

CH₃COOH – tartalom meghatározása konduktometriásan

Alkalmazott elektród: Pt-harangelektrodópár vagy Pt- gyűrűs elektródópár

Feladat: a) A minta ecetsav tartalmának meghatározása
b) 0,1000 mol/dm³ koncentrációjú metilglükamin mérőoldat készítése

Kivétel:

1. 250 cm³ 0,1000 mol/dm³ metilglükamin törzsoldatot készítünk mérőlombikban, analitikai mérlegen történő beméréssel.
2. A vizsgálandó, 100 cm³-es mérőlombikban lévő mintából törzsoldatot készítünk, 10 cm³-ét főzőpohárba pipettázzuk, belemerítjük az elektródát, és deszt. vízzel addig hígítjuk, hogy az elektróda nyílását ellepje.
3. Az így előkészített oldatot 0,1000 mol/dm³ metilglükamin mérőoldattal megtitráljuk, állandó keverés mellett.
4. A mérőoldatot 1 cm³-enként adagoljuk és a vezetőképesség értékeket feljegyezzük.
5. Az ekvivalencia-pont elérése után 100%-os túltitrálást végzünk, hogy jól értékelhető görbét kapjunk. A titrálást legalább kétszer el kell végezni!
6. Grafikusan ábrázoljuk a titrált oldat vezetőképességét a hozzáadott mérőoldat térfogatának függvényében. (ekvivalencia-pont meghatározás)

Eredmény: CH₃COOH – tartalom (mg)
Diagram

A minta kikérése: 1 db 100 cm³- es felcímkézett mérőlombik / fő

$M_{CH_3COOH} = 60 \text{ g/mol}$