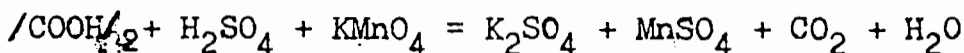


Laboratóriumi gyakorlat
2.a /3/ kategória részére

A versenyző sorszáma: _____

Száritott oxálsav kristályviz tartalmának meghatározása
permanganometriás módszerrel

Az oxálsav a következő - redox alapon kiegyesztendő - reakció-
egyenlet szerint reagál kénsavas közegben a kálium-permanganáttal:



A gyakorlat menete:

A sorszámmal ellátott mérőlombikban lévő oldatba _____ g.

száritott, de kristályvizet még tartalmazó oxálsavat mértünk, eb-
ből 100 cm³ törzsoldatot kell készítened. Ennek 10-10 cm³-ét tit-
rálj meg 10-10 cm³ 20 %-os H₂SO₄ hozzáadása /mérőhengerrel/ és 70-80°
C-ra való felmelegítés után. _____ mólos kálium-permanganát-
oldattal!

Atomtömegek: H:1; O:16; C:12; K:39; Mn:55.

Mérési adatok és eredmények:

I. A KMnO₄-oldat fogyása:

1.cm³

2.cm³

3.cm³

Átlagfogyása: _____ cm³

II. A törzsoldat koncentrációja vízmentes oxálsavra nézve:

_____ mól/dm³

III. A száritott oxálsav molonkénti kristályviz tartalma:

_____ mól kristályviz/1 mól
oxálsav