…….. Data…….....
Imię i nazwisko

……..
kierunek studiów/ nr grupy

Sprawozdanie z potencjometrii

Ćw. 3.1. Potencjometryczne oznaczanie kwasu octowego

Aparatura:	Wielofunkcyjny przyrząd komputerowy typu CX-721 lub CX-731 Elektroda szklana zespolona Mieszadło magnetyczne wraz z uchwytem, czujnik temperaturowy Regulator napięcia, zasilacz stabilizowany
Odczynniki i szkło laboratoryjne:	0,2000M KOH, próbka kwasu octowego, biureta, pipeta, kolba miarowa, zlewki, przewody, łapy

Ćwiczenie zostało wykonane zgodnie z zamieszczoną na stanowisku pracy instrukcją.

Tabela 1. Wstępne miareczkowanie kwasu octowego.

V [cm^3]	pH

Na podstawie wyników uzyskanych podczas miareczkowania wstępnego, miareczkowanie analityczne dwóch kolejnych próbek zostało wykonane w przedziale wartości pH …… .

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*)..... .

Masa kwasu octowego w próbce obliczona na podstawie wzoru:

$$m(g) = \frac{V_T C_T M_k W}{1000}$$

gdzie: V_T - objętość titranta zużytego do osiągnięcia punktu równoważnikowego [ml]. Wartość V_t obliczona została metodą ..... .

C_T - stężenie titranta (0,2000 mol/dm^3)

M_k - masa kwasu octowego (60,05 g/mol), W - współmierność

Masa kwasu octowego w próbce I: ..... g.

Masa kwasu octowego w próbce II: .....g.

Średnia masa kwasu octowego w próbce: ..... g.

Wnioski.....

.....