

COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25°C

Nome del soluto	Formula	K _{ps}
Composti dell'alluminio	Al(OH) ₃	1,9 · 10 ⁻³³
	AlPO ₄	1,3 · 10 ⁻²⁰
Composti dell'argento	Ag ₂ AsO ₄	1,1 · 10 ⁻²⁰
	AgBr	3,3 · 10 ⁻¹³
	Ag ₂ CO ₃	8,1 · 10 ⁻¹²
	AgCl	1,8 · 10 ⁻¹⁰
	Ag ₂ CrO ₄	9,0 · 10 ⁻¹²
	AgCN	1,2 · 10 ⁻¹⁶
	Ag ₂ O (Ag ⁺ + OH ⁻)	2,0 · 10 ⁻⁸
	AgI	1,5 · 10 ⁻¹⁶
	Ag ₃ PO ₄	1,3 · 10 ⁻²⁰
	Ag ₂ SO ₃	1,5 · 10 ⁻¹⁴
	Ag ₂ SO ₄	1,7 · 10 ⁻⁵
	Ag ₂ S	6,0 · 10 ⁻⁵¹
	AgSCN	1,0 · 10 ⁻¹²
Composti del bario	BaCO ₃	8,1 · 10 ⁻⁹
	BaC ₂ O ₄ · 2 H ₂ O	1,1 · 10 ⁻⁷
	BaCrO ₄	2,0 · 10 ⁻¹⁰
	BaF ₂	1,7 · 10 ⁻⁶
	Ba(OH) ₂ · 8 H ₂ O	5,0 · 10 ⁻³
	Ba ₃ (PO ₄) ₂	1,3 · 10 ⁻²⁹
	BaSeO ₄	2,8 · 10 ⁻¹¹
	BaSO ₃	8,0 · 10 ⁻⁷
	BaSO ₄	1,1 · 10 ⁻¹⁰
Composti del cadmio	CdCO ₃	2,5 · 10 ⁻¹⁴
	Cd(CN) ₂	1,0 · 10 ⁻⁸
	Cd ₂ [Fe(CN) ₆]	3,2 · 10 ⁻¹⁷
	Cd(OH) ₂	1,2 · 10 ⁻¹⁴
	CdS	8,0 · 10 ⁻²⁸
Composti del calcio	CaCO ₃	3,8 · 10 ⁻⁹
	CaCrO ₄	7,1 · 10 ⁻⁴
	CaF ₂	3,9 · 10 ⁻¹¹
	Ca(OH) ₂	7,9 · 10 ⁻⁶
	CaHPO ₄	2,7 · 10 ⁻⁷
	Ca(H ₂ PO ₄) ₂	1,0 · 10 ⁻³
	Ca ₃ (PO ₄) ₂	1,0 · 10 ⁻²⁵
	CaSO ₃ · 2 H ₂ O	1,3 · 10 ⁻⁸
	CaSO ₄ · 2H ₂ O	2,4 · 10 ⁻⁵
Composti del cromo	Cr(OH) ₃	6,7 · 10 ⁻³¹
	CrPO ₄	2,4 · 10 ⁻²³
Composti del cobalto	CoCO ₃	8,0 · 10 ⁻¹³
	Co(OH) ₂	2,5 · 10 ⁻¹⁶
	Co(OH) ₃	4,0 · 10 ⁻⁴⁵

COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25°C

Nome del soluto	Formula	K _{ps}
Composti del ferro	FeCO ₃	3,5 · 10 ⁻¹¹
	Fe(OH) ₂	7,9 · 10 ⁻¹⁵
	FeS	6,0 · 10 ⁻¹⁹
	Fe(OH) ₃	6,3 · 10 ⁻³⁸
	Fe ₂ S ₃	1,0 · 10 ⁻⁸⁸
Composti del magnesio	MgC ₂ O ₄	8,6 · 10 ⁻⁵
	MgF ₂	6,4 · 10 ⁻⁹
	Mg(OH) ₂	1,5 · 10 ⁻¹¹
Composti del manganese	MnCO ₃	1,8 · 10 ⁻¹¹
	Mn(OH) ₂	4,6 · 10 ⁻¹⁴
	MnS	3,0 · 10 ⁻¹⁴
	Mn(OH) ₃	1,0 · 10 ⁻³⁶
Composti del mercurio	Hg ₂ Br ₂	1,3 · 10 ⁻²²
	Hg ₂ CO ₃	8,9 · 10 ⁻¹⁷
	Hg ₂ Cl ₂	1,1 · 10 ⁻¹⁸
	Hg ₂ CrO ₄	5,0 · 10 ⁻⁹
	Hg ₂ I ₂	4,5 · 10 ⁻²⁹
	Hg ₂ SO ₄	6,8 · 10 ⁻⁷
	Hg ₂ S	5,8 · 10 ⁻⁴⁴
	Hg(CN) ₂	3,0 · 10 ⁻²³
	Hg(OH) ₂	2,5 · 10 ⁻²⁶
	HgI ₂	4,0 · 10 ⁻²⁹
	HgS	2,0 · 10 ⁻⁵³
Composti del nichel	NiCO ₃	6,6 · 10 ⁻⁹
	Ni(CN) ₂	3,0 · 10 ⁻²³
	Ni(OH) ₂	2,8 · 10 ⁻¹⁶
Composti dell'oro	AuBr	5,0 · 10 ⁻¹⁷
	AuCl	2,0 · 10 ⁻¹³
	AuI	1,6 · 10 ⁻²³
	AuBr ₃	4,0 · 10 ⁻³⁶
	AuCl ₃	3,2 · 10 ⁻²⁵
	Au(OH) ₃	1,0 · 10 ⁻⁵³
	AuI ₃	1,0 · 10 ⁻⁴⁶
Composti del piombo	PbBr ₂	6,3 · 10 ⁻⁶
	PbCO ₃	1,5 · 10 ⁻¹³
	PbCl ₂	1,7 · 10 ⁻⁵
	PbCrO ₄	1,8 · 10 ⁻¹⁴
	PbF ₂	3,7 · 10 ⁻⁸
	Pb(OH) ₂	2,8 · 10 ⁻¹⁶
	PbI ₂	8,7 · 10 ⁻⁹
	Pb ₃ (PO ₄) ₂	3,0 · 10 ⁻⁴⁴

COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25°C

Nome del soluto	Formula	K _{ps}
	PbSO ₄	1,8 10 ⁻⁸
	PbS	3,0 10 ⁻²⁸
Composti del rame	CuBr	5,3 10 ⁻⁹
	CuCl	1,9 10 ⁻⁷
	CuCN	3,2 10 ⁻²⁰
	Cu ₂ O (Cu ⁺ + OH ⁻)	1,0 10 ⁻¹⁴
	CuI	5,1 10 ⁻¹²
	Cu ₂ S	2,0 10 ⁻⁴⁸
	Cu ₃ (AsO ₄) ₂	7,6 10 ⁻³⁶
	CuCO ₃	2,5 10 ⁻¹⁰
	Cu(OH) ₂	1,6 10 ⁻¹⁹
	CuS	6,0 10 ⁻³⁷
Composti dello stagno	Sn(OH) ₂	2,0 10 ⁻²⁶
	SnI ₂	1,0 10 ⁻⁴
	SnS	1,0 10 ⁻²⁶
	Sn(OH) ₄	1,0 10 ⁻⁵⁷
	SnS ₂	1,0 10 ⁻⁷⁰
Composti dello stronzio	SrCO ₃	9,4 10 ⁻¹⁰
	SrCrO ₄	3,6 10 ⁻⁵
	Sr ₃ (PO ₄) ₂	1,0 10 ⁻³¹
	SrSO ₃	4,0 10 ⁻⁸
	SrSO ₄	2,8 10 ⁻⁷
Composti dello zinco	ZnCO ₃	1,5 10 ⁻¹¹
	Zn(CN) ₂	8,0 10 ⁻¹²
	Zn(OH) ₂	4,5 10 ⁻¹⁷
	Zn ₃ (PO ₄) ₂	9,1 10 ⁻³³
	ZnS	2,0 10 ⁻²⁵