

c) azidem sodným (slabě kys. prostředí)
 $\text{HN}_3 + \text{NO}_2^- + \text{H}^+ \rightarrow \text{N}_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$

d) amonnými solemi (kys. prostředí)
 $\text{NH}_4^+ + \text{NO}_2^- \rightarrow \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
vedlejší reakce!!: $3\text{HNO}_2 \rightarrow \underline{\text{HNO}_3} + 2\text{NO} + \text{H}_2\text{O}$

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



NO_2^- NERUŠÍ - barví pouze H_2SO_4 oranžově

RUŠÍ I^- - odstranit sražením $\text{Pb} \& \text{Ac}_2$

NITRACE dalších sloučenin:

- kyselina fensulfonová, fenol 2,4-disulfonová,
 α -naftol sulfonová, α -naftylamin (červenofialový)
pyrokatechin (zelený), m-fenyldramin (žl., červený)
kys. chromotropová!

4) Redukční reakce - zinkem nebo DEVARDOVOU slitinou
(Cu-Zn-Al) v alkal. prostředí \Rightarrow NH_3
RUŠÍ NO_2^- , CN^- .

PŘÍMÝ DŮKAZ - nitrační reakce po odstranění
halogenidů síranem stříbrným

Postup při redoxních reakcích:

- pozitivní reakce s difenylaminem (důkaz oxid. vl.)
- redukci Zn v OH⁻ prostředí vzniká NH_3 (důkaz dusíku)