

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ

Б1.Б12 Физическая химия

по направлению подготовки: 18.03.01 «Химическая технология»

по профилю «Технология защиты от коррозии»

Квалификация выпускника: БАКАЛАВР

Выпускающая кафедра: ТЭП

Кафедра-разработчик рабочей программы: физической и коллоидной химии

1. Цели освоения дисциплины

Целями освоения дисциплины **Физическая химия** являются

а) овладение знаниями в области теории химических процессов и основными методами физико-химического эксперимента,

б) овладение навыками применения теоретических законов к решению практических вопросов химической технологии.

2. Содержание дисциплины Физическая химия

Изучение фундаментальных основ учения о направленности и закономерностях протекания химических процессов и фазовых превращений, об экспериментальных и теоретических методах исследования, базируясь на которых становится возможным дать количественное описание процессов, сопровождающихся изменением физического состояния и химического состава в системах различной сложности

Теоретическое и практическое усвоение общих закономерностей химических превращений на основе физических процессов, происходящих с микрочастицами (атомами, молекулами, ионами, наночастицами) и сопровождающих их энергетических эффектов с использованием теоретических представлений, экспериментальных методов, логического и математического аппарата физики

Изучение и усвоение методов математического описания, расчета и предсказания протекания процессов с использованием справочников, компьютерных баз и банков данных физико-химических величин.

3. В результате освоения дисциплины обучающийся должен:

- 1) **Знать:** а) начала термодинамики и основные уравнения химической термодинамики;
б) методы термодинамического описания химических и фазовых равновесий в многокомпонентных системах;
в) термодинамику растворов электролитов и электрохимических систем;
г) уравнения формальной кинетики и кинетики сложных, цепных, гетерогенных и фотохимических реакций;
д) основные теории гомогенного, гетерогенного и ферментативного катализа.
- 2) **Уметь:** а) определять термодинамические характеристики химических реакций и равновесные концентрации веществ,
б) использовать основные химические законы, термодинамические справочные данные и количественные соотношения неорганической химии для решения профессиональных задач;
в) прогнозировать влияние различных факторов на равновесие в химических реакциях;
г) определять направленность процесса в заданных начальных условиях;
д) устанавливать границы областей устойчивости фаз в однокомпонентных и бинарных системах,

е) определять составы сосуществующих фаз в бинарных гетерогенных системах;

ж) составлять кинетические уравнения в дифференциальной и интегральной формах для кинетически простых реакций и прогнозировать влияние температуры на скорость процесса.

3) **Владеть:** а) навыками вычисления тепловых эффектов химических реакций при заданной температуре в условиях постоянства давления или объема;

б) навыками вычисления констант равновесия химических реакций при заданной температуре; давления насыщенного пара над индивидуальным веществом, состава сосуществующих фаз в двухкомпонентных системах;

в) -методами определения констант скорости реакций различных порядков по результатам кинетического эксперимента

И.о. зав. кафедрой ТЭП



Ившин Я.В.