

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Котова Дарья Анатольевна
Должность: Директор филиала
Дата подписания: 14.02.2023 15:51:09
Уникальный программный ключ:
10730ffe6b1ed036b744b6e9d97700b86e5c04a7

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ

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

Рабочая программа утверждена
решением Ученого совета
НИТУ «МИСиС»
от «31» августа 2020 г.
протокол № 1-20

Физическая химия

рабочая программа дисциплины (модуля)

Закреплена за кафедрой	Кафедра математики и естествознания (Новотроицкий филиал)		
Учебный план	22.03.02_19_Металлургия_Пр1_заоч_2020.plz.xml Направление подготовки 22.03.02 Металлургия Профиль. Металлургия черных металлов		
Квалификация	Бакалавр		
Форма обучения	заочная		
Общая трудоемкость	7 ЗЕТ		
Часов по учебному плану	252	Виды контроля на курсах: зачеты 2 зачеты с оценкой 2	
в том числе:			
аудиторные занятия	28		
самостоятельная работа	216		
часов на контроль	8		

Распределение часов дисциплины по курсам

Курс	2		Итого	
	уп	рп		
Лекции	8	8	8	8
Лабораторные	8	8	8	8
Практические	12	12	12	12
В том числе инт.	14	14	14	14
Итого ауд.	28	28	28	28
Контактная работа	28	28	28	28
Сам. работа	216	216	216	216
Часы на контроль	8	8	8	8
Итого	252	252	252	252

Программу составил(и):

кни, Нефедова Е.В. _____

Рабочая программа дисциплины

Физическая химия

разработана в соответствии с ОС ВО НИТУ «МИСиС»:

Федеральный государственный образовательный стандарт высшего образования по направлению подготовки 22.03.02 <ИМЯ СПЕЦИАЛЬНОСТИ> (уровень бакалавриата) (приказ Минобрнауки России от 02.12.2015 г. № № 602 о.в.)

составлена на основании учебного плана:

Направление подготовки 22.03.02 Metallургия Профиль. Metallургия черных металлов
утвержденного учёным советом вуза от 21.05.2020 протокол № 10/зг.

Рабочая программа одобрена на заседании кафедры

Кафедра математики и естествознания (Новотроицкий филиал)

Протокол от 09.06.2020 г. № 10

Срок действия программы: 2020-2021 уч.г.

Зав. кафедрой Д.А. Гюнтер

подпись

И.О. Фамилия

Руководитель ОПОП ВО

подпись

И.О. Фамилия

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ, ПРАКТИКИ, НИР)

1.1	Целью изучения дисциплины является формирование естественнонаучного мировоззрения и исследовательской культуры выпускника. В плане становления научного мировоззрения студентов дисциплина "Физическая химия" призвана способствовать формированию представлений о химических процессах на основе молекулярной природы вещества, статистических закономерностей физико-химических явлений. Выпускник должен овладеть основными методами научного познания, включая методы статистической механики и термодинамики, культурой лабораторных исследований, познаниями в современных отраслях химического знания.
-----	---

2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ, ПРАКТИКИ, НИР) В СТРУКТУРЕ ОПОП ВО

Цикл (раздел) ООП:		Б1.В.ОД
2.1	Требования к предварительной подготовке обучающегося:	
2.1.1	Математика	
2.1.2	Философия	
2.1.3	Физика	
2.1.4	Химия	
2.2	Дисциплины и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:	
2.2.1	Материаловедение	
2.2.2	Металлургические технологии	
2.2.3	Методы контроля и анализа веществ	
2.2.4	Термодинамика и кинетика металлургических процессов	

3. ЦЕЛИ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ, ПРАКТИКИ, НИР), СООТНЕСЕННЫЕ С СООТВЕТСТВУЮЩИМИ КОМПЕТЕНЦИЯМИ, КОТОРЫЕ ДОЛЖНЫ БЫТЬ ДОСТИГНУТЫ ОБУЧАЮЩИМСЯ

ОПК-4.1 : Готовность сочетать теорию и практику для решения инженерных задач	
Знать:	
Уметь:	
	производить термодинамические расчеты; читать фазовые диаграммы состояния вещества
Владеть:	
ПК-1.3 : Готовность использовать физико-математический аппарат для решения задач, возникающих в ходе профессиональной деятельности	
Знать:	
	основные законы физической химии, закономерности протекания физико-химических процессов и смещения химического равновесия
Уметь:	
Владеть:	
УК-6.1 : Демонстрировать знание естественнонаучных и других фундаментальных наук в профессиональной деятельности	
Знать:	
Уметь:	
Владеть:	
	методами лабораторных исследований: титрованием, калориметрическим методом, построением кривых охлаждения

4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ, ПРАКТИКИ, НИР)

Код занятия	Наименование разделов и тем /вид занятия/	Семестр / Курс	Часов	Компетенции	Литература	Примечание
	Раздел 1. Химическая термодинамика. Первый закон термодинамики. Второй закон термодинамики.					
1.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Введение. Предмет и содержание физической химии. Основные разделы. История развития физической химии. Методы физической химии: термодинамический, статистический и квантовомеханический. Значение физической химии для металлургии. /Ср/	2	5	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	

1.2	Первый закон термодинамики. Основные понятия термодинамики. Функции состояния и функции процесса. Внутренняя энергия, энтальпия, теплота, работа. Аналитическое выражение первого закона термодинамики. Теплоемкость. Зависимость теплоемкости от температуры. Тепловые эффекты химических реакций. Закон Гесса. Теплоты образования, сгорания, агрегатных превращений, растворения, нейтрализации. Зависимость теплового эффекта реакции от температуры. Уравнение Кирхгофа. /Лек/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
1.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Второй закон термодинамики. Процессы самопроизвольные, обратимые и необратимые. Направленность самопроизвольных процессов в природе. Термодинамическая вероятность. Равновесие как наиболее вероятное состояние системы. Аналитическое выражение и формулировка второго закона термодинамики. Энтропия как мера вероятности. Вычисление изменения энтропии в различных процессах. Термодинамические функции и связь между ними. Свободная энергия при постоянном объеме (энергия Гельмгольца) и при постоянном давлении (энергия Гиббса) как мера работоспособности системы и критерий направленности процесса. Зависимость давления насыщенного пара от температуры. Уравнение Клаузиуса-Клапейрона. /Ср/	2	4	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л3.1 Э1 Э2 Э3	
1.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Первый закон термодинамики. Расчет работы газа в различных термодинамических процессах: изобарном, изохорном, изотерическом, адиабатном. Понятие молярной и удельной теплоемкостей. /Ср/	2	4	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л3.1 Э1 Э2 Э3	
1.5	Закон Гесса. Расчет тепловых эффектов реакции. Энтальпийный фактор. Зависимость энтальпии от температуры. Закон Кирхгофа. /Пр/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л3.1 Э1 Э2 Э3	
1.6	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Второй закон термодинамики. Энтропийный фактор. Изменение энтропии в сложных физико-химических процессах. Зависимость энтропии от температуры и объема. /Ср/	2	4	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л3.1 Э1 Э2 Э3	
1.7	Энергия Гиббса. Энергия Гельмгольца. Направленность химических процессов. Зависимость от независимых параметров. Контрольная работа № 1. /Пр/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э2 Э3	
1.8	Определение теплоты растворения буры /Лаб/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л3.2 Л3.3 Э1 Э2 Э3	работа в парах
1.9	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Следствия из закона Гесса. Расчет теродинамических функций при стандартных условиях /Ср/	2	4	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
1.10	Термодинамический анализ реакции. Практическое применение закона Кирхгофа. Расчет функций через постоянные интегрирования. Использование программы Excel. /Пр/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	занятие в парах в компьютерном классе
	Раздел 2. Химическое равновесие.					

2.1	Константа равновесия и способы ее выражения. Термодинамический вывод закона действия масс. Расчет состава равновесной смеси и выхода продукта. Химические реакции в гетерогенных системах. Константа равновесия гетерогенной реакции. Давление диссоциации. Уравнение изотермы химической реакции. Зависимость константы равновесия от температуры. Уравнение изохоры и изобары реакции. /Лек/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л3.1 Э1 Э2 Э3	
2.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Тепловая теорема Нернста. Постулат Планка. Вычисление абсолютных значений энтропии. Расчет равновесий по таблицам стандартных значений термодинамических функций /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	
2.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Химическое равновесие в однокомпонентных системах и простых смесях. /Ср/	2	4	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
2.4	Изучение равновесия гомогенной реакции в растворе /Лаб/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л3.2 Э1 Э2 Э3	работа в парах
2.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Расчет состава равновесной смеси газов при изменении температуры и общего давления. Смещение химического равновесия по принципу Ле-Шателье. /Ср/	2	5	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.2 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
Раздел 3. Теория растворов.						
3.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Растворы неэлектролитов. Парциальные молярные величины. Уравнения Гиббса-Дюгема. Идеальные растворы. Разбавленные растворы. Законы разбавленных растворов. Растворимость газов в жидкостях. Закон Генри. Растворимость газов в металлах. Закон Рауля. Закон распределения. Совершенные растворы. Химический потенциал компонента совершенного раствора. Реальные растворы. Термодинамическая активность. Методы определения активности компонентов раствора. /Ср/	2	6	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	
3.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Теория растворов. Равновесие между раствором и паром растворителя. Закон Рауля, закон Генри, следствия. Выражения концентраций растворов. /Ср/	2	4	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	
3.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Парциальные молярные величины. Закон Гиббса-Дюгема. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.2 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
3.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Выражение концентраций растворов. Решение расчетных задач. /Ср/	2	7	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
3.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Расчет задач на понижение и повышение температур замерзания и кипения растворов. Применение законов Генри и Рауля. /Ср/	2	8	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
Раздел 4. Фазовые равновесия в многокомпонентных системах.						
4.1	Основные понятия: фаза, компонент, число степеней свободы. Правило фаз Гиббса. Диаграмма состояния однокомпонентной системы. Термический анализ. Кривые охлаждения. /Лек/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	

4.2	ДСамостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:иаграммы двухкомпонентных систем: с постой эвтектикой; с ограниченной и неограниченной растворимостью в твердом состоянии; с образованием устойчивых и неустойчивых химических соединений. Трехкомпонентные системы. Учение Курнакова и физико-химический анализ /Ср/	2	3	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	
4.3	Химическое равновесие в двухкомпонентных системах. Фазовые диаграммы. Построение и интерпритация фазовых диаграмм. /Пр/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	работа в группах
4.4	Построение диаграммы плавкости системы нафталин-дифениламин /Лаб/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1Л3.2 Э1 Э2 Э3	работа в группах
4.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Применение правила рычага к решению практических задач /Ср/	2	8	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	
4.6	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Чтение диаграммы "железо-цементит". построение кривых охлаждения, решение задач. /Ср/	2	7	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	
Раздел 5. Основы статистической термодинамики.						
5.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Статистический термодинамика. Фазовое пространство. Закон распределения Больцмана. Распределение молекул газа по импульсам и координатам. Закон распределения энергии по степеням свободы. Квантовая теория теплоемкости. Статистическая сумма состояний. Статистический вес. Суммы состояний поступательного, вращательного и колебательного движений. Электронная сумма состояний. Вычисление термодинамических функций и константы равновесия с использованием сумм состояний. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
5.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Статистический расчет молярной теплоемкости. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
5.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Решение задач по статистической термодинамике Гиббса и Больцмана. /Ср/	2	7	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
5.4	/Др/	2	0		Л1.1 Л1.3	
5.5	/Зачёт/	2	0		Л1.1 Л1.3	
Раздел 6. Электрохимия						
6.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Растворы электролитов. Энергия кристаллической решетки и энергия сольватации ионов. Сильные и слабые электролиты. Активность электролитов. Ионная сила раствора. Способы определения коэффициентов активности электролитов. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л3.1 Э1 Э2 Э3	
6.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Растворы электролитов. Энергия кристаллической решетки и энергия сольватации ионов. Сильные и слабые электролиты. Активность электролитов. Ионная сила раствора. Способы определения коэффициентов активности электролитов. /Ср/	2	6	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	

6.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Удельная и эквивалентная электропроводности и их зависимость от концентрации. Подвижность ионов. Закон Кольрауша. Числа переноса. Практическое использование измерения электропроводности /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л3.1 Э1 Э2 Э3	
6.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Электродвижущие силы. Возникновение разности потенциалов на границе раздела фаз. Двойной электрический слой. Термодинамика гальванического элемента. Типы электродов. Электродные потенциалы. Стандартные потенциалы. Ряд напряжений. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	
6.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Типы гальванических элементов: химические, концентрационные. Диффузионный потенциал. Определение термодинамических параметров путем измерения ЭДС. Кинетика электродных процессов. Электролиз. Поляризация. Перенапряжение /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л3.1 Э1 Э2 Э3	
6.6	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Электрохимия. Электропроводность электролитов /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л3.1 Э1 Э2 Э3	
6.7	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Электрохимия. ЭДС гальванического элемента. Расчет термодинамических величин методом ЭДС /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л3.1 Э1 Э2 Э3	
6.8	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Основы теории электролитической диссоциации /Ср/	2	6	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
6.9	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Теоретические основы работы гальванических элементов. /Ср/	2	6	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
6.10	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Теоретические основы процессов окисления-восстановления. /Ср/	2	7	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
	Раздел 7. Диффузия					
7.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Явления переноса в газах, твердых телах, жидкостях. Теория диффузии. Законы Фика. Связь коэффициентов диффузии с подвижностью. Механизм диффузии в твердых телах и жидкостях /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
7.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Диффузия. Расчет коэффициента диффузии. Вязкость /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
7.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: роль процесса диффузии в производственных процессах. /Ср/	2	8	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
	Раздел 8. Поверхностные явления и адсорбция					
8.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas: Адсорбция газов на твердых поверхностях. Основные определения. Влияние поверхностного слоя на термодинамические свойства гетерогенных систем. Теория адсорбция Лангмюра. Адсорбция из смеси газов. Адсорбция из растворов. Молекулярная и активированная адсорбция. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	

8.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Полимолекулярная адсорбция. Капиллярная конденсация. Строение адсорбционных слоев. Теплота адсорбции. Адсорбция на поверхности жидкости. Уравнение Гиббса. Уравнение Шишковского. Зависимость поверхностного натяжения от состава раствора. Понятие о хроматографии. Поверхностные явления в металлургии /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
8.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Адсорбция. Расчет коэффициента адсорбции. Графический метод определения адсорбции /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
8.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Поверхностное натяжение. Уравнение Шишковского. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
8.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Адсорбция методы расчета коэффициента адсорбции. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
8.6	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Расчет поверхностного натяжения. Задачи по уравнению Шишковского. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
8.7	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Теоретические основы гетерогенных реакций /Ср/	2	8	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	
8.8	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Влияние скорости адсорбции на скорость технологических процессов. /Ср/	2	8	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	
8.9	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Способы повышения и понижения поверхностного натяжения. Связь поверхностного натяжения и адсорбции. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	
Раздел 9. Химическая кинетика и катализ						
9.1	Кинетика гомогенных реакций. Скорость реакции. Молекулярность и порядок реакции. Закон действия масс и кинетические уравнения реакции. Константа скорости. Реакции первого, второго и третьего порядка. /Лек/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.2 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
9.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Методы определения порядка реакции. Зависимость скорости реакции от температуры. Уравнение Аррениуса. Энергия активации. Теория активных соударений. Цепные реакции /Ср/	2	1	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.2 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
9.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Кинетика гетерогенных реакций. Гетерогенные реакции в металлургическом производстве. Многостадийность процессов. Внешняя массопередача. Скорость массопередачи. Применение теории размерности. П-теорема. Критерии подобия. Внутренняя массопередача. Топохимические реакции. /Ср/	2	10	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.2 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
9.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Кинетика кристаллизации. Современная теория образования зародыша. Теория флуктуации. Термодинамические условия возникновения сферического зародыша /Ср/	2	6	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3	
9.5	Катализ. Общие свойства катализаторов. Гомогенный катализ. Гетерогенный катализ. Основные теории катализа /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	

9.6	Химическая кинетика. Расчет константы скорости и порядка реакции. Графический метод /Пр/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1 Э1 Э2 Э3	
9.7	Кинетика. Энергия активации, влияние температуры на скорость реакции. Кинетика сложных реакций /Пр/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
9.8	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:выражение скорости реакции на основе закона действующих масс. Определение порядка реакции /Ср/	2	10	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
9.9	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Применение катализаторов в промышленности. Основы биологического ферментативного катализа. Старение твердых катализаторов. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3	
Раздел 10. Термодинамика необратимых процессов						
10.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Основные определения. Термодинамические уравнения движения Онзагера. Основные постулаты. Перенос через барьер. Теоретическое обоснование термодинамики необратимых процессов /Ср/	2	8	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л2.1Л3.2 Э1 Э2 Э3	
10.2	Определение скорости реакции йодирования ацетона /Лаб/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3Л3.2 Э1 Э2 Э3	
Раздел 11. Молекулярные спектры						
11.1	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Общая характеристика молекулярных спектров. Вращательные спектры. Вычисление моментов инерции и межуатомных расстояний. Колебания атомов в молекуле. Гармонические и ангармонические колебания. Колебательно-вращательные спектры. Спектры комбинационного рассеяния /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
11.2	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Характеристика методов спектрального анализа /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
11.3	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Строение вещества. Энергетическая схема строения атома /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
11.4	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Атомные и молекулярные спектры. Контрольная работа № 2 /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
11.5	Самостоятельное изучение учебного материала в LMS Canvas:Роль молекулярной спектроскопии в развитии промышленного производства. /Ср/	2	2	УК-6.1 ОПК-4.1 ПК-1.3	Л1.1 Л1.3 Э1 Э2 Э3	
11.6	/Др/	2	0		Л1.1 Л1.3	
11.7	/ЗачётСОц/	2	8		Л1.1 Л1.3	

5. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ МАТЕРИАЛОВ

5.1. Контрольные вопросы для самостоятельной подготовки к промежуточной аттестации по итогам освоения дисциплины (модуля, практики, НИР)

Форма аттестации - зачет*

Зачет выставляется по итогам текущей успеваемости, выполнения и защиты всех лабораторных работ и контрольной работы.

5.2. Перечень письменных работ, выполняемых по дисциплине (модулю, практике, НИР) - эссе, рефераты, практические и расчетно-графические работы, курсовые работы или проекты, отчёты о практике или НИР и др.

Вопросы к промежуточной аттестации (3 семестр)(УК-6.1; ОПК-4.1; ПК-1.3):

Раздел 1. Химическая термодинамика.

1. Основные понятия термодинамики. Функции состояния и функции процесса.
Внутренняя энергия, энтальпия, теплота, работа.
2. Аналитическое выражение первого закона термодинамики. Вычисление

работы системы в процессах: изобарном, изохорном, изотермическом, адиабатическом.

3. Теплоемкость. Зависимость теплоемкости от температуры.
4. Тепловые эффекты химических реакций. Закон Гесса. Теплоты образования, сгорания, агрегатных превращений, растворения, нейтрализации.
5. Зависимость теплового эффекта реакции от температуры. Уравнение Кирхгофа.
6. Процессы самопроизвольные, обратимые и необратимые. Термодинамическая вероятность. Равновесие как наиболее вероятное состояние системы.
7. Аналитическое выражение и формулировка второго закона термодинамики. Энтропия как мера вероятности. Вычисление изменения энтропии в различных процессах.
8. Термодинамические функции и связь между ними. Свободная энергия при постоянном объеме (энергия Гельмгольца) и при постоянном давлении (энергия Гиббса) как мера работоспособности системы и критерий направленности процесса.
9. Зависимость давления насыщенного пара от температуры. Уравнение Клаузиуса-Клапейрона.

Раздел 2. Химическое равновесие

1. Константа равновесия и способы ее выражения. Расчет состава равновесной смеси и выхода продукта.
2. Химические реакции в гетерогенных системах. Константа равновесия гетерогенной реакции.
3. Расчет равновесий по таблицам стандартных значений термодинамических функций.

Раздел 3. Теория растворов

1. Парциальные молярные величины. Уравнения Гиббса-Дюгема.
2. Идеальные растворы. Разбавленные растворы. Законы разбавленных растворов.
3. Растворимость газов в жидкостях. Закон Генри. Растворимость газов в металлах. Закон Рауля.
4. Закон распределения.
5. Реальные растворы. Термодинамическая активность.

Раздел 4. Фазовые равновесия в многокомпонентных системах

1. Основные понятия: фаза, компонент, число степеней свободы. Правило фаз Гиббса.
2. Диаграмма состояния однокомпонентной системы.
3. Кривые охлаждения. Диаграммы двухкомпонентных систем: с постройкой эвтектикой; с ограниченной и неограниченной растворимостью в твердом состоянии; с образованием устойчивых и неустойчивых химических соединений.

Раздел 5. Основы статистической термодинамики

1. Фазовое пространство. Закон распределения Больцмана.
2. Распределение молекул газа по импульсам и координатам.
3. Закон распределения энергии по степеням свободы. Квантовая теория теплоемкости.
4. Вычисление термодинамических функций и константы равновесия с использованием сумм состояний.

Вопросы к зачету с оценкой (4 семестр)(УК-6.1; ОПК-4.1; ПК-1.3)

Раздел 1. Химическая термодинамика.

1. Основные понятия термодинамики. Функции состояния и функции процесса. Внутренняя энергия, энтальпия, теплота, работа.
2. Аналитическое выражение первого закона термодинамики. Вычисление работы системы в процессах: изобарном, изохорном, изотермическом, адиабатическом.
3. Теплоемкость. Зависимость теплоемкости от температуры.
4. Тепловые эффекты химических реакций. Закон Гесса. Теплоты образования, сгорания, агрегатных превращений, растворения, нейтрализации.
5. Зависимость теплового эффекта реакции от температуры. Уравнение Кирхгофа.
6. Процессы самопроизвольные, обратимые и необратимые. Термодинамическая вероятность. Равновесие как наиболее вероятное состояние системы.
7. Аналитическое выражение и формулировка второго закона термодинамики. Энтропия как мера вероятности. Вычисление изменения энтропии в различных процессах.
8. Термодинамические функции и связь между ними. Свободная энергия при постоянном объеме (энергия Гельмгольца) и при постоянном давлении (энергия Гиббса) как мера работоспособности системы и критерий направленности процесса.
9. Зависимость давления насыщенного пара от температуры. Уравнение Клаузиуса-Клапейрона.

Раздел 2. Химическое равновесие

1. Константа равновесия и способы ее выражения. Расчет состава равновесной смеси и выхода продукта.
2. Химические реакции в гетерогенных системах. Константа равновесия гетерогенной реакции.
3. Расчет равновесий по таблицам стандартных значений термодинамических функций.

Раздел 4. Фазовые равновесия в многокомпонентных системах

1. Основные понятия: фаза, компонент, число степеней свободы. Правило фаз Гиббса.

2. Диаграмма состояния однокомпонентной системы.

3. Кривые охлаждения. Диаграммы двухкомпонентных систем: с постоянной эвтектикой; с ограниченной и неограниченной растворимостью в твердом состоянии; с образованием устойчивых и неустойчивых химических соединений.

Раздел 6. Электрохимия

6.1. Растворы электролитов. Энергия кристаллической решетки и энергия сольватации ионов. Сильные и слабые электролиты. Активность электролитов. Ионная сила раствора. Способы определения коэффициентов активности электролитов. Удельная и эквивалентная электропроводности и их зависимость от концентрации. Подвижность ионов. Закон Кольрауша. Числа переноса. Практическое использование измерения электропроводности.

6.2. Электродвижущие силы. Возникновение разности потенциалов на границе раздела фаз. Двойной электрический слой. Термодинамика гальванического элемента. Типы электродов. Электродные потенциалы. Стандартные потенциалы. Ряд напряжений. Типы гальванических элементов: химические, концентрационные. Диффузионный потенциал. Определение термодинамических параметров путем измерения ЭДС. Кинетика электродных процессов. Электролиз. Поляризация. Перенапряжение.

Раздел 7. Диффузия

Явления переноса в газах, твердых телах, жидкостях. Теория диффузии. Законы Фика. Связь коэффициентов диффузии с подвижностью. Механизм диффузии в твердых телах и жидкостях. Эффект Киркендала. Анализ Даркена.

Раздел 8. Поверхностные явления и адсорбция

Основные определения. Влияние поверхностного слоя на термодинамические свойства гетерогенных систем. Адсорбция газов на твердых поверхностях. Теория адсорбции Лангмюра. Адсорбция из смеси газов. Адсорбция из растворов. Молекулярная и активированная адсорбция. Полимoleкулярная адсорбция. Капиллярная конденсация. Строение адсорбционных слоев. Теплота адсорбции. Адсорбция на поверхности жидкости. Уравнение Гиббса. Уравнение Шишковского. Зависимость поверхностного натяжения от состава раствора. Понятие о хроматографии. Поверхностные явления в металлургии.

Раздел 9. Химическая кинетика и катализ

6.1. Кинетика гомогенных реакций. Скорость реакции. Молекулярность и порядок реакции. Закон действия масс и кинетические уравнения реакции. Константа скорости. Реакции первого, второго и третьего порядка. Методы определения порядка реакции. Зависимость скорости реакции от температуры. Уравнение Аррениуса. Энергия активации. Теория активных соударений. Цепные реакции.

6.2. Кинетика гетерогенных реакций. Гетерогенные реакции в металлургическом производстве. Многостадийность процессов. Внешняя массопередача. Скорость массопередачи. Применение теории размерности. П-теорема. Критерии подобия. Внутренняя массопередача. Топохимические реакции. Кинетика кристаллизации. Современная теория образования зародыша. Теория флуктуации. Термодинамические условия возникновения сферического зародыша.

6.3. Катализ. Общие свойства катализаторов. Гомогенный катализ. Гетерогенный катализ. Основные теории катализа.

5.3. Оценочные материалы (оценочные средства), используемые для экзамена

Примерный билет домашней работы № 1(УК-6.1; ОПК-4.1; ПК-1.3)

Термодинамический анализ реакции

1. ФОРМУЛИРОВКА ЗАДАНИЯ

1.1. Исследование 1

Для реакции: ... (см. вариант задания)

выполнить следующее:

1.1.1. Составить уравнение зависимости от температуры величины $\Delta H = f(T)$, теплового эффекта $\Delta H = f(T)$ и изменения энтропии $\Delta S = f(T)$.

1.1.2. Вычислить величины ΔH при температурах:

... К. Полученные значения использовать при построении графиков в координатах $\Delta H - T$; $\Delta S - T$; $\Delta G - T$; $\ln K_p - T$; и $-1/T$.

1.1.3. Дать термодинамический анализ реакции на основании полученных результатов.

1.1.4. Пользуясь графиком $\ln K_p - 1/T$, вывести приближенное уравнение вида

$\ln K_p = A/T + B$, где A, B – постоянные и оценить среднее значение теплового эффекта реакции в изученном интервале температур.

1.2. Исследование 2

1.2.1. Используя правило фаз Гиббса, для рассматриваемой системы определить количества фаз, независимых компонентов и число степеней свободы.

1.2.2. Установить направление смещения состояния равновесия рассматриваемой системы при:

а) увеличении давления (постоянная температура);

б) увеличении температуры (постоянное давление).

Примерный билет домашней работы № 2(УК-6.1; ОПК-4.1; ПК-1.3)

Тема: Фазовые равновесия в двухкомпонентных системах.

Вычертите диаграмму состояния системы А-В в координатах температура – состав (массовая доля В). Диаграмму выберите соответственно варианту.

- Укажите, какие химические соединения есть в системе, их число, характер плавления, химический состав.
- Отметьте линии ликвидуса, солидуса. Определите поля устойчивости фаз.
- Укажите, есть ли в системе линии безвариантных равновесий, и каким температурам они отвечают. Определите составы равновесных фаз и напишите уравнения превращений, протекающих при отводе тепла при каждой из указанных температур, отвечающих безвариантным равновесиям.
- Проследите за изменением фазового состояния сплавов, содержащих а и б (масс.%) вещества В соответственно при понижении температуры от t_1 до t_2 .
- Изобразите справа от диаграммы с одинаковым масштабом по температуре и произвольным по времени схематический вид охлаждения этих сплавов.
- Рассчитайте массу жидкой фазы и количества вещества В в ней, если общая масса сплава N кг, температура t_3 , а суммарное содержание В в смеси фаз составляет в (в масс.%).

Зачет может быть проведен дистанционно в системе LMS Canvas в виде тестирования (УК-6.1; ОПК-4.1; ПК-1.3)

5.4. Методика оценки освоения дисциплины (модуля, практики, НИР)

Критерии оценки зачета, проводимого в дистанционной форме в LMS Canvas

85 ≤ Процент верных ответов ≤ 100 - отлично

70 ≤ Процент верных ответов < 84 - хорошо

50 ≤ Процент верных ответов < 69 – удовлетворительно

6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ,

6.1. Рекомендуемая литература

6.1.1. Основная литература

	Авторы, составители	Заглавие	Издательство, год, эл. адрес	Кол-во
Л1.1	Жуховицкий А.А., Шварцман Л.А.	Физическая химия: Учебник	М.: Metallurgy, 2001,	18
Л1.2	В.В. Буданов, Т.Н. Ломова, В.В. Рыбкин	Химическая кинетика: учебное пособие	Лань, 2014,	10
Л1.3	К.С. Пономарева, В. Г. Гуля, Г.С. Никольский	Сборник задач по физической химии: учебно-методическое	М.: МИСИС, 2007,	100

6.1.2. Дополнительная литература

	Авторы, составители	Заглавие	Издательство, год, эл. адрес	Кол-во
Л2.1	Б.С. Бокштейн, М.И. Менделлев	Краткий курс физической химии: учебно-методическая	М.: МИСИС, 2002,	10

6.1.3. Методические разработки

	Авторы, составители	Заглавие	Издательство, год, эл. адрес	Кол-во
Л3.1	В.И. Грызунов, Л.Ф. Серженко, В.А. Шамова	Сборник задач по физической химии: учебно-методическая	М.: Учеба, 2003,	200
Л3.2	В.И. Грызунов, Л.Ф. Серженко	Физическая химия: лабораторный практикум	Новотроицк, 2000,	15
Л3.3	Е.В. Нефедова	Физическая химия Ч.1. Химическая термодинамика: лабораторный практикум	НФ НИТУ "МИСиС", 2012, http://elibrary.misis.ru ; www.nf.misis.ru	67

6.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети "Интернет"

Э1	НФ НИТУ "МИСиС"
Э2	КиберЛенинка
Э3	Российская научная электронная библиотека

6.3.1 Перечень программного обеспечения

6.3.1.1	1.MicrosoftOffice 2007;
6.3.1.2	2.Windows 7;
6.3.1.3	3.Kaspersky Administration Kit;
6.3.1.4	4.Kaspersky Endpoint Security 10;
6.3.1.5	5.Kaspersky Endpoint Security 6;
6.3.1.6	6.«ГарантАэро» (клиент).

6.3.1.7	7.Электронный образовательный ресурс LMS Canvas
6.3.1.8	8.Microsoft Teams
6.3.2 Перечень информационных справочных систем	

7. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ, ПРАКТИКИ, НИР)	
7.1	Для проведения лекций, практических занятий и промежуточной аттестации используются учебные аудитории, оснащенные специализированной мебелью (парты, стулья, классная доска), персональным компьютером (с программным обеспечением, с доступом в сеть интернет и в электронно-информационную среду университета), мультимедийным оборудованием.
7.2	Для выполнения самостоятельной работы используется аудитория для самостоятельной работы (ауд.123)и курсового проектирования, оснащенная учебной мебелью, компьютерами с программным обеспечением, с доступом в сеть интернет и в электронно-информационную среду университета.
7.3	
7.4	Для проведения лабораторных работ используется специализированная лаборатория по общей и неорганической химии (ауд 140, оснащенная оборудованием:
7.5	
7.6	Специализированная лаборатория Физической химии:
7.7	1. лабораторная мебель
7.8	2. лабораторная посуда
7.9	3. общелабораторное оборудование:
7.10	3.1. вытяжной шкаф
7.11	3.2. сушильный шкаф
7.12	3.3. весы электронные
7.13	3.4. весы электронные аналитические
7.14	3.5. портативные электронные термометры
7.15	3.6. секундомеры
7.16	3.7. магнитные мешалки
7.17	
7.18	4. специализированное оборудование:
7.19	4.1. УЛК «Химия»
7.20	4.2. модуль «Электрохимия»
7.21	4.3. модуль «Термостат и калориметр»
7.22	4.4. модуль «Термический анализ двухкомпонентной системы»
7.23	4.5. кондуктомеры
7.24	4.6. тензиометр
7.25	4.7. калориметры
7.26	4.8. рефрактометр
7.27	4.9. сахариметр
7.28	
7.29	5. ноутбук и проектор для проведения лекций и практических занятий, организации самостоятельной работы студентов.

8. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ИЗУЧЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ, ПРАКТИКИ, НИР)	
Для успешного освоения курса «Физическая химия» необходимо посещать все виды учебных занятий (лекции, практики, лабораторные работы и консультации) и выполнять следующие правила обучения:	
1. На лекцию следует приходить без опозданий, подготовленным, предварительно выучив материал предыдущей лекции. Если даже после Вашей предварительной подготовки у Вас возникают трудности в понимании материала, необходимо задавать вопросы лектору по ходу объяснения.	
2. На практическое занятие следует приходить подготовленным: с тетрадью для практических работ, задачиком, тетрадью для лекций. Предварительно следует выучить теоретический материал по теме практического занятия, быть готовым к самостоятельной работе. В случае пропуска практического занятия – ознакомьтесь с решенными задачами самостоятельно или при помощи своих товарищей. Помните, что подобные задачи Вам надо научиться решать, чтобы, во-первых, защитить лабораторные работы; во-вторых, решить контрольную работу; в-третьих – получить зачет.	
3. На лабораторную работу следует приходить подготовленным: с лабораторным журналом и халатом. Вам также могут потребоваться карандаш, линейка, инженерный калькулятор. Помните, что своевременное выполнение и защита лабораторных работ – Ваш допуск к зачету. Согласно списку лабораторных работ, следует своевременно, то есть до	

лабораторной работы оформлять лабораторный журнал. Помните, что лабораторные работы проводятся по скользящему графику, поэтому описывать их в журнале следует попарно, например 1 и 2; затем 3 и 4. Преподаватель оставляет за собой право не допустить Вас к работе, если Вы пришли не подготовленным!

Освоение дисциплины предполагает как проведение традиционных аудиторных занятий, так и работу в электронной информационно-образовательной среде НИТУ «МИСиС» (ЭИОС), частью которой непосредственно предназначенной для осуществления образовательного процесса является Электронный образовательный ресурс LMS Canvas. Он доступен по URL адресу <https://lms.misis.ru/enroll/E8333T> и позволяет использовать специальный контент и элементы электронного обучения и дистанционных образовательных технологий. LMS Canvas используется преимущественно для асинхронного взаимодействия между участниками образовательного процесса посредством сети «Интернет».

Чтобы эффективно использовать возможности LMS Canvas, а соответственно и успешно освоить дисциплину, нужно:

1) зарегистрироваться на курс. Для этого нужно перейти по ссылке ... Логин и пароль совпадает с логином и паролем от личного кабинета НИТУ МИСиС;

2) в рубрике «В начало» ознакомиться с содержанием курса, вопросами для самостоятельной подготовки, условиями допуска к аттестации, формой промежуточной аттестации (зачет/экзамен), критериями оценивания и др.;

3) в рубрике «Модули», заходя в соответствующие разделы изучать учебные материалы, размещенные преподавателем. В т.ч. пользоваться литературой, рекомендованной преподавателем, переходя по ссылкам;

4) в рубрике «Библиотека» возможно подбирать для выполнения письменных работ (контрольные, домашние работы, курсовые работы/проекты) литературу, размещенную в ЭБС НИТУ «МИСиС»;

5) в рубрике «Задания» нужно ознакомиться с содержанием задания к письменной работе, сроками сдачи, критериями оценки. В установленные сроки выполнить работу(ы), подгрузить здесь же для проверки. Удобно называть файл работы следующим образом (название предмета (сокращенно), группа, ФИО, дата актуализации (при повторном размещении)). Например, Экономика_Иванов_И.И._БМТ-19_20.04.2020. Если работа содержит рисунки, формулы, то с целью сохранения форматирования ее нужно подгружать в pdf формате.

Работа, подгружаемая для проверки, должна:

- содержать все структурные элементы: титульный лист, введение, основную часть, заключение, список источников, приложения (при необходимости);

- быть оформлена в соответствии с требованиями.

Преподаватель в течение установленного срока (не более десяти дней) проверяет работу и размещает в комментариях к заданию рецензию. В ней он указывает как положительные стороны работы, так замечания. При наличии в рецензии замечаний и рекомендаций, нужно внести поправки в работу, подгрузить ее заново для повторной проверки. При этом важно следить за сроками, в течение которых должно быть выполнено задание. При нарушении сроков, указанных преподавателем возможность подгрузить работу остается, но система выводит сообщение о нарушении сроков. По окончании семестра подгрузить работу не получится;

6) в рубрике «Тесты» пройти тестовые задания, освоив соответствующий материал, размещенный в рубрике «Модули»;

7) в рубрике «Оценки» отслеживать свою успеваемость;

8) в рубрике «Объявления» читать объявления, размещаемые преподавателем, давать обратную связь;

9) в рубрике «Обсуждения» создавать обсуждения и участвовать в них (обсуждаются общие моменты, вызывающие вопросы у большинства группы). Данная рубрика также может быть использована для взаимной проверки;

10) проявлять регулярную активность на курсе.

Преимущественно для синхронного взаимодействия между участниками образовательного процесса посредством сети «Интернет» используется Microsoft Teams (MS Teams). Чтобы полноценно использовать его возможности нужно установить приложение MS Teams на персональный компьютер и телефон. Старостам нужно создать группу в MS Teams.

Участие в группе позволяет:

- слушать лекции;

- работать на практических занятиях;

- быть на связи с преподавателем, задавая ему вопросы или отвечая на его вопросы в общем чате группы в рабочее время с 9.00 до 17.00;

- осуществлять совместную работу над документами (вкладка «Файлы»).

При проведении занятий в дистанционном синхронном формате нужно всегда работать с включенной камерой.

Исключение – если преподаватель попросит отключить камеры и микрофоны в связи с большими помехами. На аватарках должны быть исключительно деловые фото.

При проведении лекционно-практических занятий ведется запись. Это дает возможность просмотра занятия в случае невозможности присутствия на нем или при необходимости вновь обратиться к материалу и заново его просмотреть.