

ion	sraždadlo	26 forma sražená/vážená	teplota suš./žih.
Mg^{2+}	$(NH_4)_2 HPO_4$	$NH_4 Mg PO_4 \cdot 6H_2O / Mg_2 P_2 O_7$	1100
N_i^{2+}	2,3-butandion-dioxim	$N_i(C_4 H_7 O_2 N_2)_2$	120
Pb^{2+}	$K_2 Cr_2 O_7$	$PbCrO_4$	140
	kys. anthranilová	$Pb(C_7 H_6 O_2 N)_2$	110
Zn^{2+}	$(NH_4)_2 HPO_4$ β-chindinol	$NH_4 Zn PO_4 / Zn_2 P_2 O_7$ $Zn(C_9 H_6 ON)_2 \cdot 2H_2O / Zn(C_9 H_6 ON)_2$	900 130
AsO_4^{3-}	$MgCl_2, NH_4Cl$	$NH_4 Mg AsO_4 \cdot 6H_2O / Mg_2 As_2 O_7$	900
Br^-, Cl^-, I^-	$AgNO_3$	$AgCl, AgBr, AgI$	130
CrO_4^{2-}	$BaCl_2$	$BaCrO_4$	500
PO_4^{3-}	$MgCl_2, NH_4Cl$	$NH_4 Mg PO_4 \cdot 6H_2O / Mg_2 P_2 O_7$	1100
SO_4^{2-}	$BaCl_2$	$BaSO_4$	700

VÝPOČET VÁŽKOVÉ ANALÝZY

gravimetrický faktor - čím je < 1, tím je analytická chyba menší

Př: a (g) vzorku \Rightarrow b (g) $AgCl$, obsah chloridů je

$$x = \frac{A(Cl)}{M(AgCl)} \cdot b$$