

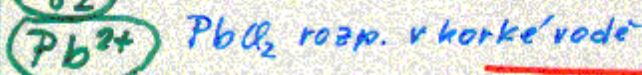
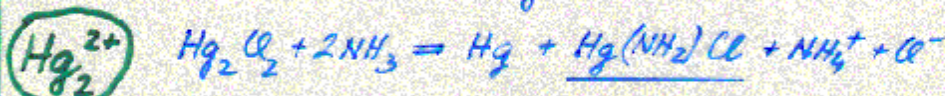
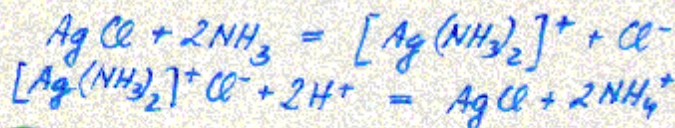
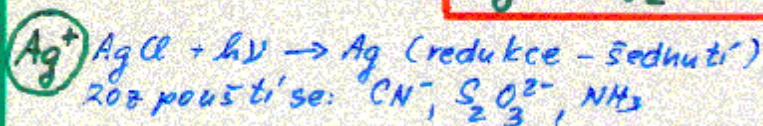
- 4. NEROZPUSTNÉ UHLIČITANY
- 5. KATIONTY, KTERÉ SE NESRÁŽÍJÍ ŽÁDNÝM Z UVEDENÝCH ĎINIDEL

Dnes: dělení se nepoužívá - nepohodlné (plynný H_2S)

Místo toho: SKUPINOVÉ REAKCE PARALELNĚ V ALIKVOTNÍCH PODÍLECH

SKUPINOVÉ REAKCE KATIONTŮ

1) REAKCE HCl Ag^+, Hg_2^{2+}, Pb^{2+}



2) REAKCE H_2SO_4 $Pb^{2+}, Ba^{2+}, Ca^{2+}$

3) REAKCE $H_2S (H^+)$ Ag^+, Hg_2^{2+}, Pb^{2+}



CdS, SnS_2 - žluté, Sb_2S_3 oranžový, ostatní černé
 $3CuS \rightarrow Cu_2S + CuS + S$, polymerní sulfidy MS_x
Nízká koncentrace S^{2-} - sráží se ty nejméně rozpustné sulfidy