

МОСКОВСКИЙ ФИЗИКО-ТЕХНИЧЕСКИЙ ИНСТИТУТ

ДЕПАРТАМЕНТ МОЛЕКУЛЯРНОЙ И БИОЛОГИЧЕСКОЙ ФИЗИКИ

ЛАБОРАТОРНАЯ РАБОТА

Кинетика обесцвечивания красителя в щелочной среде

Авторы:

Светлана ФРОЛОВА

6113 группа

Анатолий КИСЕЛЁВ

6113 группа



28 марта 2018 г.

1 Цели работы

1. Определить порядок реакции по фенолфталеину и по NaOH;
2. Рассчитать константу скорости реакции;
3. Исследовать влияние ионной силы раствора на скорость реакции.

2 Теоретическая часть

Определение константы скорости из спектрофотометрических измерений

Скорость реакции будет определяться на основе спектрофотометрических измерений, позволяющих зафиксировать изменение концентрации красителя в растворе. Закон светопоглощения Бугера-Ламберта-Бера устанавливает прямую пропорциональную зависимость между концентрацией поглощающего вещества C и измеряемой оптической плотностью при заданной длине волны излучения λ :

$$D = \lg \frac{I}{I_0} = \varepsilon_{\lambda} Cl,$$

где D - оптическая плотность; I_0 - интенсивность падающего света; I - интенсивность света, прошедшего через образец; C - концентрация вещества; l - толщина поглощающего слоя; ε_{λ} - коэффициент молярной экстинкции при длине волны λ . В данном случае он совпадает с коэффициентом поглощения, хотя в общем случае учитывается также процесс ослабления света из-за рассеяния $\varepsilon_{\lambda} = \varepsilon_{\lambda,abs} + \varepsilon_{\lambda,scatt}$. Для реакции первого или псевдопервого порядка константа скорости может быть записана в виде $k_1 = \frac{1}{t} \cdot \ln \frac{C_0}{C(t)} = \frac{1}{t} \cdot \ln \frac{D_0}{D(t)}$ где D_0 - начальная величина оптической плотности, $D(t)$ - ее значение к моменту времени t .

Влияние среды на скорость ионных реакций

Реакции между заряженными частицами в растворах сопровождаются рядом специфических эффектов, обусловленных наличием электростатических взаимодействий ионов друг с другом и со средой, из свойств которой наиболее важными по их влиянию на состояние и взаимодействие заряженных частиц являются диэлектрическая проницаемость ε и ионная сила J . Последняя представляет собой обобщенную концентрацию ионов в растворе, записанную в следующей форме:

$$J = \frac{1}{2} \sum C_i Z_i^2,$$

где C_i и Z_i - концентрации и заряды различных ионов соответственно. Теория влияния ε и J на скорости реакций заряженных или полярных частиц в растворах детально разработаны и широко используются для установления механизма реакций. Рассмотрим аспекты этой теории, необходимые для понимания явлений, экспериментально наблюдаемых в данной работе. В теории переходного состояния или активированного комплекса скорость химической реакции представляют выражением

$$w = \frac{k_B T}{h} \cdot C^{\#},$$

где T — температура, k_B и h — константы Больцмана и Планка, а $C^\#$ — концентрация активированного комплекса. Множитель $(k_B T/h)$ представляет собой универсальную, т.е. независимую от природы реагентов частоту перехода комплексов через вершину активационного барьера. Поскольку в данной теории постулируется существование равновесия между исходными реагентами и активированным комплексом, концентрацию последнего можно получить, используя, хотя и формально, имеющийся аппарат расчета констант равновесия $K_a^\#$. В частности, для бимолекулярной реакции с участием заряженных частиц А и В в растворе она записывается в следующей форме:

$$K_a^\# = \frac{a^\#}{a_A a_B} = \frac{C^\#}{C_A C_B} \cdot \frac{f^\#}{f_A f_B},$$

в которой a и f представляют собой активности и коэффициенты активности реагентов и активированного комплекса ($a_i = f_i C_i$), концентрация которого составит:

$$C^\# = K_a^\# \frac{f^\#}{f_A f_B} C_A C_B.$$

Отсюда получим выражение для константы скорости реакции

$$k = \frac{w}{C_A C_B} = \frac{k_B T}{h} K_a^\# \cdot \frac{f^\#}{f_A f_B} = k_0 \frac{f^\#}{f_A f_B},$$

где в постоянную величину k_0 включены все независимые от свойств среды параметры. Что касается коэффициентов активности ионов, то в теории сильных электролитов Дебая-Хюккеля они определяются уравнением

$$-\lg f_i = 1,823 \cdot 10^6 (\varepsilon T)^{-\frac{3}{2}} Z_i^2 \sqrt{J}.$$

Преобразуя комбинацию коэффициентов активности в этом выражении с учетом $Z^\# = Z_A + Z_B$, получим окончательно:

$$\lg \left(\frac{k}{k_0} \right) \simeq 1,02 \cdot Z_A Z_B \sqrt{J}.$$

Анализ полученного выражения показывает, что в случае одноименно заряженных ионов ($Z_A Z_B > 0$) константа скорости реакции растет с ионной силой, тогда как в случае разноименных ($Z_A Z_B < 0$) — уменьшается. Зависимость скорости реакций в растворах от ионной силы носит название первичного солевого эффекта, причем знак и масштаб влияния J на w позволяют установить зарядность частиц, участвующих в лимитирующей стадии процесса, по наклону графиков $\lg (k/k_0)$ от \sqrt{J} .

3 Обработка результатов

Рис. 1

Рис. 2

Рис. 3

4 Вывод