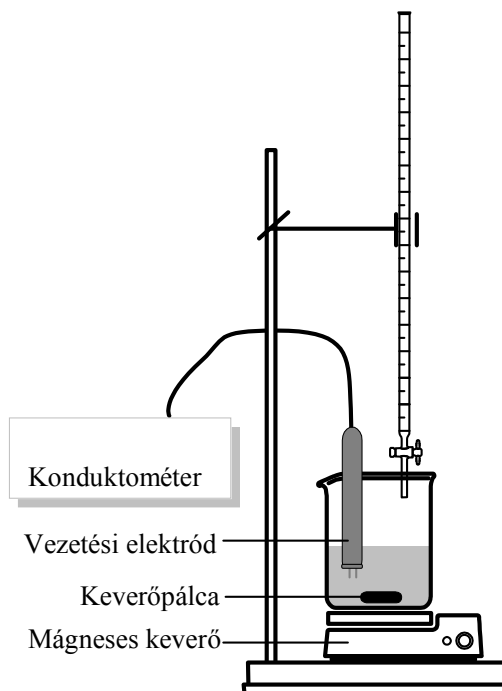
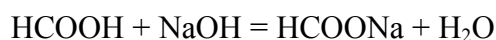


Hangyasavtartalom meghatározása NaOH mérőoldattal vezetési titrálással

Eszközök: Konduktométer, elektród, mágneses keverő keverőpálcával, buretta, burettaállvány, burettafogó, 150–200 cm³-es főzőpohár, 100 cm³-es mérőlombik, 20 cm³-es pipetta

Anyagok: 0,1 mol/dm³ koncentrációjú NaOH mérőoldat
Pontos koncentrációját hagyományos titrálással kell meghatározni!

Reakcióegyenlet:



Beadandó egy 100 cm³-es mérőlombik névvel ellátva az ismeretlen mintának.

A mintát jelig töltjük, homogenizáljuk, majd 20 cm³ mintát pipetázunk a főzőpohárba és beleteszünk egy keverőpálcát. Annyi desztillált vízzel hígítjuk, hogy a víz az elektródot ellepje. Megindítjuk a keverést. A mérőoldatot 1 cm³-enként adagoljuk. A mérőoldat minden részlete után várunk 5-10 másodpercet, míg a lejátszódik a reakció és a keverés homogenizálja az oldatot. Ekkor feljegyezzük az oldat vezetését. A töréspont után még 6-8 mérési pontot veszünk fel.

Megszerkesztjük a titrálási görbét, a töréspontból meghatározzuk a fogyást, és kiszámítjuk a mintában található hangyasav tömegét.

