

Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Шамсутдинов Расим Адемович

Должность: Директор ЛФ КНИТУ-КАИ

Дата подписания: 01.12.2021 16:27:59

Уникальный программный ключ:

d31c25eab5d6fb1170017564f600532085d1995d110156389206141111

**МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**
**Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования «Казанский национальный исследовательский
технический университет им. А.Н. Туполева-КАИ»**
Лениногорский филиал

УТВЕРЖДАЮ

Директор ЛФ КНИТУ-КАИ

Р.А. Шамсутдинов

«24» / 06 2021 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

дисциплины (модуля)

Б1.О.15 Химия

(индекс и наименование дисциплины по учебному плану)

Квалификация: бакалавр

Форма обучения: очная, заочная

Направление подготовки: 20.03.01 Техносферная безопасность

Направленность (профиль): Управление промышленной безопасностью
и охрана труда

Рабочая программа дисциплины (модуля) разработана в соответствии с требованиями федерального государственного образовательного стандарта высшего образования по направлению подготовки 20.03.01 Техносферная безопасность, утвержденного приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 25 мая 2020г. № 680.

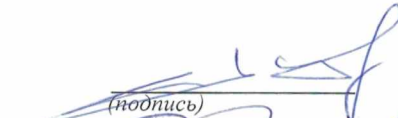
Разработчики:

Думлер Е.Б., к.т.н

(ФИО, ученая степень, ученое звание)

Лошакова Э.У.

(ФИО, ученая степень, ученое звание)


(подпись)

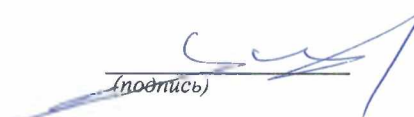

(подпись)

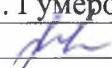
Рабочая программа утверждена на заседании кафедры МиИТ от 22.06.21, протокол № 11.1.

/Заведующий кафедрой МиИТ

Думлер Елена Борисовна, канд.техн.наук

(ФИО, ученая степень, ученое звание)


(подпись)

Рабочая программа дисциплины (модуля):	Наименование Подразделения	Дата	№ протокола	Подпись
ОДОБРЕНА	на заседании кафедры ЭиМ	<u>22.06.21</u>	<u>10</u>	 Руководитель ОП А.В. Гумеров
ОДОБРЕНА	Учебно-методическая комиссия ЛФ КНИТУ-КАИ	<u>24.06.21</u>	<u>10</u>	 Председатель УМК З.И. Аскарова
СОГЛАСОВАНА	Научно-техническая библиотека			 Библиотекарь А.Г. Страшнова

1 ИСХОДНЫЕ ДАННЫЕ И КОНЕЧНЫЙ РЕЗУЛЬТАТ ИЗУЧЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

1.1 Цель изучения дисциплины (модуля)

Целью изучения дисциплины является формирование целостного естественнонаучного мировоззрения, овладение базовыми знаниями в области химии, теории химических процессов и методов их анализа, развитие навыков самостоятельной работы для применения химических знаний при изучении специальных дисциплин и дальнейшей практической деятельности.

1.2 Задачи дисциплины (модуля)

Основными задачами дисциплины являются:

- изучение основ химии с целью применения их при освоении последующих дисциплин;
- овладение методами безопасного обращения с химическими материалами с учётом их физических и химических свойств, способностью проводить оценку возможных рисков;
- в результате изучения курса химии обучающиеся должны приобрести знания, которые помогут решать химические проблемы, возникающие при работе в промышленном производстве;
- осознание роли химии в процессе охраны окружающей среды и охраны здоровья человека.

1.3 Место дисциплины (модуля) в структуре ОП ВО

Дисциплина относится к обязательной части Блока 1. Дисциплины (модули) образовательной программы.

1.4 Объем дисциплины (модуля) и виды учебной работы

Объем дисциплины (модуля) в зачетных единицах с указанием количества академических часов, выделенных на контактную работу обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) и на самостоятельную работу обучающихся представлены в таблице 1.1

Таблица 1.1а

Объем дисциплины (модуля) для очной формы обучения

Семестр	Общая трудоемкость дисциплины (модуля), в 3Е/час	Виды учебной работы, в т.ч., проводимые с использованием ЭО и ДОТ											
		Контактная работа обучающихся с преподавателем по видам учебной работы (аудиторная работа)							Самостоятельная работа обучающегося (внеаудиторная работа)				
		Лекции/ в т.ч. в форме практической подготовки	Лабораторные работы/ в т.ч. в форме практической подготовки	Практические занятия/ в т.ч. в форме практической подготовки	Курсовая работа (консультация, защита)	Курсовой проект (консультации, защита)	Консультации перед экзаменом	Контактная работа на промежуточной аттестации	Курсовая работа (подготовка)/ в т.ч. в форме практической	Курсовой проект (подготовка)/ в т.ч. в форме практической	Проработка учебного материала (самоподготовка)/ в т.ч. в форме практической подготовки	Подготовка к промежуточной аттестации	Форма промежуточной аттестации
1	4 3Е/144	16/0	-	16/0	-	-	2	0,3	-	-	76/0	33,7	экзамен
Итого	4 3Е/144	16/0	-	16/0	-	-	2	0,3	-	-	76/0	33,7	

Таблица 1.1б

Объем дисциплины (модуля) для заочной формы обучения

Семестр	Общая трудоемкость дисциплины (модуля), в 3Е/час	Виды учебной работы, в т.ч., проводимые с использованием ЭО и ДОТ											
		Контактная работа обучающихся с преподавателем по видам учебной работы (аудиторная работа)							Самостоятельная работа обучающегося (внеаудиторная работа)				
		Лекции/ в т.ч. в форме практической подготовки	Лабораторные работы/ в т.ч. в форме практической подготовки	Практические занятия/ в т.ч. в форме практической подготовки	Курсовая работа (консультация, защита)	Курсовой проект (консультации, защита)	Консультации перед экзаменом	Контактная работа на промежуточной аттестации	Курсовая работа (подготовка)/ в т.ч. в форме практической	Курсовой проект (подготовка)/ в т.ч. в форме практической	Проработка учебного материала (самоподготовка)/ в т.ч. в форме практической подготовки	Подготовка к промежуточной аттестации	Форма промежуточной аттестации
2	4 3Е/144	4/0	-	4/0	-	-	2	0,3	-	-	127/0	6,7	экзамен
Итого	4 3Е/144	4/0	-	4/0	-	-	2	0,3	-	-	127/0	6,7	

1.5 Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю)

Процесс изучения дисциплины направлен на формирование компетенций, представленных в таблице 1.2.

Таблица 1.2

Формируемые компетенции

Код компетенции	Наименование компетенции	Индикаторы достижения компетенций	Планируемые результаты обучения
ОПК-2	Способен обеспечивать безопасность человека и сохранение окружающей среды, основываясь на принципах культуры безопасности и концепции риск-ориентированного мышления;	<i>ОПК-2.1- применяет полученные знания в области безопасности биосферы для обеспечения функционирования систем защиты среды обитания и охраны труда</i> <i>ОПК-2.2 - анализирует причинно-следственные связи негативного воздействия производственной деятельности на компоненты биосферы</i>	Знает основные химические свойства веществ и материалов, закономерности протекания основных химических процессов. Умеет анализировать и выбирать вещества и материалы с учётом их свойств и воздействия на окружающую среду. Владет основными методиками использования химических материалов в промышленном производстве с учётом их безопасности.

2 СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

2.1 Структура дисциплины (модуля)

Содержание дисциплины (модуля), структурированное по темам (разделам), с указанием отведенного на них количества академических часов и видов учебной работы приведены в таблице 2.1.

Таблица 2.1

Разделы дисциплины (модуля) и виды учебной работы

Наименование тем (разделов) дисциплины (модуля)	Всего (час)	Контактная работа обучающихся с преподавателем по видам учебных занятий (в час)				Самостоятельная работа (проработка учебного материала), выполнение курсовой работы /проекта, подготовка к ПА, самоподготовка.
		Лекции	Лабораторные работы	Практические занятия	КР, КП, ПА, консультация	
1 семестр						
Раздел 1						
Тема 1.1. Введение. Строение атома. Электронная структура атома. Химическая связь. Радиоактивность. Виды распада. Периода полураспада	27	4		4		19
Тема 1.2. Энергетика химических реакций (начала химической термодинамики)	21	4		4		13
Раздел 2						
Тема 2.1. Кинетика и равновесие	14	2		2		10
Тема 2.2. Растворы. Закон разбавления Оствальда. Слабые электролиты	20	2		4		14
Раздел 3						
Тема 3.1. Окислительно-восстановительные реакции. Электрохимические системы	12	2				10
Тема 3.2. Химические источники электрической энергии. Электролиз. Коррозия	14	2		2		10
Промежуточная аттестация (экзамен)	36				2,3	33,7
Итого за семестр	144	16		16	2,3	109,7

2.2 Содержание разделов дисциплины (модуля)

Раздел 1

Тема 1.1.

Введение. Предмет и задачи современной химии. Место и соотношение химии с другими естественными науками. Атом, молекула, моль, эквивалент, мольная масса, относительная атомная и молекулярная масса. Элемент, простые и сложные вещества.

Строение атомов. Периодический закон и периодическая система элементов. Современные представления о строении атома, s-,p-,d-орбитали, их конфигурационные и энергетические характеристики. Квантовые числа, их физический смысл. Порядок заполнения орбиталей электронами. Принцип неопределенности Гейзенберга, принцип Паули, правило Хунда и Клечковского. Периодический закон по Д.И.Менделееву и современная его интерпретация. Периодическая система элементов. Радиусы атомов и ионов. Энергия ионизации, сродство к электрону, электроотрицательность. Прогнозирование свойств неорганических веществ на основе периодического закона Д.И.Менделеева.

Химическая связь. Виды связей. Основные характеристики. Электрический момент диполя.

Основы радиохимии. Состав атомных ядер. Изотопы. Радиоактивность. Ядерные реакции. Период полураспада.

Тема 1.2. Энергетика химических реакций (начала термодинамики).

Основные термодинамические характеристики химических реакций (термохимия): внутренняя энергия, тепловой эффект, работа, теплоемкость, энтальпия, энтропия. Законы термодинамики. Закон Гесса. Изобарно-изотермический потенциал Гиббса. Термодинамические критерии направления химических реакций.

Раздел 2

Тема 2.1. Кинетика и равновесие.

Основные кинетические характеристики химических реакций: скорость химических реакций, константа скорости, энергия активации, уравнение Аррениуса. Основные законы химической кинетики. Закон действующих масс. Катализ.

Химическое равновесие.

Гомогенное и гетерогенное равновесие. Константа равновесия и закон действующих масс. Термодинамические и кинетические критерии химического равновесия. Факторы, влияющие на смещение равновесия.

Тема 2.2. Растворы. Закон разбавления Оствальда. Слабые электролиты.

Процессы растворения. Энергия кристаллической решетки, энергия сольватации (гидратации). Насыщенные, ненасыщенные и пересыщенные растворы. Способы выражения концентрации растворов. Закон Рауля, криоскопия, эбуллиоскопия.. Электролитическая диссоциация. Константа и степень диссоциации. Закон разбавления Оствальда. Водные растворы электролитов. Ионное произведение воды, водородный показатель pH и его расчет в растворах кислот и оснований.

Раздел 3

Тема 3.1. Окислительно-восстановительные процессы.

Восстановительная и окислительная активность атомов и ионов химических элементов. Типы окислительно-восстановительных реакций (ОВР). Электронный и ионо-электронный балансы составления уравнений ОВР в стехиометрический вид. Потенциал восстановления, ЭДС и направленность Окислительно-восстановительных реакций. Отношение металлов к водным растворам электролитов. Диаграмма электрохимической устойчивости воды.

Электрохимические процессы и системы.

Равновесие на границе металл-раствор. Двойной электрический слой, электродный потенциал. Гальванические элементы и химические источники тока. Электроды сравнения. Ряд напряжений. Зависимость электродного потенциала от различных факторов. Уравнение Нернста. Электродвижущая сила гальванического элемента. Направление О-В реакции.

Тема 3.2. Электролиз.

Электролиз. Потенциал разложения. Электролиз расплавов и водных растворов солей. Закон Фарадея. Поляризация. Электролиз в промышленности.

Коррозия и способы защиты металлов от коррозии.

Определение и классификация процессов по механизму протекания и характеру разрушения. Ущерб от коррозии. Химическая коррозия, её механизм. Термодинамическая возможность химической коррозии. Кинетика химической коррозии. Ингибирование. Коррозия в растворах электролитов. Электрохимическая коррозия, её механизм и термодинамическая возможность. Основная схема электрохимической коррозии. Термодинамическая возможность процессов коррозии с водородной и кислородной деполяризацией. Электрохимическая защита (катодная, анодная и протекторная). Покрытия. Изготовление коррозионностойких сплавов (легирование).

2.3 Курсовая работа (курсовой проект)

Не предусмотрено учебным планом.

3 ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ И МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

3.1 Содержание оценочных материалов и их соответствие запланированным результатам обучения

Текущий контроль успеваемости обеспечивает оценивание хода освоения дисциплины (модуля). Перечень оценочных средств текущего контроля представлен в таблице 3.1.

Таблица 3.1

Оценочные средства текущего контроля

Виды учебных занятий	Наименование оценочного средства текущего контроля	Код и индикатор достижения компетенции
Лекции	Тестовые задания текущего контроля по двум разделам вопросы и типовые задачи к коллоквиуму по 3 разделу	ОПК -2.1, ОПК-2.2
Практические занятия	Примеры заданий к практическим занятиям	ОПК -2.1, ОПК-2.2
Самостоятельная работа	Вопросы для самоподготовки, тестовые задания, типовые задачи, вопросы к экзамену.	ОПК -2.1, ОПК-2.2

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

Примеры тестовых заданий

Раздел 1

№1 Для элемента, порядковый номер которого в периодической таблице Менделеева равен 24, верно, что

Это р-элемент

Его высшая положительная степень окисления равна +6

Его низшая отрицательная степень окисления равна -2

Его электронная формула в основном состоянии $3d^4 4s^2$

№2 При α -распаде ядро ^{238}U превращается в ядро

^{234}Th

^{238}Th

^{238}Pa

^{238}Np

№3 В этом соединении фтора связь наиболее приближается к ионной

HF

LiF

BF₃

CF₄

NF₃

Примеры заданий к практическим работам

1. Написать электронные формулы ионов: а) Sn^{2+} ; б) Sn^{4+} ; в) Mn^{2+} ; г) Cu^{3+} ; д) Cr^{3+} ; е) S^{2-} .
2. Для атома углерода значение последовательных потенциалов ионизации составляют (в В): $I_1=11,3$, $I_2=24,4$, $I_3=47,9$, $I_4=64$, $I_5=392$. Объяснить: а) ход изменения потенциалов ионизации; б) чем вызван резкий скачок при переходе от I_4 к I_5 .
3. Дипольный момент связи Н-Н равен $4,342 \cdot 10^{-30}$ Кл*м, а длина связи Н-Н составляет 0,101 нм. Вычислите эффективный заряд Н^{δ+} и Н^{δ-}?
4. Какой механизм образования ковалентной связи называется обменным и донорно-акцепторным? По какому механизму можно объяснить образование каждой из связей в ионе BF₄⁻?
5. Найти массу изотопа Sr^{81} ($T_{1/2}=8,5ч$), оставшуюся через 25,5 ч хранения, если первоначальная масса его составляла 200 мг.
6. При восстановлении 12,7г оксида меди(II) углем (с образованием СО) поглощается 8,24кДж. Определить ΔH_{298}° образования SiO.
7. Установить, протекание каких из нижеследующих реакций возможно в стандартных условиях при 25°C:
 - а) $N_2(г.) + 1/2 O_2(г.) = N_2O(г.)$
 - б) $4HCl(г.) + O_2(г.) = 2Cl_2(г.) + 2H_2O(ж.)$
 - в) $Fe_2O_3(к.) + 3CO(г.) = 2Fe(к.) + 3CO_2(г.)$

Примеры тестовых заданий

Раздел 2

№1 В выражение константы равновесия гетерогенной реакции входят концентрации веществ:

всех

только газообразных

жидких и газообразных

только жидких

№2 Как уменьшится скорость прямой и обратной реакции $2\text{NO}_2 \leftrightarrow 2\text{NO} + \text{O}_2$, если концентрации в равновесной системе уменьшить в 3 раза? В...

27 и 9 раз

3 и 9 раз

9 и 27 раз

12 и 27 раз

№3 Константа скорости реакции зависит от...

природы реагирующих веществ

концентрации реагирующих веществ

равновесных концентраций

концентрации газообразных веществ

Примеры заданий к практическим работам

1. Реакция между веществами А и В выражается уравнением: $\text{A} + 2\text{B} \rightarrow \text{C}$. Начальные концентрации составляют: $[\text{A}]_0 = 0,03$ моль/л, $[\text{B}]_0 = 0,05$ моль/л. Константа скорости реакции равна 0,4. Найти начальную скорость реакции скорость реакции по истечении некоторого времени, когда концентрация вещества А уменьшится на 0,01 моль/л.

2. Как изменится скорость реакции $2 \text{NO}(\text{г.}) + \text{O}_2(\text{г.}) \rightarrow \text{NO}_2(\text{г.})$, если: а) увеличить давление в системе в 3 раза; б) уменьшить объем системы в 3 раза; в) повысить концентрацию NO в 3 раза?

3. Напишите выражения для скоростей прямой и обратной реакций и константы равновесия:

4. $2\text{CO}(\text{г.}) + \text{O}_{2(\text{г.})} \leftrightarrow 2 \text{CO}_{2(\text{г.})}; \Delta H^0 < 0$

5. Как следует изменить в реакционном сосуде: а) температуру; б) давление, чтобы сместить равновесие в прямом направлении?

6. Вычислите температуру кипения раствора, содержащего 2г нафталина C_{10}H_8 в 20г эфира, если температура кипения эфира $35,6^\circ\text{C}$, а его эбуллиоскопическая константа 2,16.

Раздел 3

Текущий контроль по разделу 3 предусматривает проведение **коллоквиума**. Применяются различные виды опроса: индивидуальные и групповые публичные защиты выбранного преподавателем вопроса и решение задачи у доски с полным пояснением хода расчётов.

Вопросы к коллоквиуму.

1. Как определяется степень окисленности элемента в соединениях?
2. Основные положения, из которых нужно исходить для вычисления степени окисленности элемента.
3. Определение окислительно-восстановительной реакции.

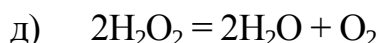
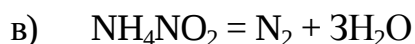
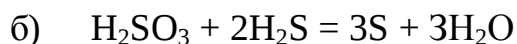
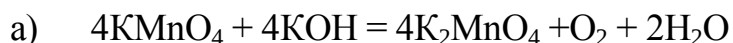
4. Какое вещество называется восстановителем. Важнейшие восстановители.
5. Какое вещество называется окислителем. Важнейшие окислители.
6. Типы окислительно-восстановительных реакций.
7. Составление полуреакций электронного баланса.
8. Электрохимические процессы.
9. Электродные потенциалы.
10. Устройство гальванического элемента Даниэля-Якоби.
11. Электрические аккумуляторы.
12. Расчеты электродных потенциалов с помощью уравнения Нернста. Э.Д.С. гальванического элемента.
13. Суть электролиза.
14. Процессы, протекающие на катоде при электролизе водных растворов электролитов.
15. Процессы, протекающие на инертном аноде при электролизе водных растворов электролитов.
16. Стандартные потенциалы окисления/восстановления воды. Процессы на электродах, протекающие в нейтральных и кислых растворах, в щелочных растворах.
17. Активный анод. Преимущественные процессы, протекающие при электролизе водных растворов электролитов.
18. Законы электролиза. Математическое выражение второго закона Фарадея.
19. Постоянная Фарадея.
20. Суть коррозии.
21. Химическая коррозия.
22. Электрохимическая коррозия.
23. Методы защиты от коррозии.
24. Металлические защитные покрытия.
25. Неметаллические защитные покрытия.
26. Электрохимическая защита металла.
27. Борьба с коррозией блуждающими токами.
28. Катодная защита.

Типовые задачи к коллоквиуму.

8. Определить степень окисленности хрома в следующих соединениях: K_2CrO_4 , Cr_2O_3 , $\text{Fe}(\text{CrO}_2)_2$, $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$, $\text{Na}_3[\text{Cr}(\text{OH})_6]$.
9. Для следующих реакций указать, какие вещества и за счет каких именно элементов играют роль окислителей и какие — восстановителей:
 - а) $\text{SO}_2 + \text{Br}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{HBr} + \text{H}_2\text{SO}_4$
 - б) $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$



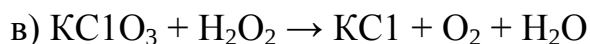
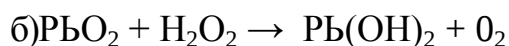
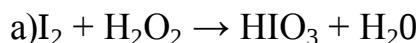
10. Какие из приведенных реакций относятся к реакциям межмолекулярного окисления-восстановления, к реакциям внутримолекулярного окисления-восстановления и к реакциям диспропорционирования?



11. До каких продуктов может быть окислена вода: а) до O_2 и H^+ ; б) до OH^- и H_2 ; в) до 2OH^- ?

12. На основе электронного строения атомов указать, могут ли быть окислителями: атомы натрия, катионы натрия, кислород в степени окисленности -2, йод в степени окисленности 0, фторид-ионы, катионы водорода, нитрит-ионы, гидрид-ионы.

13. Указать, в каких из следующих реакций пероксид водорода служит окислителем, а в каких — восстановителем:



Полный комплект материалов (текущего и промежуточного контроля), необходимых для оценивания результатов освоения дисциплины (модуля), хранится на кафедре-разработчике в бумажном или электронном виде.

3.2 Содержание оценочных материалов промежуточной аттестации

Промежуточная аттестация обеспечивает оценивание промежуточных результатов обучения по дисциплине (модулю).

Для оценки степени сформированности компетенций используются оценочные материалы, включающие тестовые задания и вопросы к экзамену и самоподготовки.

Примеры тестовых заданий промежуточной аттестации:

№1 Электронная конфигурация $1s^2 2s^2 2p^5 3s^1$ описывает

Возбужденное состояние атома F

Основное состояние иона F

Основное состояние атома Ne

Возбужденное состояние атома Ne

№2 β^- - распаду предшествует процесс, происходящий в ядре

$$p_+^1 = n_0^1 + e_+^0$$

$$n_0^1 = e_-^0 + p_+^1$$

$$p_+^1 + e_-^0 = n_0^1$$

Испускание нейтронов

Примеры вопросов к экзамену и самоподготовки:

1. Строение атома. Электронная структура атома, квантовые числа. Рассмотреть на примере конкретного элемента.
2. Принцип работы гальванического элемента.
3. Квантовые числа. Принцип Паули
4. Виды химических связей.
5. Правило Клечковского; правило Хунда.
6. Понижение давления над раствором (закон Рауля).
7. Строение атома. Изотопы. Понятие радиоактивности.
8. Повышение температуры кипения раствора (закон Рауля).
9. Радиоактивность. Виды радиоактивного распада.
10. Ионное произведение воды. рН
11. Энтальпия. Закон Гесса.
12. Константа равновесия, степень диссоциации слабых электролитов.
13. Энтропия. Следствие из закона Гесса.
14. Дипольный момент.
15. Энергия Гиббса. Влияние энтальпии и энтропии на направление протекания химических процессов.
16. Окислительно-восстановительные реакции. Важнейшие окислители, восстановители.
17. Скорость химических реакций. Зависимость от концентрации.
18. Химическая связь. Основные характеристики. Виды связи
19. Скорость химических реакций. Зависимость от температуры.
20. Понижение температуры замерзания раствора (закон Рауля).
21. Скорость химических реакций. Зависимость от катализатора (уравнение Аррениуса).
22. Тепловой эффект химической реакции.
23. Равновесные реакции. Константа равновесия.
24. Сущность электролиза.
25. Слабые электролиты. Константа и степень диссоциации.
26. Квантовые числа. Постулат Бора.
27. Электролиз. Катодные процессы.
28. Радиоактивность. α – распад.

29. Электролиз. Анодные процессы (инертный анод).
30. pK кислот.
31. Электролиз. Анодные процессы (активный анод).
32. Эквивалент металлов. Метод экспериментального вычисления.
33. Электролиз. Основные законы электролиза.
34. Электролитическое рафинирование никеля.
35. Закон разбавления Оствальда.
36. Влияние значений ΔH и ΔS на самопроизвольное течение процесса.
37. Максимальное число электронов на электронных орбиталях. Взаимосвязь между квантовыми числами.
38. Э.Д.С. гальванического элемента.
39. Энергетика химических реакций.
40. Строение атома. Электронная структура атома.
41. Правило Вант-Гоффа.
42. Основные положения при определении степеней окисления элементов в соединениях.
43. Энергия активации. Влияние на скорость химических реакций.
44. Основные законы электролиза.
45. Радиоактивность. Период полураспада. β – распад.
46. Электролиз. Основные положения.
47. Направленность протекания химических реакций при разных знаках ΔH и ΔS
48. Процессы, протекающие на аноде при электролизе солей кислородсодержащих кислот

3.3 Оценка успеваемости обучающихся

Текущий контроль успеваемости и промежуточная аттестация по дисциплине (модулю) осуществляется в соответствии с балльно-рейтинговой системой по 100-балльной шкале. Балльные оценки для контрольных мероприятий представлены в таблице 3.2, балльные оценки для контрольных мероприятий при выполнении курсовой работы (курсового проекта) представлены в таблице 3.3. Пересчет суммы баллов в традиционную оценку представлен в таблице 3.4.

Таблица 3.2

Балльные оценки для контрольных мероприятий

Наименование контрольного мероприятия	Максимальный балл на первую аттестацию	Максимальный балл за вторую аттестацию	Максимальный балл за третью аттестацию	Всего за семестр
1 семестр				
Тестирование	10	10		20
Защита практических занятий	6	6		12
Коллоквиум			18	18

Итого (максимум за период)	16	16	18	50
Экзамен				50
Итого				100

Таблица 3.4.

Шкала оценки на промежуточной аттестации

Выражение в баллах	Словесное выражение при форме промежуточной аттестации - зачет	Словесное выражение при форме промежуточной аттестации - экзамен
от 86 до 100	Зачтено	Отлично
от 71 до 85	Зачтено	Хорошо
от 51 до 70	Зачтено	Удовлетворительно
до 51	Не зачтено	Не удовлетворительно

4 ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

4.1 Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины (модуля)

4.1.1 Основная литература

1. Ахметов, Н. С. Общая и неорганическая химия [Электронный ресурс]: учебник для вузов / Н. С. Ахметов. — 12-е изд., стер. — СПб: Лань, 2021. — 744 с. — Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. — URL: <https://e.lanbook.com/book/153910>

2. Глинка, Н. Л. Общая химия в 2 т. Том 1. [Электронный ресурс]: учебник для вузов / Н. Л. Глинка; под редакцией В. А. Попкова, А. В. Бабкова. — 20-е изд., перераб. и доп. — М.: Издательство Юрайт, 2021. — 353 с. — (Высшее образование). — Текст: электронный // Образовательная платформа Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/470483>

3. Глинка, Н. Л. Общая химия в 2 т. Том 2. [Электронный ресурс]: учебник для вузов / Н. Л. Глинка; под редакцией В. А. Попкова, А. В. Бабкова. — 20-е изд., перераб. и доп. — М.: Издательство Юрайт, 2021. — 379 с. — (Высшее образование). — Текст: электронный // Образовательная платформа Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/470484>

4.1.2 Дополнительная литература

2. Общая химия. Теория и задачи [Электронный ресурс]: учебное пособие / Н. В. Коровин, Н. В. Кулешов, О. Н. Гончарук [и др.]; под редакцией Н. В. Коровина, Н. В. Кулешова. — 4-е изд., стер. — СПб: Лань, 2020. — 492 с. — Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. — URL: <https://e.lanbook.com/book/158949>

3. Борзова, Л. Д. Основы общей химии [Электронный ресурс]: учебное пособие / Л. Д. Борзова, Н. Ю. Черникова, В. В. Якушев. — СПб: Лань, 2021. — 480 с. — Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. — URL: <https://e.lanbook.com/book/168698>

4. Егоров, В. В. Общая химия [Электронный ресурс]: учебник для вузов / В. В. Егоров. — 2-е изд., стер. — СПб: Лань, 2021. — 192 с. — Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. — URL: <https://e.lanbook.com/book/153684>

4.1.3 Методические материалы

1. Лощакова Э.У. Химия: Методические указания. Казань: «Экоцентр», 2009. 48с.

2. Глинка, Н. Л. Задачи и упражнения по общей химии [Электронный ресурс]: учебно-практическое пособие / Н. Л. Глинка; под редакцией В. А. Попкова, А. В. Бабкова. — 14-е изд. — М.: Издательство Юрайт, 2021. — 236 с. — (Высшее образование). — Текст: электронный // ЭБС Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/468514>

3. Электронный курс «Химия» в структуре электронного университета (Black Board): 15-16_Leninogorsk_KTMP_Loshakova_chemistry. URL: https://bb.kai.ru:8443/webapps/blackboard/execute/content/blankPage?cmd=view&content_id=101676_1&course_id=9950_1

4.1.4 Перечень информационных технологий и электронных ресурсов, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине (модулю)

Организовано взаимодействие обучающегося и преподавателя с использованием электронной информационно-образовательной среды КНИТУ-КАИ.

1. Электронный курс «Химия» в структуре электронного университета (Black Board). URL: https://bb.kai.ru:8443/webapps/blackboard/execute/content/blankPage?cmd=view&content_id=101676_1&course_id=9950_1

Идентификатор курса: 15-16_Leninogorsk_KTMP_Loshakova_chemistry

4.1.5 Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», профессиональных баз данных, информационно-справочных систем, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине (модулю)

1. Электронно-библиотечная система учебной и научной литературы «Лань». URL: <https://e.lanbook.com/>

2. Электронно-библиотечная система учебной и научной литературы «Znanium.com». URL: <https://znanium.com/>

3. Электронно-библиотечная система учебной и научной литературы «Юрайт». URL: <https://urait.ru>

4. Научно-техническая библиотека КНИТУ-КАИ им. Н.Г. Четаева. URL: <http://elibs.kai.ru/>

4.2 Материально-техническое обеспечение дисциплины (модуля) и требуемое программное обеспечение

Описание материально-технической базы и программного обеспечения, необходимого для осуществления образовательного процесса по дисциплине (модулю) приведено соответственно в таблицах 4.1 и 4.2.

Таблица 4.1

Материально-техническое обеспечение дисциплины (модуля)

Наименование вида учебных занятий	Наименование учебной аудитории, специализированной лаборатории	Перечень необходимого оборудования и технических средств обучения
Лекционные занятия	Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа (Л. 304)	- учебные столы, стулья; - доска; - стол преподавателя; - мультимедийный проектор; - ноутбук; - настенный экран; - акустические колонки (комплект); - учебно – наглядные пособия
Практические занятия	Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации (Л. 103)	- учебные столы, стулья; - доска; - стол преподавателя; - учебно – наглядные пособия
Самостоятельная работа	Помещение для самостоятельной работы студента (Л. 112)	- персональный компьютер; - ЖК монитор 19”; - столы компьютерные; - учебные столы, стулья.

Таблица 4.2

Лицензионное и свободно распространяемое программное обеспечение, в том числе отечественного производства, используемое при осуществлении образовательного процесса по дисциплине (модулю)

№ п/п	Наименование программного обеспечения	Производитель	Способ распространения (лицензионное или свободно распространяемое)
1.	Microsoft Windows 7 Professional Russian	Microsoft, США	Лицензионное
2.	Microsoft Office Professional Plus 2010 Russian	Microsoft, США	Лицензионное
3.	Антивирусная программа Kaspersky Endpoint Security 8 for	Лаборатория Касперского,	Лицензионное

	Windows	Россия	
--	---------	--------	--

5 ОСОБЕННОСТИ РЕАЛИЗАЦИИ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ) ДЛЯ ЛИЦ С ОГРАНИЧЕННЫМИ ВОЗМОЖНОСТЯМИ ЗДОРОВЬЯ И ИНВАЛИДОВ

Обучение по дисциплине (модулю) обучающихся с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов осуществляется с учетом особенностей психофизического развития, индивидуальных возможностей и состояния здоровья таких обучающихся.

Обучение лиц с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов организуется как совместно с другими обучающимися, так и в отдельных группах.

Для лиц с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов предусмотрены дополнительные оценочные материалы, перечень которых указан в таблице 5.1.

Таблица 5.1

Дополнительные материалы оценивания для лиц с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов

Категории обучающихся	Виды дополнительных оценочных материалов	Формы контроля и оценки результатов обучения
С нарушениями слуха	Тесты, контрольные работы, письменные самостоятельные работы, вопросы к зачету (экзамену)	Преимущественно письменная проверка
С нарушениями зрения	Устный опрос по терминам, собеседование по вопросам к зачету (экзамену)	Преимущественно устная проверка (индивидуально)
С нарушениями опорно-двигательного аппарата	Решение дистанционных тестов, контрольные работы, письменные самостоятельные работы, вопросы к зачету (экзамену)	Преимущественно дистанционными методами

Для лиц с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов предусматривается доступная форма предоставления заданий оценочных средств, например:

- в печатной форме;
- в печатной форме с увеличенным шрифтом;
- в форме электронного документа;
- методом чтения ассистентом задания вслух.

Лицам с ограниченными возможностями здоровья и инвалидам увеличивается время на подготовку ответов на контрольные вопросы. Для таких обучающихся предусматривается доступная форма предоставления ответов на задания, а именно:

- письменно на бумаге;
- набор ответов на компьютере;
- набор ответов с использованием услуг ассистента;
- представление ответов устно.

При необходимости для лиц с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов процедура оценивания результатов обучения может проводиться в несколько этапов.

Учебно-методические материалы для самостоятельной и аудиторной работы обучающихся из числа лиц с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов предоставляются в формах, адаптированных к ограничениям их здоровья и восприятия информации.

Освоение дисциплины (модуля) лицами с ограниченными возможностями здоровья и инвалидами осуществляется с использованием средств обучения общего и специального назначения.

ЛИСТ РЕГИСТРАЦИИ ИЗМЕНЕНИЙ

Изменения, вносимые в рабочую программу дисциплины (модуля)

№ п/п	№ раздела внесения изменений	Дата внесения изменений	Содержание изменений	«Согласовано» заведующий кафедрой, реализующей дисциплину