

**Учреждение образования
«БЕЛОРУССКАЯ ГОСУДАРСТВЕННАЯ
СЕЛЬСКОХОЗЯЙСТВЕННАЯ АКАДЕМИЯ»**

Кафедра химии

ХИМИЯ

Лабораторный практикум

Лабораторная работа

**Оптические методы анализа. Определение
меди в растворе
с помощью фотоэлектрического колори-
метра**

Лабораторная работа

Оптические методы анализа. Определение меди в растворе с помощью фотоэлектрического колориметра

Определение содержания Cu^{2+} в растворах представляет большой практический интерес. Соли меди широко применяют в сельском хозяйстве как ядохимикаты. Кроме того, ион Cu^{2+} входит в состав медных микроудобрений. Колориметрические определения меди выполняют аммиачным и другими методами. Аммиачный метод основан на образовании ионом Cu^{2+} с аммиаком комплекса $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$, окрашенного в интенсивно-синий цвет. Окраска его достаточно устойчива, колориметрировать раствор можно с помощью фотоэлектрического колориметра, отличающегося простотой и надежностью.

Перед определением концентрации меди в растворе **необходимо построить калибровочный график**, пользуясь специальным растворителем и стандартным раствором соли меди. Приготовление раствора сравнения для построения калибровочного графика. 10мл разбавленного (1:3) NH_4OH переносят в мерную колбу вместимостью 50 мл, добавляют одну каплю концентрированной серной кислоты (пл. $1,84\text{г}/\text{см}^3$) и доводят дистиллированной водой до метки (нулевой раствор).

Приготовление стандартного раствора соли меди. 3,927 г химически чистого сульфата меди $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ переносят в мерную колбу вместимостью 1000 мл (или **1,9635г $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$** в мерную колбу вместимостью **500 мл**), растворяют, приливают 5 мл (или **2,5мл на 500мл**) концентрированной серной кислоты (пл. $1,84\text{ г}/\text{см}^3$) и доводят водой до метки. В 1 мл этого раствора содержится **1 мг иона Cu^{2+}** .

Оптическую плотность растворов измеряют на фотоэлектрическом колориметре. Познакомившись с техникой работы на фотоэлектрическом колориметре, приступайте к построению калибровочного графика.

Построение калибровочного графика. В шесть мерных колб вместимостью по 50 мл отмерьте пипетками соответственно 25, 20, 15, 10, 5 и 3 мл стандартного раствора соли меди. Можно эту операцию проделать, взяв данные объемы раствора из бюретки, в которую залит стандартный раствор. В каждую из колб прибавьте по 10 мл разбавленного (1:3) раствора NH_4OH и доведите объемы дистиллированной водой до метки. Измерение оптической плотности D начните с раствора, имеющего наибольшую концентрацию меди. Для этого раствор из

колбы налейте в кювету с рабочей длиной 1 см, закройте кювету крышкой и измерьте оптическую плотность раствора при красном светофильтре. Измерив оптическую плотность D всех растворов, постройте калибровочный график. При этом по горизонтальной оси откладывайте известные концентрации ионов Cu^{2+} (т. е. 0,5; 0,4; 0,3; 0,2; 0,1; 0,06 мг меди в 1 мл), а по вертикальной - соответствующие им оптические плотности растворов.

Ход определения меди в исследуемом растворе. В мерную колбу вместимостью 50 мл возьмите для анализа немного испытуемого раствора, который может содержать от 0,01 до 0,5 мг Cu^{2+} . Прибавьте в колбу 1 каплю концентрированной серной кислоты (пл. 1,84 г/см³), нейтрализуйте разбавленным (1:3) NH_4OH , приливая его по каплям до появления мути. Прилейте еще 10 мл NH_4OH и доведите объем; в колбе водой до метки. Раствор тщательно перемешайте, наполните им кювету с рабочей длиной 1 см и измерьте оптическую плотность его при красном светофильтре, т. е. при тех же условиях, при каких был получен калибровочный график. Зная величину оптической плотности, найдите по калибровочному графику концентрацию иона Cu^{2+} в миллиграммах на 1 мл раствора. Умножив ее на объем всего анализируемого раствора (50 мл), вычислите общую массу меди.

$$m(\text{Cu}) = V \cdot A = 50 \cdot A,$$

где A - концентрация иона Cu^{2+} в мг на 1 мл раствора, найденная по калибровочному графику.

Расчёт погрешностей анализа

а) абсолютная погрешность $\Delta x = m(\text{Cu}) - \mu$,

где μ – истинное содержание анализируемого компонента (данные у преподавателя).

б) относительная погрешность $s = (\Delta x/\mu) \cdot 100\%$

ЛИТЕРАТУРА

Основная

1. Ахметов, Н. С. Общая и неорганическая химия: Учебник для вузов/ Н. С. Ахметов. – М.: Высш. шк., 2006. – 743. .
2. Барковский, Е. В. Аналитическая химия: Учеб.пособие/ Е. В. Барковский. – Мн.: Высш. шк., 2004. – 351 с.
3. Барковский, Е. В. Введение в химию биогенных элементов и химический анализ: Учеб.пос./ Е. В. Барковский, С. В. Ткачев и др. – М.: Высш. шк., 1997. –126 с.
4. Гольбрайх, З. Е. Сборник задач и упражнений по химии: Учеб. пособие/ З. Е. Гольбрайх.–М.:ООО«Издательство Астрель»,2004.–383с
5. Ким, А.М. Органическая химия: Учеб.пособие/ А. М. Ким. – 3-е изд., испр. и доп. – Новосибирск: Сиб. унив. изд-во, 2002. – 971 с.
6. Князев Д. А. Неорганическая химия: Учебник для вузов/ Д. А. Князев, С. Н. Смартыгин. – М.: Высш. шк., 1990. – 430 с.
7. Руководство к изучению курса “Общая и неорганическая химия”: Пособие для студентов нехимических специальностей / И. Е. Шиманович [и др.]; под ред. И.Е. Шимановича. – 3-е изд. – Минск: РИВШ, 2008. – 112 с.
8. Угай Я. А. Общая и неорганическая химия: Учебник для вузов/ Я. А. Угай. 4-е изд. – М.: Высш. шк., 2004. – 440 с.
9. ХИМИЯ. Неорганическая химия:Учебно-методический комплекс: О. В. Поддубная, И.В. Ковалева. –Горки: БГСХА, 2010. – 169 с.
10. Цитович, Н. К. Курс аналитической химии: Учебник для вузов/ Н. К. Цитович. – М.: Высш. шк., 1987. – 403 с.
11. Цыганов, А. Р. Сборник задач и упражнений по химии: Учеб.пособие / А. Р. Цыганов, О. В. Поддубная. – Минск: ИВЦ Минфина, 2013. – 236 с.

Дополнительная:

1. Алешин, В.А. Практикум по неорганической химии/ В.А. Алешин[и др.] –М.: Издат. Центр”академия”, 2004. – 384 с.
2. Волков А.И.Метод молекулярных орбиталей: Учеб.пособие / А.И. Волков. – Минск : Новое знание, 2006. – 133 с.
3. Введение в лабораторный практикум по неорганической химии: Учеб.пособие / В.В. Свиридов, Г.А.Попкович и др. – Мн : Высш. шк., 2003. – 96 с.
4. Дорохова, Е. Н. Аналитическая химия. Физико-химические методы анализа: Учебник для почвенно-агрохимических специальностей / Е. Н. Дорохова, Г. В. Прохорова. – М.: Высш. шк., 1991. – 354 с.
5. Жарский, И. М.Теоретические основы химии: сборник задач: Учеб.пособие. – Минск.: Аверсев, 2004. – 397 с.
6. Зайцев, О. С. Исследовательский практикум по общей химия: Учеб.пособие. / О. С. Зайцев. – М.: Изд-во МГУ, 1994. – 480 с.
7. Общая химия. Биофизическая химия. Химия биогенных элементов: Учебник для вузов/ Ю.А. Ершов, В.А. Попков и др. 6-е изд.,стер. М.: Высш. шк., 2007. – 560с.
- 8.Практикум по общей и биоорганической химии: Учеб.пособие для студ. высш. учеб. заведений / под ред. В. А. Попкова. – 3-е изд. – М.: Изд. центр «Академия», 2008. – 240 с.
- 9.Слесарев, В. И. Химия: основы химии живого: Учебник для вузов / В. И. Слесарев. – СПб: Химиздат, 2001. – 784 с.
10. Степин, Б. Д. Неорганическая химия: Учебник для вузов/ Б. Д. Степин, А.А. Цветков. – М.: Высш. шк., 1994. – 608 с.

Составители
Поддубная Ольга Владимировна
Ковалева Ирина Владимировна
Мохова Елена Владимировна