

ANALÝZA ANIONTŮ

- Není zde systém postupného dělení \times kationty
- Důkazy jsou dostatečně selektivní

Provedení reakcí:

- Neutrální roztok \times kysele prostředí \Rightarrow
 CO_3^{2-} , SO_3^{2-} , S^{2-} , HS^- , NO_3^- , NO_2^- únik plynů
- Odstranění těžkých kovů:
 - 1) Varem s 1M Na_2CO_3 \Rightarrow nerozp. uhličitaný
(nežádoucí reakce \Rightarrow změny na aniontech a ztráty):
 - a) oxidace SO_3^{2-} , S^{2-} , NO_2^-
 - b) adsorpce na sraženinu karbonátů: SO_4^{2-} , PO_4^{3-}
 - c) únik těžkých kyselin po neutralizaci HNO_3 :
 NO_2^- , SO_3^{2-} , S^{2-}
 - 2) Pomocí iontoměničů - výměna za Na^+
 - 3) Povařením s MgO
Nelze použít produkty: PO_4^{3-} , AsO_4^{3-} , CO_3^{2-}

SKUPINOVÉ REAKCE ANIONTŮ

- A) SRÁŽECÍ: Ba^{2+} , Ag^+ (rozpust. = f[podmínky])
- B) OXIDAČNĚ - REDUKČNÍ (barevné přechody)
 MnO_4^- , I^- , I_2