

TABELA DE PRODUTOS DE SOLUBILIDADE (K_{ps} , K_s , PS)

Substância	Fórmula	K_{ps}
hidróxido de alumínio	$Al(OH)_3$	2×10^{-32}
carbonato de bário	$BaCO_3$	$8,1 \times 10^{-9}$
cromato de bário	$BaCrO_4$	$2,4 \times 10^{-10}$
fluoreto de bário	BaF_2	$1,7 \times 10^{-6}$
iodato de bário	$Ba(IO_3)_2$	$1,5 \times 10^{-9}$
permanganato de bário	$BaMnO_4$	$2,5 \times 10^{-10}$
oxalato de bário	BaC_2O_4	$2,3 \times 10^{-8}$
sulfato de bário	$BaSO_4$	$1,0 \times 10^{-10}$
hidróxido de berílio	$Be(OH)_2$	$7,0 \times 10^{-22}$
hipoclorito de bismuto	$BiClO$	$7,0 \times 10^{-9}$
sulfeto de bismuto	Bi_2S_3	$1,0 \times 10^{-97}$
carbonato de cádmio	$CdCO_3$	$2,5 \times 10^{-14}$
oxalato de cádmio	CdC_2O_4	$1,5 \times 10^{-8}$
sulfeto de cádmio	CdS	$1,0 \times 10^{-28}$
carbonato de cálcio	$CaCO_3$	$8,7 \times 10^{-9}$
fluoreto de cálcio	CaF_2	$4,0 \times 10^{-11}$
hidróxido de cálcio	$Ca(OH)_2$	$5,5 \times 10^{-6}$
oxalato de cálcio	CaC_2O_4	$2,6 \times 10^{-9}$
sulfato de cálcio	$CaSO_4$	$1,9 \times 10^{-4}$
brometo de cobre I	$CuBr$	$5,2 \times 10^{-9}$
cloreto de cobre I	$CuCl$	$1,2 \times 10^{-6}$
iodeto de cobre I	CuI	$5,1 \times 10^{-12}$
tiocianeto de cobre I	$CuSCN$	$4,8 \times 10^{-15}$
hidróxido de cobre II	$Cu(OH)_2$	$1,6 \times 10^{-19}$
sulfeto de cobre II	CuS	$9,0 \times 10^{-36}$
hidróxido de ferro II	$Fe(OH)_2$	$8,0 \times 10^{-16}$
hidróxido de ferro III	$Fe(OH)_3$	$4,0 \times 10^{-38}$
iodato de lantânio	$La(IO_3)_3$	$6,0 \times 10^{-10}$
cloreto de chumbo II	$PbCl_2$	$1,6 \times 10^{-5}$
cromato de chumbo II	$PbCrO_4$	$1,8 \times 10^{-14}$
iodeto de chumbo II	PbI_2	$7,1 \times 10^{-9}$
oxalato de chumbo II	PbC_2O_4	$4,8 \times 10^{-10}$
sulfato de chumbo II	$PbSO_4$	$1,6 \times 10^{-8}$
sulfeto de chumbo II	PbS	$8,0 \times 10^{-28}$
fosfato de amônio-magnésio	$MgNH_4PO_4$	$2,5 \times 10^{-13}$
carbonato de magnésio	$MgCO_3$	$1,0 \times 10^{-5}$
hidróxido de magnésio	$Mg(OH)_2$	$1,2 \times 10^{-11}$

oxalato de magnésio	MgC_2O_4	$9,0 \times 10^{-5}$
hidróxido de manganês II	$Mn(OH)_2$	$4,0 \times 10^{-14}$
sulfeto de manganês II	MnS	$1,4 \times 10^{-15}$
brometo de mercúrio I	Hg_2Br_2	$5,8 \times 10^{-23}$
cloreto de mercúrio I	Hg_2Cl_2	$1,3 \times 10^{-18}$
iodeto de mercúrio I	Hg_2I_2	$4,5 \times 10^{-29}$
sulfeto de mercúrio II	HgS	$4,0 \times 10^{-53}$
arseniato de prata	Ag_3AsO_4	$1,0 \times 10^{-22}$
brometo de prata	$AgBr$	$4,0 \times 10^{-13}$
carbonato de prata	Ag_2CO_3	$8,2 \times 10^{-12}$
cloreto de prata	$AgCl$	$1,0 \times 10^{-10}$
cromato de prata	Ag_2CrO_4	$1,1 \times 10^{-12}$
cianeto de prata	$Ag[Ag(CN)_2]$	$5,0 \times 10^{-12}$
iodato de prata	$AgIO_3$	$3,1 \times 10^{-8}$
iodeto de prata	AgI	$1,0 \times 10^{-16}$
fosfato de prata	Ag_3PO_4	$1,3 \times 10^{-20}$
sulfeto de prata	Ag_2S	$2,0 \times 10^{-49}$
tiocianeto de prata	$AgSCN$	$1,0 \times 10^{-12}$
oxalato de estrôncio	SrC_2O_4	$1,6 \times 10^{-7}$
sulfato de estrôncio	$SrSO_4$	$3,8 \times 10^{-7}$
cloreto de talio I	$TlCl$	2×10^{-4}
sulfeto de talio I	Tl_2S	5×10^{-22}
ferrocianeto de zinco	$Zn_2Fe(CN)_6$	$4,1 \times 10^{-16}$
oxalato de zinco	ZnC_2O_4	$2,8 \times 10^{-8}$
sulfeto de zinco	ZnS	$1,0 \times 10^{-21}$