

МИНОБРНАУКИ РОССИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«ВОРОНЕЖСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
(ФГБОУ ВО «ВГУ»)

УТВЕРЖДАЮ

Заведующий кафедрой
материаловедения и индустрии наносистем

В.М. Иевлев
20.06.2018г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ
Б1.Б.22 Кинетика и катализ

- 1. Код и наименование направления подготовки/специальности:**
04.03.01 Химия
- 2. Профиль подготовки/специализация:** органическая и полимерная химия
- 3. Квалификация (степень) выпускника:** бакалавр
- 4. Форма обучения:** очная
- 5. Кафедра, отвечающая за реализацию дисциплины:** кафедра материаловедения и индустрии наносистем
- 6. Составители программы:** Томина Елена Викторовна, доктор химических наук, доцент
- 7. Рекомендована:** научно-методическим советом химического факультета, протокол № 5 от 24.05.2018
- 8. Учебный год:** 2020-2021 **Семестр(ы):** 5

9. Цели и задачи учебной дисциплины:

Сформировать основные представления о химической кинетике как теоретическом фундаменте для изучения механизмов простых и сложных, гомогенных и гетерогенных реакций, познакомить с основными закономерностями гомогенного и гетерогенного катализа, рассмотреть сопряжение и индукцию в химических реакциях.

10. Место учебной дисциплины в структуре ООП:

Б1, вариативная часть

Студенты должны иметь теоретическую и практическую подготовку по дисциплинам «Физическая химия», «Математика».

11. Планируемые результаты обучения по дисциплине/модулю (знания, умения, навыки), соотнесенные с планируемыми результатами освоения образовательной программы (компетенциями выпускников):

| Компетенция | | Планируемые результаты обучения |
|-------------|--|---|
| Код | Название | |
| ОПК-1 | Способность использовать полученные знания теоретических основ фундаментальных разделов химии при решении профессиональных задач | знать: основные понятия и законы химической кинетики как основу для изучения механизмов химических реакций разных типов, феноменологическое описание реакций разных порядков, экспериментальное определение порядка и константы скорости реакции на основе измерения физических свойств системы, особенности кинетического описания реакций в конденсированной фазе, модели зародышеобразования и диффузионные модели в кинетике топахимических реакций, основные типы механизмов гомогенного катализа и характерные черты гетерогенных каталитических реакций. уметь: определять порядок и константу скорости реакции, период полупревращения на основе экспериментальных данных о свойствах системы, использовать теоретические знания для решения конкретных задач химической кинетики. владеть: навыками применения знаний и умений для интерпретации механизма процессов получения широкого круга материалов, включая объекты, полученные самостоятельно в рамках научно-исследовательской деятельности. |

12. Объем дисциплины в зачетных единицах/часах в соответствии с учебным планом — 2/72.

Форма промежуточной аттестации – зачет.

13. Виды учебной работы

| Вид учебной работы | Трудоемкость | | | |
|---------------------|--------------|--------------|------------|-----|
| | Всего | По семестрам | | |
| | | № семестра | № семестра | ... |
| Аудиторные занятия | 36 | 5 | | |
| в том числе: лекции | 18 | 5 | | |
| практические | 18 | 5 | | |

| | | | | |
|--|--------------------------|---|--|--|
| лабораторные | - | | | |
| Самостоятельная работа | 36 | 5 | | |
| Форма промежуточной аттестации (зачет – 0 час.) | дифференцированный зачет | | | |
| Итого: | 72 | 5 | | |

13.1. Содержание дисциплины

| п/п | Наименование раздела дисциплины | Содержание раздела дисциплины |
|--------------------------------|---|---|
| 1. Лекции | | |
| 1.1 | Основные понятия и законы химической кинетики. Формально - кинетическое описание реакций простых типов. | Скорость химической реакции. Элементарная стадия и элементарный акт химической реакции. Энергия активации. Закон действующих масс. Классификация химических реакций. Закрытые и открытые системы. Реакторы идеального смешения и идеального вытеснения. Односторонние реакции 1,2, n порядка. Двусторонние реакции 1,2 порядков. Определение порядка реакции. |
| 1.2 | Теоретические основы кинетики гомогенных реакций. | Теория активных соударений. Теория активированного комплекса. Основное уравнение теории активированного комплекса. Энтальпия активации. Энтропия активации. Схема Линдемана. |
| 1.3 | Кинетика сложных химических реакций | Сложные реакции. Последовательные и параллельные реакции. Циклический маршрут. График Раковского. Лимитирующая стадия. Схема сложного химического процесса. Цепные реакции и их механизмы. |
| 1.4 | Кинетика гетерогенных реакций | Основные типы гетерогенных реакций. Степень превращения и степень завершенности химической реакции. Открытые гетерогенные системы. Топохимические реакции. Модели зародышеобразования и диффузионные модели. Макрокинетика топохимических реакций. |
| 1.5 | Катализ и индукция в химических реакциях. | Характерные особенности кинетики каталитических реакций. Типы механизмов гомогенного катализа. Энергетические диаграммы. Гетерогенный катализ. Сопряжение и индукция в химических реакциях |
| 2. Практические занятия | | |
| 2.1 | Формально - кинетическое описание реакций простых типов. | Односторонние реакции 1,2, n порядка. Двусторонние реакции 1,2 порядков. Определение порядка реакции. |
| 2.2 | Элементарные химические реакции. | Реакционный центр активированного комплекса и его виды. Правило запрета Вудворда-Хофмана. |
| 2.3 | Кинетическое описание сложных реакций. | Построение стехиометрической матрицы и матрицы состава на примере реакции хлорирования этилена |
| 2.4 | Гетерогенные реакции | Гетерогенные реакции с нулевой и ненулевой начальной скоростью. Активирование реагентов. |
| 2.5 | Катализ и индукция в химических реакциях. | Теории катализа. Автокатализ. Ферментативный катализ. |

13.2. Темы (разделы) дисциплины и виды занятий

| № п/п | Наименование темы (раздела) дисциплины | Виды занятий (часов) | | | | |
|-------|--|----------------------|--------------|--------------|------------------------|-------|
| | | Лекции | Практические | Лабораторные | Самостоятельная работа | Всего |
| 1 | Основные понятия и законы химической кинетики.. | 2 | 4 | | 14 | 20 |
| 2 | еоретические основы кинетики гомогенных реакций. | 2 | 4 | | 16 | 22 |
| 3 | Кинетика сложных химических | 4 | 4 | | 10 | 18 |

| | реакций | | | | | |
|---|---|----|----|--|----|----|
| 4 | Кинетика гетерогенных реакций | 6 | 2 | | 14 | 22 |
| 5 | Катализ и индукция в химических реакциях. | 4 | 2 | | 18 | 24 |
| | Итого: | 18 | 18 | | 72 | 72 |

14. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

(рекомендации обучающимся по освоению дисциплины: работа с конспектами лекций, презентационным материалом, выполнение практических заданий, тестов, заданий текущей аттестации и т.д.)

Организация изучения дисциплины предполагает использование ЭУМК «Кинетика и катализ» на портале ВГУ «Электронный университет». В процессе изучения дисциплины предполагается: работа с литературными источниками, решение задач, подготовка и выполнение тестов.

Задачи по формальной кинетике приведены в учебно-методическом пособии Кинетика и катализ: сборник задач и вопросов : учебно-методическое пособие / сост.: Е. В. Томина, И. Я. Миттова, Б. В. Сладкопепцев, А. А. Соловьева, Л. С. Зеленина. – Воронеж : Издательский дом ВГУ, 2017. – 19 с.

При подготовке к выполнению тестов студенты должны выполнить пробные тестовые задания из следующего учебного пособия:

Основные представления и законы химической кинетики. Теоретические основы кинетики гомогенных реакций : (контрольные вопросы для тестирования по курсу "Кинетика и катализ") : учебное пособие : [для спец.: 020101 (011000) - Химия] / Воронеж. гос. ун-т; сост.: И.Я. Миттова [и др.] .— Воронеж : ИПЦ ВГУ, 2007 .— 12 с.

Текущий контроль освоения дисциплины осуществляется при выполнении студентами тестов. При наборе при выполнении ВСЕХ! тестов более 50% максимально возможного числа баллов студентам может быть выставлен зачет автоматом

15. Перечень основной и дополнительной литературы, ресурсов интернет, необходимых для освоения дисциплины (список литературы оформляется в соответствии с требованиями ГОСТ и используется общая сквозная нумерация для всех видов источников)

а) основная литература:

| № п/п | Источник |
|-------|---|
| 1 | Стромберг А.Г. Физическая химия : [учебник для студ. вузов, обуч. по хим. специальностям] / А.Г. Стромберг, Д.П. Семченко ; под ред. А.Г. Стромберга .— Изд. 7-е, стер. — Москва : Высшая школа, 2009 .— 526 с |
| 2 | Чоркендорф И. Современный катализ и химическая кинетика : [учебное пособие] / И. Чоркендорф, Х. Наймантсведрайт ; пер. с англ. В.И. Ролдугина .— 2-е изд. — Долгопрудный : Издательский дом Интеллект, 2013 .— 500 с. |
| 3 | Леенсон И. А.. Как и почему происходят химические реакции. Элементы химической термодинамики и кинетики : [учебное пособие] / И.А. Леенсон .— Долгопрудный : Интеллект, 2010 .— 222 с. |

б) дополнительная литература:

| № п/п | Источник |
|-------|--|
| 4 | Третьяков Ю.Д.. Введение в химию твердофазных материалов : учебное пособие для студ. вузов, обуч. по направлению подгот. "Химия, физика и механика материалов" / Ю.Д. Третьяков, В.И. Путляев ; Моск. гос. ун-т им. М.В. Ломоносова .— М. : Изд-во Моск. ун-та : Наука, 2006 .— 399 с. |
| 5 | Эмануэль Н. М. Курс химической кинетики / Н.М. Эмануэль, Д.Г. Кнорре. - М. : Высш. шк., 1984. - 463 с. |
| 6 | Барре П. Кинетика гетерогенных процессов / П. Барре. - М. : Мир, 1976. - 400 с. |
| 7 | Розовский А.Я. Кинетика топохимических реакций / А.Я. Розовский. - М. : Химия, 1974. - 224 с. |
| 8 | Физическая химия: в 2-х кн. / К. С. Краснов и др. - М. : Высш. шк., 2001. - Кн.2. - 318 с. |
| 9 | Крылов О.В. Гетерогенный катализ / О.В. Крылов. - М. : Академкнига, 2004. - 679 с. |
| 10 | Байрамов В.М. Основы химической кинетики и катализа / В.М. Байрамов; под ред. В.В. |

в) информационные электронно-образовательные ресурсы (официальные ресурсы интернет)*:

| № п/п | Ресурс |
|-------|---|
| 1. | https://edu.vsu.ru/course/view.php?id=9458 ЭУМК «Кинетика и катализ» на портале ВГУ «Электронный университет» |
| 2. | http://www.en.edu.ru/ - Естественно-научный образовательный портал - является составной частью федерального портала "Российское образование". Содержит ресурсы и ссылки на ресурсы по естественно-научным дисциплинам (физика, химия и биология) |
| 3. | http://window.edu.ru/ - информационная система «Единое окно доступа к образовательным ресурсам» |
| 4. | http://www.elibrary.ru – Научная электронная библиотека eLIBRARY.RU - крупнейший российский информационный портал в области науки, технологии, медицины и образования, содержащий рефераты и полные тексты более 12 млн. научных статей и публикаций. На платформе eLIBRARY.RU доступны электронные версии более 1400 российских научно-технических журналов, в том числе более 500 журналов в открытом доступе. |
| 5. | http://www.chem.msu.ru/rus/ - Chemnet - официальное электронное издание Химического факультета МГУ в Internet |

* Вначале указываются ЭБС, с которыми имеются договора у ВГУ, затем открытые электронно-образовательные ресурсы

16. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы (учебно-методические рекомендации, пособия, задачки, методические указания по выполнению практических (контрольных) работ и др.)

| № п/п | Источник |
|-------|--|
| 1 | Миттова И.Я. Основные представления и законы химической кинетики. Теоретические основы кинетики гомогенных реакций : учебное пособие : специальность 020101 (011000) - Химия / И.Я. Миттова, С.С. Лаврушина, В.Ф. Кострюков ; Воронеж. гос. ун-т. — Воронеж : ЛОП ВГУ, 2005. — 59 с. : ил. — ксерокопия. — Библиогр.: с. 58. |
| 2 | Основные представления и законы химической кинетики. Теоретические основы кинетики гомогенных реакций : (контрольные вопросы для тестирования по курсу "Кинетика и катализ") : учебное пособие : [для спец.: 020101 (011000) - Химия] / Воронеж. гос. ун-т; сост.: И.Я. Миттова [и др.] — Воронеж : ИПЦ ВГУ, 2007. — 12 с. |

17. Информационные технологии, используемые для реализации учебной дисциплины, включая программное обеспечение и информационно-справочные системы (при необходимости)

При реализации дисциплины используются элементы электронного обучения и дистанционные образовательные технологии: ЭУМК «Кинетика и катализ» на портале Электронный университет.

18. Материально-техническое обеспечение дисциплины:

Персональные компьютеры с доступом в Интернет; мультимедийный проектор BENQ, экран, ноутбук.

MS Office 2003 Std Win32 RUS OLP NL AE

19. Фонд оценочных средств:

19.1. Перечень компетенций с указанием этапов формирования и планируемых результатов обучения

| Код и содержание компетенции (или ее части) | Планируемые результаты обучения (показатели достижения заданного уровня освоения компетенции посредством формирования знаний, умений, навыков) | Этапы формирования компетенции (разделы (темы) дисциплины или модуля и их) | ФОС* (средства оценивания) |
|---|--|--|----------------------------|
| | | | |

| | | наименование) | |
|--|---|---|---------------------------|
| ОПК -1 Способность использовать полученные знания теоретических основ фундаментальных разделов химии при решении профессиональных задач | Знать: основные понятия и законы химической кинетики как основу для изучения механизмов химических реакций разных типов, феноменологическое описание реакций разных порядков, особенности кинетического описания реакций в конденсированной фазе, модели зародышеобразования и диффузионные модели в кинетике топохимических реакций, основные типы механизмов гомогенного катализа и характерные черты гетерогенных каталитических реакций. | Основные понятия и законы химической кинетики. Формально - кинетическое описание реакций простых типов. Кинетика сложных химических реакций Кинетика гетерогенных реакций | Устный опрос |
| | Уметь: определять порядок и константу скорости реакции, период полупревращения на основе экспериментальных данных о свойствах системы, использовать теоретические знания для решения конкретных задач химической кинетики. | Основные понятия и законы химической кинетики. Формально - кинетическое описание реакций простых типов. Теоретические основы кинетики гомогенных реакций. Элементарные химические реакции | Решение задач Тест № 1 |
| | Владеть: навыками применения знаний и умений для интерпретации механизма процессов получения широкого круга материалов, включая объекты, полученные самостоятельно в рамках научно-исследовательской деятельности. | Кинетика сложных химических реакций Кинетика гетерогенных реакций Катализ и индукция в химических реакциях. | Решение задач Тест № 2 |
| Промежуточная аттестация | | | КИМ |

* В графе «ФОС» в обязательном порядке перечисляются оценочные средства текущей и промежуточной аттестаций.

19.2 Описание критериев и шкалы оценивания компетенций (результатов обучения) при промежуточной аттестации

- 1) знание основных понятий и законов химической кинетики, особенностей кинетического описания реакций в конденсированной фазе, моделей зародышеобразования и диффузионных моделей в кинетике топохимических реакций;
- 2) знание основных механизмов гомогенного катализа и характерных черт гетерогенных каталитических реакций;
- 3) умение определять порядок и константу скорости реакции, период полупревращения на основе экспериментальных данных о свойствах системы;
- 4) умение использовать теоретические знания для решения конкретных задач химической кинетики, устанавливать взаимосвязь между кинетическими данными и механизмом реакции;
- 5) владение способностью иллюстрировать ответ примерами, фактами, данными научных исследований.

Для оценивания результатов обучения на дифференцированном зачете используется 2-балльная шкала: «зачет», «незачет».

| | | |
|--|---------|--|
| | Уровень | |
|--|---------|--|

| Критерии оценивания компетенций | сформированности компетенций | Шкала оценок |
|--|------------------------------|--------------|
| Обучающийся в полной мере владеет понятийным аппаратом и знанием законов химической кинетики, способен иллюстрировать ответ примерами, фактами, данными научных исследований, применять теоретические знания для решения практических задач в области кинетики и катализа. Может допускать отдельные ошибки при определении порядка реакции, константы скорости, периода полупревращения, интерпретации механизмов гетерогенных и каталитических реакций, не умеет применять теоретические знания для интерпретации конкретных кинетических данных. | Повышенный уровень | зачтено |
| Обучающийся владеет понятийным аппаратом и законами химической кинетики, способен использовать знания для интерпретации кинетических данных конкретных реакций, допускает отдельные ошибки при определении порядка реакции, константы скорости, периода полупревращения, интерпретации механизмов гетерогенных и каталитических реакций. | Базовый уровень | зачтено |
| Обучающийся владеет частично теоретическими основами дисциплины, фрагментарно способен раскрыть законы и теории химической кинетики и катализа, не всегда умеет применять теоретические знания для интерпретации конкретных кинетических данных. | Пороговый уровень | зачтено |
| Обучающийся демонстрирует отрывочные, фрагментарные знания, допускает грубые ошибки. | – | Незачтено |

19.3 Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующие этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы

19.3.1 Перечень вопросов к зачету:

1. Методы определения порядка реакций.
2. Особенности реакций в открытых системах.
3. Принципы и виды классификаций химических реакций.
4. Макрокинетика гетерогенных реакций. Диффузионные модели.
5. Особенности кинетического описания гетерогенных реакций. Основные типы гетерогенных реакций.
6. Методы исследования кинетики реакций.
7. Модельные реакции в закрытых системах.
8. Теории кинетики гетерогенных реакций. Модели зародышеобразования.
9. Элементарные стадии и элементарный акт химической реакции. Реакционное пространство.
10. Кинетическое описание сложного химического процесса (на примере реакции хлорирования этилена).
11. Специфика исследования кинетики гетерогенных реакций. Степень превращения.
12. Теория активных соударений и ее применение для бимолекулярных реакций.
13. Формальная кинетика последовательных реакций. График Раковского.
14. Вывод основного уравнения теории активных соударений теории активированного комплекса.
15. Механизм реакции и принцип независимости элементарных стадий.
16. Активация в би- и мономолекулярных реакциях. Схема Линдемана.
17. Скорость химических реакций. Мгновенная и средняя скорость. Графическая интерпретация.
18. Квазиравновесное и квазистационарное приближение и их роль в кинетике сложных реакций.
19. Кинетическое уравнение химического процесса и уравнения кинетических кривых.
20. Прямая и обратная задачи в кинетике простых и сложных реакций.
21. Кинетическое описание односторонних реакций 1, 2 и т.д. порядков.
22. Кинетическое описание параллельных реакций.
23. Особенности кинетического описания гетерогенных реакций. Основные типы.

24. Основной постулат химической кинетики. Константа скорости реакции и ее зависимость от температуры. Уравнение Аррениуса.

19.3.2 Перечень практических заданий

19.3.3 Тестовые задания

1. Тест № 1. Основные понятия и законы химической кинетики. Формально - кинетическое описание реакций простых типов.

Вариант №1

A1. Выражение $t = \frac{\ln 2}{k}$ является выражением для определения:

- а) времени полупревращения для односторонних реакций первого порядка;
- б) времени полупревращения для односторонних реакций второго порядка;
- в) времени полупревращения для односторонних реакций n-го порядка;
- г) времени полупревращения для односторонних реакций третьего порядка.

A2. Что является определением кинетической кривой

- а) кривая, изображающая изменение натурального логарифма от времени;
- б) кривая, изображающая изменение десятичного логарифма концентрации от времени;
- в) кривая, изображающая изменение концентрации какого-либо компонента от времени;
- г) кривая, изображающая изменение скорости реакции от времени.

A3. Может ли порядок реакции быть нулевым, дробным, отрицательным?

A4. Основной постулат химической кинетики. Физический смысл константы скорости реакции.

B1. Сформулировать принцип независимости элементарных стадий, следствие, вытекающее из него и его математическую формулировку.

B2. Запишите выражение для скорости реакции $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ по компонентам.

C1. Для реакции первого порядка получить дифференциальное и интегральное уравнение зависимости концентрации от времени. Найти время полупревращения.

Вариант №2

A1. Выражение $t = \frac{1}{kC_0}$ является выражением для определения:

- а) времени полупревращения для односторонних реакций первого порядка;
- б) времени полупревращения для односторонних реакций второго порядка;
- в) времени полупревращения для односторонних реакций n-го порядка;
- г) времени полупревращения для односторонних реакций третьего порядка.

A2. Указать неправильный вариант выражения для скорости реакции по i-компоненту

- а) $v_i = \frac{dn_i}{v dt}$
- б) $v_i = \frac{dn_i}{v_i v dt}$
- в) $v_i = \frac{dn_i}{s dt}$
- г) $v_i = v_i U$

A3. Сформулируйте прямую и обратную задачи в кинетике простых реакций. Какие экспериментальные и расчетные данные требуются для решения этих задач?

A4. Как определяются истинная (мгновенная) и средняя скорости химической реакции аналитически и графически?

B1. Перечислить экспериментальные методы получения кинетических кривых.

B2. При изменении начальной концентрации с 1 до 3 моль/л период полураспада реакции уменьшается с 3 часов до 20 минут. Найдите константу скорости реакции.

C1. Выведите дифференциальное и интегральное кинетические уравнения зависимости концентрации от времени для реакций нулевого порядка. Какова размерность константы скорости в этом случае?

Вариант №3

A1. Выражение $t = \frac{C_0}{2k}$ является выражением для определения:

- а) времени полупревращения для односторонних реакций первого порядка;
- б) времени полупревращения для односторонних реакций второго порядка;
- в) времени полупревращения для односторонних реакций нулевого порядка;
- г) времени полупревращения для односторонних реакций третьего порядка.

A2. Для реакции $2NO + Cl_2 \rightarrow 2NOCl$ скорость по компоненту NO равна:

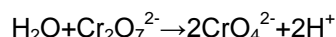
- а) $v_{NO} = -\frac{d[NO]}{v dt}$
- б) $v_{NO} = \frac{d[NO]}{v dt}$
- в) $v_{NO} = -\frac{d[NO]}{2dt}$
- г) $v_{NO} = -\frac{d[NO]}{dt}$

A3. Какую информацию о химической реакции можно получить из зависимости концентрации реагирующего вещества от времени?

A4. Как называется реакция, для которой реакционным пространством служит граница раздела фаз? Дайте определение фазы.

B1. В чем заключается метод изолирования Оствальда, или понижении порядка реакции? В каком случае он применяется?

B2. Химическая реакция в жидкой фазе



Характеризуется кинетическим уравнением, идентичным стехиометрическому. Написать выражение скорости реакции через концентрации реагирующих веществ.

C1. Для реакции второго порядка получить дифференциальное и кинетическое уравнение зависимости концентрации от времени при равенстве начальных концентраций. Найти время полупревращения. От каких величин зависит $t_{1/2}$ в этом случае?

Вариант №4

A1. Выражение $t = \frac{3}{2kC_0^2}$ является выражением для определения:

- а) времени полупревращения для односторонних реакций первого порядка;
- б) времени полупревращения для односторонних реакций второго порядка;
- в) времени полупревращения для односторонних реакций нулевого порядка;
- г) времени полупревращения для односторонних реакций третьего порядка.

A2. Для реакции $2\text{N}_2\text{O} \rightarrow 2\text{N}_2 + \text{O}_2$ скорость по компоненту N_2O равна:

- а) $v_{\text{N}_2\text{O}} = -\frac{d[\text{N}_2\text{O}]}{dt}$
- б) $v_{\text{N}_2\text{O}} = \frac{d[\text{N}_2\text{O}]}{dt}$
- в) $v_{\text{N}_2\text{O}} = -\frac{2dt}{d[\text{N}_2\text{O}]}$
- г) $v_{\text{N}_2\text{O}} = -\frac{dt}{2d[\text{N}_2\text{O}]}$

A3. Как определяется скорость химической реакции в целом? Как эта величина связана со скоростью реакции по данному компоненту?

A4. Для каких реакций концентрация исходного вещества всегда линейно уменьшается со временем?

B1. Раскрыть суть методов определения порядков реакции: метода подстановки и графического метода.

B2. Как можно сравнить эффективность реакторов идеального смешения и идеального вытеснения? У какого из них она выше?

C1. Для реакции нулевого порядка получить дифференциальное и кинетическое уравнение зависимости концентрации от времени при равенстве начальных концентраций. Найти время полупревращения.

Вариант №5

A1. Какая из формул не является выражением для определения времени полупревращения

- а) $t = \frac{\ln 2}{k}$
- б) $t = \frac{1}{kC_0}$
- в) $t = \frac{C_0}{2k}$
- г) $t = \frac{2k}{C_0}$

A2. В чем отличие выражений $v = -\frac{u\eta}{\dots}$ и $v = -\frac{u\epsilon}{\dots}$ (η и ϵ - соответственно число молей и концентрация исходного вещества)?

A3. Что означает термин «период полураспада»?

A4. Для реакции $2A + B \rightarrow 2C + D + B$, $-\frac{dC_A}{dt} = kC_A C_B$ определить порядок реакции по компонентам n_i и суммарный n :

- а) $n_A=2, n_B=1, n=3$
- б) $n_B=1, n=3$
- в) $n_A=1, n=2$
- г) $n_B=1, n=2$

B1. В чем заключается «идеальность» реакторов идеального смешения и идеального вытеснения? Какой режим в этих реакторах называется стационарным? Вывести уравнение для скорости реакции для реактора идеального смешения.

B2. Увеличение начальной концентрации реактива вдвое вызывает удвоение времени полупревращения реакции. Определите порядок реакции по данному компоненту.

C1. Для реакции n -го порядка вывести дифференциальное и кинетическое уравнение зависимости концентрации от времени при равенстве начальных концентраций. Найти время полупревращения.

Вариант №6

A1. Для реакции $2\text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow 2\text{N}_2\text{O}_4 + \text{O}_2$ скорость по компоненту N_2O_5 равна:

- а) $v_{\text{N}_2\text{O}_5} = -\frac{d[\text{N}_2\text{O}_5]}{dt}$
- б) $v_{\text{N}_2\text{O}_5} = \frac{d[\text{N}_2\text{O}_5]}{dt}$
- в) $v_{\text{N}_2\text{O}_5} = -\frac{2dt}{d[\text{N}_2\text{O}_5]}$
- г) $v_{\text{N}_2\text{O}_5} = -\frac{dt}{2d[\text{N}_2\text{O}_5]}$

A2. Что является определением кинетической кривой

- а) кривая, изображающая изменение концентрации какого-либо компонента от времени;
- б) кривая, изображающая изменение десятичного логарифма концентрации от времени;
- в) кривая, изображающая изменение натурального логарифма от времени;
- г) кривая, изображающая изменение скорости реакции от концентрации исходных веществ.

A3. Может ли скорость реакции быть отрицательной величиной? Что означает запись $v = -\frac{dC_A}{dt}$ для реакции $A \rightarrow B$?

A4. Изобразите графически зависимость концентрации продукта реакции от времени в случае реакции нулевого порядка.

B1. Что означает термин время полупревращения и средняя продолжительность жизни молекул реагирующего вещества? Найти время полупревращения для реакции нулевого порядка. Изобразить графически зависимость концентрации продукта реакции от времени.

B2. Раскрыть суть методов определения порядков реакции: метода подстановки и графического метода.

C1. Для реакции первого порядка, протекающей при одинаковых начальных концентрациях реагентов ($C_0=1M$), половина исходного вещества превращается за время, равное $t_{1/2}$. Сколько требуется времени (выразить в $t_{1/2}$), чтобы практически все количество исходного вещества превратилось в продукты?

Вариант №7

A1. Для реакции $A + 2B \rightarrow C + D$, $\frac{dC_C}{dt} = kC_A C_B^2 C_C$ определить порядок реакции по компонентам n_i и суммарный порядок n :

а) $n_A=1, n_B=2, n_C=1, n_D=1, n=3$

б) $n_A=1, n_B=2, n_C=1, n_D=1, n=5$

в) $n_A=1, n_B=2, n_C=1, n_D=0, n=4$

г) $n_A=1, n_B=2, n_C=0, n_D=0, n=3$.

A2. Указать неправильный вариант выражения для скорости реакции по i -компоненту

а) $v_i = \frac{dn_i}{v dt}$

б) $v_i = \frac{dn_i}{v_i v dt}$

в) $v_i = \frac{dn_i}{s dt}$

г) $v_i = v_i U$.

A3. Как записать в общем случае выражение для скорости обратимой реакции?

A4. Основной постулат химической кинетики? Физический смысл константы скорости реакции?

B1. Как определяется из уравнения Аррениуса энергия активации химической реакции? Какой вид может иметь график в аррениусовских координатах? Рассмотреть общий и частный случаи.

B2. Скорость газофазных реакций может быть выражена через парциальное давление P_i , концентрацию C_i и изменение количества одного из веществ. Получить соотношения, связывающие эти выражения.

C1. Для реакции второго порядка получить дифференциальное и кинетическое уравнение зависимости концентрации от времени, представить решение в виде кинетических кривых. Найти время полупревращения.

Вариант №8

A1. Выражение $k = \frac{1}{t_{1/2}} \ln 2$ является выражением для определения:

а) константы скорости двусторонней реакции первого порядка;

б) константы скорости двусторонней реакции второго порядка;

в) константы скорости односторонней реакции первого порядка;

г) константы скорости односторонней реакции второго порядка.

A2. Какая из формул не является выражением для определения времени полупревращения

а) $t = \frac{\ln 2}{k}$

в) $t = \frac{C_0}{2k}$

б) $t = \frac{1}{kC_0}$

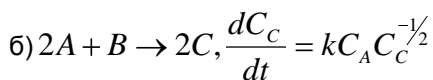
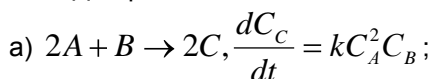
г) $t = \frac{2k}{C_0}$.

A3. Каковы экспериментальные методы исследования химических реакций? Медленных? Быстрых?

A4. Что называется порядком реакции по веществу и общим (полным) порядком реакции?

B1. Напишите выражение для константы скорости реакции первого порядка, используя начальную и текущую концентрации реагирующего вещества. Какова размерность константы скорости реакции первого, второго, третьего, нулевого порядков реакции?

B2. Для реакций



определить порядок по компонентам и суммарный порядок реакции.

C1. Получить кинетическое уравнение для реакции n -го порядка и найти время полупревращения.

Вариант №9

A1. Выражение $k = \frac{(C_0 - C)}{t}$ является выражением для определения:

а) константы скорости двусторонней реакции первого порядка

б) константы скорости двусторонней реакции второго порядка

в) константы скорости односторонней реакции первого порядка

г) константы скорости односторонней реакции нулевого порядка

A2. Выражение $t = \frac{\ln 2}{k}$ является выражением для определения:

- а) времени полупревращения для односторонних реакций первого порядка;
- б) времени полупревращения для односторонних реакций второго порядка;
- в) времени полупревращения для односторонних реакций третьего порядка;
- г) времени полупревращения для односторонних реакций n-го порядка.

A3. Как зависит (покажите графически) константа скорости реакции от исходной концентрации веществ?

A4. Может ли порядок реакции быть нулевым, дробным, отрицательным?

B1. Как определяется из уравнения Аррениуса энергия активации химической реакции? Какой вид может иметь график в аррениусовских координатах? Рассмотреть общий и частный случаи.

B2. Запишите выражение для скорости реакции $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ по компонентам.

C1. Для реакции нулевого порядка, протекающей при одинаковых начальных концентрациях реагентов ($C_0 = 1M$), половина исходного вещества превращается за время, равное $t_{1/2}$. Сколько требуется времени (выразить в $t_{1/2}$), чтобы практически все количество исходного вещества превратилось в продукты?

Вариант №10

A1. Выражение $k = \frac{(C_0 - C)}{C_0 \cdot t}$ является выражением для определения:

- а) константы скорости двусторонней реакции первого порядка
- б) константы скорости двусторонней реакции второго порядка
- в) константы скорости односторонней реакции первого порядка
- г) константы скорости односторонней реакции второго порядка

A2. Выражение $t = \frac{1}{kC_0}$ является выражением для определения:

- а) времени полупревращения для односторонних реакций первого порядка;
- б) времени полупревращения для односторонних реакций второго порядка;
- в) времени полупревращения для односторонних реакций третьего порядка;
- г) времени полупревращения для односторонних реакций n-го порядка.

A3. Зависит ли уравнение кинетической кривой от исходных концентраций реагентов? От типа системы?

A4. Основной постулат химической кинетики. Физический смысл константы скорости реакции.

B1. Сформулировать принцип независимости элементарных стадий, следствие, вытекающее из него и его математическую формулировку.

B2. Скорость газофазных реакций может быть выражена через парциальное давление P_i , концентрацию C_i и изменение количества одного из веществ. Получить соотношения, связывающие эти выражения.

C1. Что означает термин время полупревращения и средняя продолжительность жизни молекул реагирующего вещества? Найти время полупревращения для реакции нулевого порядка. Изобразить графически зависимость концентрации продукта реакции от времени.

Вариант №11

A1. Для реакции $2N_2O_5 \rightarrow 4NO_2 + O_2$ скорость по компоненту N_2O_5 равна:

- а) $v_{N_2O_5} = -\frac{d[N_2O_5]}{dt}$
- б) $v_{N_2O_5} = \frac{d[N_2O_5]}{dt}$
- в) $v_{N_2O_5} = -\frac{d[N_2O_5]}{2dt}$
- г) $v_{N_2O_5} = -\frac{2d[N_2O_5]}{dt}$

A2. Для реакции $A + 2B \rightarrow C + D$, $\frac{dC_C}{dt} = kC_A C_B^2 C_C$ определить порядок реакции по компонентам n_i и

суммарный порядок n :

- а) $n_A=1, n_B=2, n_C=1, n_D=1, n=3$
- б) $n_A=1, n_B=2, n_C=1, n_D=1, n=5$
- в) $n_A=1, n_B=2, n_C=1, n_D=0, n=4$
- г) $n_A=1, n_B=2, n_C=0, n_D=0, n=3$

A3. Укажите размерность константы скорости реакции второго порядка. Можно ли сравнивать константы скорости реакций разных порядков?

A4. В чем заключается «идеальность» реакторов идеального смешения и идеального вытеснения? Какой режим в этих реакторах называется стационарным?

B1. Раскрыть суть определения порядка реакции по времени полупревращения.

B2. Увеличение начальной концентрации реактива вдвое вызывает удвоение времени полупревращения реакции. Определите порядок реакции по данному компоненту

C1. Выведите дифференциальное и интегральное кинетические уравнения зависимости концентрации от времени для реакций нулевого порядка. Какова размерность константы скорости в этом случае?

Вариант №12

A1. Какое из выражений является выражением для нахождения времени полупревращения для реакции первого порядка

- а) $t_{1/2} = \frac{\ln 2}{k}$
- б) $t_{1/2} = \frac{C_0}{2k}$
- в) $t_{1/2} = \frac{C_0}{2k}$
- г) $t_{1/2} = \frac{1}{kC_0}$

A2. Выражение $t_{1/2} = \frac{3}{2kC_0^2}$ является выражением для определения:

- а) времени полупревращения для односторонних реакций первого порядка;
- б) времени полупревращения для односторонних реакций второго порядка;
- в) времени полупревращения для односторонних реакций третьего порядка;
- г) времени полупревращения для односторонних реакций нулевого порядка.

A3. Как определяется скорость химической реакции в целом? Как эта величина связана со скоростью реакции по данному компоненту?

A4. Может ли молекулярность быть больше или меньше порядка реакции? Для каких реакций порядок и молекулярность всегда совпадают?

B1. Напишите выражение для константы скорости реакции первого порядка, используя начальную и текущую концентрации реагирующего вещества. Какова размерность константы скорости реакции первого, второго, третьего, нулевого порядков реакции?

B2. Как определяется из уравнения Аррениуса энергия активации химической реакции? Какой вид может иметь график в аррениусовских координатах? Рассмотреть общий и частный случаи.

C1. Для реакции первого порядка получить дифференциальное и кинетическое уравнение зависимости концентрации от времени. Найти время полупревращения.

Вариант №13

A1. Для реакции $3A + 2B \rightarrow C + 4D$, $-\frac{dC_A}{dt} = kC_A C_B^2$ определить порядок реакции по компонентам n_i и суммарный порядок n :

- а) $n_A=3, n_B=2, n_C=1, n_D=4, n=3$;
- б) $n_A=3, n_B=2, n_C=1, n_D=4, n=5$;
- в) $n_A=3, n_B=2, n_C=0, n_D=0, n=5$;
- г) $n_A=1, n_B=2, n_C=0, n_D=0, n=3$.

A2. Что такое механизм химической реакции? Что понимается под схемой реакции?

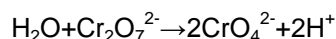
A3. Сформулировать закон действующих масс и дать его кинетический вывод.

A4. Что является определением кинетической кривой

- а) кривая, изображающая изменение концентрации какого-либо компонента от времени;
- б) кривая, изображающая изменение десятичного логарифма концентрации от времени;
- в) кривая, изображающая изменение натурального логарифма от времени;
- г) кривая, изображающая изменение скорости реакции от времени.

B1. Сформулировать принцип независимости элементарных стадий, следствие вытекающее из него и его математическую формулировку.

B2. Химическая реакция в жидкой фазе



Характеризуется кинетическим уравнением, идентичным стехиометрическому. Написать выражение скорости реакции через концентрации реагирующих веществ.

C1. Получить кинетическое уравнение для реакции n -го порядка и найти время полупревращения.

Вариант №14

A1. Для реакции $2A + B \rightarrow 2C + D + B$, $-\frac{dC_A}{dt} = kC_A C_B$ определить суммарный порядок реакции n и по

компонентам n_i

- а) $n_A=2, n_B=1, n_C=2, n_D=1, n=3$;
- б) $n_A=1, n_B=1, n_C=0, n_D=0, n=2$;
- в) $n_A=2, n_B=2, n_C=2, n_D=1, n=4$;
- г) $n_A=1, n_B=1, n_C=0, n_D=0, n=3$.

A2. Что является определением кинетической кривой

- а) кривая, изображающая изменение концентрации какого-либо компонента от времени;
- б) кривая, изображающая изменение десятичного логарифма концентрации от времени;
- в) кривая, изображающая изменение натурального логарифма от времени;
- г) кривая, изображающая изменение скорости реакции от времени.

A3. Как зависит (покажите графически) константа скорости реакции от исходной концентрации веществ?

A4. Можно ли по виду кинетического уравнения сказать, какая рассматривалась реакция: односторонняя или двусторонняя?

B1. Как определяется из уравнения Аррениуса энергия активации химической реакции? Какой вид может иметь график в аррениусовских координатах? Рассмотреть общий и частный случаи.

B2. Запишите выражение для скорости реакции $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ по компонентам.

C1. Для реакции второго порядка получить дифференциальное и кинетическое уравнение зависимости концентрации от времени при равенстве начальных концентраций. Найти время полупревращения.

Вариант №15

A1. Какое из выражений является выражением для нахождения времени полупревращения для реакции третьего порядка

- а) $\frac{\ln 2}{k \frac{1}{k C_0}}$ в) $\frac{C_0}{2k_3}$
 б) $\frac{1}{k C_0}$ г) $\frac{1}{2k C_0^2}$.

A2. Для реакции $2A \rightarrow 4B + C$, $-\frac{dC_A}{dt} = kC_A$ определить суммарный порядок реакции n и порядки по

компонентам n_i

- а) $n_A=1, n_B=0, n_C=0, n=1$; б) $n_A=1, n_B=1, n_C=0, n=2$;
 в) $n_A=2, n_B=4, n_C=1, n=4$; г) $n_A=1, n_B=1, n_C=0, n=3$.

A3. Как определяется истинная (мгновенная) и средняя скорость химической реакции аналитически и графически?

A4. В чем заключается принцип независимости элементарных стадий? При каких условиях он соблюдается?

B1. Сформулировать принцип независимости элементарных стадий, следствие, вытекающее из него и его математическую формулировку.

B2. Сформулировать принцип независимости элементарных стадий, следствие, вытекающее из него и его математическую формулировку.

C1. Для реакции первого порядка, протекающей при одинаковых начальных концентрациях реагентов ($C_0=1M$), половина исходного вещества превращается за время, равное $t_{1/2}$. Сколько требуется времени (выразить в $t_{1/2}$), чтобы практически все количество исходного вещества превратилось в продукты?

Вариант 16

A1. Для реакции $A + B \rightarrow C$, $\frac{dC_C}{dt} = kC_A C_B^{-1}$ определить суммарный порядок реакции и по компонентам

- а) $n_A=1, n_B=1, n_C=1, n=3$; б) $n_A=1, n_B=-1, n_C=0, n=0$;
 в) $n_A=1, n_B=-1, n_C=1, n=1$; г) $n_A=1, n_B=1, n_C=0, n=2$.

A2. Выражение $t_{1/2} = \frac{1}{2kC_0^2}$ является выражением для определения:

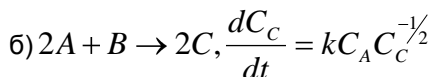
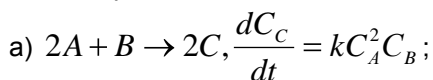
- а) времени полупревращения для односторонних реакций первого порядка;
 б) времени полупревращения для односторонних реакций второго порядка;
 в) времени полупревращения для односторонних реакций третьего порядка;
 г) времени полупревращения для односторонних реакций нулевого порядка.

A3. Может ли скорость реакции быть отрицательной величиной? Ответ мотивируйте.

A4. Определение элементарного акта и элементарной реакции.

B1. Напишите выражение для константы скорости реакции первого порядка, используя начальную и текущую концентрации реагирующего вещества. Какова размерность константы скорости реакции первого, второго, третьего, нулевого порядков реакции?

B2. Для реакций



определить порядок по компонентам и суммарный порядок реакции.

C1. Что означает термин время полупревращения и средняя продолжительность жизни молекул реагирующего вещества? Найти время полупревращения для реакции нулевого порядка. Изобразить графически зависимость концентрации продукта реакции от времени.

Раздел 2. Теоретические основы кинетики гомогенных реакций. Элементарные химические реакции.

ВАРИАНТ 1.

A1. Каким образом общее число двойных столкновений (Z) зависит от температуры и давления?

- а) Z слабо зависит от температуры и не зависит от давления;
 б) Z растет пропорционально $T^{1/2}$ и P^2 ;
 в) $Z \sim T^{-1}$ и P^2 ;
 г) Z не зависит от T и P .

A2. Какой вид имеет основное уравнение для полной скорости мономолекулярной реакции в теории Линдемана?

а) $-\frac{d[A]}{dt} = k_{\infty} [A]$;

б) $-\frac{d[A]}{dt} = k_{\infty} [A]^2$;

в) $-\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_3 [A]^2}{k_2 [A] + k_3}$;

$$\text{г) } -\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_2 k_3 [A]^2}{k_1 k_2 [A] + k_3}$$

A3. Что из себя представляет d_∞ в формуле Сезерленда?

- а) расстояние между бесконечно удаленными молекулами;
- б) диаметр молекулы стремящийся к бесконечности;
- в) газокинетический диаметр молекулы при $T \rightarrow \infty$;
- г) расстояние между бесконечно удаленными атомами.

A4. Что означает термин путь реакции, координата реакции?

A5. Чем вызвана необходимость введения понятия «реакционный центр активированного комплекса»? Что такое реакционный центр?

B1. Получите и проанализируйте выражение для константы скорости k бимолекулярной реакции для молекул разного сорта. От каких параметров зависит k ?

B2. В каких реакциях имеют место затруднения, связанные с орбитальной симметрией: с линейным или циклическим активированным комплексом? Каковы примеры реакций, разрешенных и запрещенных по спине?

ВАРИАНТ 2.

A1. Указать правильный вариант написания формулы Сезерленда:

а) $d^2 = d_\infty^2 \left[1 + \frac{T}{C}\right]$;

б) $d^2 = d_\infty^2 \left[1 + \frac{C}{T}\right]$;

в) $d_\infty^2 = d^2 \left[1 + \frac{C}{T}\right]$;

г) $d_\infty^2 = d^2 \left[1 + \frac{T}{C}\right]$.

A2. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при низких давлениях?

- а) первый;
- б) нулевой;
- в) дробный;
- г) второй.

A3. Какой вид имеет основное уравнение для полной скорости мономолекулярной реакции в теории Линдемана?

а) $-\frac{d[A]}{dt} = k_\infty [A]$;

б) $-\frac{d[A]}{dt} = k_\infty [A]^2$;

в) $-\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_3 [A]^2}{k_2 [A] + k_3}$;

г) $-\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_2 k_3 [A]^2}{k_1 k_2 [A] + k_3}$.

A4. По каким формулам можно рассчитать общее число двойных столкновений (Z): а) для молекул разного сорта; б) для идентичных молекул?

A5. Что представляет собой активированный комплекс? Как он образуется?

B1. Чем с точки зрения метода МО, реакции с циклическим активированным комплексом отличаются от других?

B2. Какой вид принимает основное уравнение теории активированного комплекса для мономолекулярной реакции?

ВАРИАНТ 3.

A1. Что из себя представляет d_∞ в формуле Сезерленда?

- а) расстояние между бесконечно удаленными молекулами;
- б) диаметр молекулы стремящийся к бесконечности;
- в) газокинетический диаметр молекулы при $T \rightarrow \infty$;
- г) расстояние между бесконечно удаленными атомами.

A2. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при высоких давлениях?

- а) первый;
- б) нулевой;
- в) дробный;
- г) второй.

A3. Какое из приведенных уравнений является уравнением Аррениуса:

а) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;

б) $k = A e^{-E/RT}$;

в) $k = AT^n e^{-E/RT}$;

г) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{\Delta V^\ddagger}{RT^2}$.

A4. Какое приближение используется при расчете поверхности потенциальной энергии реакции? В чем оно состоит?

A5. Что понимается под активным столкновением? Какова доля таких столкновений от их общего количества?

B1. Почему при обычных условиях не протекает реакция димеризации этилена с образованием циклобутана?

B2. Что представляет собой предэкспоненциальный множитель A в уравнении Аррениуса? Дать ответ в терминах теории активных столкновений. От каких факторов он зависит?

ВАРИАНТ 4.

A1. Что называется «эффективным» диаметром столкновений?

а) средняя величина расстояния от данной молекулы до соседней при заданном давлении;

б) сумма радиусов молекул, рассчитанных рентгенографически;

в) наименьшее расстояние между центрами сталкивающихся молекул с учетом взаимодействия между ними;

г) сумма радиусов молекул, определенных методом спектроскопии.

A2. Знание, каких свойств молекул необходимо для расчета числа двойных столкновений?

а) массы молекул и энергия их относительного движения;

б) скорость движения и диаметр молекул;

в) газокинетический диаметр и массы молекул;

г) диаметр молекул и их взаимная ориентация.

A3. A12. Какое уравнение является исходным при выводе экспоненциальной зависимости энергии активации от температуры по Вант-Гоффу:

а) $\frac{d \ln k_c}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$;

б) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;

в) $\frac{d \ln k_p}{dT} = \frac{\Delta H^0}{RT^2}$;

г) $\frac{d \ln k_1/k_2}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$.

A4. Какие химические реакции получили название адиабатических?

A5. Какие характерные вопросы возникают при изучении мономолекулярных реакций?

B1. К какому типу относятся следующие элементарные реакции: а) взаимодействие атома водорода с молекулой хлора; б) гидролиз йодистого метила; в) распад бромистого этила на этилен и бромистый водород?

B2. Сформулируйте основные постулаты теории активированного комплекса. Каковы границы применимости этой теории и чем они обусловлены?

ВАРИАНТ 5.

A1. Как связаны между собой $E_{оп}$, экспериментально определяемая по уравнению Аррениуса, и E , входящая в экспоненту уравнения, согласно теории активных столкновений?

а) $E_{оп} = E - \frac{1}{2} RT$;

б) $E = E_{оп} + RT$;

в) $E = E_{оп} - \frac{1}{2} RT$;

г) $E_{оп} = E + \frac{3}{2} RT$.

A2. Какое из приведенных уравнений является уравнением Аррениуса:

а) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;

б) $k = A e^{-E/RT}$;

в) $k = AT^n e^{-E/RT}$;

г) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$.

A3. A10. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при высоких давлениях?

а) первый;

б) нулевой;

в) дробный;

г) второй.

A4. Что такое поверхность потенциальной энергии?

A5. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при высоких давлениях? При низких?

B1. Получите и проанализируйте выражение для константы скорости бимолекулярной реакции для молекул разного сорта. От каких молекулярных параметров зависит k ?

B2. Как выражается «средняя скорость прохождения комплекса через барьер» через молекулярные параметры комплекса? Зависит ли скорость прохождения комплекса через барьер от высоты барьера?

ВАРИАНТ 6.

A1. Каким образом общее число двойных столкновений (Z) зависит от температуры и давления?

- а) Z слабо зависит от температуры и не зависит от давления;
- б) Z растет пропорционально $T^{1/2}$ и P^2 ;
- в) $Z \sim T^{-1}$ и P^2 ;
- г) Z не зависит от T и P .

A2. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при низких давлениях?

- а) первый;
- б) нулевой;
- в) дробный;
- г) второй.

A3. A3. Какое из приведенных уравнений является уравнением Аррениуса:

- а) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;
- б) $k = A e^{-E/RT}$;
- в) $k = AT^n e^{-E/RT}$;
- г) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$.

A4. Пояснить термин «эффективный диаметр». Зависит ли эффективный диаметр от температуры?

A5. Как выражается «средняя скорость прохождения комплекса через барьер» через молекулярные параметры комплекса? Зависит ли скорость прохождения комплекса через барьер от высоты барьера?

B1. Каков механизм активации в мономолекулярных газовых реакциях?

B2. В чем заключается правило Вудворда-Хоффмана?

ВАРИАНТ 7.

A1. Какое уравнение является исходным при выводе экспоненциальной зависимости энергии активации от температуры по Вант-Гоффу:

- а) $\frac{d \ln K_c}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$;
- б) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;
- в) $\frac{d \ln K_p}{dT} = \frac{\Delta H^0}{RT^2}$;
- г) $\frac{d \ln k_1/k_2}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$.

A2. Каков физический смысл множителя множителя $e^{-E/RT}$?

- а) характеризует изменение числа молекул при столкновении;
- б) равен доле активных молекул, энергия которых $\geq E$;
- в) учитывает общее число сталкивающихся молекул;
- г) дает число активных молекул, энергия которых $\geq E$.

A3. Каким образом общее число двойных столкновений (Z) зависит от температуры и давления?

- а) Z слабо зависит от температуры и не зависит от давления;
- б) Z растет пропорционально $T^{1/2}$ и P^2 ;
- в) $Z \sim T^{-1}$ и P^2 ;
- г) Z не зависит от T и P .

A4. Каков физический смысл множителя $d^2 [8\pi RT (\frac{1}{M_1} + \frac{1}{M_2})]^{1/2}$?

A5. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при высоких давлениях? При низких?

B1. Дайте определение энергии активации. Как связаны между собой величины энергии активации, опытной и входящей в уравнение теории активных соударений?

B2. В каких реакциях имеют место затруднения, связанные с орбитальной симметрией: с линейным или циклическим активированным комплексом? Каковы примеры реакций разрешенных и запрещенных по спину?

ВАРИАНТ 8.

A1. В теории активных соударений под активными понимаются такие соударения:

- а) в которых энергия каждой молекулы больше энергии активации;
- б) в которых суммарная энергия двух молекул больше или равна энергии активации;
- в) в которых суммарная энергия молекул больше энергии потенциального барьера;
- г) в которых при взаимодействии молекул выделяется энергия.

A2. Какие величины согласно ТАС определяют предэкспоненциальный множитель (A) уравнения Аррениуса?

- а) вероятностный фактор и доля активных молекул;
- б) общее число столкновений и энергия активации;
- в) вероятностный фактор;
- д) больцмановский множитель и диаметр столкновений.

A3. Как связаны между собой $E_{оп}$, экспериментально определяемая по уравнению Аррениуса, и E , входящая в экспоненту уравнения, согласно теории активных столкновений?

- а) $E_{оп} = E - \frac{1}{2}RT$;
- б) $E = E_{оп} + RT$;
- в) $E = E_{оп} - \frac{1}{2}RT$;
- г) $E_{оп} = E + \frac{3}{2}RT$.

A4. Дайте определение энергии активации. Как связаны между собой величины энергии активации, опытной и входящей в уравнение теории активных соударений?

A5. Как может быть отражено развитие элементарного химического акта на поверхности потенциальной энергии?

B1. Каково основное уравнение теории активированного комплекса? Что такое трансмиссионный коэффициент?

B2. К какому типу относятся следующие элементарные реакции: а) взаимодействие атома водорода с молекулой хлора; б) гидролиз йодистого метила; в) распад бромистого этила на этилен и бромистый водород?

ВАРИАНТ 9.

A1. Каков физический смысл стерического фактора P в теории активных столкновений?

- а) P вносит поправку на распределение молекул по энергии;
- б) P – фактор, учитывающий степень измельчения веществ;
- в) P указывает до и после столкновения;
- г) P – вероятность того, что активное столкновение приведет к реакции.

A2. Какое из приведенных уравнений является уравнением Аррениуса:

- а) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;
- б) $k = A e^{-E/RT}$;
- в) $k = AT^n e^{-E/RT}$;
- г) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{\Delta V^\ddagger}{RT^2}$.

A3. Каков физический смысл больцмановского множителя $e^{-E/RT}$?

- а) характеризует изменение числа молекул при столкновении;
- б) равен доле активных молекул, энергия которых $\geq E$;
- в) учитывает общее число сталкивающихся молекул;
- г) дает число активных молекул, энергия которых $\geq E$.

A4. Какие реакции называются мономолекулярными? Для каких молекул они характерны?

A5. Как определяются газокинетические диаметры сталкивающихся молекул? Что такое средний диаметр столкновения?

B1. На основании теории активных столкновений показать, каким образом с ростом температуры изменяются величины предэкспоненциального множителя и экспоненты в уравнении для константы скорости бимолекулярной реакции.

B2. Чем с точки зрения метода МО, реакции с циклическим активированным комплексом отличаются от других?

ВАРИАНТ 10.

A1. Как связаны между собой $E_{оп}$, экспериментально определяемая по уравнению Аррениуса, и E , входящая в экспоненту уравнения, согласно теории активных столкновений?

- а) $E_{оп} = E - \frac{1}{2}RT$;
- б) $E = E_{оп} + RT$;
- в) $E = E_{оп} - \frac{1}{2}RT$;
- г) $E_{оп} = E + \frac{3}{2}RT$.

A2. Какой вид имеет основное уравнение для полной скорости мономолекулярной реакции в теории Линдемана?

- а) $-\frac{d[A]}{dt} = k_{\infty}[A]$;
- б) $-\frac{d[A]}{dt} = k_{\infty}[A]^2$;

$$\text{в) } -\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_3 [A]^2}{k_2 [A] + k_3};$$

$$\text{г) } -\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_2 k_3 [A]^2}{k_1 k_2 [A] + k_3}.$$

A3. Каков физический смысл стерического фактора P в теории активных столкновений?

- а) P вносит поправку на распределение молекул по энергии;
- б) P – фактор, учитывающий степень измельчения веществ;
- в) P указывает на степень взаимодействия молекул до и после столкновения;
- г) P – вероятность того, что активное столкновение приведет к реакции.

A4. Как рассчитывается вероятность столкновений двух частиц?

A5. Чем объяснить значительные расхождения между величинами предэкспоненциального множителя A в уравнении Аррениуса, вычисленными по опытным данным и рассчитанными по теории активных столкновений?

V1. В чем заключается правило Вудворда-Хоффмана?

V2. Сформулируйте основные постулаты теории активированного комплекса. Каковы границы применимости этой теории и чем они обусловлены?

ВАРИАНТ 11.

A1. Указать правильный вариант написания формулы Сезерленда:

$$\text{а) } d^2 = d_{\infty}^2 \left[1 + \frac{T}{T_0}\right];$$

$$\text{б) } d^2 = d_{\infty}^2 \left[1 + \frac{T_0}{T}\right];$$

$$\text{в) } d_{\infty}^2 = d^2 \left[1 + \frac{T}{T_0}\right];$$

$$\text{г) } d_{\infty}^2 = d^2 \left[1 + \frac{T_0}{T}\right].$$

A2. Знание каких свойств молекул необходимо для расчета числа двойных столкновений?

- а) массы молекул и энергия их относительного движения;
- б) скорость движения и диаметр молекул;
- в) газокинетический диаметр и массы молекул;
- г) диаметр молекул и их взаимная ориентация.

A3. Что называется «эффективным» диаметром столкновений?

- а) средняя величина расстояния от данной молекулы до соседней при заданном давлении;
- б) сумма радиусов молекул, рассчитанных рентгенографически;
- в) наименьшее расстояние между центрами сталкивающихся молекул с учетом взаимодействия между ними;
- г) сумма радиусов молекул, определенных методом спектроскопии.

A4. Каков физический смысл энергии активации в теории активных столкновений?

A5. Какие значения принимает стерический фактор P при благоприятной и неблагоприятной ориентации молекул в пространстве?

V1. Получите и проанализируйте выражение для константы скорости k бимолекулярной реакции для молекул разного сорта. От каких параметров зависит k ?

V2. В каких реакциях имеют место затруднения, связанные с орбитальной симметрией: с линейным или циклическим активированным комплексом? Каковы примеры реакций, разрешенных и запрещенных по спину?

ВАРИАНТ 12.

A1. Указать правильный вариант написания формулы Сезерленда:

$$\text{а) } d^2 = d_{\infty}^2 \left[1 + \frac{T}{T_0}\right];$$

$$\text{б) } d^2 = d_{\infty}^2 \left[1 + \frac{T_0}{T}\right];$$

$$\text{в) } d_{\infty}^2 = d^2 \left[1 + \frac{T}{T_0}\right];$$

$$\text{г) } d_{\infty}^2 = d^2 \left[1 + \frac{T_0}{T}\right].$$

A2. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при низких давлениях?

- а) первый;
- б) нулевой;
- в) дробный;
- г) второй.

A3. Какой вид имеет основное уравнение для полной скорости мономолекулярной реакции в теории Линдемана?

$$\text{а) } -\frac{d[A]}{dt} = k_{\infty} [A];$$

$$\text{б) } -\frac{d[A]}{dt} = k_{\infty} [A]^2;$$

$$\text{в) } -\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_3 [A]^2}{k_2 [A] + k_3};$$

$$\text{г) } -\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_2 k_3 [A]^2}{k_1 k_2 [A] + k_3}$$

A4. По каким формулам можно рассчитать общее число двойных столкновений (Z): а) для молекул разного сорта; б) для идентичных молекул?

A5. Что представляет собой активированный комплекс? Как он образуется?

V1. Чем с точки зрения метода МО, реакции с циклическим активированным комплексом отличаются от других?

V2. Какой вид принимает основное уравнение теории активированного комплекса для мономолекулярной реакции?

ВАРИАНТ 13.

A1. Что из себя представляет d_∞ в формуле Сезерленда?

а) расстояние между бесконечно удаленными молекулами;

б) диаметр молекулы стремящийся к бесконечности;

в) газокинетический диаметр молекулы при $T \rightarrow \infty$;

г) расстояние между бесконечно удаленными атомами.

A2. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при высоких давлениях?

а) первый;

б) нулевой;

в) дробный;

г) второй.

A3. Какое из приведенных уравнений является уравнением Аррениуса:

а) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;

б) $k = A e^{-E/RT}$;

в) $k = AT^n e^{-E/RT}$;

г) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{\Delta V^0}{RT^2}$.

A4. Какое приближение используется при расчете поверхности потенциальной энергии реакции? В чем оно состоит?

A5. Что понимается под активным столкновением? Какова доля таких столкновений от их общего количества?

V1. Почему при обычных условиях не протекает реакция димеризации этилена с образованием циклобутана?

V2. Что представляет собой предэкспоненциальный множитель A в уравнении Аррениуса? Дать ответ в терминах теории активных столкновений. От каких факторов он зависит?

ВАРИАНТ 14.

A1. Что называется «эффективным» диаметром столкновений?

а) средняя величина расстояния от данной молекулы до соседней при заданном давлении;

б) сумма радиусов молекул, рассчитанных рентгенографически;

в) наименьшее расстояние между центрами сталкивающихся молекул с учетом взаимодействия между ними;

г) сумма радиусов молекул, определенных методом спектроскопии.

A2. Знание, каких свойств молекул необходимо для расчета числа двойных столкновений?

а) массы молекул и энергия их относительного движения;

б) скорость движения и диаметр молекул;

в) газокинетический диаметр и массы молекул;

г) диаметр молекул и их взаимная ориентация.

A3. A12. Какое уравнение является исходным при выводе экспоненциальной зависимости энергии активации от температуры по Вант-Гоффу:

а) $\frac{d \ln K_c}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$;

б) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;

в) $\frac{d \ln K_p}{dT} = \frac{\Delta H^0}{RT^2}$;

г) $\frac{d \ln k_1/k_2}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$.

A4. Какие химические реакции получили название адиабатических?

A5. Какие характерные вопросы возникают при изучении мономолекулярных реакций?

V1. К какому типу относятся следующие элементарные реакции: а) взаимодействие атома водорода с молекулой хлора; б) гидролиз йодистого метила; в) распад бромистого этила на этилен и бромистый водород?

V2. Сформулируйте основные постулаты теории активированного комплекса. Каковы границы применимости этой теории и чем они обусловлены?

ВАРИАНТ 15.

A1. Как связаны между собой $E_{\text{оп}}$, экспериментально определяемая по уравнению Аррениуса, и E , входящая в экспоненту уравнения, согласно теории активных столкновений?

- а) $E_{\text{оп}} = E - \frac{1}{2}RT$;
- б) $E = E_{\text{оп}} + RT$;
- в) $E = E_{\text{оп}} - \frac{1}{2}RT$;
- г) $E_{\text{оп}} = E + \frac{3}{2}RT$.

A2. Какое из приведенных уравнений является уравнением Аррениуса:

- а) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;
- б) $k = A e^{-E/RT}$;
- в) $k = AT^n e^{-E/RT}$;
- г) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$.

A3. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при высоких давлениях?

- а) первый;
- б) нулевой;
- в) дробный;
- г) второй.

A4. Что такое поверхность потенциальной энергии?

A5. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при высоких давлениях? При низких?

B1. Получите и проанализируйте выражение для константы скорости бимолекулярной реакции для молекул разного сорта. От каких молекулярных параметров зависит k ?

B2. Как выражается «средняя скорость прохождения комплекса через барьер» через молекулярные параметры комплекса? Зависит ли скорость прохождения комплекса через барьер от высоты барьера?

ВАРИАНТ 16.

A1. Каким образом общее число двойных столкновений (Z) зависит от температуры и давления?

- а) Z слабо зависит от температуры и не зависит от давления;
- б) Z растет пропорционально $T^{1/2}$ и P^2 ;
- в) $Z \sim T^{-1}$ и P^2 ;
- г) Z не зависит от T и P .

A2. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при низких давлениях?

- а) первый;
- б) нулевой;
- в) дробный;
- г) второй.

A3. А3. Какое из приведенных уравнений является уравнением Аррениуса:

- а) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;
- б) $k = A e^{-E/RT}$;
- в) $k = AT^n e^{-E/RT}$;
- г) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$.

A4. Пояснить термин «эффективный диаметр». Зависит ли эффективный диаметр от температуры?

A5. Как выражается «средняя скорость прохождения комплекса через барьер» через молекулярные параметры комплекса? Зависит ли скорость прохождения комплекса через барьер от высоты барьера?

B1. Каков механизм активации в мономолекулярных газовых реакциях?

B2. В чем заключается правило Вудворда-Хоффмана?

ВАРИАНТ 17.

A1. Какое уравнение является исходным при выводе экспоненциальной зависимости энергии активации от температуры по Вант-Гоффу:

- а) $\frac{d \ln K_c}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$;
- б) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;
- в) $\frac{d \ln K_p}{dT} = \frac{\Delta H^0}{RT^2}$;
- г) $\frac{d \ln k_1/k_2}{dT} = \frac{\Delta U^0}{RT^2}$.

A2. Каков физический смысл множителя $e^{-E/RT}$?

- а) характеризует изменение числа молекул при столкновении;
- б) равен доле активных молекул, энергия которых $\geq E$;
- в) учитывает общее число сталкивающихся молекул;
- г) дает число активных молекул, энергия которых $\geq E$.

A3. Каким образом общее число двойных столкновений (Z) зависит от температуры и давления?

- а) Z слабо зависит от температуры и не зависит от давления;
- б) Z растет пропорционально $T^{1/2}$ и P^2 ;
- в) $Z \sim T^{-1}$ и P^2 ;
- г) Z не зависит от T и P .

A4. Каков физический смысл множителя $d^2[8\pi RT(\frac{1}{M_1} + \frac{1}{M_2})]^{1/2}$?

A5. По какому порядку протекает мономолекулярная реакция в газовой фазе при высоких давлениях? При низких?

B1. Дайте определение энергии активации. Как связаны между собой величины энергии активации, опытной и входящей в уравнение теории активных соударений?

B2. В каких реакциях имеют место затруднения, связанные с орбитальной симметрией: с линейным или циклическим активированным комплексом? Каковы примеры реакций разрешенных и запрещенных по спину?

ВАРИАНТ 18.

A1. В теории активных соударений под активными понимаются такие соударения:

- а) в которых энергия каждой молекулы больше энергии активации;
- б) в которых суммарная энергия двух молекул больше или равна энергии активации;
- в) в которых суммарная энергия молекул больше энергии потенциального барьера;
- г) в которых при взаимодействии молекул выделяется энергия.

A2. Какие величины согласно ТАС определяют предэкспоненциальный множитель (A) уравнения Аррениуса?

- а) вероятностный фактор и доля активных молекул;
- б) общее число столкновений и энергия активации;
- в) вероятностный фактор;
- д) больцмановский множитель и диаметр столкновений.

A3. Как связаны между собой $E_{оп}$, экспериментально определяемая по уравнению Аррениуса, и E , входящая в экспоненту уравнения, согласно теории активных столкновений?

- а) $E_{оп} = E - \frac{1}{2}RT$;
- б) $E = E_{оп} + RT$;
- в) $E = E_{оп} - \frac{1}{2}RT$;
- г) $E_{оп} = E + \frac{3}{2}RT$.

A4. Дайте определение энергии активации. Как связаны между собой величины энергии активации, опытной и входящей в уравнение теории активных соударений?

A5. Как может быть отражено развитие элементарного химического акта на поверхности потенциальной энергии?

B1. Каково основное уравнение теории активированного комплекса? Что такое трансмиссионный коэффициент?

B2. К какому типу относятся следующие элементарные реакции: а) взаимодействие атома водорода с молекулой хлора; б) гидролиз йодистого метила; в) распад бромистого этила на этилен и бромистый водород?

ВАРИАНТ 19.

A1. Каков физический смысл стерического фактора P в теории активных столкновений?

- а) P вносит поправку на распределение молекул по энергии;
- б) P – фактор, учитывающий степень измельчения веществ;
- в) P указывает на степень взаимодействия молекул до и после столкновения;
- г) P – вероятность того, что активное столкновение приведет к реакции.

A2. Какое из приведенных уравнений является уравнением Аррениуса:

- а) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{E}{RT^2} + b$;
- б) $k = A e^{-E/RT}$;
- в) $k = AT^n e^{-E/RT}$;
- г) $\frac{d \ln k}{dT} = \frac{\Delta V^0}{RT^2}$.

A3. Каков физический смысл больцмановского множителя множителя $e^{-E/RT}$?

- а) характеризует изменение числа молекул при столкновении;
- б) равен доле активных молекул, энергия которых $\geq E$;

в) учитывает общее число сталкивающихся молекул;

г) дает число активных молекул, энергия которых $\geq E$.

A4. Какие реакции называются мономолекулярными? Для каких молекул они характерны?

A5. Как определяются газокинетические диаметры сталкивающихся молекул? Что такое средний диаметр столкновения?

B1. На основании теории активных столкновений показать, каким образом с ростом температуры изменяются величины предэкспоненциального множителя и экспоненты в уравнении для константы скорости бимолекулярной реакции.

B2. Чем с точки зрения метода МО, реакции с циклическим активированным комплексом отличаются от других?

ВАРИАНТ 20.

A1. Как связаны между собой $E_{оп}$, экспериментально определяемая по уравнению Аррениуса, и E , входящая в экспоненту уравнения, согласно теории активных столкновений?

а) $E_{оп} = E - \frac{1}{2}RT$;

б) $E = E_{оп} + RT$;

в) $E = E_{оп} - \frac{1}{2}RT$;

г) $E_{оп} = E + \frac{2}{2}RT$.

A2. Какой вид имеет основное уравнение для полной скорости мономолекулярной реакции в теории Линдемана?

а) $-\frac{d[A]}{dt} = k_{\infty}[A]$;

б) $-\frac{d[A]}{dt} = k_{\infty}[A]^2$;

в) $-\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_3 [A]^2}{k_2 [A] + k_3}$;

г) $-\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_2 k_3 [A]^2}{k_1 k_2 [A] + k_3}$.

A3. Каков физический смысл стерического фактора P в теории активных столкновений?

а) P вносит поправку на распределение молекул по энергии;

б) P – фактор, учитывающий степень измельчения веществ;

в) P указывает на степень взаимодействия молекул до и после столкновения;

г) P – вероятность того, что активное столкновение приведет к реакции.

A4. Как рассчитывается вероятность столкновений двух частиц?

A5. Чем объяснить значительные расхождения между величинами предэкспоненциального множителя A в уравнении Аррениуса, вычисленными по опытным данным и рассчитанными по теории активных столкновений?

B1. В чем заключается правило Вудворда-Хоффмана?

B2. Сформулируйте основные постулаты теории активированного комплекса. Каковы границы применимости этой теории и чем они обусловлены?

ВАРИАНТ 21.

A1. Указать правильный вариант написания формулы Сезерленда:

а) $d^2 = d_{\infty}^2 [1 + \frac{T}{C}]$;

б) $d^2 = d_{\infty}^2 [1 + \frac{C}{T}]$;

в) $d_{\infty}^2 = d^2 [1 + \frac{C}{T}]$;

г) $d_{\infty}^2 = d^2 [1 + \frac{T}{C}]$.

A2. Знание каких свойств молекул необходимо для расчета числа двойных столкновений?

а) массы молекул и энергия их относительного движения;

б) скорость движения и диаметр молекул;

в) газокинетический диаметр и массы молекул;

г) диаметр молекул и их взаимная ориентация.

A3. Что называется «эффективным» диаметром столкновений?

а) средняя величина расстояния от данной молекулы до соседней при заданном давлении;

б) сумма радиусов молекул, рассчитанных рентгенографически;

в) наименьшее расстояние между центрами сталкивающихся молекул с учетом взаимодействия между ними;

г) сумма радиусов молекул, определенных методом спектроскопии.

A4. Каков физический смысл энергии активации в теории активных столкновений?

A5. Какие значения принимает стерический фактор P при благоприятной и неблагоприятной ориентации молекул в пространстве?

В1. Получите и проанализируйте выражение для константы скорости k бимолекулярной реакции для молекул разного сорта. От каких параметров зависит k ?

В2. В каких реакциях имеют место затруднения, связанные с орбитальной симметрией: с линейным или циклическим активированным комплексом? Каковы примеры реакций, разрешенных и запрещенных по спине?

ВАРИАНТ 22.

А1. Каким образом общее число двойных столкновений (Z) зависит от температуры и давления?

а) Z слабо зависит от температуры и не зависит от давления;

б) Z растет пропорционально $T^{1/2}$ и P^2 ;

в) $Z \sim T^{-1}$ и P^2 ;

г) Z не зависит от T и P .

А2. Какой вид имеет основное уравнение для полной скорости мономолекулярной реакции в теории Линдемана?

а) $-\frac{d[A]}{dt} = k_{\infty} [A]$;

б) $-\frac{d[A]}{dt} = k_{\infty} [A]^2$;

в) $-\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_2 [A]^2}{k_2 [A] + k_3}$;

г) $-\frac{d[A]}{dt} = \frac{k_1 k_2 k_3 [A]^2}{k_1 k_2 [A] + k_3}$.

А3. Что из себя представляет d_{∞} в формуле Сезерленда?

а) расстояние между бесконечно удаленными молекулами;

б) диаметр молекулы стремящийся к бесконечности;

в) газокинетический диаметр молекулы при $T \rightarrow \infty$;

г) расстояние между бесконечно удаленными атомами.

А4. Что означает термин путь реакции, координата реакции?

А5. Чем вызвана необходимость введения понятия «реакционный центр активированного комплекса»? Что такое реакционный центр?

В1. Получите и проанализируйте выражение для константы скорости k бимолекулярной реакции для молекул разного сорта. От каких параметров зависит k ?

В2. В каких реакциях имеют место затруднения, связанные с орбитальной симметрией: с линейным или циклическим активированным комплексом? Каковы примеры реакций, разрешенных и запрещенных по спине?

19.3.4 Перечень заданий для контрольных работ

19.3.5 Темы курсовых работ

19.3.6 Темы рефератов

19.4. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций

Оценка знаний, умений и навыков, характеризующая этапы формирования компетенций в рамках изучения дисциплины осуществляется в ходе текущей и промежуточной аттестаций.

Текущая аттестация проводится в соответствии с Положением о текущей аттестации обучающихся по программам высшего образования Воронежского государственного университета. Текущая аттестация проводится в форме устного опроса, решения задач, тестирования. Критерии оценивания приведены выше.

Промежуточная аттестация проводится в соответствии с Положением о промежуточной аттестации обучающихся по программам высшего образования.

Контрольно-измерительные материалы промежуточной аттестации включают в себя теоретические вопросы и практико-ориентированное задание, позволяющие оценить уровень полученных знаний.

При оценивании используются количественные шкалы оценок. Критерии оценивания приведены выше. При наборе студентами при выполнении ВСЕХ! тестов более 50% максимально возможного числа баллов студентам может быть выставлен зачет автоматом.