

# **АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ**

## **Б1.В.06 Физическая химия**

по направлению подготовки: 21.03.01 «Нефтегазовое дело»

по профилю «Эксплуатация и обслуживание технологических объектов нефтегазового производства»

Квалификация выпускника: **БАКАЛАВР**

Выпускающая кафедра: ТСК

Кафедра-разработчик рабочей программы: физической и коллоидной химии

### **1. Цели освоения дисциплины**

Целями освоения дисциплины **Физическая химия** являются

- a) 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 эксперимент

Зав. каф. ТСК



Зенитова Л.А.