

LABORATÓRIUMI GYAKORLAT

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

a versenyző sorszáma

Oxálsav meghatározása

Az oxálsav kétértékű szerves sav, amely 2 mol vízzel kristályosodik. NaOH-dal a következőképpen reagál:



A gyakorlat végrehajtása

Az asztalodon lévő 100 cm<sup>3</sup>-es mérőlombikba 20 % Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>·10 H<sub>2</sub>O-t tartalmazó kristályos oxálsav-/COOH/<sub>2</sub>·2 H<sub>2</sub>O - porkeverékből készítettünk oldatot. Ebből készíts 100 cm<sup>3</sup> törzsoldatot, majd ennek 10-10 cm<sup>3</sup>-ét titrálj meg fenolftalein indikátor mellett 0,103 molos NaOH-mérőoldattal. Az indikátor színének a titrálás befejezése után 10-20 másodpercig meg kell maradnia.

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

Mérési adatok, eredmények:

I. A 0,103 mol/dm<sup>3</sup>-es NaOH-mérőoldat fogyása:

1. ....cm<sup>3</sup>

2. ....cm<sup>3</sup>

3. ....cm<sup>3</sup>

Átlagfogyás:  cm<sup>3</sup>

II. A törzsoldat / COOH/<sub>2</sub> tartalma .....g.

III. Hány g tömegű porkeverékből készült a vizsgált, eredeti oldatod?