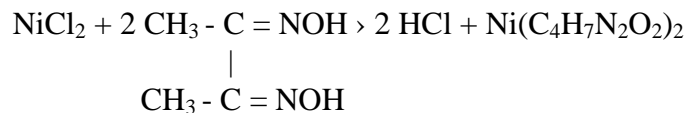


Návody na laboratorní cvičení z analytické chemie

Téma:	Vázková analýza
Úkol:	Vázkové stanovení niklu

Princip:



Postup:

- 1) Navážku vzorku cca 0,3 gramů rozpustíte v 50 ml HCl (1:1) a zahřejte k varu.
- 2) Rozpuštěný vzorek zředíte destilovanou vodou a vyvařte CO₂.
- 3) Ke vzorku přidejte 5 kapek bromthymolové modři a neutralizujte NH₃ do modrého zbarvení. Pak roztok okyselíte zředěnou HCl tak, aby barva indikátoru přešla právě z modré do žluté.
- 4) Po úpravě pH vzorek zahřejte a přidejte k němu 10 ml biacetyldioximu (butandion-2,3-doixim). Poté neutralizujte NH₃, až je amoniak ze vzorku cítit.
- 5) Vzniklou sraženinu se nechte zrát na teplém místě cca 1 hodinu. Potom přidejte 5 ml biacetyldioximu z důvodů kontroly dosrážení.
- 6) Sraženina filtrujte skleněnou fritou S₄. Do odsávací baňky se před filtrací přidá několik kapek biacetyldioximu z důvodů kontroly dosrážení.
- 7) Sraženinu na fritě promývejte destilovanou vodou do vymizení reakce na Cl⁻.
- 8) Skleněnou fritu se sraženinou se sušte při 110°- 130°C a važte Ni(C₄H₇N₂O₂)₂