

## COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25 °C

Nome del soluto	Formula	$K_{ps}$
Composti dell'alluminio	$Al(OH)_3$	$1,9 \cdot 10^{-33}$
	$AlPO_4$	$1,3 \cdot 10^{-20}$
Composti dell'argento	$Ag_2AsO_4$	$1,1 \cdot 10^{-20}$
	$AgBr$	$3,3 \cdot 10^{-13}$
	$Ag_2CO_3$	$8,1 \cdot 10^{-12}$
	$AgCl$	$1,8 \cdot 10^{-10}$
	$Ag_2CrO_4$	$9,0 \cdot 10^{-12}$
	$AgCN$	$1,2 \cdot 10^{-16}$
	$Ag_2O (Ag^+ + OH^-)$	$2,0 \cdot 10^{-8}$
	$AgI$	$1,5 \cdot 10^{-16}$
	$Ag_3PO_4$	$1,3 \cdot 10^{-20}$
	$Ag_2SO_3$	$1,5 \cdot 10^{-14}$
	$Ag_2SO_4$	$1,7 \cdot 10^{-5}$
	$Ag_2S$	$6,0 \cdot 10^{-51}$
	$AgSCN$	$1,0 \cdot 10^{-12}$
Composti del bario	$BaCO_3$	$8,1 \cdot 10^{-9}$
	$BaC_2O_4 \cdot 2 H_2O$	$1,1 \cdot 10^{-7}$
	$BaCrO_4$	$2,0 \cdot 10^{-10}$
	$BaF_2$	$1,7 \cdot 10^{-6}$
	$Ba(OH)_2 \cdot 8 H_2O$	$5,0 \cdot 10^{-3}$
	$Ba_3(PO_4)_2$	$1,3 \cdot 10^{-29}$
	$BaSeO_4$	$2,8 \cdot 10^{-11}$
	$BaSO_3$	$8,0 \cdot 10^{-7}$
	$BaSO_4$	$1,1 \cdot 10^{-10}$
	Composti del cadmio	$CdCO_3$
$Cd(CN)_2$		$1,0 \cdot 10^{-8}$
$Cd_2[Fe(CN)_6]$		$3,2 \cdot 10^{-17}$
$Cd(OH)_2$		$1,2 \cdot 10^{-14}$
$CdS$		$8,0 \cdot 10^{-28}$
Composti del calcio	$CaCO_3$	$3,8 \cdot 10^{-9}$
	$CaCrO_4$	$7,1 \cdot 10^{-4}$
	$CaF_2$	$3,9 \cdot 10^{-11}$
	$Ca(OH)_2$	$7,9 \cdot 10^{-6}$
	$CaHPO_4$	$2,7 \cdot 10^{-7}$
	$Ca(H_2PO_4)_2$	$1,0 \cdot 10^{-3}$
	$Ca_3(PO_4)_2$	$1,0 \cdot 10^{-25}$
	$CaSO_3 \cdot 2 H_2O$	$1,3 \cdot 10^{-8}$
	$CaSO_4 \cdot 2H_2O$	$2,4 \cdot 10^{-5}$

## COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25 °C

Nome del soluto	Formula	$K_{ps}$
Composti del cromo	$\text{Cr(OH)}_3$	$6,7 \cdot 10^{-31}$
	$\text{CrPO}_4$	$2,4 \cdot 10^{-23}$
Composti del cobalto	$\text{CoCO}_3$	$8,0 \cdot 10^{-13}$
	$\text{Co(OH)}_2$	$2,5 \cdot 10^{-16}$
	$\text{Co(OH)}_3$	$4,0 \cdot 10^{-45}$
Composti del ferro	$\text{FeCO}_3$	$3,5 \cdot 10^{-11}$
	$\text{Fe(OH)}_2$	$7,9 \cdot 10^{-15}$
	$\text{FeS}$	$6,0 \cdot 10^{-19}$
	$\text{Fe(OH)}_3$	$6,3 \cdot 10^{-38}$
	$\text{Fe}_2\text{S}_3$	$1,0 \cdot 10^{-88}$
Composti del magnesio	$\text{MgC}_2\text{O}_4$	$8,6 \cdot 10^{-5}$
	$\text{MgF}_2$	$6,4 \cdot 10^{-9}$
	$\text{Mg(OH)}_2$	$1,5 \cdot 10^{-11}$
Composti del manganese	$\text{MnCO}_3$	$1,8 \cdot 10^{-11}$
	$\text{Mn(OH)}_2$	$4,6 \cdot 10^{-14}$
	$\text{MnS}$	$3,0 \cdot 10^{-14}$
	$\text{Mn(OH)}_3$	$1,0 \cdot 10^{-36}$
Composti del mercurio	$\text{Hg}_2\text{Br}_2$	$1,3 \cdot 10^{-22}$
	$\text{Hg}_2\text{CO}_3$	$8,9 \cdot 10^{-17}$
	$\text{Hg}_2\text{Cl}_2$	$1,1 \cdot 10^{-18}$
	$\text{Hg}_2\text{CrO}_4$	$5,0 \cdot 10^{-9}$
	$\text{Hg}_2\text{I}_2$	$4,5 \cdot 10^{-29}$
	$\text{Hg}_2\text{SO}_4$	$6,8 \cdot 10^{-7}$
	$\text{Hg}_2\text{S}$	$5,8 \cdot 10^{-44}$
	$\text{Hg(CN)}_2$	$3,0 \cdot 10^{-23}$
	$\text{Hg(OH)}_2$	$2,5 \cdot 10^{-26}$
	$\text{HgI}_2$	$4,0 \cdot 10^{-29}$
$\text{HgS}$	$2,0 \cdot 10^{-53}$	
Composti del nichel	$\text{NiCO}_3$	$6,6 \cdot 10^{-9}$
	$\text{Ni(CN)}_2$	$3,0 \cdot 10^{-23}$
	$\text{Ni(OH)}_2$	$2,8 \cdot 10^{-16}$
Composti dell'oro	$\text{AuBr}$	$5,0 \cdot 10^{-17}$
	$\text{AuCl}$	$2,0 \cdot 10^{-13}$
	$\text{AuI}$	$1,6 \cdot 10^{-23}$
	$\text{AuBr}_3$	$4,0 \cdot 10^{-36}$
	$\text{AuCl}_3$	$3,2 \cdot 10^{-25}$
	$\text{Au(OH)}_3$	$1,0 \cdot 10^{-53}$
	$\text{AuI}_3$	$1,0 \cdot 10^{-46}$

## COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25 °C

Nome del soluto	Formula	$K_{ps}$
Composti del piombo	PbBr <sub>2</sub>	$6,3 \cdot 10^{-6}$
	PbCO <sub>3</sub>	$1,5 \cdot 10^{-13}$
	PbCl <sub>2</sub>	$1,7 \cdot 10^{-5}$
	PbCrO <sub>4</sub>	$1,8 \cdot 10^{-14}$
	PbF <sub>2</sub>	$3,7 \cdot 10^{-8}$
	Pb(OH) <sub>2</sub>	$2,8 \cdot 10^{-16}$
	PbI <sub>2</sub>	$8,7 \cdot 10^{-9}$
	Pb <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	$3,0 \cdot 10^{-44}$
	PbSO <sub>4</sub>	$1,8 \cdot 10^{-8}$
	PbS	$3,0 \cdot 10^{-28}$
	Composti del rame	CuBr
CuCl		$1,9 \cdot 10^{-7}$
CuCN		$3,2 \cdot 10^{-20}$
Cu <sub>2</sub> O (Cu <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup> )		$1,0 \cdot 10^{-14}$
CuI		$5,1 \cdot 10^{-12}$
Cu <sub>2</sub> S		$2,0 \cdot 10^{-48}$
Cu <sub>3</sub> (AsO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>		$7,6 \cdot 10^{-36}$
CuCO <sub>3</sub>		$2,5 \cdot 10^{-10}$
Cu(OH) <sub>2</sub>		$1,6 \cdot 10^{-19}$
CuS		$6,0 \cdot 10^{-37}$
Composti dello stagno	Sn(OH) <sub>2</sub>	$2,0 \cdot 10^{-26}$
	SnI <sub>2</sub>	$1,0 \cdot 10^{-4}$
	SnS	$1,0 \cdot 10^{-26}$
	Sn(OH) <sub>4</sub>	$1,0 \cdot 10^{-57}$
	SnS <sub>2</sub>	$1,0 \cdot 10^{-70}$
Composti dello stronzio	SrCO <sub>3</sub>	$9,4 \cdot 10^{-10}$
	SrCrO <sub>4</sub>	$3,6 \cdot 10^{-5}$
	Sr <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	$1,0 \cdot 10^{-31}$
	SrSO <sub>3</sub>	$4,0 \cdot 10^{-8}$
	SrSO <sub>4</sub>	$2,8 \cdot 10^{-7}$
Composti dello zinco	ZnCO <sub>3</sub>	$1,5 \cdot 10^{-11}$
	Zn(CN) <sub>2</sub>	$8,0 \cdot 10^{-12}$
	Zn(OH) <sub>2</sub>	$4,5 \cdot 10^{-17}$
	Zn <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	$9,1 \cdot 10^{-33}$
	ZnS	$2,0 \cdot 10^{-25}$