

I. KATIONOSZTÁLY

Kiindulás	Reagens		Észlelés	Reakció
AgNO ₃	sósav	HCl	túrós csapadék	AgNO ₃ + HCl = <u>AgCl</u> + HNO ₃
AgCl	forró víz		nem oldódik	
AgCl	ammóniaoldat	NH ₃	oldódik	AgCl + 2 NH ₃ = [Ag(NH ₃) ₂]Cl
[Ag(NH ₃) ₂]Cl	salétromsav	HNO ₃ (savas kémhatásig)	opalizál	[Ag(NH ₃) ₂]Cl + 2 HNO ₃ = 2 NH ₄ NO ₃ + <u>AgCl</u> ezüst-diammin-klorid

Pb(NO ₃) ₂	sósav	HCl	fehér csapadék	Pb(NO ₃) ₂ + 2 HCl = <u>PbCl₂</u> + 2 HNO ₃
PbCl ₂	forró víz		oldódik	PbCl ₂ = Pb ²⁺ + 2 Cl ⁻ (disszociáció történt)
PbCl ₂	ammóniaoldat	NH ₃	nem oldódik	
Pb(NO ₃) ₂	kálium-jodid	KI	sárga csapadék	Pb(NO ₃) ₂ + 2 KI = <u>PbI₂</u> + 2 KNO ₃

Hg ₂ (NO ₃) ₂	sósav	HCl	fehér porszerű csapadék	Hg ₂ (NO ₃) ₂ + 2 HCl = <u>Hg₂Cl₂</u> + 2 HNO ₃
Hg ₂ Cl ₂	forró víz		nem oldódik	
Hg ₂ Cl ₂	ammóniaoldat	NH ₃	megfeketedik	Hg ₂ Cl ₂ + 2 NH ₃ = <u>Hg(NH₂)Cl</u> + <u>Hg</u> + NH ₄ Cl Hg-amido-Cl
Hg ₂ (NO ₃) ₂	kálium-jodid	KI	spenótzöld csapadék	Hg ₂ (NO ₃) ₂ + 2 KI = <u>Hg₂I₂</u> + 2 KNO ₃