

## 7) REAKCE KJ



$\text{AgJ}$  - sv. žlutý

$\text{PbJ}_2$  - žlutý, rozpustný v horké vodě na bezbarvý roztok, z něhož krystaluje opět po ochlazení

$\text{Hg}_2\text{J}_2$  - červený

$\text{Hg}_2\text{J}_2$  - žlutozelený - rozklad:  $\text{Hg}_2\text{J}_2 \rightarrow \text{HgJ}_2 + \text{Hg}$ , šedne

sražení  $\text{Cu}^{2+}$ :  $2\text{Cu}^{2+} + 4\text{J}^- = \text{2CuJ} + \text{J}_2$   
bílý      žl. zbarven hnědý

$\text{BiJ}_3$  - hnědočerný, hydrolyzá  $\text{BiJ}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{BiOJ} + 2\text{H}^+ + 2\text{J}^-$   
oranžový

Přebytek jodidu  $\rightarrow$  komplexotvorné vlastnosti



$\text{Fe}^{3+}$  - redoxní reakce  $2\text{Fe}^{3+} + 2\text{J}^- \rightarrow 2\text{Fe}^{2+} + \text{J}_2$

Hnědý zbarvení roztoku vyloučeným jodem.

## 8) REAKCE HYDROLYTICKÉ

Snižování kyselosti roztoků  $\Rightarrow$  odštěpením  $\text{H}^+$  z  $\text{H}_2\text{O}$  v hydratačních obalech kationtů  $\Rightarrow$  hydroxokomplexy, zředění soli a hydroxidy. Výrazná hydrolyzá ve formě chloridů:  $\text{Bi}^{3+} + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}^- \rightarrow \text{BiOCl} + 2\text{H}^+$

Hydrolyzá:  $\left\{ \begin{array}{l} \text{zředěním vodou} \\ \text{přídavkem octanového tlumiče} \end{array} \right.$



$\text{AcH}/\text{Ac}^- \sim \text{pH} 5$   
 $\text{NH}_4^+, \text{Na}^+, \text{K}^+, \text{Hg}^{2+}$