

Přibližné rozpustnosti iontových sloučenin

Rozpustnost iontových sloučenin ve vodě			
Typ sloučeniny	Dobře rozpustné	Slabě rozpustné	Ner rozpustné
soli alkalických kovů (Li ⁺ , K ⁺ , Na ⁺) a amonné soli (NH ₄ ⁺)	ostatní	KClO ₄	žádné
chloristany (ClO ₄ ⁻), chlorečnany (ClO ₃ ⁻), dusičnany (NO ₃ ⁻), octany (CH ₃ COO ⁻)	ostatní	KClO ₄ , CH ₃ COOAg	žádné
chloridy (Cl ⁻), bromidy (Br ⁻), jodidy (I ⁻)	ostatní	PbCl ₂ , PbBr ₂	Cu ⁺ , Ag ⁺ , Hg ₂ ²⁺ , Hgl ₂ , Bil ₃ , Pbl ₂
sírany (SO ₄ ²⁻)	ostatní	Ca ²⁺ , Ag ⁺	Sr ²⁺ , Ba ²⁺ , Pb ²⁺
hydroxidy (OH ⁻)	alkalických kovů a alkalických zemin	Ca ²⁺	ostatní
uhličitany (CO ₃ ²⁻), fosforečnany (PO ₄ ³⁻), arseničnany (AsO ₄ ³⁻)	alkalických kovů, NH ₄ ⁺	MgCO ₃	ostatní
sulfidy (S ²⁻)	iontů se strukturou inertního plynu (alkalických kovů, alkalických zemin, NH ₄ ⁺ , Al ³⁺ apod.)		ostatní
oxidy (O ²⁻)	alkalických kovů, Ca ²⁺ , Ba ²⁺ , Sr ²⁺		ostatní

Obecně platí, že soli slabých kyselin jsou rozpustné v roztocích silných kyselin, vznikají z nich slabé kyseliny. Analogicky soli slabých basí jsou rozpustné v roztocích silných basí, vznikají z nich slabé base. Sloučeniny, které obsahují v molekule hydrogenaniony, jsou rozpustnější.

Odkazy

Související články

- Součin rozpustnosti
- Součiny rozpustnosti iontových sloučenin