

Přibližné rozpustnosti iontových sloučenin

Rozpustnost iontových sloučenin ve vodě			
Typ sloučeniny	Dobře rozpustné	Slabě rozpustné	Nerozpustné
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_3COO^-)	ostatní	KClO_4 , CH_3COOAg	žádné
chloridy (Cl^-), bromidy (Br^-), jodidy (I^-)	ostatní	PbCl_2 , PbBr_2	Cu^+ , Ag^+ , Hg_2^{2+} , HgI_2 , BiI_3 , PbI_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