


- c) pomocí KI prověřit případnou přítomnost NO_2^- a při pozitivní reakci je odstranit.
 d) redukcí Zn v HAc převést NO_3^- na HNO_2 a NO_2^- dokázat tvorbou azobarviva.



1) s KI - oxidace I^- na jód.



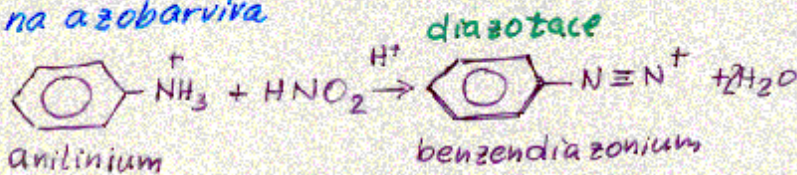
Je to důkaz NO_2^- vedle NO_3^- . Probíhá okamžitě na rozdíl od $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ nebo ClO_3^- .

2) s difenylaminem  oxidace nad. modr.
RUŠÍ: NO_3^- , $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ a j.

3) s KMnO_4 - redukce na Mn^{2+}



4) Diazotačními reakcemi HNO_2 , s spojenými s kopulacemi na azobarviva



kopulace

a) v H^+ s aromatickým aminem

