

Compuesto	Fórmula	Temperatura	K _s
Hidróxido de aluminio anhidro	Al(OH) ₃	25 °C	3×10 ⁻³⁴
Hidróxido de aluminio trihidrato	Al(OH) ₃ ·3H ₂ O	25 °C	3.7×10 ⁻¹³
Fosfato de aluminio	AlPO ₄	25 °C	9.84×10 ⁻²¹
Bromato de bario	Ba(BrO ₃) ₂	25 °C	2.43×10 ⁻⁴
Carbonato de bario	BaCO ₃	25 °C	8.1×10 ⁻⁹
Fluoruro de bario	BaF ₂	25 °C	1.73×10 ⁻⁶
Iodato de bario dihidrato	Ba(IO ₃) ₂ ·2H ₂ O	25 °C	6.5×10 ⁻¹⁰
Sulfato de bario	BaSO ₄	25 °C	1.08×10 ⁻¹⁰
Hidróxido de berilio	Be(OH) ₂	25 °C	6.92×10 ⁻²²
Carbonato de cadmio	CdCO ₃	25 °C	1.0×10 ⁻¹²
Hidróxido de cadmio	Cd(OH) ₂	25 °C	7.2×10 ⁻¹⁵
Fosfato de cadmio	Cd ₃ (PO ₄) ₂	25 °C	2.53×10 ⁻³³
Carbonato de calcio calcita	CaCO ₃	25 °C	0.87×10 ⁻⁸
Fluoruro de calcio	CaF ₂	25 °C	3.95×10 ⁻¹¹
Hidróxido de calcio	Ca(OH) ₂	25 °C	5.02×10 ⁻⁶
Oxalato de calcio monohidrato	CaC ₂ O ₄	25 °C	2.57×10 ⁻⁹
Fosfato de calcio	Ca ₃ (PO ₄) ₂	25 °C	2.07×10 ⁻³³
Sulfato de calcio	CaSO ₄	25 °C	4.93×10 ⁻⁵
Hidróxido de cromo (II)	Cr(OH) ₂	25 °C	2×10 ⁻¹⁶
Hidróxido de cromo (III)	Cr(OH) ₃	25 °C	6.3×10 ⁻³¹
Hidróxido de cobalto (II)	Co(OH) ₂	25 °C	1.6×10 ⁻¹⁵
Carbonato de cobre	CuCO ₃	25 °C	1×10 ⁻¹⁰
Hidróxido de cobre (II)	Cu(OH) ₂	25 °C	4.8×10 ⁻²⁰
Iodato de cobre (II)	Cu(IO ₃) ₂	25 °C	1.4×10 ⁻⁷
Oxalato de cobre (II)	CuC ₂ O ₄	25 °C	2.87×10 ⁻⁸
Hidróxido de hierro (II)	Fe(OH) ₂	25 °C	1×10 ⁻¹⁵
Oxalato de hierro (II)	FeC ₂ O ₄	25 °C	2.1×10 ⁻⁷
Bromuro de plomo (II)	PbBr ₂	25 °C	6.3×10 ⁻⁶
Cloruro de plomo (II)	PbCl ₂	25 °C	1.0×10 ⁻⁴
Hidróxido de plomo (II)	Pb(OH) ₂	25 °C	1×10 ⁻¹⁶
Iodato de plomo (II)	Pb(IO ₃) ₂	25 °C	2.6×10 ⁻¹³
Ioduro de plomo (II)	PbI ₂	25 °C	1.39×10 ⁻⁸
Carbonato de litio	Li ₂ CO ₃	25 °C	1.7×10 ⁻³
Fluoruro de litio	LiF	25 °C	1.84×10 ⁻³
Fosfato de litio	Li ₃ PO ₄	25 °C	2.37×10 ⁻⁴

Fosfato de amonio y magnesio	MgNH ₄ PO ₄	25 °C	2.5×10 ⁻¹³
Fluoruro de magnesio	MgF ₂	25 °C	6.4×10 ⁻⁹
Sulfuro de manganeso (verde)	MnS	25 °C	10 ⁻²²
Bromuro de mercurio (II)	HgBr ₂	25 °C	8×10 ⁻²⁰
Cloruro de mercurio (II)	HgCl ₂	25 °C	2.6×10 ⁻¹⁵
Ioduro de mercurio (II)	HgI ₂	25 °C	3.2×10 ⁻²⁹
Bromuro de mercurio (I)	HgBr	25 °C	1.3×10 ⁻²¹
Cloruro de mercurio (I)	Hg ₂ Cl ₂	25 °C	2×10 ⁻¹⁸
Ioduro de mercurio (I)	HgI	25 °C	1.2×10 ⁻²⁸
Sulfato de mercurio (I)	Hg ₂ SO ₄	25 °C	6.5×10 ⁻⁷
Hidróxido de níquel (II)	Ni(OH) ₂	25 °C	5.48×10 ⁻¹⁶
Perclorato de potasio	KClO ₄	25 °C	1.05×10 ⁻²
Peryodato de potasio	KIO ₄	25 °C	3.71×10 ⁻⁴
Bromato de plata	AgBrO ₃	25 °C	5.77×10 ⁻⁵
Bromuro de plata	AgBr	25 °C	7.7×10 ⁻¹³
Carbonato de plata	Ag ₂ CO ₃	25 °C	6.15×10 ⁻¹²
Cloruro de plata	AgCl	25 °C	1.56×10 ⁻¹⁰
Cromato de plata	Ag ₂ CrO ₄	25 °C	9×10 ⁻¹²
Dicromato de plata	Ag ₂ Cr ₂ O ₇	25 °C	2×10 ⁻⁷
Ioduro de plata	AgI	25 °C	1.5×10 ⁻¹⁶
Nitrito de plata	AgNO ₂	25 °C	5.86×10 ⁻⁴
Oxalato de plata	Ag ₂ C ₂ O ₄	25 °C	1.3×10 ⁻¹¹
Tiocianato de plata	AgSCN	25 °C	1.16×10 ⁻¹²
Carbonato de estroncio	SrCO ₃	25 °C	1.6×10 ⁻⁹
Bromuro de talio (I)	TlBr	25 °C	4×10 ⁻⁶
Cloruro de talio (I)	TlCl	25 °C	2.65×10 ⁻⁴
Sulfato de talio (I)	Tl ₂ SO ₄	25 °C	3.6×10 ⁻⁴
Tiocianato de talio (I)	TlSCN	25 °C	2.25×10 ⁻⁴
Hidróxido de estaño (II)	Sn(OH) ₂	25 °C	5.45×10 ⁻²⁷
Sulfuro de estaño (II)	SnS	25 °C	10 ⁻²⁸