
Produtos de solubilidade (K_s) a 25 °C

Substância	Fórmula Química	K _s
Fosfato de alumínio	AlPO ₄	9,8 x 10 ⁻²¹
Carbonato de bário	BaCO ₃	2,6 x 10 ⁻⁹
Cromato de bário	BaCrO ₄	1,2 x 10 ⁻¹⁰
Fluoreto de bário	BaF ₂	1,8 x 10 ⁻⁷
Iodato de bário	Ba(IO ₃) ₂	1,5 x 10 ⁻⁹
Fosfato de bário	Ba ₃ (PO ₄) ₂	6,0 x 10 ⁻³⁹
Sulfato de bário	BaSO ₄	8,7 x 10 ⁻¹¹
Arsenato de bismuto	BiAsO ₄	4,4 x 10 ⁻¹⁰
Arsenato de cádmio	Cd ₃ (AsO ₄) ₂	2,2 x 10 ⁻³³
Carbonato de cádmio	CdCO ₃	6,2 x 10 ⁻¹²
Cianeto de cádmio	Cd(CN) ₂	1,0 x 10 ⁻⁸
Fluoreto de cádmio	CdF ₂	6,4 x 10 ⁻³
Hidróxido de cádmio	Cd(OH) ₂	5,3 x 10 ⁻¹⁵
Iodato de cádmio	Cd(IO ₃) ₂	2,5 x 10 ⁻⁸
Fosfato de cádmio	Cd(PO ₄) ₂	2,5 x 10 ⁻³³
Carbonato de cálcio	CaCO ₃	5,0 x 10 ⁻⁹
Fluoreto de cálcio	CaF ₂	3,9 x 10 ⁻¹¹
Hidróxido de cálcio	Ca(OH) ₂	1,3 x 10 ⁻⁶
Iodato de cálcio	Ca(IO ₃) ₂	6,5 x 10 ⁻⁶
Fosfato de cálcio	Ca ₃ (PO ₄) ₂	1,3 x 10 ⁻³²
Sulfato de cálcio	CaSO ₄	7,1 x 10 ⁻⁵
Iodato de cério (III)	Ce(IO ₃) ₃	3,2 x 10 ⁻¹⁰
Arsenato de cobalto(II)	Co ₃ (AsO ₄) ₂	6,8 x 10 ⁻²⁹

Substância	Fórmula Química	K_s
Fosfato de cobalto (II)	$\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2$	$2,1 \times 10^{-33}$
Brometo de cobre(I)	CuBr	$6,3 \times 10^{-9}$
Cloreto de cobre(I)	CuCl	$1,7 \times 10^{-7}$
Iodeto de cobre (I)	CuI	$1,1 \times 10^{-12}$
Tiocianato de cobre (I)	$\text{Cu}(\text{SCN})$	$1,8 \times 10^{-13}$
Arsenato de cobre (II)	$\text{Cu}_3(\text{AsO}_4)_2$	$7,9 \times 10^{-36}$
Carbonato de cobre (II)	CuCO_3	$2,3 \times 10^{-10}$
Cromato de cobre (II)	CuCrO_4	$3,6 \times 10^{-6}$
Hidróxido de cobre (II)	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	$1,6 \times 10^{-19}$
Iodato de cobre (II)	$\text{Cu}(\text{IO}_3)_2$	$7,4 \times 10^{-8}$
Iodeto de cobre (II)	CuI_2	$1,0 \times 10^{-12}$
Oxalato de cobre (II)	CuC_2O_4	$4,4 \times 10^{-10}$
Fosfato de cobre (II)	$\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$	$1,4 \times 10^{-37}$
Carbonato de ferro (II)	FeCO_3	$3,1 \times 10^{-11}$
Fluoreto de ferro (II)	FeF_2	$2,4 \times 10^{-6}$
Hidróxido de ferro (II)	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	$1,6 \times 10^{-14}$
Hidróxido de ferro (III)	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	$2,6 \times 10^{-39}$
Fosfato de ferro (III)	FePO_4	$9,9 \times 10^{-29}$
Brometo de chumbo	PbBr_2	$6,6 \times 10^{-6}$
Carbonato de chumbo	PbCO_3	$1,0 \times 10^{-13}$
Cloreto de chumbo	PbCl_2	$1,6 \times 10^{-5}$
Cromato de chumbo	CuCrO_4	$1,8 \times 10^{-14}$
Fluoreto de chumbo	PbF_2	$7,1 \times 10^{-7}$
Hidróxido de chumbo	$\text{Pb}(\text{OH})_2$	$1,4 \times 10^{-20}$

Substância	Fórmula Química	K_s
Carbonato de chumbo (II)	PbCO ₃	7,4 x 10 ⁻¹⁴
Iodato de chumbo (II)	Pb(IO ₃) ₂	3,7 x 10 ⁻¹³
Iodeto de chumbo (II)	PbI ₂	8,5 x 10 ⁻⁹
Oxalato de chumbo (II)	PbC ₂ O ₄	8,5 x 10 ⁻¹⁰
Sulfato de chumbo (II)	PbSO ₄	1,8 x 10 ⁻⁸
Tiocianato de chumbo (II)	Pb(SCN) ₂	2,1 x 10 ⁻⁵
Carbonato de lítio	Li ₂ CO ₃	8,2 x 10 ⁻⁴
Carbonato de magnésio	MgCO ₃	6,8 x 10 ⁻⁶
Fluoreto de magnésio	MgF ₂	7,4 x 10 ⁻¹¹
Hidróxido de magnésio	Mg(OH) ₂	8,9 x 10 ⁻¹²
Fosfato de magnésio	Mg ₃ (PO ₄) ₂	9,9 x 10 ⁻²⁵
Carbonato de manganês (II)	MnCO ₃	2,2 x 10 ⁻¹¹
Hidróxido de manganês (II)	Mn(OH) ₂	2,1 x 10 ⁻¹³
Iodato de manganês (II)	Mn(IO ₃) ₂	4,4 x 10 ⁻⁷
Brometo de mercúrio (I)	Hg ₂ Br ₂	6,4 x 10 ⁻²³
Carbonato de mercúrio (I)	Hg ₂ CO ₃	3,7 x 10 ⁻¹⁷
Cloreto de mercúrio (I)	Hg ₂ Cl ₂	1,5 x 10 ⁻¹⁸
Fluoreto de mercúrio (I)	Hg ₂ F ₂	3,1 x 10 ⁻⁶
Iodeto de mercúrio (I)	Hg ₂ I ₂	5,3 x 10 ⁻²⁹
Oxalato de mercúrio (I)	Hg ₂ C ₂ O ₄	1,8 x 10 ⁻¹³
Sulfato de mercúrio (I)	Hg ₂ SO ₄	8,0 x 10 ⁻⁷
Tiocianato de mercúrio (I)	Hg ₂ SCN ₂	3,1 x 10 ⁻²⁰
Hidróxido de mercúrio (II)	Hg(OH) ₂	3,1 x 10 ⁻²⁶
Iodeto de mercúrio (II)	HgI ₂	2,8 x 10 ⁻²⁹

Substância	Fórmula Química	K_s
Carbonato de níquel (II)	NiCO ₃	1,4 x 10 ⁻⁷
Hidróxido de níquel (II)	Ni(OH) ₂	5,5 x 10 ⁻¹⁶
Iodato de níquel (II)	Ni(IO ₃) ₂	4,7 x 10 ⁻⁵
Fosfato de níquel (II)	Ni ₃ (PO ₄) ₂	4,7 x 10 ⁻³²
Tiocianato de paládio (II)	Pd(SCN) ₂	4,4 x 10 ⁻²³
Perclorato de potássio	KClO ₄	1,1 x 10 ⁻²
Acetato de prata	AgC ₂ H ₃ O ₂	1,9 x 10 ⁻³
Arsenato de prata	Ag ₃ AsO ₄	1,0 x 10 ⁻²²
Bromato de prata	AgBrO ₃	5,3 x 10 ⁻⁵
Brometo de prata	AgBr	7,7 x 10 ⁻¹³
Carbonato de prata	Ag ₂ CO ₃	8,5 x 10 ⁻¹²
Cloreto de prata	AgCl	1,8 x 10 ⁻¹⁰
Cromato de prata	AgCrO ₄	2,5 x 10 ⁻¹²
Cianeto de prata	AgCN	6,0 x 10 ⁻¹⁷
Hidróxido de prata	AgOH	2,3 x 10 ⁻⁸
Iodato de prata	AgIO ₃	3,1 x 10 ⁻⁸
Iodeto de prata	AgI	8,5 x 10 ⁻¹⁷
Oxalato de prata	Ag ₂ C ₂ O ₄	5,4 x 10 ⁻¹²
Fosfato de prata	Ag ₃ PO ₄	1,0 x 10 ⁻¹⁶
Sulfato de prata	Ag ₂ SO ₄	1,2 x 10 ⁻⁵
Sulfito de prata	Ag ₂ SO ₃	1,5 x 10 ⁻¹⁴
Tiocianato de prata	AgSCN	1,0 x 10 ⁻¹²
Arsenato de estrôncio	Sr ₃ (AsO ₄) ₂	4,3 x 10 ⁻¹⁹
Carbonato de estrôncio	SrCO ₃	5,6 x 10 ⁻¹⁰

Substância	Fórmula Química	K_s
Fluoreto de estrôncio	SrF ₂	4,3 x 10 ⁻⁹
Iodato de estrôncio	Sr(IO ₃) ₂	1,1 x 10 ⁻⁷
Sulfato de estrôncio	SrSO ₄	3,4 x 10 ⁻⁷
Hidróxido de estanho(II)	Sn(OH) ₂	5,5 x 10 ⁻²⁷
Arsenato de zinco	Zn ₃ (AsO ₄) ₂	3,1 x 10 ⁻²⁶
Carbonato de zinco	ZnCO ₃	1,2 x 10 ⁻¹⁰
Fluoreto de zinco	ZnF ₂	3,0 x 10 ⁻²
Hidróxido de zinco	Zn(OH) ₂	6,9 x 10 ⁻¹⁷
Iodato de zinco	Zn(IO ₃) ₂	4,3 x 10 ⁻⁶