Návody na laboratorní cvičení z analytické chemie	
Téma:	**Neutralizační analýza - acidimetrie**
Úkol:	**Stanovení titru odměrného roztoku HCl**

Princip:

$KHCO_3 + HCl \rightarrow CO_2 + KCl + H_2O$

Postup:

Vypočítejte přímou navážku základní látky $KHCO_3$ pro stanovení. Skutečnou navážku $KHCO_3$ převeďte do titrační baňky, rozpusťte v destilované vodě a nařeďte na 50 ml. Přidejte 3 kapky methyl oranže. Titrujte ze žluté barvy do oranžové (cibulové) odměrným roztokem HCl. Titrační baňku s roztokem zahřejte k varu, aby došlo k úniku CO_2. (Vliv na pH roztoku) Po ochlazení pokračujte v titraci opět do cibulové. Zahřejte a ochlaďte. Vše opakujte, dokud po ochlazení roztok není oranžový.