| Министерство науки и высшего образования РФ<br>Ульяновский государственный университет | Форма |  |
|--|-------|--|
| Ф – Рабочая программа дисциплины   |       |  |

#### **УТВЕРЖДЕНО**

Решением Ученого совета инженернофизического факультета высоких технологий от «18 » июня 2024 г. Протокол № 11 Председатель В.В.Рыбин

«<u>18</u>» (подпись) «<u>18</u>» июня 2024г

## РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

| Дисциплина | Физическая и коллоидная химия                             |
|------------|---|
| Факультет  | Инженерно-физический факультет высоких технологий         |
| Кафедра    | Кафедра нефтегазового дела и сервиса                      |
| Курс       | 2 - очная форма обучения; 1 - очно-заочная форма обучения |

| Направление (специальность): <u>21.03.01 Нефтегазовое дело</u>                            |
|---|
| Направленность (профиль/специализация): Эксплуатация и обслуживание объектов добычи нефти |
| Форма обучения: <u>очно-заочная, очная, заочная</u>                                       |
| Дата введения в учебный процесс УлГУ: 01.09.2024 г.                                       |
| Программа актуализирована на заседании кафедры: протокол № от                             |
| 20г. Программа актуализирована на заседании кафедры: протокол № от                        |
| 20г. Программа актуализирована на заседании кафедры: протокол №                           |
| от 20 г.  |
|   |

## Сведения о разработчиках:

| ФИО                          | КАФЕДРА                              | Должность, ученая степень, звание            |
|------------------------------|--------------------------------------|--|
| Кузнецов Владимир Алексеевич | Кафедра нефтегазового дела и сервиса | Доцент, Кандидат технических наук,<br>Доцент |

#### 1. ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

#### Цели освоения дисциплины:

формирование у студентов правильного понимания физико-химической сущности процессов протекающихвокружающейсредеивнефтегазовомкомплексеииспользованииосновных законовфизической иколлоидной химиивпоследующей профессиональной деятельности

#### Задачи освоения дисциплины:

·изучение и правильное осознание практической значимости основных законов физической и коллоидной химии и области их применения в нефтегазовом комплексе;

·формирование способности выполнять расчеты физико-химических параметров в нефтегазовом производстве на основе методов физической и коллоидной химии;

·формирование творческого мышления, объединение фундаментальных знаний, основных законов и методов проведения физико-химических исследований, с последующей обработкой и анализом результатов проводимых исследований;

·формирование навыков самостоятельной постановки и проведения теоретических и экспериментальных физико-химических исследований.

#### 2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОПОП

Дисциплина «Физическая и коллоидная химия» относится к числу дисциплин блока Б1.О, предназначенного для студентов, обучающихся по направлению: 21.03.01 Нефтегазовое дело.

В процессе изучения дисциплины формируются компетенции: ОПК-1.

Основные положения дисциплины используются в дальнейшем при изучении таких дисциплин как: Подготовка к сдаче и сдача государственного экзамена, Технологическая практика, Теоретическая и прикладная механика, Обслуживание и ремонт скважин, Инженерная графика, Дифференциальные уравнения и дискретная математика, Физика, Математический анализ, Материаловедение, Метрология, стандартизация и сертификация, Теория вероятностей и математическая статистика.

3. ПЕРЕЧЕНЬ ПЛАНИРУЕМЫХ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫХ С ПЛАНИРУЕМЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ ОСВОЕНИЯ ОСНОВНОЙ ПРОФЕССИОНАЛЬНОЙ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ



| Код и наименование реализуемой компетенции  | Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесенных с индикаторами достижения компетенций  |
|---|---|
| ОПК-1 Способен решать задачи, относящиеся к профессиональной деятельности, применяя методы моделирования, математического анализа, естественнонаучные и общеинженерные знания | • основные понятия и соотношения термодинамик и поверхностных явлений,поверхностном натяжении и поверхностной энергии,адсорбции,адгезии,когезии,смачивании,растекани и, капиллярной конденсации уметь:  выполнять основные химические операции; определять термодинамическиехарактеристикихимическихреакций и равновесные концентрации веществ; • определять составы сосуществующих фаз в бинарных гетерогенных системах; • прогнозировать влияние различных факторов на поверхностное натяжение и поверхностную энергию; • получать и очищать коллоидные растворы; • обобщать и обрабатывать экспериментальную информацию в виде лабораторных отчетов.  владеть:  методамирасчетамихимическогоравновесия;методами измерения поверхностного натяжения, краевого угла, величины адсорбции и удельной поверхности, вязкости, концентрации мицеллообразования, электрокинетического потенциала |

## 4. ОБЩАЯ ТРУДОЕМКОСТЬ ДИСЦИПЛИНЫ

## 4.1. Объем дисциплины в зачетных единицах (всего): 3 ЗЕТ

## 4.2. Объем дисциплины по видам учебной работы (в часах): 108 часов

Форма обучения: очно-заочная

| Вид учебной работы  | Количество часов (форма обучения | 1 <u>очно-заочная</u> ) |
|---|----------------------------------|-------------------------|
|   | Всего по плану                   | В т.ч. по семестрам     |
|   |                                  | 3                       |
| 1   | 2                                | 3                       |
| Контактная работа обучающихся с преподавателем в соответствии с   | 16                               | 36                      |
| Аудиторные занятия:   | 16                               | 36                      |
| Лекции  | 8                                | 18                      |
| Семинары и практические занятия   | -                                | -                       |
| Лабораторные работы, практикумы   | 8                                | 18                      |
| Самостоятельная работа  | 92                               | 72                      |
| Форма текущего контроля знаний и контроля самостоятельной работы: тестирование, контр. работа, коллоквиум, реферат и др. (не менее 2 видов) | Тестирование                     | Тестирование            |



| Вид учебной работы                             | Количество часов (форма обучения | ения <u>очно-заочная</u> ) |  |  |
|--|----------------------------------|----------------------------|--|--|
|  | Всего по плану                   | В т.ч. по семестрам        |  |  |
|  |                                  | 3                          |  |  |
| 1  | 2                                | 3                          |  |  |
| Курсовая работа                                | -                                | -                          |  |  |
| Виды промежуточной аттестации (экзамен, зачет) | Зачёт                            | Зачёт                      |  |  |
| Всего часов по дисциплине                      | 108                              | 108                        |  |  |

Форма обучения: очная

| Вид учебной работы  | Количество часов (форма | обучения <u>очная</u> ) |
|---|-------------------------|-------------------------|
|   | Всего по плану          | В т.ч. по семестрам     |
|   |                         | 3                       |
| 1   | 2                       | 3                       |
| Контактная работа обучающихся с преподавателем в соответствии с   | 36                      | 36                      |
| Аудиторные занятия:   | 36                      | 36                      |
| Лекции  | 18                      | 18                      |
| Семинары и практические занятия   | -                       | -                       |
| Лабораторные работы, практикумы   | 18                      | 18                      |
| Самостоятельная работа  | 72                      | 72                      |
| Форма текущего контроля знаний и контроля самостоятельной работы: тестирование, контр. работа, коллоквиум, реферат и др. (не менее 2 видов) | Тестирование            | Тестирование            |
| Курсовая работа   | -                       | -                       |
| Виды промежуточной аттестации (экзамен, зачет)  | Зачёт                   | Зачёт                   |
| Всего часов по дисциплине   | 108                     | 108                     |

Форма обучения: заочная



| Количество часов (форма обучения <u>заочная</u> ) |  |  |  |
|---|--|--|--|
| Всего по плану                                    |  |  |  |
| 2   |  |  |  |
| 14  |  |  |  |
| 14  |  |  |  |
| 8   |  |  |  |
| -   |  |  |  |
| 6   |  |  |  |
| 90  |  |  |  |
|   |  |  |  |
| -   |  |  |  |
| Зачёт   |  |  |  |
| 0   |  |  |  |
|   |  |  |  |



## 4.3. Содержание дисциплины. Распределение часов по темам и видам учебной работы

Форма обучения: очно-заочная

|  | Всего       | Виды учебных занятий |        |                                 |  |                            | Форма                |
|--|-------------|----------------------|--------|---------------------------------|--|----------------------------|----------------------|
| разделов<br>и тем  |             | Аудиторные занятия   |        |                                 | Занятия в                                      | Самостоя                   | текущего<br>контроля |
|  |             |                      | Лекции | Практиче ские занятия, семинары | Лаборато<br>рные<br>работы, п<br>рактикум<br>ы | интеракти<br>вной<br>форме | тельная<br>работа    |
| 1  | 2           | 3                    | 4      | 5                               | 6  | 7                          | 8                    |
| Раздел 1. Фі   | изическая и | коллоидная хи        | мия    |                                 |  |                            |                      |
| Тема 1.1. 1<br>. Законы те<br>рмодинами<br>ки, термод<br>инамическ<br>ие<br>потенциал<br>ы                                     | 26          | 2                    | 0      | 2                               | 0  | 22                         | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.2. 2.<br>Химическо<br>е   | 0           | 0                    | 0      | 0                               | 0  | 0                          | Тестирова<br>ние     |
| равновесие   |             |                      |        |                                 |  |                            |                      |
| Тема 1.3.<br>Химическа<br>я кинетика<br>и катализ.Д<br>исперсные<br>системы,те<br>рмодинами<br>ка поверхн<br>остных<br>явлений | 28          | 2                    | 0      | 2                               | 0  | 24                         | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.4<br>Электрохи<br>мия   | 0           | 0                    | 0      | 0                               | 0  | 0                          | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.5.<br>Химическа<br>я кинетика<br>и катализ  | 0           | 0                    | 0      | 0                               | 0  | 0                          | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.6.<br>Дисперсны<br>е системы,<br>термодина<br>мика повер  | 0           | 0                    | 0      | 0                               | 0  | 0                          | Тестирова<br>ние     |



| Название   | Всего | Виды учебных занятий |                                 |  |   |          | Форма                |
|--|-------|----------------------|---------------------------------|--|---|----------|----------------------|
| разделов<br>и тем  |       | Аудиторные занятия   |                                 |  | Занятия в                                 | Самостоя | текущего<br>контроля |
|  |       | Лекции               | Практиче ские занятия, семинары | Лаборато<br>рные<br>работы, п<br>рактикум<br>ы | интеракти тельная<br>вной работа<br>форме | знаний   |                      |
| 1  | 2     | 3                    | 4                               | 5  | 6   | 7        | 8                    |
| хностных<br>явлений  |       |                      |                                 |  |   |          |                      |
| Тема 1.7.<br>.Адсорбция  | 26    | 2                    | 0                               | 2  | 0   | 22       | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.8.<br>Адгезия   | 0     | 0                    | 0                               | 0  | 0   | 0        | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.9.<br>Дисперсны<br>е системы,<br>устойчивос<br>ть и<br>коагуляция | 28    | 2                    | 0                               | 2  | 0   | 24       | Тестирова<br>ние     |
| Итого<br>подлежит<br>изучению  | 108   | 8                    | 0                               | 8  | 0   | 92       |                      |

## 4.3. Содержание дисциплины. Распределение часов по темам и видам учебной работы

Форма обучения: очная

| Название Всего разделов и тем  | Виды учебні   | небных занятий     |                   |        |           |          |                      |
|--|---|--------------------|-------------------|--------|-----------|----------|----------------------|
|  |   | Аудиторные занятия |                   |        | Занятия в | Самостоя | текущего<br>контроля |
|  | Лекции Практиче Лаборато вной форме азанятия, работы, п семинары рактикум ы |                    | тельная<br>работа | знаний |           |          |                      |
| 1  | 2   | 3                  | 4                 | 5      | 6         | 7        | 8                    |
| Раздел 1. Фи   | зическая и ко   | ллоидная хим       | ия                |        |           |          |                      |
| Тема 1.1. 1<br>. Законы те<br>рмодинами<br>ки, термод<br>инамическ<br>ие<br>потенциал<br>ы | 16  | 2                  | 0                 | 2      | 0         | 12       | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.2. 2.<br>Химическо<br>е<br>равновесие   | 14  | 2                  | 0                 | 2      | 0         | 10       | Тестирова<br>ние     |



| Название   | Всего | Виды учеб | ных занятий                     |  |   |          | Форма                |
|--|-------|-----------|---------------------------------|--|---|----------|----------------------|
| разделов<br>и тем  |       | Аудиторнь | ые занятия                      |  | Занятия в                                 | Самостоя | текущего<br>контроля |
|  |       | Лекции    | Практиче ские занятия, семинары | Лаборато<br>рные<br>работы, п<br>рактикум<br>ы | интеракти тельная<br>вной работа<br>форме | знаний   |                      |
| 1  | 2     | 3         | 4                               | 5  | 6   | 7        | 8                    |
| Тема 1.3.<br>Химическа<br>я кинетика<br>и катализ.Д<br>исперсные<br>системы,те<br>рмодинами<br>ка поверхн<br>остных<br>явлений | 10    | 2         | 0                               | 2  | 0   | 6        | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.4<br>Электрохи<br>мия   | 10    | 2         | 0                               | 2  | 0   | 6        | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.5.<br>Химическа<br>я кинетика<br>и катализ  | 10    | 2         | 0                               | 2  | 0   | 6        | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.6.<br>Дисперсны<br>е системы,<br>термодина<br>мика повер<br>хностных<br>явлений   | 14    | 2         | 0                               | 2  | 0   | 10       | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.7.<br>.Адсорбция  | 10    | 2         | 0                               | 2  | 0   | 6        | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.8.<br>Адгезия   | 10    | 2         | 0                               | 2  | 0   | 6        | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.9.<br>Дисперсны<br>е системы,<br>устойчивос<br>ть и<br>коагуляция   | 14    | 2         | 0                               | 2  | 0   | 10       | Тестирова<br>ние     |
| Итого<br>подлежит<br>изучению  | 108   | 18        | 0                               | 18   | 0   | 72       |                      |

## 4.3. Содержание дисциплины. Распределение часов по темам и видам учебной работы

Форма обучения: заочная



| Название   | Всего       | Виды учеб     | Виды учебных занятий            |   |                   |          |                      |
|--|-------------|---------------|---------------------------------|---|-------------------|----------|----------------------|
| разделов<br>и тем  |             | Аудиторнь     | ые занятия                      |   | Занятия в         | Самостоя | текущего<br>контроля |
|  |             | Лекции        | Практиче ские занятия, семинары | Лаборато вной работа форме работы, п рактикум ы | тельная<br>работа | знаний   |                      |
| 1  | 2           | 3             | 4                               | 5   | 6                 | 7        | 8                    |
| Раздел 1. Фі   | изическая и | коллоидная хи | <b>РИМ</b>                      |   |                   |          |                      |
| Тема 1.1. 1<br>. Законы те<br>рмодинами<br>ки, термод<br>инамическ<br>ие<br>потенциал<br>ы                                     | 32          | 2             | 0                               | 2   | 0                 | 28       | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.2. 2.<br>Химическо<br>е<br>равновесие   | 0           | 0             | 0                               | 0   | 0                 | 0        | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.3.<br>Химическа<br>я кинетика<br>и катализ.Д<br>исперсные<br>системы,те<br>рмодинами<br>ка поверхн<br>остных<br>явлений | 32          | 2             | 0                               | 0   | 0                 | 30       | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.4<br>Электрохи<br>мия   | 0           | 0             | 0                               | 0   | 0                 | 0        | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.5.<br>Химическа<br>я кинетика<br>и катализ  | 16          | 2             | 0                               | 2   | 0                 | 12       | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.6.<br>Дисперсны<br>е системы,<br>термодина<br>мика повер<br>хностных<br>явлений   | 0           | 0             | 0                               | 0   | 0                 | 0        | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.7.<br>.Адсорбция  | 0           | 0             | 0                               | 0   | 0                 | 0        | Тестирова<br>ние     |
| Тема 1.8.<br>Адгезия   | 0           | 0             | 0                               | 0   | 0                 | 0        | Тестирова<br>ние     |



| Название   | Всего Виды учебных занятий |                    |                                 |  |                            |                   | Форма                |  |
|--|----------------------------|--------------------|---------------------------------|--|----------------------------|-------------------|----------------------|--|
| разделов<br>и тем  |                            | Аудиторные занятия |                                 |  | Занятия в                  | Самостоя          | текущего<br>контроля |  |
|  |                            | Лекции             | Практиче ские занятия, семинары | Лаборато<br>рные<br>работы, п<br>рактикум<br>ы | интеракти<br>вной<br>форме | тельная<br>работа | знаний               |  |
| 1  | 2                          | 3                  | 4                               | 5  | 6                          | 7                 | 8                    |  |
| Тема 1.9.<br>Дисперсны<br>е системы,<br>устойчивос<br>ть и<br>коагуляция | 24                         | 2                  | 0                               | 2  | 0                          | 20                | Тестирова<br>ние     |  |
| Итого<br>подлежит<br>изучению  | 104                        | 8                  | 0                               | 6  | 0                          | 90                |                      |  |

#### 5. СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

#### Раздел 1. Физическая и коллоидная химия

#### Тема 1.1. 1 . Законы термодинамики, термодинамические потенциалы

Первый закон термодинамики .Закон Гесса. Способы расчета тепловых эффекто в химических реакции. Теплоемкость. Зависимость теплоемкости от температуры. Закон Кирхгофа. Второе начало термодинамики.

#### Тема 1.2. 2. Химическое равновесие

Уравнение изотермыхимической реакции. Закон действующих масс. Константа равновесия. Зависимость константы равновесия от температуры. Уравнение изобары и изохоры химической реакции .Принцип Ле — Шателье Влияние температуры, давления и посторонних примесей на химическое равновесие.

# **Тема 1.3. Химическая кинетика и катализ.**Дисперсные системы, термодинамика поверхностных явлений

Правило фаз Гиббса. Фазовое равновесие воднокомпонентных системах. Уравнение Клаузиуса – Клапейрона и его использование для расчета процессов фазовых переходов. Фазовые диаграммы однокомпонентных систем. Фазовые равновесия в двухкомпонентных системах. Диаграммы состояния двухкомпонентных систем. Термический анализ. Твердые растворы. Классификация растворов. Давление пара компонентов над раствором. Понижение температуры замерзания и повышение температуры кипения растворов. Осмотическое давление.

#### Тема 1.4. .Электрохимия

Электролиты. Теориирастворовэлектролитов. Константаистепеньдиссоциации. Электрическая п

| Министерство науки и высшего образования РФ<br>Ульяновский государственный университет | Форма |  |
|--|-------|--|
| Ф – Рабочая программа дисциплины   |       |  |

роводимостьрастворовэлектролитов. Электролиз, законы Фарадея. Электрохимический потенциал. Тип ыпотенциалов. Уравнение Нернста. Классификация электродов. Гальванические элементы. ЭДС. Химические и концентрационные цепи.

#### Тема 1.5. Химическая кинетика и катализ

Понятиеоскоростихимическойреакции. Кинетикапростых реакций. Зависимость скоростиреакций от температуры. Правило Вант - Гоффа. Уравнение Аррениуса. Энергия активации. Теория активных столкновений итеория абсолютных скоростейх имических реакций. Классификация каталитических реакций. Гомогенный катализиегом еханизм врастворах. Гетерогенный катализ. Особенности гетерогенно-каталитических процессов. Теории гетерогенного катализа.

#### Тема 1.6. Дисперсные системы, термодинамика поверхностных явлений

Понятиеодисперсных и коллоидных системах. Классификации дисперсных систем. Методы получения дисперсных систем: диспергационные и конденсационные, метод пептизации. Методы очисткидисперсных систем. Поверхностноенатя жение. Влияние различных факторов на величин уповерхностного натяжения. Межмолекулярные и межфазные взаимодействия. Смачивание.

#### Тема 1.7. .Адсорбция

Основные понятия и определения. Количественные способы выраженияадсорбции. Теорииадсорб ции. Адсорбциянапористых адсорбентах. Фундаментальное уравнение адсорбции Гиббса. Свойства ПАВ и ПИВ. Уравнение Шишковского. Поверхностная активность. Особенности адсорбции из растворов.

#### Тема 1.8. Алгезия

Основные понятия и определения. Количественные способы выражения адгезии. Виды адгезии, ее классификация. Адгезионные силы .Механизм возникновения адгезии.

## Тема 1.9. Дисперсные системы, устойчивость и коагуляция

Современные представления о строении ДЭС. Строение коллоидных мицелл. Явление перезарядки коллоидных частиц.Измерение электрокинетического потенциала из явлений электрофорезаиэлектроосмоса.Видыустойчивости.Кинетикакоагуляции.Правилаэлектролитнойкоа гуляции.Современныепредставленияофакторахстабилизацииколлоидных систем.Защитаколлоидных систем.Примерыкоагуляции.

#### 6. ТЕМЫ ПРАКТИЧЕСКИХ И СЕМИНАРСКИХ ЗАНЯТИЙ

#### 7. ЛАБОРАТОРНЫЕ РАБОТЫ, ПРАКТИКУМЫ



Лабораторная работа№1 Определение теплоты парообразования легколетучей жидкости.

Цели: Цель работы – изучить зависимость давления насыщенного пара легколетучей жидкости от температуры и на основании опытных данных вычислить ее теплоту парообразования

Содержание: Изучить методику определения теплоты парообразования легколетучей жидкости и в соответствии с методикой ее определения лабораторным методом замерить температуру парообразования исследуемой жидкости.

Результаты: В соответствии с методикой определения по полученным данным произвести расчет теплоты парообразования исследуемой жидкости.

Ссылка: Лабораторный практикум по физической и коллоидной химии.

Лабораторная работа №2. Определение плавкости бинарных систем и построение ее диаграммы Цели: Цель работы— изучить закономерности плавления двухкомпонентных систем и на основании опытных данных порядок построения ее диаграммы.

Содержание: Изучить состояние химического равновесия в двухкомпонентных системах Изучить методику и закономерности плавления в двух компонентных системах Провести лабораторную оценку плавления двухкомпонентной системы Изучить порядок построения диаграммы бинарных систем.

Результаты: Получить опытные данные по температуре плавления испытуемой бинарной системы и по полученным экспериментальным данным построить диаграмму ее состояния.

Ссылка: Лабораторный практикум по физической и коллоидной химии

Лабораторная работа № 3. Определение электрокинетического потенциала методом электрофореза. Цели: Цель работы — изучить электрокинетические явления на примере электрофореза, порядок определения его скорости и величины электрокинетического потенциала методом макроэлектрофореза.

Содержание: Изучить понятие, сущность и особенности проявления электрофореза Изучить методикуоценкиэлектрокинетическогоявлениянапримереэлектрофорезаПровестилабораторную оценку электрокинетического процесса методом макроэлектрофореза

Результаты: Определить величину и скорость изменения электрокинетического потенциала

Ссылка: Лабораторный практикум по физической и коллоидной химии

Лабораторная работа №4. Определение константы диссоциации слабого электролита

Цели: Цель работы— изучить порядок определения константы диссоциации слабого электролита по данным экспериментальных опытов ,определения электрической проводимости раствора, зависимость степени диссоциации слабого электролита от его концентрации в растворе.

Содержание: Изучить понятия кинетики и катализа применительно к электролитам. Изучить понятие константы диссоциации слабых электролитов и порядок ее определения Определить опытным путем константу диссоциации слабого электролита

Результаты: Определить параметры зависимости степени изменения константы диссоциации от изменения концентрации электролита в растворе.

Ссылка: Лабораторный практикум по физической и коллоидной химии

Лабораторная работа № 5. Получение, очистка и исследование процесса коагуляции коллоидного раствора.

Цели: Цель работы— изучить процессы получения, очистки и исследования процесса коагуляции коллоидного раствора.

Содержание: Изучить особенности коллоидных растворов, их получения и очистки Изучить особенности процесса коагуляции коллоидных растворов Провести исследование процесса коагуляции коллоидного раствора опытным путем

Результаты:Получитьосновные параметры, влияющие напроцесскоа гуляции коллои дногораствора



: температуры, концентрации вещества, концентрации ПАВ.

Ссылка: Лабораторный практикум по физической и коллоидной химии

Лабораторная работа №6 .Определение поверхностного натяжения жидкостей.

Цели: Цель работы – изучить методику определения поверхностного натяжения жидкостей на примере зависимости поверхностного натяжения раствора ПАВ от его концентрации.

Содержание: Изучить понятие поверхностного натяжения жидкостей и его роль в поверхностных процессах. Изучить методику определения поверхностного натяжения различных жидкостей Провести оценку зависимости изменения величины поверхностного натяжения жидкости опытным путем от концентрации в ней ПАВ

Результаты: Получить зависимость изменения поверхностного натяжения испытуемой жидкости от концентрации в ней ПАВ

Ссылка: Лабораторный практикум по физической и коллоидной

химии Лабораторная работа №7. Оценка устойчивости эмульсий.

Цели: Цель работы— изучить методику оценки устойчивости эмульсий и способов ее повышения и понижения.

Содержание: Изучить понятие эмульсии, особенности ее состава и свойств Изучить устойчивость эмульсий, способы ее повышения и понижения Изучить методику оценки устойчивости эмульсий Оценить опытным путем устойчивость эмульсий, влияние на нее различных факторов

Результаты: Получить зависимости устойчивости эмульсии от температуры и концентрации в ней ПАВ

Ссылка: Лабораторный практикум по физической и коллоидной химии

Лабораторная работа № 8. Определение угла смачивания различных жидкостей и влияния на величину угла смачивания поверхностно-активных веществ(ПАВ).

Цели: Цель работы—изучить методику определения угла смачивания различных жидкостей и влияния на величину угла смачивания различных ПАВ.

Содержание: Изучить понятие угла смачивания жидкостей Изучить методику определения угла смачивания различных жидкостей Изучить влияние на угол смачивания различных ПАВ

Провести опытным путем оценку угла смачивания испытуемой жидкости по установленной методике и влияние различных ПАВ на угол смачивания

Результаты: Зависимости угла смачивания опытной жидкости от вида и концентрации в ней ПАВ Ссылка: Лабораторный практикум по физической и коллоидной химии

Лабораторная работа № 9. Получение различных дисперсных систем и оценка их состояния.

Цели: Цель работы— изучить порядок получения различных дисперсных систем и оценки их фазового и агрегатного состояния.

Содержание: Изучить понятие дисперсных систем, их разновидности и свойства Изучить методику оценки состояния дисперсных систем, их фазового и агрегатного состояния Провести опытным путем оценку состояния фазового и агрегатного состояния испытуемых дисперсных систем Результаты: Получить зависимости состояния дисперсных систем от температуры и наличия ПАВ Ссылка: Лабораторный практикум по физической и коллоидной химии

#### 8. ТЕМАТИКА КУРСОВЫХ, КОНТРОЛЬНЫХ РАБОТ, РЕФЕРАТОВ

Данный вид работы не предусмотрен УП.



#### 9. ПЕРЕЧЕНЬ ВОПРОСОВ К ЗАЧЕТУ

- 1. 1. Химическая термодинамика, понятие и краткая характеристика.
- 2. 3. Первый закон термодинамики, его сущность и характеристика.
- 3. 4.Второй закон термодинамики, его сущность и характеристика.
- 4. 5. Третий закон термодинамики, его сущность и характеристика.
- 5. 6.Закон Гиббса применительно к химически реакциям, его суть и практическая значимость.
- 6. 7. Фундаментальные уравнения Гиббса, их сущность и характеристика.
- 7. .10. Химические реакции, понятие и разновидности.
- 8. 11.Скорость химических реакций. Закон действующих масс.
- 9. 12. Методы определения порядка реакции.
- 10. 13. Влияние температуры на скорость химических реакций. Правило Вант-Гоффа.
- 11. 6. Электролиты, их разновидности.
- 12. 7. Закон Оствальда, его сущность и характеристика.
- 13. 8. Электро-химические реакции, понятие и

#### разновидности 14.

- 15. 10.. Понятие, сущность и содержание химической кинетики.
- 16. 11.Скорость химических реакций.
- 17. 12..Закон действующих масс.
- 18. 13.. Методы определения порядка реакции
- 19. 11. Поверхностные явления, понятие, классификации и краткая характеристика.
- 20. 15. Поверхностное натяжение, понятие, характеристика.
- 21. 16.. Когезионные и поверхностные силы, понятие, сущность и отличие
- 22. 16. Адсорбция, понятие, виды, количественные характеристики.



Форма

- 23. 17. Фундаментальное адсорбционное уравнение Гиббса, его сущность и характеристика
- 24. 21. Адгезия, понятие, сущность и характеристика.
- 25. 22. Механизм процессов адгезии, его сущность и характеристика.
- 26. 23..Смачивание и краевой угол, понятие и сущность.
- 27. 24...Растекание жидкости, сущность и характеристика процессов
- 28. 21.26. Дисперсность ,понятиеи ее характеристики.
- 29. 27. Дисперсные системы, понятие и классификация.
- 30. 28.Свободнодисперсные системы, специфика их проявления и классификация по размеру частиц.

31.

#### 10. САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ОБУЧАЮЩИХСЯ

Содержание, требования, условия и порядок организации самостоятельной работы обучающихся с учетом формы обучения определяются в соответствии с «Положением об организации самостоятельной работы обучающихся», утвержденным Ученым советом УлГУ (протокол №8/268 от 26.03.2019г.).

По каждой форме обучения: очная/заочная/очно-заочная заполняется отдельная таблица

Форма обучения: очная

| Название разделов и тем  | Вид самостоятельной работы<br>(проработка учебного<br>материала, решение задач,<br>реферат, доклад, контрольная<br>работа,подготовка к сдаче<br>зачета, экзамена и др). | Объем<br>в часах | Форма контроля (проверка решения задач, реферата и др.) |
|--|---|------------------|---|
| Раздел 1. Физическая и коллоид                                   | ная химия   |                  |   |
| Тема 1.1. 1 . Законы термодинамики, термодинамические потенциалы | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 12               | Тестирование  |



| Название разделов и тем  | Вид самостоятельной работы<br>(проработка учебного<br>материала, решение задач,<br>реферат, доклад, контрольная<br>работа,подготовка к сдаче<br>зачета, экзамена и др). | Объем<br>в часах | Форма контроля (проверка решения задач, реферата и др.) |
|--|---|------------------|---|
| Тема 1.2. 2. Химическое<br>равновесие  | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 10               | Тестирование  |
| Тема 1.3. Химическая кинетика и катализ. Дисперсные системы, термодинамика поверхностных явлений | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 6                | Тестирование  |
| Тема 1.4Электрохимия   | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 6                | Тестирование  |
| Тема 1.5. Химическая кинетика и катализ  | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 6                | Тестирование  |
| Тема 1.6. Дисперсные системы, термодинамика поверхностных явлений                                | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 10               | Тестирование  |
| Тема 1.7Адсорбция  | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 6                | Тестирование  |
| Тема 1.8. Адгезия  | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 6                | Тестирование  |
| Тема 1.9. Дисперсные системы,<br>устойчивость и коагуляция                                       | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 10               | Тестирование  |

Форма обучения: заочная



| Название разделов и тем  | Вид самостоятельной работы<br>(проработка учебного<br>материала, решение задач,<br>реферат, доклад, контрольная<br>работа,подготовка к сдаче<br>зачета, экзамена и др). | Объем<br>в часах | Форма контроля (проверка решения задач, реферата и др.) |
|--|---|------------------|---|
| Раздел 1. Физическая и коллои,   | цная химия  |                  |   |
| Тема 1.1. 1 . Законы термодинамики, термодинамические потенциалы                                 | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 28               | Тестирование  |
| Тема 1.3. Химическая кинетика и катализ. Дисперсные системы, термодинамика поверхностных явлений | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 30               | Тестирование  |
| Тема 1.5. Химическая кинетика и катализ  | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 12               | Тестирование  |
| Тема 1.9. Дисперсные системы, устойчивость и коагуляция  | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 20               | Тестирование  |

Форма обучения: очно-заочная

| Название разделов и тем  | Вид самостоятельной работы<br>(проработка учебного<br>материала, решение задач,<br>реферат, доклад, контрольная<br>работа,подготовка к сдаче<br>зачета, экзамена и др). | Объем<br>в часах | Форма контроля (проверка решения задач, реферата и др.) |
|--|---|------------------|---|
| Раздел 1. Физическая и коллоид   | ная химия   |                  |   |
| Тема 1.1. 1 . Законы термодинамики, термодинамические потенциалы                                 | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 22               | Тестирование  |
| Тема 1.3. Химическая кинетика и катализ. Дисперсные системы, термодинамика поверхностных явлений | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 24               | Тестирование  |

| Название разделов и тем                                 | Вид самостоятельной работы<br>(проработка учебного<br>материала, решение задач,<br>реферат, доклад, контрольная<br>работа,подготовка к сдаче<br>зачета, экзамена и др). | Объем<br>в часах | Форма контроля (проверка решения задач, реферата и др.) |
|---|---|------------------|---|
| Тема 1.7Адсорбция                                       | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 22               | Тестирование  |
| Тема 1.9. Дисперсные системы, устойчивость и коагуляция | Проработка учебного материала с использованием ресурсов учебнометодического и информационного обеспечения дисциплины.   | 24               | Тестирование  |

#### 11. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

## а) Список рекомендуемой литературы основная

- 1. Кудряшева Надежда Степановна. Физическая и коллоидная химия : Учебник и практикум для вузов / Н.С. Кудряшева, Л.Г. Бондарева. 2-е изд. ; пер. и доп. Москва : Юрайт, 2021. 379 с. (Высшее образование). https://urait.ru/bcode/468578. https://urait.ru/bcode/cover/3222BC35-4252-43DA-9444-1AA00A6F416A. Режим доступа: Электронно-библиотечная система Юрайт, для авториз. пользователей. Электрон. дан. ISBN 978-5-9916-7159-0 : 1089.00. / .— ISBN 0\_277137
- 2. Щукин Евгений Дмитриевич. Коллоидная химия : учебник для хим. и хим.-технол. спец. вузов / Е.Д. Щукин, А. В. Перцов, Е. А. Амелина. 2-е изд., перераб. и доп. Москва : Высшая школа, 1992.
- 414 с. : ил. ISBN 5-06-000658-1 (в пер.). / .— ISBN 1 160576
- 3. Казин Вячеслав Николаевич. Физическая химия : Учебное пособие Для академического бакалавриата / В.Н. Казин, Е.М. Плисс, А.И. Русаков ; Казин В. Н., Плисс Е. М., Русаков А. И. 2-е изд. ; испр. и доп. Москва : Юрайт, 2019. 182 с. (Высшее образование). URL: https://urait.ru/bcode/444506 . Режим доступа: Электронно-библиотечная система Юрайт, для авториз. пользователей. Электрон. дан. ISBN 978-5-534-11119-4 : 479.00. / .— ISBN 0 272395

#### дополнительная

1. Дерябин В. А. Физическая химия дисперсных систем: учебное пособие / В. А. Дерябин, Е. П. Фарафонтова, Е. А. Кулешов. - Москва: Юрайт, 2024. - 86 с. - (Высшее образование). - URL: https://urait.ru/bcode/540144. - Режим доступа: Электронно-библиотечная система Юрайт, для авториз. пользователей. - ISBN 978-5-534-17375-8: 329.00. / .— ISBN 0\_521837

2. Практикум по общей химии : Учебное пособие Для академического бакалавриата / Н.Л. Глинка, В.А. Попков, А.В. Бабков, О.В. Нестерова. - Москва : Юрайт, 2021. - 248 с. - (Бакалавр и магистр.

Академический курс). - https://urait.ru/bcode/487283. - https://urait.ru/book/cover/494ABE60-AC8D-46F7-84A1-8BB70E18DBE6. - Режим доступа: Электронно-библиотечная система Юрайт, для авториз. пользователей. - Электрон. дан. - ISBN 978-5-9916-4058-9 : 609.00. / .— ISBN 0 280099

#### учебно-методическая

1. Кузнецов В. А. Физическая и коллоидная химия : методические указания к самостоятельной работе студентов бакалавриата очной формы обучения направления 21.03.01 «Нефтегазовое дело» / В. А. Кузнецов ; УлГУ, ИФФВТ, Каф. нефтегаз. дела и сервиса. - 2019. - Загл. с экрана. - Неопубликованный ресурс. - Электрон. текстовые дан. (1 файл : 438 КБ). - Режим доступа: ЭБС УлГУ. - Текст : электронный. / .— ISBN 0\_41932.

#### б) Программное обеспечение

- Операционная система "Альт образование"
- Офисный пакет "Мой офис"

#### в) Профессиональные базы данных, информационно-справочные системы

#### 1. Электронно-библиотечные системы:

- 1.1. Цифровой образовательный ресурс IPRsmart : электронно-библиотечная система : сайт / ООО Компания «Ай Пи Ар Медиа». Саратов, [2024]. URL: http://www.iprbookshop.ru. Режим доступа: для зарегистрир. пользователей. Текст : электронный.
- 1.2. Образовательная платформа ЮРАЙТ : образовательный ресурс, электронная библиотека : сайт / ООО Электронное издательство ЮРАЙТ. Москва, [2024]. URL: https://urait.ru. Режим доступа: для зарегистрир. пользователей. Текст : электронный.
- 1.3. База данных «Электронная библиотека технического ВУЗа (ЭБС «Консультант студента») : электронно-библиотечная система : сайт / ООО Политехресурс. Москва, [2024]. URL: https://www.studentlibrary.ru/cgi-bin/mb4x. Режим доступа: для зарегистрир. пользователей. Текст : электронный.
- 1.4. Консультант врача. Электронная медицинская библиотека : база данных : сайт / OOO Высшая школа организации и управления здравоохранением-Комплексный медицинский консалтинг. Москва, [2024]. URL: https://www.rosmedlib.ru. Режим доступа: для зарегистрир. пользователей. Текст : электронный.
- 1.5. Большая медицинская библиотека : электронно-библиотечная система : сайт / ООО Букап. Томск, [2024]. URL: https://www.books-up.ru/ru/library/ . Режим доступа: для зарегистрир. пользователей. Текст : электронный.
  - 1.6. ЭБС Лань: электронно-библиотечная система: сайт / ООО ЭБС Лань. Санкт-Петербург,

[2024]. — URL: https://e.lanbook.com. — Режим доступа: для зарегистрир. пользователей. — Текст : электронный.

- 1.7. ЭБС **Znanium.com** : электронно-библиотечная система : сайт / ООО Знаниум. Москва, [2024]. URL: http://znanium.com . Режим доступа : для зарегистрир. пользователей. Текст : электронный.
- **2. КонсультантПлюс** [Электронный ресурс]: справочная правовая система. /ООО «Консультант Плюс» Электрон. дан. Москва : КонсультантПлюс, [2024].
- **3. eLIBRARY.RU:** научная электронная библиотека : сайт / ООО «Научная Электронная Библиотека». Москва, [2024]. URL: http://elibrary.ru. Режим доступа : для авториз. пользователей. Текст : электронный
- **4.** Федеральная государственная информационная система «Национальная электронная библиотека» : электронная библиотека : сайт / ФГБУ РГБ. Москва, [2024]. URL: https://нэб.рф. Режим доступа : для пользователей научной библиотеки. Текст : электронный.
- **5.** Российское образование : федеральный портал / учредитель  $\Phi \Gamma A Y \ll \Phi U U T O \gg 0$ . URL: http://www.edu.ru. Текст : электронный.
- **6.** Электронная библиотечная система УлГУ: модуль «Электронная библиотека» АБИС Мега-ПРО / ООО «Дата Экспресс». URL: http://lib.ulsu.ru/MegaPro/Web. Режим доступа: для пользователей научной библиотеки. Текст: электронный.

#### 12. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ:

Аудитории для проведения лекций, семинарских занятий, для выполнения лабораторных работ и практикумов, для проведения текущего контроля и промежуточной аттестации, курсового проектирования, групповых и индивидуальных консультаций (выбрать необходимое)

Аудитории укомлектованы специализированной мебелью, учебной доской. Аудитории для проведения лекций оборудованы мультимедийным оборудованием для представления информации большой аудитории. Помещения для самостоятельной работы оснащены компьютерный техникой с возможностью подключения к сети «Интернет» и обеспечением доступа к электронной информационно-образовательной среде, электронно-библиотечной системе. Перечень оборудования, используемого в учебном процессе:

- Мультимедийное оборудование: компьютер/ноутбук, экран, проектор/телевизор
- Компьютерная техника
- Эксикатор с краном диаметр 240 мм KLIN
- Вискозиметр стеклянный капилярный
- Комплект колб
- Термометры
- Стол лабораторный

- Воронка Бюхнера №3 (Д 100 мм) ГОСТ 9147-80
  - Воронка Бюхнера №4 (Д 130 мм) ГОСТ 9147-80
  - Штатив лабораторный ШФР-ММ (Бунзена) 3 кольца, 2 лапки
  - Штатив для пипеток ШПМ-20
  - Часы песочные наст.15 мин
  - Баня водяная лабораторная одноместная б/эл.пл.
  - Баня песочная б/эл.пл.
  - Стол для титрования 1200\*600\*900(1800)
  - Стол-мойка ЛАБ-1200 МО 1200\*800\*900(1400), чаша-н/ж сталь
  - Аквадистиллятор ДЭ-4
  - Весы РА-214С
- Рн-метр рH-150MИ базовый комплект(преобразователь, термокомпенсатор, комбин.рH-электрод, штатив)
  - Весы ВЛКТ-500 или эквивалент
  - Переносной лабораторный комплект 2М6У
  - ЛАБ-1500 ШВ-Н Шкаф вытяжной 1533\*726\*2100
  - Набор ариометров АОН-1 (19 шт)
  - Шкаф сушильный LF-60/350-

**VGL** 

- Термостат жидкостный LT-810 на 4 литра

## 13. СПЕЦИАЛЬНЫЕ УСЛОВИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ С ОГРАНИЧЕННЫМИ ВОЗМОЖНОСТЯМИ ЗДОРОВЬЯ

В случае необходимости, обучающимся из числа лиц с ограниченными возможностями здоровья (по заявлению обучающегося) могут предлагаться одни из следующих вариантов восприятия информации с учетом их индивидуальных психофизических особенностей:

- для лиц с нарушениями зрения: в печатной форме увеличенным шрифтом; в форме электронного документа; в форме аудиофайла (перевод учебных материалов в аудиоформат); в печатной форме на языке Брайля; индивидуальные консультации с привлечением тифлосурдопереводчика; индивидуальные задания и консультации;
- для лиц с нарушениями слуха: в печатной форме; в форме электронного документа; видеоматериалы с субтитрами; индивидуальные консультации с привлечением сурдопереводчика; индивидуальные задания и консультации;
- для лиц с нарушениями опорно-двигательного аппарата: в печатной форме; в форме электронного документа; в форме аудиофайла; индивидуальные задания и консультации.

В случае необходимости использования в учебном процессе частично/исключительно дистанционных образовательных технологий, организация работы ППС с обучающимися с ОВЗ и инвалидами предусматривается в электронной информационно-образовательной среде с учетом их индивидуальных психофизических особенностей.

| Разработчик | Доцент Кандидат технических наук,<br>Доцент | Кузнецов Владимир Алексеевич |
|-------------|---|------------------------------|
|             | Должность, ученая степень, звание           | ФИО                          |

#### ЛИСТ ИЗМЕНЕНИЙ

|  | ФИО         |  |
|--|-------------|--|
|  | заведующего |  |

| <b>№</b><br>п/п | Содержание изменения или ссылка на прилагаемый текст изменения  | кафедрой,<br>реализу- ющей<br>дисципли-<br>ну/выпускающей<br>кафедро<br>й | Подпись | Дата             |
|-----------------|---|---|---------|------------------|
| 1.              | в п.п.4.2. Объем дисциплины по видам учебной работы Рабочая программа дисциплины по видам превымы после таблицы добавлено об использовании :«*В случае необходимости использовария в учебном процессе частично/исключительно дистанционных образовательных технологий в таблице через слеш указывается коли чество часов работы ППС с обучающимися для проведения занятий в дистанционном формате с применением электронного обучения»;               | Кузнецов А.И.   | Ammed   | 01.09.<br>2020   |
| 2.              | в п. 13. Специальные условия для обучающих ся с ограниченными возможностями здоро-Вья Рабочая программа дисциплины добавлен абзац: «В случае необходимости использования в учебном процессе частично/исключительно дистанцион ных образовательных технологий, организация работы ППС с обучающимися с ОВЗ и инвалидами предусматривается в электронной информаци онно-образовательной среде с учетом их индивидуальных психофизических особенностей». | Кузнецов А.И.   | Amm     | 01.09.<br>2020   |
| 3.              | Внесены изменения в раздел 11 пункт а) (список рекомендованной литературы).литературы. Изменения в Приложении 1.  | Кузнецов А.И.   | Amm     | 26.06.<br>2024г. |

## 11.УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕИИНФОРМАЦИОННОЕОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

## а) Список рекомендуемой литературы основная

1. Кудряшева Надежда Степановна. Физическая и коллоидная химия: Учебник и практикум для вузов / Н.С. Кудряшева, Л.Г. Бондарева. - 2-е изд.; пер. и доп. - Москва: Юрайт, 2021. - 379 с. - (Высшее образование). - <a href="https://urait.ru/bcode/468578.-https://urait.ru/bcode/cover/3222BC35-">https://urait.ru/bcode/468578.-https://urait.ru/bcode/cover/3222BC35-</a>

- <u>4252-43DA-9444-1AA00A6F416A.-Режим</u> доступа:Электронно-библиотечная система Юрайт, для авториз. пользователей. Электрон. дан. ISBN 978-5-9916-7159-0 : 1089.00. / .— ISBN 0\_277137 2. Щукин Евгений Дмитриевич. Коллоидная химия : учебник для хим. и хим.-технол. спец. вузов / Е.Д. Щукин, А. В. Перцов, Е. А. Амелина. 2-е изд., перераб. и доп. Москва : Высшая школа, 1992.- 414 с. : ил. ISBN 5-06-000658-1 (в пер.). / .— ISBN 1 160576
- 3. Казин Вячеслав Николаевич. Физическая химия: Учебное пособие Для академического бакалавриата / В.Н. Казин, Е.М. Плисс, А.И. Русаков; Казин В. Н., Плисс Е. М., Русаков А. И. 2-е изд.; испр. и доп. Москва: Юрайт, 2019. 182 с. (Высшее образование). URL: https://urait.ru/bcode/444506. Режим доступа: Электронно-библиотечная система Юрайт, для авториз. пользователей. Электрон. дан. ISBN 978-5-534-11119-4: 479.00. / .— ISBN 0 272395

#### дополнительная

- 1. Дерябин В. А. Физическая химия дисперсных систем: учебное пособие / В. А. Дерябин, Е. П. Фарафонтова, Е. А. Кулешов. Москва: Юрайт, 2024. 86 с. (Высшее образование). URL: https://urait.ru/bcode/540144. Режим доступа: Электронно-библиотечная система Юрайт, для авториз. пользователей. ISBN 978-5-534-17375-8: 329.00. / .— ISBN 0 521837
- 2. Практикум по общей химии : Учебное пособие Для академического бакалавриата / Н.Л. Глинка, В.А. Попков, А.В. Бабков, О.В. Нестерова. Москва : Юрайт, 2021. 248 с. (Бакалавр и магистр Академический курс).-https://urait.ru/bcode/487283.- <a href="https://urait.ru/book/cover/494ABE60-AC8D-46F7-84A1-8BB70E18DBE6.-Режим">https://urait.ru/bcode/487283.- https://urait.ru/book/cover/494ABE60-AC8D-46F7-84A1-8BB70E18DBE6.-Режим доступа:Электронно-библиотечная система Юрайт, для авториз. пользователей. Электрон. дан. ISBN 978-5-9916-4058-9 : 609.00. / .— ISBN 0 280099

#### учебно-методическая

1. Кузнецов В. А. Физическая и коллоидная химия : методические указания к самостоятельной работе студентов бакалавриата очной формы обучения направления 21.03.01 «Нефтегазовое дело» / В. А. Кузнецов ; УлГУ, ИФФВТ, Каф. нефтегаз. дела и сервиса. - 2019. - Загл. с экрана. - Неопубликованный ресурс. - Электрон. текстовые дан. (1 файл : 438 КБ). - Режим доступа: ЭБС УлГУ. - Текст : электронный. / .— ISBN 0 41932.

| Согласовано:Ведущий специалистООП(Должность работника научной библиотеки) | /Чамеева А.Ф. / СУ/ / 2029 г.<br>(ФИО) (подпись) (дата) |  |
|---|---|--|
|---|---|--|