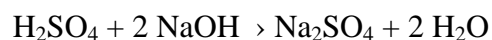


## *Návody na laboratorní cvičení z analytické chemie*

**Téma:** Neutralizační analýza - alkalimetrie

**Úkol:** Stanovení silné minerální kyseliny

### **Princip:**



### **Postup:**

a) na metylovou oranž

Roztok kyseliny v odměrné baňce doplňte po rysku. Z takto připraveného vzorku odpipetujte 25 ml roztoku do titrační baňky, zřed'te cca 100 ml destilované vody. Přidejte 3 kapky indikátoru metylové oranže a titrujte červeně zbarvený roztok odměrným roztokem NaOH o známé látkové koncentraci do prvního cibulového zbarvení roztoku.

b) na fenolftalein

Z připraveného zásobního roztoku vzorku odpipetujte 25 ml roztoku do titrační baňky, zřed'te cca 100 ml destilované vody. Přidejte 3 kapky indikátoru fenolftaleinu a titrujte vzorek odměrným roztokem NaOH o známé látkové koncentraci do prvního trvalého růžového zbarvení.