

Wykonanie ćwiczenia

6. PREPARATYKA KOLOIDU LIOFOBOWEGO

WYZNACZANIE ZDOLNOŚCI KOAGULACYJNEJ ELEKTROLITÓW

Tabela 1. Wyznaczenie I przybliżenia wartości koagulacyjnej KCl

Nr próbówki	1	2	3	4	5
Objętość KCl ($4 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$) cm^3	1	3	5	7	9
Objętość wody (cm^3)	9	7	5	3	1
Objętość zolu (cm^3)	10	10	10	10	10
Koagulacja					

Tabela 2. Wyznaczenie II przybliżenia wartości koagulacyjnej KCl

Nr próbówki	1	2	3	4	5
Objętość KCl ($4 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$) cm^3					
Objętość wody (cm^3)					
Objętość zolu (cm^3)	10	10	10	10	10
Koagulacja					

Tabela 3. Wyznaczenie I przybliżenia wartości koagulacyjnej K_2SO_4

Nr próbówki	1	2	3	4	5
Objętość K_2SO_4 ($1 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$) cm^3	1	2	4	6	8
Objętość wody (cm^3)	9	8	6	4	2
Objętość zolu (cm^3)	10	10	10	10	10
Koagulacja					

Tabela 4. Wyznaczenie II przybliżenia wartości koagulacyjnej K_2SO_4

Nr próbówki	1	2	3	4	5
Objętość K_2SO_4 ($1 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$) cm^3					
Objętość wody (cm^3)					
Objętość zolu (cm^3)	10	10	10	10	10
Koagulacja					

III. Wyznaczenie zdolności koagulacyjnej $K_3Fe(CN)_6$

$$m_k = \frac{a \cdot c}{10 + a} \cdot 1000 \quad (\text{milimoli} / \text{dm}^3)$$

gdzie: **a** - objętość elektrolitu powodująca zmętnienie **10 cm³ zolu** (średnia z trzech pomiarów), **c** - stężenie elektrolitu w **mol·dm⁻³**.

KOLOIDY

(schemat formularza do opracowania wyników ćwiczenia)

Data wykonania ćwiczenia:

Imię i nazwisko studenta:

GS:

Imię i nazwisko asystenta:

Zadania do wykonania:

Stosowane wzory:

Tabela 1.

Tabela 2.

Tabela 3.

Tabela 4.

Obliczenia (przykłady stosowanych obliczeń).

Omówienie wyników i wnioski:

- podać wartości koagulacyjne badanych elektrolitów.

Podpis studenta:

Podpis opiekuna:

Data