

TABELA DE CONSTANTES DE PRODUTO DE SOLUBILIDADE

COMPOSTO	FÓRMULA	K _{ps} (25°C)
Acetato de prata (I)	AgCH ₃ COO	1,94×10 ⁻³
Carbonato de bário	BaCO ₃	2,58×10 ⁻⁹
Carbonato de cádmio	CdCO ₃	1,0×10 ⁻¹²
Carbonato de cálcio	CaCO ₃ (calcita)	3,36×10 ⁻⁹
Carbonato de cálcio	CaCO ₃ (aragonita)	6,0×10 ⁻⁹
Carbonato de chumbo (II)	PbCO ₃	7,40×10 ⁻¹⁴
Carbonato de cobalto (II)	CoCO ₃	1,0×10 ⁻¹⁰
Carbonato de estrôncio	SrCO ₃	5,60×10 ⁻¹⁰
Carbonato de ferro (II)	FeCO ₃	3,13×10 ⁻¹¹
Carbonato de magnésio	MgCO ₃	6,82×10 ⁻⁶
Carbonato de manganês (II)	MnCO ₃	2,24×10 ⁻¹¹
Carbonato de níquel (II)	NiCO ₃	1,42×10 ⁻⁷
Carbonato de prata (I)	Ag ₂ CO ₃	8,46×10 ⁻¹²
Carbonato de zinco	ZnCO ₃	1,46×10 ⁻¹⁰
Cloreto de chumbo (II)	PbCl ₂	1,70×10 ⁻⁵
Cloreto de mercúrio (I)	Hg ₂ Cl ₂	1,43×10 ⁻¹⁸
Cloreto de prata (I)	AgCl	1,77×10 ⁻¹⁰
Cromato de bário	BaCrO ₄	1,17×10 ⁻¹⁰
Cromato de chumbo (II)	PbCrO ₄	3×10 ⁻¹³
Fluoreto de cálcio	CaF ₂	3,45×10 ⁻¹¹
Fosfato de alumínio	AlPO ₄	9,84×10 ⁻²¹
Fosfato de amônio e magnésio	MgNH ₄ PO ₄	3×10 ⁻¹³
Fosfato de cálcio	Ca ₃ (PO ₄) ₂	2,07×10 ⁻³³
Fosfato de ferro (III) di-hidratado	FePO ₄ ·2H ₂ O	9,91×10 ⁻¹⁶
Fosfato de magnésio	Mg ₃ (PO ₄) ₂	1,04×10 ⁻²⁴
Hidróxido de alumínio	Al(OH) ₃	3×10 ⁻³⁴
Hidróxido de bário octaidratado	Ba(OH) ₂ ·8H ₂ O	2,55×10 ⁻⁴

Hidróxido de cálcio	Ca(OH) ₂	5,02×10 ⁻⁶
Hidróxido de cobalto (II)	Co(OH) ₂ (azul)	5,92×10 ⁻¹⁵
Hidróxido de estanho (II)	Sn(OH) ₂	5,45×10 ⁻²⁷
Hidróxido de ferro (II)	Fe(OH) ₂	4,87×10 ⁻¹⁷
Hidróxido de ferro (III)	Fe(OH) ₃	2,79×10 ⁻³⁹
Hidróxido de magnésio	Mg(OH) ₂	5,61×10 ⁻¹²
Hidróxido de manganês (II)	Mn(OH) ₂	2×10 ⁻¹³
Hidróxido de mercúrio (II)*	HgO	3,6×10 ⁻²⁶
Hidróxido de níquel (II)	Ni(OH) ₂	5,48×10 ⁻¹⁶
Hidróxido de zinco	Zn(OH) ₂	3×10 ⁻¹⁷
Perclorato de potássio	KClO ₄	1,05×10 ⁻²
Sulfato de bário	BaSO ₄	1,08×10 ⁻¹⁰
Sulfato de cálcio	CaSO ₄	4,93×10 ⁻⁵
Sulfato de chumbo (II)	PbSO ₄	2,53×10 ⁻⁸
Sulfato de estrôncio	SrSO ₄	3,44×10 ⁻⁷
Sulfeto de cádmio	CdS	1×10 ⁻²⁷
Sulfeto de chumbo (II)	PbS	3×10 ⁻²⁸
Sulfeto de cobalto (II)	CoS (<i>alpha</i>)	5×10 ⁻²²
Sulfeto de cobalto (II)	CoS (<i>beta</i>)	3×10 ⁻²⁶
Sulfeto de cobre (II)	CuS	8×10 ⁻³⁷
Sulfeto de ferro (II)	FeS	8×10 ⁻¹⁹
Sulfeto de manganês (II)	MnS (rosa)	3×10 ⁻¹¹
Sulfeto de manganês (II)	MnS (verde)	3×10 ⁻¹⁴
Sulfeto de mercúrio (II)	HgS (preto)	2×10 ⁻⁵³
Sulfeto de mercúrio (II)	HgS (vermelho)	2×10 ⁻⁵⁴
Sulfeto de níquel (II)	NiS	3,2 ×10 ⁻¹⁷
Sulfeto de prata (I)	Ag ₂ S	8×10 ⁻⁵¹
Sulfeto de zinco	ZnS (<i>alpha</i>)	2×10 ⁻²⁵
Sulfeto de zinco	ZnS (<i>beta</i>)	3×10 ⁻²³

Tabela adaptada de <http://www.ktf-split.hr/periodni/en/abc/kpt.html> acessado em 23/02/2010



