

Irinyi János Középiskolai Kémiaverseny II. fordulója

1987. március 20.

Első / I.a /, második / I.b / és harmadik kategória

Laboratóriumi gyakorlat

A versenyző sorszáma:

A mérőlombik sorszáma:

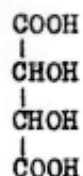
A bor titrálhatóság tartalmának meghatározása

A bor egyéb anyagok mellett tartalmaz savakat is, elsősorban borkősavat, almasavat, tejsavat, stb. A savasság mértéke befolyásolja a bor stabilitását és élvezeti értékét is. Ezért szükséges a savasság meghatározása, amelyet a bor titrálhatóság tartalmának neveznek a szakemberek. A titrálhatóság tartalom meghatározása 0,1 mólos NaOH-oldattal történő titrálással szokásos, és a savasságot borkősavértékben adják meg.

A mérés menete

Mérjen 20 - 20 cm³ fehér bort titráló lombikba és mérjen hozzá 20 - 20 cm³ desztillált vizet. Az oldatot forralja fel, majd hűtse le. 2-3 csepp brómfenolkék / vagy brómtimolkék / indikátor hozzáadása után titrálja meg 0,1 mólos NaOH-oldattal. Az indikátor színe sárgáról bíborra / vagy sötétkékre / vált.

A borkősav kétértékű sav, képlete:



I. Mérési

- 1. fogyás cm³
- 2. fogyás cm³
- 3. fogyás cm³
- átlagfogyás:cm³

II. Mérési eredmények:

- 1. A bor borkősavtartalma g/dm³
- 2. A bor savtartalmának mólos koncentrációja
- 3. Mennyi CaCO₃ szükséges ahhoz, hogy a bor savasságát 1 g/dm³-rel csökkentjük ? g.