

SKUPINA ANIONTŮ NO_3^- , NO_2^- , ClO_4^-

NO_3^- , ClO_4^- - v roztocích stále, oxidační vlastnosti pouze soli v pevném stavu nebo koncentrované kyseliny

NETVOŘÍ: - KOMPLEXY

- SRAŽENINY

NO_3^- ~ analogie Na^+ - rozpustné soli

ClO_4^- ~ velký objem, malý náboj, tvorba iontových asociátů s kationty barviv

NO_2^- - oxidační vlastnosti ($2\text{I}^- \rightarrow \text{I}_2$)
- v redušním O_2 se oxidují na NO_3^-

NO_3^- : 1) s difenylaminem 

modrý oxidační produkt (v konc. H_2SO_4)

RUŠÍ: NO_2^- , CrO_4^{2-} , MnO_4^- , Fe^{3+} , I_2 , IO_3^- (vyluč. I_2)
(oxidační činidla)

2) tvorba azobarviva po redukcí Zn na NO_2^-

V prostředí HAc se NO_3^- redukuje prášk. Zn

na NO_2^- - důkaz diazotační a kopulační reakcí

za vzniku azobarviva. RUŠÍ: NO_2^- odstraní se:

a) močovinou v prostředí $1\text{M } \text{H}_2\text{SO}_4$:



b) jodidem draselným v prostředí kys. octové (80% - w)

