

Документ подписан простой электронной подписью  
Информация о владельце:  
ФИО: Котова Лариса Анатольевна  
Должность: Директор филиала  
Дата подписания: 08.09.2023 10:31:40  
Уникальный программный ключ:  
10730ffe6b1ed036b744b6a9d97700b86e5c04a7

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Федеральное государственное автономное образовательное учреждение  
высшего образования  
«Национальный исследовательский технологический университет «МИСиС»  
Новотроицкий филиал

## Аннотация рабочей программы дисциплины

### Химия

Закреплена за подразделением Кафедра математики и естествознания (Новотроицкий филиал)

Направление подготовки 15.03.02 Технологические машины и оборудование

Профиль

Квалификация **Бакалавр**

Форма обучения **заочная**

Общая трудоемкость **8 ЗЕТ**

Часов по учебному плану	288	Формы контроля на курсах:
в том числе:		экзамен 1
аудиторные занятия	28	зачет 1
самостоятельная работа	247	
часов на контроль	13	

#### Распределение часов дисциплины по курсам

Курс	1		Итого	
	уп	рп		
Лекции	12	12	12	12
Лабораторные	8	8	8	8
Практические	8	8	8	8
Итого ауд.	28	28	28	28
Контактная работа	28	28	28	28
Сам. работа	247	247	247	247
Часы на контроль	13	13	13	13
Итого	288	288	288	288

**1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ**

1.1	Целью изучения химии является приобретение знаний и умений, необходимых для успешного освоения дисциплин естественнонаучного и профессионального циклов и позволяющих решать вопросы повышения эффективности производства и качества продукции.
1.2	Задачами изучения химии являются формирование современных представлений:
1.3	- о строении вещества;
1.4	- о важнейших свойствах веществ и закономерностях их изменения в зависимости от положения составляющих элементов в Периодической системе;
1.5	- о природе химических реакций, протекающих при получении, обработке и применении материалов.

**2. МЕСТО В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ**

Блок ОП:		Б1.Б
<b>2.1</b>	<b>Требования к предварительной подготовке обучающегося:</b>	
<b>2.2</b>	<b>Дисциплины (модули) и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:</b>	
2.2.1	Государственная итоговая аттестация	
2.2.2	Теплотехника	

**3. РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫЕ С ФОРМИРУЕМЫМИ КОМПЕТЕНЦИЯМИ**

<b>УК-6.1: Демонстрировать знание естественнонаучных и других фундаментальных наук в профессиональной деятельности</b>
<b>Знать:</b>
УК-6.1-31 основы строения вещества, способы смещения химического равновесия в системе, основы восстановительных металлургических процессов
<b>Владеть:</b>
УК-6.1-В1 умениями использования лабораторного оборудования для проведения химического эксперимента

**4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ**

Код занятия	Наименование разделов и тем /вид занятия/	Семестр / Курс	Часов	Формируемые индикаторы компетенций	Литература и эл. ресурсы	Примечание	КМ	Выполняемые работы
	<b>Раздел 1. Введение. Основные законы и понятия химии</b>							
1.1	Химия, как раздел естествознания. Значение химии как научной основы материаловедения. Основные понятия химии: атом, молекула, ион, моль, атомная молекулярная масса, способы их определения. Основные законы химии: закон сохранения массы, как основа материального баланса технологического процесса, закон постоянства состава веществ, закон эквивалентов, закон Авогадро. /Лек/	1	2		Л1.1Л2.1 Л2.2 Э1 Э2 Э3			
1.2	Свойства основных классов соединений. /Лаб/	1	2		Л1.2Л3.1 Л3.3 Э1 Э2 Э3			

1.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: История развития химии /Ср/	1	5		Л1.2 Э1 Э2 Э3			
1.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Атомно-молекулярное учение /Ср/	1	5		Л1.2 Э1 Э2 Э3			
1.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Закон постоянства состава. Составление формул бинарных соединений /Ср/	1	10		Л1.2 Э1 Э2 Э3			
1.6	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Составление формул гидроксидов и солей /Ср/	1	5		Л1.1 Э1 Э2 Э3			
1.7	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Применение законов Авогадро и газовых законов для решения химических задач /Ср/	1	5		Л1.1 Э1 Э2 Э3			
	<b>Раздел 2. Строение вещества.</b>							
2.1	Строение атома. Квантовые числа. Атомные орбитали. Принцип Пауля. Правило Хунда и порядок заполнения атомных орбиталей. Принцип наименьшей энергии. Периодический Закон и Периодическая система химических элементов в свете теории строения атома /Лек/	1	2		Л1.2Л2.1 Э1 Э2 Э3			
2.2	Химическая связь. Строение молекул. Причины образования химической связи. Природа химической связи. Молекула водорода и методы ее описания. Метод ВС и гибридизация орбиталей /Лек/	1	2		Л2.2 Э1 Э2 Э3			
2.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Электронные формулы элементов. Характеристика элемента по формуле /Ср/	1	5		Л1.1 Л1.2Л2.1 Л2.2 Э1 Э2 Э3			
2.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Зависимость положения в ППС от строения атома /Ср/	1	5		Л1.1Л2.1 Л2.2 Э1 Э2 Э3			
2.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Периодическое изменение свойств веществ в зависимости от положения в ПС /Ср/	1	10		Л1.1 Л1.2Л2.2 Э1 Э2 Э3			

2.6	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Валентность. Ковалентная связь /Ср/	1	5		Л1.1Л2.1 Л2.2 Э1 Э2 Э3			
2.7	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Металлическая связь /Ср/	1	5		Л1.1 Л1.2Л2.2 Э1 Э2 Э3			
	<b>Раздел 3. Окислительно-восстановительные процессы</b>							
3.1	Окислительно-восстановительные реакции. Уравнения электронного баланса. /Пр/	1	2		Л1.1Л2.2 Э1 Э2 Э3			
3.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Анализ окислительно-восстановительной способности атома /Ср/	1	8		Л1.1 Э1 Э2 Э3			
3.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Типичные окислители. Неметаллы. Кислоты. /Ср/	1	8		Л1.2 Э1 Э2 Э3			
3.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Окислительные свойства хроматов, дихроматов, азотной кислоты. /Ср/	1	8		Л1.2 Э1 Э2 Э3			
3.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Типичные восстановители. Металлы, сульфиды, нитриды. /Ср/	1	8		Л1.2 Э1 Э2 Э3			
3.6	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Восстановительные свойства галогенидов. /Ср/	1	8		Л1.2 Э1 Э2 Э3			
3.7	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Окислительно-восстановительная двойственность. Реакции диспропорционирования. /Ср/	1	8		Л1.2Л3.1 Э1 Э2 Э3			
	<b>Раздел 4. Электрохимия</b>							
4.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Основы электрохимических процессов. Гальванический элемент /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
4.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Электролиз как метод получения и рафинирования металлов. Расчет массы и объема продуктов электролиза. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			

4.3	Электролиз в растворах электролитов. Гальванические процессы. Коррозия. /Лаб/	1	2		Л3.3 Э1 Э2 Э3			
	<b>Раздел 5. Растворы</b>							
5.1	Свойства растворов. /Пр/	1	2		Л1.2Л2.1 Л2.2 Э1 Э2 Э3			
5.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Общие свойства растворов. Растворы как много компонентные системы. Растворитель и растворяемое вещество. Растворимость. Насыщенные и ненасыщенные, пересыщенные, разбавленные и концентрированные растворы. Взаимодействие растворенного вещества и растворителя. /Ср/	1	2		Л1.2 Э1 Э2 Э3			
5.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Растворы электролитов. Электролитическая диссоциация растворенных веществ. Теория электролитической диссоциации. Константа и степень диссоциации слабого электролита. Закон разбавления Освальда. /Ср/	1	2		Л1.2 Э1 Э2 Э3			
5.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Растворы сильных электролитов. Кажущаяся степень диссоциации сильного электролита. Ионное произведение воды. Водородный и гидроксильный показатели. Индикаторы. Методы определения pH. Произведение растворимости. Обменные реакции в растворах. Гидролиз солей. Константа и степень гидролиза. Буферные растворы. /Ср/	1	7		Л1.2 Э1 Э2 Э3			
	<b>Раздел 6. Общие закономерности химических процессов.</b>							
6.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Основы термодинамики. /Ср/	1	1		Л1.1Л2.1 Л2.2 Э1 Э2 Э3			

6.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Определение зависимости скорости реакции от концентрации и температуры. Смещение равновесия. /Ср/	1	2		Л1.2Л3.1 Э1 Э2 Э3			
6.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Закон Гесса. Расчеты тепловых эффектов реакций. /Ср/	1	5		Л1.2Л3.2 Э1 Э2 Э3			
6.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Второе начало термодинамики. Понятие об энтропии. Изменение энтропии при фазовых и химических превращениях. /Ср/	1	5		Л1.2Л2.1 Э1 Э2 Э3			
6.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Самопроизвольное протекание реакций. Энергия Гиббса. Роль энтальпийного и энтропийного факторов в определении направления процесса. /Ср/	1	5		Л1.2Л2.1 Э1 Э2 Э3			
6.6	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Основы химической кинетики. Скорость химической реакции и факторы ее определяющие. Зависимость скорости реакции от концентрации реагентов. Кинетическое уравнение реакции. Правило Вант-Гоффа. Константа скорости реакции. Энергия активации. Катализ и катализаторы. /Ср/	1	6		Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3			
6.7	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Химическое равновесие. Обратимые и необратимые химические реакции. Константа химического равновесия и ее связь с энергией Гиббса. Смещение химического равновесия при изменении условий. Принцип Ле-Шателье. /Ср/	1	5		Л1.2Л2.1 Э1 Э2 Э3			
6.8	/Др/	1	6		Э1 Э2 Э3			
6.9	/Зачёт/	1	0		Э1 Э2 Э3			
	<b>Раздел 7. Основы координационной химии</b>							

7.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Характеристика координационных соединений, их получение, классификация. Комплексообразователь и лиганды. Внешняя и внутренняя координационные сферы. Координационное число, зависимость координационного числа от заряда и радиуса комплексообразователя. Равновесия в растворах координационных соединений. Константа неустойчивости. /Ср/	1	5		Э1 Э2 Э3			
7.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Номенклатура координационных соединений. Квантово-механические методы трактовки химической связи в комплексных соединениях. Метод валентных связей. Понятие о теории кристаллического поля. Спектрохимический ряд лигандов. Изометрия координационных соединений. Значение и применение координационных соединений в науке и технике /Ср/	1	5		Э1 Э2 Э3			
7.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Получение комплексных соединений. Свойства комплексных соединений. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
7.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Составление формул координационных соединений. Расчет константы нестойкости. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
7.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Метод комплексонометрического титрования /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
	<b>Раздел 8. Строение и свойства неметаллов р-элементов.</b>							

8.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Подгруппа гелия. Общая характеристика элементов. Нахождение в природе, методы получения соединения благородных газов. Практическое применение благородных газов. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Водород. Положение в периодической системе, общая характеристика, изотопы. Лабораторные и промышленные методы получения. Физические и химические свойства. Гидриды, их классификация, способы получения и свойства. Общая характеристика водородных соединений неметаллов. Применение водорода. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.3	Галогены. Общая характеристика, получение, физические и химические свойства. Соединение галогенов с водородом, получение, свойства. Плавиковая кислота, хлороводородная, бромоводородная и иодоводородная кислоты. Галогениды. /Лек/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Сравнение свойств окислительно-восстановительных кислородосодержащих кислот галогенов. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Взаимодействие галогенов с растворами щелочей и водой. Соединение галогенов с кислородом. Фторид кислорода, оксиды хлора, брома, иода. Кислородсодержащие кислоты. Применение галогенов. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			



8.6	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Кислород. Общая характеристика, строение молекул, лабораторные и промышленные способы получения, физические и химические свойства. Озон, его получение, строение молекул, свойства и применение. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.7	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Вода. Физические свойства, диаграмма состояния, химические свойства. Кристаллогидраты, их строение и их свойства. Способы очистки воды. Пероксид водорода, строение, получение, свойства, применение. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.8	Сера. Общая характеристика, нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Сероводород, сульфиды, полисульфиды. Соединение серы с кислородом: оксиды, кислородосодержащие кислоты (сернистая кислота, серная кислота, дисерная кислота, тиосерная кислота, пероксокислоты серы), их соли. Применение серы и ее соединений. /Лек/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.9	Свойства серы и ее соединений /Лаб/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.10	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Способы промышленного производства серной кислоты. её применение в народном хозяйстве. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.11	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Селен, теллур и полоний. Общая характеристика элементов, нахождение в природе, физические и химические свойства. Водородные соединения селена и теллура. Селениды и теллуриды. Оксиды селена и теллура. Кислородосодержащие кислоты селена и теллура. Применение селена и теллура. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			

8.12	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Азот. Общая характеристика элемента, нахождение в природе, способы получения азота, физические и химические свойства. Соединения азота с водородом, способы получения, физические и химические свойства. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.13	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Соединение азота с кислородом. Оксиды азота, кислородосодержащие кислоты азота, их получение и свойства. Соли кислородосодержащих кислот азота. Применение азота и его соединений. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.14	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Фосфор. Общая характеристика элемента, нахождение в природе. Аллотропные модификации фосфора. Способы получения фосфора. Физические и химические свойства фосфора. Водородные соединения фосфора. Фосфиды металлов. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.15	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Кислородные соединения фосфора. Кислородосодержащие кислоты фосфора. Фосфаты. Применение фосфора и его соединений. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
8.16	Углерод. Общая характеристика элемента, нахождение в природе. Аллотропные модификации углерода. Способы получения, физические и химические свойства. Водородные соединения, кислородные соединения, кислородосодержащие кислоты и их соли. Применение углерода и его соединений. /Пр/	1	2		Э1 Э2 Э3			

8.17	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Кремний. Общая характеристика элемента, нахождение в природе. Аллотропные модификации кремния. Способы получения, физические и химические свойства. Водородные соединения, кислородные соединения, кислородсодержащие кислоты и их соли. Применение кремния и его соединений. /Ср/	1	7		Э1 Э2 Э3			
	<b>Раздел 9. Строение и свойства металлов s-элементов.</b>							
9.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Подгруппа лития. Общая характеристика элементов. Нахождение в природе, методы получения соединения щелочных металлов. Практическое применение щелочных металлов. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
9.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Подгруппа бериллия. Положение в периодической системе, общая характеристика, методы получения. Физические и химические свойства. Оксиды, гидроксиды, их классификация, способы получения и свойства. Применение щелочноземельных металлов /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
9.3	Свойства s-металлов. /Лаб/	1	2		Э1 Э2 Э3			
	<b>Раздел 10. Строение и свойства металлов p-элементов</b>							
10.1	Алюминий. Общая характеристика, получение, физические и химические свойства. Оксид, гидроксид, соли алюминия. Применение алюминия и его соединений. /Пр/	1	2		Э1 Э2 Э3			
10.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Галлий, индий, таллий. Общая характеристика элементов. Нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Соединения галлия, индия, таллия и их применение. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			

10.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Олово, свинец. Общая характеристика элементов, способы получения, физические и химические свойства. Оксиды, гидроксиды. Применение олова, свинца. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
10.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: История развития металлургии. Получение олова, меди, алюминия. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
	<b>Раздел 11. Строение и свойства металлов d-элементов.</b>							
11.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Подгруппа скандия. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Оксиды, гидроксиды. Применение элементов подгруппы скандия. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
11.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Подгруппа титана. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Оксиды, гидроксиды. Применение элементов подгруппы титана. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
11.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Подгруппа ванадия. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Оксиды, гидроксиды. Применение элементов подгруппы ванадия. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
11.4	Подгруппа хрома. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Оксиды, гидроксиды. Применение элементов подгруппы хрома. /Ср/	1	8		Э1 Э2 Э3			
11.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Подгруппа марганца. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Оксиды, гидроксиды. Применение элементов подгруппы марганца. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			

11.6	Металлы семейства железа. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Чугун и сталь. Оксиды, гидроксиды, соединения металлов семейства железа. Применение металлов и их соединений. /Лек/	1	2		Э1 Э2 Э3			
11.7	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Металлы семейства железа. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Чугун и сталь. Оксиды, гидроксиды, соединения металлов семейства железа. Применение металлов и их соединений. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
11.8	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Металлы семейства платины. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Оксиды, гидроксиды, соединения металлов семейства платины. Применение металлов и их соединений. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
11.9	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Подгруппа меди. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Оксиды, гидроксиды. Применение элементов подгруппы меди. /Ср/	1	4		Э1 Э2 Э3			
11.10	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Подгруппа цинка. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Оксиды, гидроксиды. Применение элементов подгруппы цинка. /Ср/	1	4		Э1 Э2 Э3			
11.11	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Развитие доменного производства в Новотроицке. Доменный процесс производства чугуна. /Ср/	1	8		Э1 Э2 Э3			
	<b>Раздел 12. 5. Строение и свойства металлов f-элементов.</b>							

12.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Лантаноиды. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Оксиды, гидроксиды. Применение лантанидов. Actinoids. Общая характеристика элементов, нахождение в природе и получение. Оксиды, гидроксиды. Применение actinoids. /Ср/	1	2		Э1 Э2 Э3			
12.2	/Др/	1	7		Э1 Э2 Э3			
12.3	/Экзамен/	1	0		Э1 Э2 Э3			