

Titrálás gyakorlás

Laboratóriumi feladatok

Szükséges eszközök:

egyéni felszerelés

Szükséges anyagok:~0,1 mol/dm³ HCl mérőoldatbórax oldat (Na₂B₄O₇)

metilvörös-brómkrezolzöld keverék indikátor

metilvörös indikátor

1. Bórax-oldat titrálása sósav mérőoldattal

Az ismeretlen koncentrációjú bórax-oldatból kb. 40 cm³-t öntsön pohárba, majd pipetázzon 10,00 cm³-t egy Erlenmeyer-lombikba, mérőhengerrel adjon hozzá kb. 40 cm³ desztillált vizet, 2 csepp indikátort. Titrálja az oldatot átmeneti színig! (metilvörös sárgából vöröshagymahéj színre, a keverék indikátor pedig zöldből szürkén át vörösre változik). (a vegyszermaradék hígítva a lefolyóba önthető)

Figyeljen az oktató magyarázatára, illetve milyen metodikát használ! Gyakorolja a műveleteket! Számítsa ki az oldat Na₂B₄O₇ koncentrációját mol/dm³-ben!

A reakcióegyenlet:

A HCl-mérőoldat pontos koncentrációja: _____ mol/dm³

Mérési adatok: 1. mérés 2. mérés 3. mérés

A minta térfogata: _____ cm³Kezdeti buretta állás: _____ cm³Végző buretta állás: _____ cm³A fogyások: _____ cm³A fogyások átlaga: cm³

Számítás:

A bórax-minta koncentrációja: _____ mol/dm³_____
aláírás