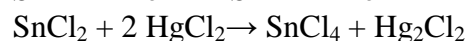
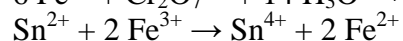
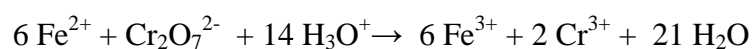


Návody na laboratorní cvičení z analytické chemie

Téma: Dichromatometrie

Úkol: Stanovení Fe

Princip:



Postup:

Navažte cca 2 g vzorku a rozpusťte za horka ve 20 ml HCl (1:1). Po ochlazení kvantitativně převed'te do odměrné baňky 250 ml a doplňte po rysku. Ke stanovení pipetujte 25 ml do kádinky o objemu cca 600 ml. Za horka redukujte SnCl₂ (spotřebu si zaznamenejte). Přidejte 10 ml HgCl₂ (musí vzniknout bílý zákal, v případě vyloučení černé Hg nutno opakovat). Přidejte cca 200 ml destilované vody a roztok nechte 15 minut stát. Po této době vzorek okyselte 15 ml směsí kyseliny sírové a fosforečné. Přidejte 3 kapky difenylamínu a titrujte odměrným roztokem K₂Cr₂O₇ do modrofialové. Výsledky udávejte v % hm. Fe.