

3) s kurkuminem (kurkumový papírek)
 červený rozpustný komplex 1:1 ve slabě kys. prostředí.
 (červenohnědé zbarvení papírku, slepý pokus - žlutá)
 Kapka alkal. hydroxidu → temně zelená

CO_3^{2-} : s minerálními kyselými $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{HCO}_3^- + \text{H}^+ \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 $\text{CO}_2 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

Ruši: SO_3^{2-} , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$, HS^- , $\text{CN}^- \rightarrow$ plyny

Odstranění rušení - rozklad kys. chromsírovou
 (K_2CrO_4 v H_2SO_4) =>

=> oxidace rušících anionů na netěkavé slouč.
 (také KMnO_4)

SKUPINA NEROZPUSTNÝCH Ag - SOLÍ VE 2M- HNO_3

V prostředí 2M- HNO_3 se sraží:

| | |
|------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| AgCl , AgSCN - bílá s. | Cl^- , Br^- , SCN^- - stálé v H^+ , OH^- , n. I^- v H^+ oxidace => I_2 (žlutá) HS^- , S^{2-} - hydrolyza => H_2S , polysulfidy |
| AgBr - nažloutlá s. | |
| AgI - žlutá s. | |
| Ag_2S - černá s. | |

E_0 - standardní potenciály redox. reakcí

$\text{Cl}_2 / 2\text{Cl}^- \sim +1,36\text{V}$; $\text{Br}_2 / 2\text{Br}^- \sim +1,07\text{V}$; $\text{I}_2 / 2\text{I}^- \sim +0,58\text{V}$

Cl^- : 1) $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl}$ $\text{AgCl} + 2\text{NH}_3 \rightarrow [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$