

Laboratóriumi gyakorlat

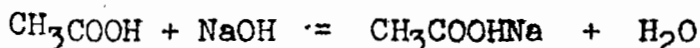
az I.a /1/, I.b /2/ és a III. kategória részére

Stártszám

Ecetsav vizsgálata

Az ecetsav egyértékű, gyenge karbonsav, amely fenolftalein indikátor jelenlétében titrálható meg NaOH-oldattal.

A végbemenő reakció egyenlete a következő:



A gyakorlat leírása

A vizsgálandó ismeretlen összetételű ecetsavoldatból az asztalodon lévő, sorszámmal ellátott 100 cm³-es mérőlombikba g-ot mértünk. Ebből az oldatból készíts 100 cm³ törzsoldatot és 10-10 cm³-es részleteit titrálj meg 0,0967 mol/dm³ koncentrációjú NaOH mérőoldattal 1-1 csepp fenolftalein indikátor hozzáadása után.

Atomtömegek: C:12 , H:1 , O:16 , Na:23

Mérési adatok, eredmények:

I. A NaOH mérőoldat fogyása 10 cm³ törzsoldatra:

1/.....cm³
2/.....cm³
3/.....cm³ Átlagfogyás:.....cm³

II. A törzsoldat ecetsavtartalmag.

III. A törzsoldat koncentrációja:.....mol/dm³

IV. Az ismeretlenként kapott ecetsav összetétele:.....mol%