

Data

.....
Imię i nazwisko

.....
kierunek studiów/ nr grupy

Sprawozdanie z potencjometrii

Ćw. 2. Potencjometryczne oznaczanie kwasu octowego przy użyciu elektrody szklanej.

Aparatura: Wielofunkcyjny przyrząd komputerowy typu CX-721 lub CX-731
Elektroda szklana zespolona
Mieszadło magnetyczne wraz z uchwytem, czujnik temperaturowy
Zasilacz stabilizowany

Odczynniki i szkło laboratoryjne: 0,2000M KOH, próbka kwasu octowego, biureta, pipeta pełna, kolba miarowa, zlewki

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. Potencjometryczne oznaczanie kwasu octowego.

Ćwiczenie zostało wykonane zgodnie z zamieszczoną na stanowisku pracy instrukcją.

Tabela 1. Wstępne miareczkowanie kwasu octowego.

[illegible]

Na podstawie wyników uzyskanych podczas miareczkowania wstępnego, miareczkowanie analityczne dwóch kolejnych próbek zostało wykonane w przedziale objętości cm³.

Tabela 2. Miareczkowanie analityczne kwasu octowego.

	I miareczkowanie			II miareczkowanie		
V [cm ³]	pH	$\frac{\Delta pH}{\Delta V} \cdot 10^{-1}$	$\frac{\Delta^2 pH}{\Delta V^2} \cdot 10^{-2}$	pH	$\frac{\Delta pH}{\Delta V} \cdot 10^{-1}$	$\frac{\Delta^2 pH}{\Delta V^2} \cdot 10^{-2}$

Wykresy (w załączeniu) (*tytuł*).....

Obliczenie zawartości masy kwasu octowego w próbce metodami wskazanymi przez asystenta.

Masa kwasu octowego w próbce I: g.

Masa kwasu octowego w próbce II:g.

Średnia masa kwasu octowego w próbce: g.

Wnioski.....
.....
.....