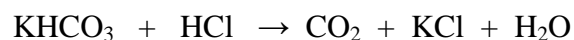


<i>Návody na laboratorní cvičení z analytické chemie</i>	
<b>Téma:</b>	<b>Neutralizační analýza - acidimetrie</b>
<b>Úkol:</b>	<b>Stanovení titru odměrného roztoku HCl</b>

**Princip:**



**Postup:**

Vypočítejte přímou navážku základní látky  $\text{KHCO}_3$  pro stanovení. Skutečnou navážku  $\text{KHCO}_3$  převed'te do titrační baňky, rozpust'te 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  $\text{CO}_2$ . (Vliv na pH roztoku) Po ochlazení pokračujte v titraci opět do cibulové. Zahřejte a ochlaďte. Vše opakujte, dokud po ochlazení roztok není oranžový.