

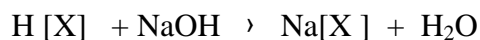
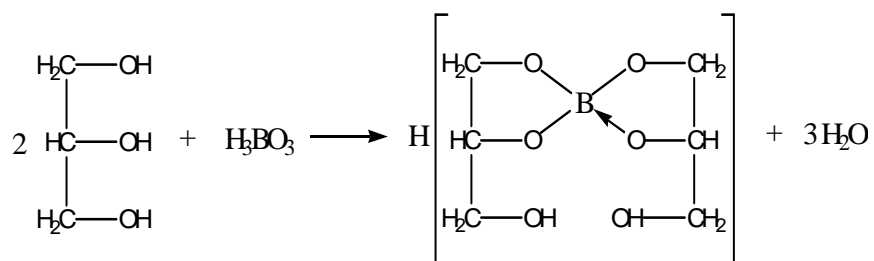
## *Návody na laboratorní cvičení z analytické chemie*

**Téma:** Neutralizační analýza - alkalimetrie

**Úkol:** Stanovení slabých kyselin

### 1) Stanovení kyseliny borité

**Princip:**

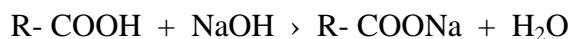


**Postup:**

Roztok kyseliny v odměrné baňce doplňte po rysku. Z takto připraveného vzorku odpipetujte 25 ml roztoku do titrační baňky, zřeďte cca 100 ml destilované vody. Přidejte 20 ml glycerolu a 3 kapky indikátoru fenolftaleinu. Titrujte odměrným roztokem NaOH do prvního trvalého růžového zbarvení.

### 2) Stanovení karboxylové kyseliny

**Princip:**



**Postup:**

Roztok kyseliny v odměrné baňce doplňte po rysku. Z připraveného zásobního roztoku vzorku odpipetujte 25 ml do titrační baňky, zřeďte 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.