

Löslichkeit von Salzen in Wasser (bei 298 K)

	löslich	gering löslich bis unlöslich
Nitrate	alle	
Acetate	alle	
Chlorate	alle	
Fluoride	einfach geladene Kationen	mehrfach geladene Kationen
Chloride Bromide Iodide	alle übrigen	Pb ²⁺ , Ag ⁺
Sulfate	alle übrigen	Pb ²⁺ , Ca ²⁺ , Ba ²⁺
Sulfide Oxide	Alkalimetallionen viele Erdalkalimetallionen	alle übrigen
Phosphate	Alkalimetallionen Ammoniumion	alle übrigen
Hydroxide	Alkalimetallionen Ba ²⁺	alle übrigen Ca ²⁺

Folgende Ionen wurden berücksichtigt

Einwertige Ionen: Alkalimetallionen, NH₄⁺, Ag⁺
 Zweiwertige Ionen: Erdalkalimetallionen ohne Beryllium,
 Fe²⁺, Cu²⁺, Zn²⁺, Cd²⁺, Pb²⁺, Mn²⁺, Ni²⁺
 Dreiwertige Ionen: Al³⁺, Cr³⁺, Fe³⁺