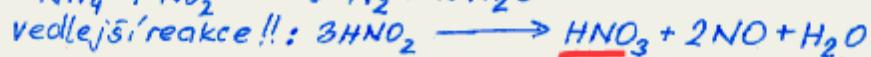


c) azidem sodným (slabě kys. prostří.)



d) amonnými solemi (kys. prostředí)



3) nitračními reakcemi v kys. prostředí (kouc. H_2SO_4)
žluté až oranžové slouč. charakter. zapachu
(nutné slepé zkoušky)



NO_2^- NERUŠÍ - barví pouze H_2SO_4 , oranžové

RUŠÍ I^- - odstranit snažením PbAc_2

NITRACE dalších sloučenin:

- kyselina fenolsulfonová, fenol 2,4-disulfonová,
- α -naftolsulfonová, α -naftylamin (cervenofialový)
- pyrokatechin (zelený), m-fengfendramin (žl., červený)
- kys. chromotropova!

4) Redukční reakce - zinkem nebo DEVARDOVOU slitinou
($\text{Cu} - \text{Zn} - \text{Al}$) v alkal. prostředí $\Rightarrow \text{NH}_3$
RUŠÍ NO_2^- , CN^- .

PRÍMÝ DŮKAZ - nitrační reakce po odstranění
halogenidů síranem stříbrným

Postup při reduktivních reakcích:

- pozitivní reakce sdifenylaminem (důkaz oxid. vl.)
- redukci Zn v OH^- prostří. vzniká NH_3 (důkaz dusíku)