



ПРОТОКОЛ №..... /
(дата)

Лабораторно упражнение № 3 ПРОВЕРКА НА ЗАКОНА НА БУГЕ-БЕЕР	
Студент:..... Фак. №.....	
Специалност:.....	
Курс:.....	Група:.....
Ръководител на упражнението:.....	
Мнение на ръководителя на упражнението:	Заверка:

ТЕОРЕТИЧНА ЧАСТ

Електронни преходи се извършват с електромагнитно лъчение от
..... част на спектъра.

Пропускливост:	Абсорбция:

Закон на Буге-Беер:

Моларната абсорбируемост е:

Тя може да се изчисли от:



ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ

НАЧИН НА РАБОТА

Определянето на абсолютните стойности на I и I_0 е практически трудно се осъществява. За това абсорбцията на изследвания разтвор се измерва спрямо разтвор, чиито абсорбция условно се приема за нула - нулев или сравнителен разтвор. Като сравнителен разтвор се използва разтвор на дестилирана вода или разтвор, съдържащ всички компоненти, както в изследвания разтвор, с изключение на определяния компонент. В последния случай, като се има предвид закона за адитивността на абсорбцията, се измерва само абсорбцията на определяемия компонент.

Работи се със серия от разтвори на меден сулфат в 0.5M сярна киселина (0.1M; 0.15M; 0.20M и 0.25M). Предварително се определя λ_{max} , при която поглъщането на разтвора е най-голямо. За целта последователно се сменят филтрите от 1 до 9, като при всеки филтър се определя абсорбцията - A . При определянето на λ_{max} се работи с кювети с $l=1\text{cm}$ и 0.1M разтвор на меден сулфат. При λ_{max} се измерва абсорбцията на всички разтвори на меден сулфат. При изследване на зависимостта на абсорбцията - (A) от концентрацията (C) опитите се провеждат с една и съща кювета с $l=1\text{cm}$. За всяка стойност на A се изчислява коефициентът на поглъщане (k).

РЕЗУЛТАТИ

Концентрация на р-р на CuSO_4 $C, \text{mol.dm}^{-3}$	Абсорбция A	Моларен коефициент на поглъщане k



<i>Дебелина на слоя l, cm</i>	<i>Абсорбция A</i>	<i>Моларна абсорбируемост k</i>