

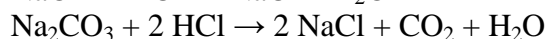
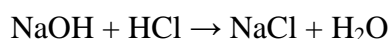
Návody na laboratorní cvičení z analytické chemie

Téma: Neutralizační analýza - acidimetrie

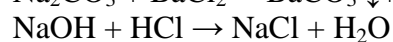
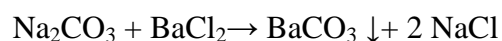
Úkol: Stanovení alkalického hydroxidu vedle uhličitanu podle Winklera

Princip:

a) Stanovení celkové alkality , indikátor methyloranž



b) Stanovení NaOH, indikátor fenolftalein



Postup:

Ve váženice diferenčně odvažte 2 – 2,5 g vzorku. Kvantitativně převed'te do kádinky a rozpus't'te cca ve 100 ml převařené destilované vody . Rozpuš't'těný vzorek kvantitativně převed'te do 250 ml odměrné baňky a doplňte po rysku destilovanou vodou prostou CO₂.

Pro první titraci - stanovení celkové alkality- odpipetujte 25 ml vzorku, přidejte 2 – 3 kapky indikátoru methyloranže a titrujte odměrným roztokem HCl do prvního trvalého cibulového zbarvení.

Pro druhou titraci odpipetujte stejný podíl vzorku, přidejte 10 ml 10% BaCl₂ neutrálního na fenolftalein a 2-3 kapky indikátoru fenolftaleinu. Titrujte odměrným roztokem HCl z růžové do odbarvení