

SPRAWOZDANIE
Z ĆWICZEŃ LABORATORYJNYCH Z PRZEDMIOTU: CHEMIA

Imię i Nazwisko		Data wykonania ćwiczenia:
.....		Nr ćwiczenia:	6
Rok studiów:	Temat ćwiczenia:	
Semestr:	Wykorzystanie aparatury pomiarowej. Pehametr. Wyznaczanie stałej dysocjacji dla kwasu octowego	
Grupa:		
Zespół:		
Data:		Ocena:	

Uwagi prowadzącego ćwiczenie:

SPRAWOZDANIE Z PRZEPROWADZENIA ĆWICZENIA NR 51. *TEMAT ĆWICZENIA:* Równowagi w roztworach elektrolitów2. *CEL ĆWICZENIA*

.....

3. *PODSTAWY TEORETYCZNE ĆWICZENIA*

.....

4. *OPIS STANOWISKA*

Ćwiczenie przeprowadza się na stole laboratoryjnym.

4.1. Sprzęt potrzebny do wykonania ćwiczenia:

-
-
-
-

4.2. Stosowane odczynniki:

-
-

Ćwiczenie przeprowadza się z zachowaniem ostrożności i przepisów BHP po wcześniejszym założeniu fartucha.

5. PRZEBIEG WYKONYWANYCH CZYNNOŚCI

5.1.

5.2.

6. KOŃCOWE WYNIKI ĆWICZENIA

Przygotowanie roztworów CH_3COOH

Stężenie wyjściowe roztworu wzorcowego $C_0 = 1,0 \text{ mol/dm}^3$

Stężenie roztworów w kolbie nr 1, 2

$C_1 = 0,1 \text{ mol/dm}^3$

$C_2 = 0,01 \text{ mol/dm}^3$

Sposób obliczenia wartości stężeń C_1 , C_2 , C_3 i C_4

C_1

C_2

Tabela wyników – wyznaczenie stałej dysocjacji

Nr próby	Stężenie r-ru	pH	[H ⁺]	[CH ₃ COO ⁻]	[CH ₃ COOH]	Stopień dysocj. α	Stała dysocj. K _{dys}	Tmp. pomiarów

Średnia wartość stałej dysocjacji wynosi $K_{dys} = \dots\dots\dots$

7. WNIOSKI

Po wykonaniu doświadczenia stwierdzono, że:

.....

8. LITERATURA

1.
2.

Załącznik:

- notatki z przeprowadzenia doświadczenia w laboratorium