

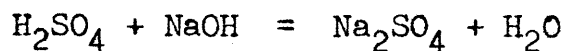
Laboratóriumi gyakorlat

1.a /1./ és a 3. /5./ kategória részére

A versenyző sorszáma: _____

Kénsav vizsgálata

A kénsav erős sav, mely nátrium-hidroxid mérőoldattal semlegesíthető az alábbi, kiegészítendő reakcióegyenlet szerint:



A gyakorlat leírása:

A vizsgálandó, ismeretlen koncentrációjú kénsav-oldatból az asztalodon lévő 100 cm³-es mérőlombikba _____ g-ot mértünk. Ebből az oldatból készíts 100 cm³ törzsoldatot; és 10-10 cm³-es részleteit titrálj meg _____ mólos nátrium-hidroxid mérőoldattal metilvörös indikátor 1-1 cseppjének hozzáadása után.

Atomtömegek: H:1, S:32, O:16, Na:23.

Mérési adatok, eredmények

I. A nátrium-hidroxid mérőoldat fogyása 10 cm³ törzsoldatra:

1.cm³

2.cm³

3.cm³

Átlagfogyás: _____ cm³

II. A törzsoldat kénsav tartalma: _____ g

III. A törzsoldat koncentrációja: _____ mól/dm³

IV. A kiadott kénsavoldat összetétele _____ mól/%