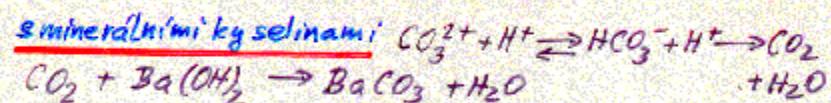


3) s kurkuminem (kurkumový papírek)

červený rozpuštěný komplex 1:1 ve slabé kys. prostř.
(červenohnědé zbarvení papírku, slepy/potisk-žlutá)
Kapka alkali. hydroxidu → temně zelená



Rušení: SO_3^{2-} , $S_2O_3^{2-}$, HS^- , CN^- → plyny

Odstranění rušení - rozklad kys. chromsírovou

$(K_2CrO_4 \text{ v } H_2SO_4) \Rightarrow$
⇒ oxidace rušicích aniontů na netekavé slouč.
(také $KMnO_4$)

SKUPINA NEROZPUSTNÝCH Ag-SOLÍ VE $2M-HNO_3$

V prostředí $2M-HNO_3$ se srážejí:

$AgCl$, $AgSCN$ - bílá s.	Cl^- , Br^- , SCN^- - stálé v H^+ , OH^- , n.
$AgBr$ - nažloutlá s.	I^- v H^+ oxidace $\Rightarrow I_2$ (žlutá)
AgI - žlutá s.	HS^- , S^{2-} - hydrolyza $\Rightarrow H_2S$,
Ag_2S - černá s.	poly sulfidy

E_θ - standardní potenciál redox. reakce

$$Cl_2 / 2Cl^- \approx 1,36V, Br_2 / 2Br^- \approx 1,08V, I_2 / 2I^- \approx 0,58V$$

