

## Pregled reakcija kationa 1. skupine

Reagens	$Pb^{2+}$	$Hg_2^{2+}$	$Ag^+$
HCl			
NaOH (ekv.)		$Hg_2^{2+} + 2 NaOH \Leftrightarrow Hg_2O(s) + H_2O + 2 Na^+$	$2 Ag^+ + 2 OH^- \Leftrightarrow 2 AgOH(s) \Leftrightarrow Ag_2O(s) + H_2O$
NaOH (suv.)	$Pb(OH)_2(s) + 2NaOH \Leftrightarrow PbO_2^{2-} + 2 H_2O + 2 Na^+$	$Hg_2^{2+} + 2 NaOH \Leftrightarrow Hg_2O(s) + H_2O + 2 Na^+$	$2 Ag^+ + 2 OH^- \Leftrightarrow 2 AgOH(s) \Leftrightarrow Ag_2O(s) + H_2O$
$NH_4OH$ (ekv.)		$Hg_2^{2+} + 2 NH_4^+ + 2 OH^- + NO_3^- \Leftrightarrow Hg^{\circ}(s) + HgNH_2NO_3(s) + 2 H_2O$	$2 Ag^+ + 2 OH^- \Leftrightarrow 2 AgOH(s) \Leftrightarrow Ag_2O(s) + H_2O$
$NH_4OH$ (suv.)		$Hg_2^{2+} + 2 NH_4^+ + 2 OH^- + NO_3^- \Leftrightarrow Hg^{\circ}(s) + HgNH_2NO_3(s) + 2 H_2O$	$Ag_2O(s) + 4 NH_4^+ + 2 OH^- \Leftrightarrow 2 [Ag(NH_3)_2]^+ + 3 H_2O$
$K_2CrO_4$			
KI			