

### CONSTANTES DEL PRODUCTO DE SOLUBILIDAD, $K_{ps}$

Compuesto	Fórmula	$K_{ps}$ (25 °C)
Hidróxido de aluminio	$Al(OH)_3$	$3 \times 10^{-34}$
Fosfato de aluminio	$AlPO_4$	$9.84 \times 10^{-21}$
Bromato de bario	$Ba(BrO_3)_2$	$2.43 \times 10^{-4}$
Carbonato de bario	$BaCO_3$	$2.58 \times 10^{-9}$
Cromato de bario	$BaCrO_4$	$1.17 \times 10^{-10}$
Fluoruro de bario	$BaF_2$	$1.84 \times 10^{-7}$
Hidróxido de bario octahidratado	$Ba(OH)_2 \cdot 8H_2O$	$2.55 \times 10^{-4}$
Yodato de bario	$Ba(IO_3)_2$	$4.01 \times 10^{-9}$
Yodato de bario monohidrato	$Ba(IO_3)_2 \cdot H_2O$	$1.67 \times 10^{-9}$
Molibdato de bario	$BaMoO_4$	$3.54 \times 10^{-8}$
Nitrato de bario	$Ba(NO_3)_2$	$4.64 \times 10^{-3}$
Selenato de bario	$BaSeO_4$	$3.40 \times 10^{-8}$
Sulfato de bario	$BaSO_4$	$1.08 \times 10^{-10}$
Sulfito de bario	$BaSO_3$	$5.0 \times 10^{-10}$
Hidróxido de berilio	$Be(OH)_2$	$6.92 \times 10^{-22}$
Arseniato de bismuto	$BiAsO_4$	$4.43 \times 10^{-10}$
Ioduro de bismuto	$BiI_3$	$7.71 \times 10^{-19}$
Arseniato de cadmio	$Cd_3(AsO_4)_2$	$2.2 \times 10^{-33}$
Carbonato de cadmio	$CdCO_3$	$1.0 \times 10^{-12}$
Fluoruro de cadmio	$CdF_2$	$6.44 \times 10^{-3}$
Hidróxido de cadmio	$Cd(OH)_2$	$7.2 \times 10^{-15}$
Yodato de cadmio	$Cd(IO_3)_2$	$2.5 \times 10^{-8}$
Oxalato de cadmio trihidratado	$CdC_2O_4 \cdot 3H_2O$	$1.42 \times 10^{-8}$
Fosfato de cadmio	$Cd_3(PO_4)_2$	$2.53 \times 10^{-33}$

Sulfuro de cadmio	CdS	$1 \times 10^{-27}$
Carbonato de calcio ( <i>aragonito</i> )	CaCO <sub>3</sub>	$6.0 \times 10^{-9}$
Carbonato de calcio ( <i>calcita</i> )	CaCO <sub>3</sub>	$3.36 \times 10^{-9}$
Fluoruro de calcio	CaF <sub>2</sub>	$3.45 \times 10^{-11}$
Hidróxido de calcio	Ca(OH) <sub>2</sub>	$5.02 \times 10^{-6}$
Yodato de calcio	Ca(IO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	$6.47 \times 10^{-6}$
Yodato de calcio hexahidratado	Ca(IO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ·6H <sub>2</sub> O	$7.10 \times 10^{-7}$
Molibdato de calcio	CaMoO	$1.46 \times 10^{-8}$
Oxalato de calcio monohidrato	CaC <sub>2</sub> O <sub>4</sub> ·H <sub>2</sub> O	$2.32 \times 10^{-9}$
Fosfato de calcio	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	$2.07 \times 10^{-33}$
Sulfato de calcio	CaSO <sub>4</sub>	$4.93 \times 10^{-5}$
Sulfato de calcio dihidratado	CaSO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O	$3.14 \times 10^{-5}$
Sulfato de calcio hemihidratado	CaSO <sub>4</sub> ·0.5H <sub>2</sub> O	$3.1 \times 10^{-7}$
Perclorato de cesio	CsClO <sub>4</sub>	$3.95 \times 10^{-3}$
Peryodato de cesio	CsIO <sub>4</sub>	$5.16 \times 10^{-6}$
Arseniato de cinc	Zn <sub>3</sub> (AsO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	$2.8 \times 10^{-28}$
Carbonato de cinc	ZnCO <sub>3</sub>	$1.46 \times 10^{-10}$
Carbonato de cinc monohidrato	ZnCO <sub>3</sub> ·H <sub>2</sub> O	$5.42 \times 10^{-11}$
Fluoruro de cinc	ZnF	$3.04 \times 10^{-2}$
Hidróxido de cinc	Zn(OH) <sub>2</sub>	$3 \times 10^{-17}$
Yodato de cinc dihidratado	Zn(IO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ·2H <sub>2</sub> O	$4.1 \times 10^{-6}$
Oxalato de cinc dihidratado	ZnC <sub>2</sub> O <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O	$1.38 \times 10^{-9}$
Seleniuro de cinc	ZnSe	$3.6 \times 10^{-26}$
Selenito de cinc monohidrato	ZnSeO <sub>3</sub> ·H <sub>2</sub> O	$1.59 \times 10^{-7}$
Sulfuro de cinc ( <i>alfa</i> )	ZnS	$2 \times 10^{-25}$
Sulfuro de cinc ( <i>beta</i> )	ZnS	$3 \times 10^{-23}$
Arseniato de cobalto(II)	Co <sub>3</sub> (AsO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	$6.80 \times 10^{-29}$

Carbonato de cobalto(II)	$\text{CoCO}_3$	$1.0 \times 10^{-10}$
Hidróxido de cobalto(II) ( <i>azul</i> )	$\text{Co(OH)}_2$	$5.92 \times 10^{-15}$
Yodato de cobalto(II) dihidratado	$\text{Co(IO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	$1.21 \times 10^{-2}$
Fosfato de cobalto(II)	$\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2$	$2.05 \times 10^{-35}$
Sulfuro de cobalto(II) ( <i>alfa</i> )	$\text{CoS}$	$5 \times 10^{-22}$
Sulfuro de cobalto(II) ( <i>beta</i> )	$\text{CoS}$	$3 \times 10^{-26}$
Bromuro de cobre(I)	$\text{CuBr}$	$6.27 \times 10^{-9}$
Cloruro de cobre(I)	$\text{CuCl}$	$1.72 \times 10^{-7}$
Cianuro de cobre(I)	$\text{CuCN}$	$3.47 \times 10^{-20}$
Hidróxido de cobre(I)	$\text{Cu}_2\text{O}$	$2 \times 10^{-15}$
Ioduro de cobre(I)	$\text{CuI}$	$1.27 \times 10^{-12}$
Tiocianato de cobre(I)	$\text{CuSCN}$	$1.77 \times 10^{-13}$
Arseniato de cobre(II)	$\text{Cu}_3(\text{AsO}_4)_2$	$7.95 \times 10^{-36}$
Hidróxido de cobre(II)	$\text{Cu(OH)}_2$	$4.8 \times 10^{-20}$
Yodato de cobre(II) monohidrato	$\text{Cu(IO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	$6.94 \times 10^{-8}$
Oxalato de cobre(II)	$\text{CuC}_2\text{O}_4$	$4.43 \times 10^{-10}$
Fosfato de cobre(II)	$\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$	$1.40 \times 10^{-37}$
Sulfuro de cobre(II)	$\text{CuS}$	$8 \times 10^{-37}$
Fluoruro de escandio	$\text{ScF}_3$	$5.81 \times 10^{-24}$
Hidróxido de escandio	$\text{Sc(OH)}_3$	$2.22 \times 10^{-31}$
Hidróxido de estaño(II)	$\text{Sn(OH)}_2$	$5.45 \times 10^{-27}$
Arseniato de estroncio	$\text{Sr}_3(\text{AsO}_4)_2$	$4.29 \times 10^{-19}$
Carbonato de estroncio	$\text{SrCO}_3$	$5.60 \times 10^{-10}$
Fluoruro de estroncio	$\text{SrF}_2$	$4.33 \times 10^{-9}$
Yodato de estroncio	$\text{Sr(IO}_3)_2$	$1.14 \times 10^{-7}$
Yodato de estroncio hexahidratado	$\text{Sr(IO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	$4.55 \times 10^{-7}$
Yodato de estroncio monohidrato	$\text{Sr(IO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	$3.77 \times 10^{-7}$

Oxalato de estroncio	$\text{SrC}_2\text{O}_4$	$5 \times 10^{-8}$
Sulfato de estroncio	$\text{SrSO}_4$	$3.44 \times 10^{-7}$
Hidróxido de europio(III)	$\text{Eu}(\text{OH})_3$	$9.38 \times 10^{-27}$
Hidróxido de galio(III)	$\text{Ga}(\text{OH})_3$	$7.28 \times 10^{-36}$
Carbonato de hierro(II)	$\text{FeCO}_3$	$3.13 \times 10^{-11}$
Fluoruro de hierro(II)	$\text{FeF}_2$	$2.36 \times 10^{-6}$
Hidróxido de hierro(II)	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	$4.87 \times 10^{-17}$
Sulfuro de hierro(II)	$\text{FeS}$	$8 \times 10^{-19}$
Hidróxido de hierro(III)	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	$2.79 \times 10^{-39}$
Fosfato de hierro(III) dihidratado	$\text{FePO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	$9.91 \times 10^{-16}$
Yodato de lantano	$\text{La}(\text{IO}_3)_3$	$7.50 \times 10^{-12}$
Carbonato de litio	$\text{Li}_2\text{CO}_3$	$8.15 \times 10^{-4}$
Fluoruro de litio	$\text{LiF}$	$1.84 \times 10^{-3}$
Fosfato de litio	$\text{Li}_3\text{PO}_4$	$2.37 \times 10^{-4}$
Fosfato de amonio y magnesio	$\text{MgNH}_4\text{PO}_4$	$3 \times 10^{-13}$
Carbonato de magnesio	$\text{MgCO}_3$	$6.82 \times 10^{-6}$
Carbonato de magnesio pentahidratado	$\text{MgCO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	$3.79 \times 10^{-6}$
Carbonato de magnesio trihidratado	$\text{MgCO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	$2.38 \times 10^{-6}$
Fluoruro de magnesio	$\text{MgF}_2$	$5.16 \times 10^{-11}$
Hidróxido de magnesio	$\text{Mg}(\text{OH})_2$	$5.61 \times 10^{-12}$
Oxalato de magnesio dihidratado	$\text{MgC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	$4.83 \times 10^{-6}$
Fosfato de magnesio	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	$1.04 \times 10^{-24}$
Carbonato de manganeso(II)	$\text{MnCO}_3$	$2.24 \times 10^{-11}$
Hidróxido de manganeso(II)	$\text{Mn}(\text{OH})_2$	$2 \times 10^{-13}$
Yodato de manganeso(II)	$\text{Mn}(\text{IO}_3)_2$	$4.37 \times 10^{-7}$
Oxalato de manganeso(II) dihidratado	$\text{MnC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	$1.70 \times 10^{-7}$
Sulfuro de manganeso(II) (verde)	$\text{MnS}$	$3 \times 10^{-14}$

Sulfuro de manganeso(II) ( <i>rosa</i> )	MnS	$3 \times 10^{-11}$
Bromuro de mercurio(I)	Hg <sub>2</sub> Br <sub>2</sub>	$6.40 \times 10^{-23}$
Carbonato de mercurio(I)	Hg <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	$3.6 \times 10^{-17}$
Cloruro de mercurio(I)	Hg <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	$1.43 \times 10^{-18}$
Fluoruro de mercurio(I)	Hg <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	$3.10 \times 10^{-6}$
Ioduro de mercurio(I)	Hg <sub>2</sub> I <sub>2</sub>	$5.2 \times 10^{-29}$
Oxalato de mercurio(I)	Hg <sub>2</sub> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	$1.75 \times 10^{-13}$
Sulfato de mercurio(I)	Hg <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	$6.5 \times 10^{-7}$
Tiocianato de mercurio(I)	Hg <sub>2</sub> (SCN) <sub>2</sub>	$3.2 \times 10^{-20}$
Bromuro de mercurio(II)	HgBr <sub>2</sub>	$6.2 \times 10^{-20}$
Hidróxido de mercurio(II)	Hg(OH) <sub>2</sub>	$3.6 \times 10^{-26}$
Ioduro de mercurio(II)	HgI <sub>2</sub>	$2.9 \times 10^{-29}$
Sulfuro de mercurio(II) ( <i>negro</i> )	HgS	$2 \times 10^{-53}$
Sulfuro de mercurio(II) ( <i>rojo</i> )	HgS	$2 \times 10^{-54}$
Carbonato de neodimio	Nd <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	$1.08 \times 10^{-33}$
Carbonato de níquel(II)	NiCO <sub>3</sub>	$1.42 \times 10^{-7}$
Hidróxido de níquel(II)	Ni(OH) <sub>2</sub>	$5.48 \times 10^{-16}$
Yodato de níquel(II)	Ni(IO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	$4.71 \times 10^{-5}$
Fosfato de níquel(II)	Ni <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	$4.74 \times 10^{-32}$
Sulfuro de níquel(II) ( <i>alfa</i> )	NiS	$4 \times 10^{-20}$
Sulfuro de níquel(II) ( <i>beta</i> )	NiS	$1.3 \times 10^{-25}$
Tiocianato de paladio(II)	Pd(SCN) <sub>2</sub>	$4.39 \times 10^{-23}$
Acetato de plata(I)	AgCH <sub>3</sub> COO	$1.94 \times 10^{-3}$
Arseniato de plata(I)	Ag <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	$1.03 \times 10^{-22}$
Bromato de plata(I)	AgBrO <sub>3</sub>	$5.38 \times 10^{-5}$
Bromuro de plata(I)	AgBr	$5.35 \times 10^{-13}$
Carbonato de plata(I)	Ag <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	$8.46 \times 10^{-12}$

Cloruro de plata(I)	AgCl	$1.77 \times 10^{-10}$
Cromato de plata(I)	Ag <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	$1.12 \times 10^{-12}$
Cianuro de plata(I)	AgCN	$5.97 \times 10^{-17}$
Yodato de plata(I)	AgIO <sub>3</sub>	$3.17 \times 10^{-8}$
Ioduro de plata(I)	AgI	$8.52 \times 10^{-17}$
Oxalato de plata(I)	Ag <sub>2</sub> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	$5.40 \times 10^{-12}$
Fosfato de plata(I)	Ag <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	$8.89 \times 10^{-17}$
Sulfato de plata(I)	Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	$1.20 \times 10^{-5}$
Sulfuro de plata(I)	Ag <sub>2</sub> S	$8 \times 10^{-51}$
Sulfito de plata(I)	Ag <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	$1.50 \times 10^{-14}$
Tiocianato de plata(I)	AgSCN	$1.03 \times 10^{-12}$
Bromuro de plomo(II)	PbBr <sub>2</sub>	$6.60 \times 10^{-6}$
Carbonato de plomo(II)	PbCO <sub>3</sub>	$7.40 \times 10^{-14}$
Cloruro de plomo(II)	PbCl <sub>2</sub>	$1.70 \times 10^{-5}$
Cromato de plomo(II)	PbCrO <sub>4</sub>	$3 \times 10^{-13}$
Fluoruro de plomo(II)	PbF <sub>2</sub>	$3.3 \times 10^{-8}$
Hidróxido de plomo(II)	Pb(OH) <sub>2</sub>	$1.43 \times 10^{-20}$
Yodato de plomo(II)	Pb(IO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	$3.69 \times 10^{-13}$
Ioduro de plomo(II)	PbI <sub>2</sub>	$9.8 \times 10^{-9}$
Oxalato de plomo(II)	PbC <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	$8.5 \times 10^{-9}$
Selenato de plomo(II)	PbSeO <sub>4</sub>	$1.37 \times 10^{-7}$
Sulfato de plomo(II)	PbSO <sub>4</sub>	$2.53 \times 10^{-8}$
Sulfuro de plomo(II)	PbS	$3 \times 10^{-28}$
Hexacloroplatinato de potasio	K <sub>2</sub> PtCl <sub>6</sub>	$7.48 \times 10^{-6}$
Perclorato de potasio	KClO <sub>4</sub>	$1.05 \times 10^{-2}$
Peryodato de potasio	KIO <sub>4</sub>	$3.71 \times 10^{-4}$
Hidróxido de praseodimio	Pr(OH) <sub>3</sub>	$3.39 \times 10^{-24}$

Yodato de radio	$\text{Ra}(\text{IO}_3)_2$	$1.16 \times 10^{-9}$
Sulfato de radio	$\text{RaSO}_4$	$3.66 \times 10^{-11}$
Perclorato de rubidio	$\text{RuClO}_4$	$3.00 \times 10^{-3}$
Bromato de talio	$\text{TlBrO}_3$	$1.10 \times 10^{-4}$
Bromuro de talio	$\text{TlBr}$	$3.71 \times 10^{-6}$
Cloruro de talio	$\text{TlCl}$	$1.86 \times 10^{-4}$
Cromato de talio	$\text{Tl}_2\text{CrO}_4$	$8.67 \times 10^{-13}$
Hidróxido de talio	$\text{Tl}(\text{OH})_3$	$1.68 \times 10^{-44}$
Yodato de talio	$\text{TlIO}_3$	$3.12 \times 10^{-6}$
Ioduro de talio	$\text{TlI}$	$5.54 \times 10^{-8}$
Sulfuro de talio	$\text{Tl}_2\text{S}$	$6 \times 10^{-22}$
Tiocianato de talio	$\text{TlSCN}$	$1.57 \times 10^{-4}$
Carbonato de ytrio	$\text{Y}_2(\text{CO}_3)_3$	$1.03 \times 10^{-31}$
Fluoruro de ytrio	$\text{YF}_3$	$8.62 \times 10^{-21}$
Hidróxido de ytrio	$\text{Y}(\text{OH})_3$	$1.00 \times 10^{-22}$
Yodato de ytrio	$\text{Y}(\text{IO}_3)_3$	$1.12 \times 10^{-10}$

Tomado de: [http://www.periodni.com/es/constantes\\_del\\_producto\\_de\\_solubilidad.html](http://www.periodni.com/es/constantes_del_producto_de_solubilidad.html)  
 En mayo de 2015.

