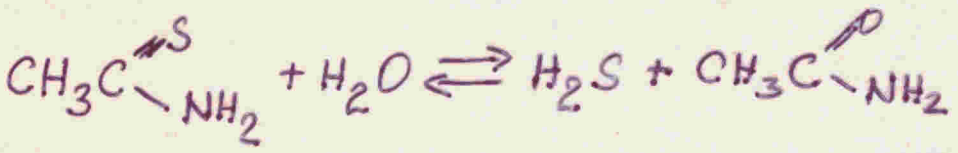
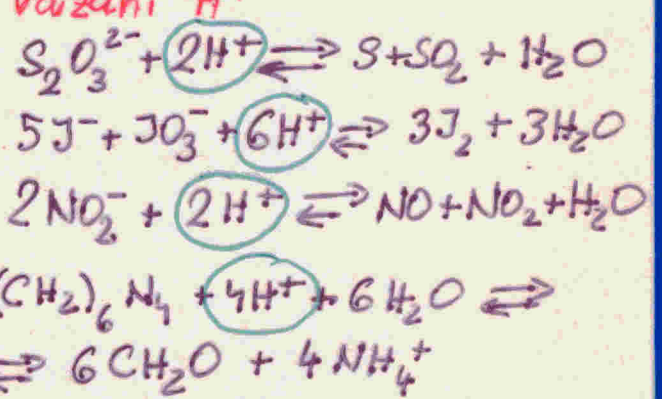
Srážení z homogenního prostředí:
sráž. činidlo vzniká pozvolna a plynule chemickou reakcí
rozklad, hydrolýza
Příklad: srážení sulfidů thioacetamidem (za horka hyd.)



sraž. sulfidů lépe koagulují a méně adsorbují

Příklad: srážení hydroxidů (M^{3+}, M^{4+}) oddělení od M^{2+}

vázání H^+



FILTRACE

RYCHLOST FILTRACE $v = \frac{dV}{dt} = k \frac{P \cdot r^2 \cdot (p_1 - p_2)}{l \cdot \eta}$

P- filtrační plocha, r- poloměr pórů, $p_1 - p_2$ rozdíl hydrostatických tlaků na obou stranách, l- efektivní délka kapilár, η- dynamická viskozita, V- objem kapaliny, t- čas.

Urychlení filtrace: - zvětšení P (skládaný filtr, frita), $p_1 - p_2$ (odsávání, delší stopka)
- zmenšení η (zahřátí)