

Tabela rozpuszczalności wodorotlenków i soli

KATIONY ANIONY	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Li <sup>+</sup>	Na <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	Sr <sup>2+</sup>	Ag <sup>+</sup>	Hg <sup>2+</sup>	Pb <sup>2+</sup>	Bi <sup>3+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Sn <sup>2+</sup>	Ni <sup>2+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	Mn <sup>2+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	Al <sup>3+</sup>	Cr <sup>3+</sup>	
OH <sup>-</sup>	R	R	R	R	N	T	R	R	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N
Cl <sup>-</sup>	R	R	R	R	R	R	R	R	N	R	T	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R
Br <sup>-</sup>	R	R	R	R	R	R	R	R	N	T	T	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R
I <sup>-</sup>	R	R	R	R	R	R	R	R	N	N	T	N	*	R	R	R	R	R	*	R	R	R
S <sup>2-</sup>	R	R	R	R	R	T	R	R	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N
SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	R	R	R	R	R	T	N	N	T	N	N	T	*	—	N	T	N	T	*	N	R	R
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	R	R	R	R	R	T	N	N	T	R	N	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	R	T	R	R	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	R
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	R	R	R	R	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	T	N	N	N	N	T
SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	R	—	R	R	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N	N
MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	R	R	R	R	R	R	R	R	R	—	R	R	R	*	R	R	*	*	R	R	R	R
CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	R	R	R	R	R	R	N	T	N	T	N	N	N	N	N	T	N	*	N	N	N	N
CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	R	R	R	R	R	R	R	R	T	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R

**R** substancja dobrze rozpuszczalna w wodzie

**T** substancja trudno rozpuszczalna w wodzie

**N** substancja praktycznie nierozpuszczalna w wodzie

**—** substancja rozkłada się w wodzie albo nie została otrzymana

**\*** w roztworze zachodzą złożone reakcje chemiczne