

**Tabella 16.1**
**Costanti del prodotto di solubilità a 25 °C**

		$K_{ps}$			$K_{ps}$
Acetati	$\text{AgC}_2\text{H}_3\text{O}_2$	$1.9 \times 10^{-3}$	Idrossidi	$\text{Al(OH)}_3$	$2 \times 10^{-31}$
Bromuri	$\text{AgBr}$	$5 \times 10^{-13}$		$\text{Ca(OH)}_2$	$4.0 \times 10^{-6}$
	$\text{Hg}_2\text{Br}_2$	$6 \times 10^{-23}$		$\text{Fe(OH)}_2$	$5 \times 10^{-17}$
	$\text{PbBr}_2$	$6.6 \times 10^{-6}$		$\text{Fe(OH)}_3$	$3 \times 10^{-39}$
Carbonati	$\text{Ag}_2\text{CO}_3$	$8 \times 10^{-12}$		$\text{Mg(OH)}_2$	$6 \times 10^{-12}$
	$\text{BaCO}_3$	$2.6 \times 10^{-9}$		$\text{Tl(OH)}_3$	$2 \times 10^{-44}$
	$\text{CaCO}_3$	$4.9 \times 10^{-9}$		$\text{Zn(OH)}_2$	$4 \times 10^{-17}$
	$\text{MgCO}_3$	$6.8 \times 10^{-6}$	Ioduri	$\text{AgI}$	$1 \times 10^{-16}$
	$\text{PbCO}_3$	$1 \times 10^{-13}$		$\text{Hg}_2\text{I}_2$	$5 \times 10^{-29}$
	$\text{SrCO}_3$	$5.6 \times 10^{-10}$		$\text{PbI}_2$	$8.4 \times 10^{-9}$
Cloruri	$\text{AgCl}$	$1.8 \times 10^{-10}$	Fosfati	$\text{Ag}_3\text{PO}_4$	$1 \times 10^{-16}$
	$\text{Hg}_2\text{Cl}_2$	$1 \times 10^{-18}$		$\text{AlPO}_4$	$1 \times 10^{-20}$
	$\text{PbCl}_2$	$1.7 \times 10^{-5}$		$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	$1 \times 10^{-33}$
Cromati	$\text{Ag}_2\text{CrO}_4$	$1 \times 10^{-12}$		$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	$1 \times 10^{-24}$
	$\text{BaCrO}_4$	$1.2 \times 10^{-10}$	Solfati	$\text{BaSO}_4$	$1.1 \times 10^{-10}$
	$\text{PbCrO}_4$	$2 \times 10^{-14}$		$\text{CaSO}_4$	$7.1 \times 10^{-5}$
	$\text{SrCrO}_4$	$3.6 \times 10^{-5}$		$\text{PbSO}_4$	$1.8 \times 10^{-8}$
Fluoruri	$\text{BaF}_2$	$1.8 \times 10^{-7}$		$\text{SrSO}_4$	$3.4 \times 10^{-7}$
	$\text{CaF}_2$	$1.5 \times 10^{-10}$			
	$\text{MgF}_2$	$7 \times 10^{-11}$			
	$\text{PbF}_2$	$7.1 \times 10^{-7}$			