

.....
Data.....

.....
Imię i Nazwisko / Nr albumu

.....
kierunek studiów/ nr grupy

Sprawozdanie z potencjometrii

Ćw. 2. (a) Pomiar pH elektrodą szklaną

(b) Potencjometryczne oznaczanie kwasu L-askorbowego w tabletkach metodą miareczkowania potencjometrycznego przy użyciu elektrody szklanej

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

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

Odczynniki: Komplet 3 wzorców pH (wzorce NBS)
0,2000M KOH
Witamina C – tabletki 100mg

Cz. I. Wyznaczanie charakterystyki elektrody szklanej.

Ćwiczenie zostało wykonane zgodnie z zamieszczoną na stanowisku pracy instrukcją.

Kalibracja elektrody szklanej na roztwory buforowe:

- 1)....., pH.....
- 2)....., pH.....
- 3)....., pH.....

Cz. II. Pomiar pH roztworów kontrolnych. (a)

Rodzaj analizy kontrolnej

Wartość pH roztworu analizowanego

Cz. III. Potencjometryczne oznaczanie kwasu octowego. (b)

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.				
				$m_{sr.} = \dots\dots\dots\text{mg.}$

Wnioski: