

.....
Data.....

.....
Imię i nazwisko

.....
kierunek studiów/ nr grupy

Sprawozdanie z potencjometrii

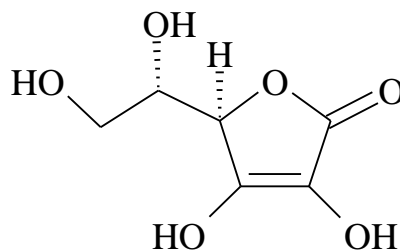
Ćw. 3.2. Oznaczanie kwasu L-askorbowego w tabletkach metodą miareczkowania potencjometrycznego

Aparatura i odczynniki: Wielofunkcyjny przyrząd komputerowy typu CX-721 lub CX-731
Elektroda szklana zespolona
Mieszadło magnetyczne wraz z uchwytem
Regulator napięcia
Zasilacz stabilizowany
Czujnik temperaturowy
Waga laboratoryjna

Szkło laboratoryjne: biureta, kolba miarowa, pipeta, zlewki, naczynko wagowe, moździerz z pistelem, przewody, łapy

Odczynniki: 0,2000M KOH
Witamina C – tabletki 100mg

Ćwiczenie zostało wykonane zgodnie z zamieszczoną na stanowisku pracy instrukcją.



Rysunek 1. Kwas L-askorbowy ($M_{C_6H_8O_6} = 176.13$ g/mol,)

W warunkach standardowych kwas L-askorbowy jest białym, krystalicznym ciałem stałym. Dobrze rozpuszcza się w wodzie, a wodne roztwory mają odczyn kwasowy. Stałe dysocjacji są odpowiednio równe $pK_{a1} = 4.17$, $pK_{a2} = 11.6$.

Wykresy (w załączeniu) (*tytuł*).....

Średnia masa tabletki witaminy Cg.

Tabela 2. (*tytuł*).....

Lp.	m [mg] sposzkwanej tabletki	V titranta [ml] przypadająca na PKM	m [mg] kwasu L-askorbowego w pojedynczej próbie	m [mg] kwasu L-askorbowego w przeliczeniu na tabletkę
1.				
2.				
3.				
				$m_{\text{sr.}} = \dots\dots\dots\text{mg.}$

Wnioski