃)₂</i> | <i>4.37×10⁻⁷</i> |
| <i>Manganese(II) hydroxide</i> | <i>Mn(OH)₂</i> | <i>2×10⁻¹³</i> |
| <i>Manganese(II) oxalate dihydrate</i> | <i>MnC₂O₄×2H₂O</i> | <i>1.70×10⁻⁷</i> |
| <i>Manganese(II) sulfide (pink)</i> | <i>MnS</i> | <i>3×10⁻¹¹</i> |
| <i>Manganese(II) sulfide (green)</i> | <i>MnS</i> | <i>3×10⁻¹⁴</i> |
| <i>Mercury(I) bromide</i> | <i>Hg₂Br₂</i> | <i>6.40×10⁻²³</i> |
| <i>Mercury(I) carbonate</i> | <i>Hg₂CO₃</i> | <i>3.6×10⁻¹⁷</i> |
| <i>Mercury(I) chloride</i> | <i>Hg₂Cl₂</i> | <i>1.43×10⁻¹⁸</i> |

| | | |
|--|----------------|------------------------|
| <i>Mercury(I) fluoride</i> | Hg_2F_2 | 3.10×10^{-6} |
| <i>Mercury(I) iodide</i> | Hg_2I_2 | 5.2×10^{-29} |
| <i>Mercury(I) oxalate</i> | $Hg_2C_2O_4$ | 1.75×10^{-13} |
| <i>Mercury(I) sulfate</i> | Hg_2SO_4 | 6.5×10^{-7} |
| <i>Mercury(I) thiocyanate</i> | $Hg_2(SCN)_2$ | 3.2×10^{-20} |
| <i>Mercury(II) bromide</i> | $HgBr_2$ | 6.2×10^{-20} |
| <i>Mercury(II) hydroxide <u>**</u></i> | HgO | 3.6×10^{-26} |
| <i>Mercury(II) iodide</i> | HgI_2 | 2.9×10^{-29} |
| <i>Mercury(II) sulfide (black)</i> | HgS | 2×10^{-53} |
| <i>Mercury(II) sulfide (red)</i> | HgS | 2×10^{-54} |
| <i>Neodymium carbonate</i> | $Nd_2(CO_3)_3$ | 1.08×10^{-33} |
| <i>Nickel(II) carbonate</i> | $NiCO_3$ | 1.42×10^{-7} |
| <i>Nickel(II) hydroxide</i> | $Ni(OH)_2$ | 5.48×10^{-16} |
| <i>Nickel(II) iodate</i> | $Ni(IO_3)_2$ | 4.71×10^{-5} |
| <i>Nickel(II) phosphate</i> | $Ni_3(PO_4)_2$ | 4.74×10^{-32} |
| <i>Nickel(II) sulfide (alpha)</i> | NiS | 4×10^{-20} |
| <i>Nickel(II) sulfide (beta)</i> | NiS | 1.3×10^{-25} |
| <i>Palladium(II) thiocyanate</i> | $Pd(SCN)_2$ | 4.39×10^{-23} |
| <i>Potassium hexachloroplatinate</i> | K_2PtCl_6 | 7.48×10^{-6} |
| <i>Potassium perchlorate</i> | $KClO_4$ | 1.05×10^{-2} |
| <i>Potassium periodate</i> | KIO_4 | 3.71×10^{-4} |
| <i>Praseodymium hydroxide</i> | $Pr(OH)_3$ | 3.39×10^{-24} |
| <i>Radium iodate</i> | $Ra(IO_3)_2$ | 1.16×10^{-9} |
| <i>Radium sulfate</i> | $RaSO_4$ | 3.66×10^{-11} |
| <i>Rubidium perchlorate</i> | $RuClO_4$ | 3.00×10^{-3} |
| <i>Scandium fluoride</i> | ScF_3 | 5.81×10^{-24} |
| <i>Scandium hydroxide</i> | $Sc(OH)_3$ | 2.22×10^{-31} |
| <i>Silver(I) acetate</i> | $AgCH_3COO$ | 1.94×10^{-3} |
| <i>Silver(I) arsenate</i> | Ag_3AsO_4 | 1.03×10^{-22} |
| <i>Silver(I) bromate</i> | $AgBrO_3$ | 5.38×10^{-5} |
| <i>Silver(I) bromide</i> | $AgBr$ | 5.35×10^{-13} |
| <i>Silver(I) carbonate</i> | Ag_2CO_3 | 8.46×10^{-12} |
| <i>Silver(I) chloride</i> | $AgCl$ | 1.77×10^{-10} |
| <i>Silver(I) chromate</i> | Ag_2CrO_4 | 1.12×10^{-12} |

| | | |
|-------------------------------------|---|------------------------|
| <i>Silver(I) cyanide</i> | <i>AgCN</i> | 5.97×10^{-17} |
| <i>Silver(I) iodate</i> | <i>AgIO₃</i> | 3.17×10^{-8} |
| <i>Silver(I) iodide</i> | <i>AgI</i> | 8.52×10^{-17} |
| <i>Silver(I) oxalate</i> | <i>Ag₂C₂O₄</i> | 5.40×10^{-12} |
| <i>Silver(I) phosphate</i> | <i>Ag₃PO₄</i> | 8.89×10^{-17} |
| <i>Silver(I) sulfate</i> | <i>Ag₂SO₄</i> | 1.20×10^{-5} |
| <i>Silver(I) sulfite</i> | <i>Ag₂SO₃</i> | 1.50×10^{-14} |
| <i>Silver(I) sulfide</i> | <i>Ag₂S</i> | 8×10^{-51} |
| <i>Silver(I) thiocyanate</i> | <i>AgSCN</i> | 1.03×10^{-12} |
| <i>Strontium arsenate</i> | <i>Sr₃(AsO₄)₂</i> | 4.29×10^{-19} |
| <i>Strontium carbonate</i> | <i>SrCO₃</i> | 5.60×10^{-10} |
| <i>Strontium fluoride</i> | <i>SrF₂</i> | 4.33×10^{-9} |
| <i>Strontium iodate</i> | <i>Sr(IO₃)₂</i> | 1.14×10^{-7} |
| <i>Strontium iodate monohydrate</i> | <i>Sr(IO₃)₂ × H₂O</i> | 3.77×10^{-7} |
| <i>Strontium iodate hexahydrate</i> | <i>Sr(IO₃)₂ × 6H₂O</i> | 4.55×10^{-7} |
| <i>Strontium oxalate</i> | <i>SrC₂O₄</i> | 5×10^{-8} |
| <i>Strontium sulfate</i> | <i>SrSO₄</i> | 3.44×10^{-7} |
| <i>Thallium(I) bromate</i> | <i>TlBrO₃</i> | 1.10×10^{-4} |
| <i>Thallium(I) bromide</i> | <i>TlBr</i> | 3.71×10^{-6} |
| <i>Thallium(I) chloride</i> | <i>TlCl</i> | 1.86×10^{-4} |
| <i>Thallium(I) chromate</i> | <i>Tl₂CrO₄</i> | 8.67×10^{-13} |
| <i>Thallium(I) hydroxide</i> | <i>Tl(OH)₃</i> | 1.68×10^{-44} |
| <i>Thallium(I) iodate</i> | <i>TlIO₃</i> | 3.12×10^{-6} |
| <i>Thallium(I) iodide</i> | <i>TlI</i> | 5.54×10^{-8} |
| <i>Thallium(I) thiocyanate</i> | <i>TlSCN</i> | 1.57×10^{-4} |
| <i>Thallium(I) sulfide</i> | <i>Tl₂S</i> | 6×10^{-22} |
| <i>Tin(II) hydroxide</i> | <i>Sn(OH)₂</i> | 5.45×10^{-27} |
| <i>Yttrium carbonate</i> | <i>Y₂(CO₃)₃</i> | 1.03×10^{-31} |
| <i>Yttrium fluoride</i> | <i>YF₃</i> | 8.62×10^{-21} |
| <i>Yttrium hydroxide</i> | <i>Y(OH)₃</i> | 1.00×10^{-22} |
| <i>Yttrium iodate</i> | <i>Y(IO₃)₃</i> | 1.12×10^{-10} |
| <i>Zinc arsenate</i> | <i>Zn₃(AsO₄)₂</i> | 2.8×10^{-28} |
| <i>Zinc carbonate</i> | <i>ZnCO₃</i> | 1.46×10^{-10} |
| <i>Zinc carbonate monohydrate</i> | <i>ZnCO₃ × H₂O</i> | 5.42×10^{-11} |

| | | |
|----------------------------------|---|-----------------------|
| <i>Zinc fluoride</i> | <i>ZnF</i> | 3.04×10^{-2} |
| <i>Zinc hydroxide</i> | <i>Zn(OH)₂</i> | 3×10^{-17} |
| <i>Zinc iodate dihydrate</i> | <i>Zn(IO₃)₂ × 2H₂O</i> | 4.1×10^{-6} |
| <i>Zinc oxalate dihydrate</i> | <i>ZnC₂O₄ × 2H₂O</i> | 1.38×10^{-9} |
| <i>Zinc selenide</i> | <i>ZnSe</i> | 3.6×10^{-26} |
| <i>Zinc selenite monohydrate</i> | <i>ZnSe × H₂O</i> | 1.59×10^{-7} |
| <i>Zinc sulfide (alpha)</i> | <i>ZnS</i> | 2×10^{-25} |
| <i>Zinc sulfide (beta)</i> | <i>ZnS</i> | 3×10^{-23} |

