

# **АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ**

## **Б1.Б.14 Коллоидная 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 **Коллоидная химия** являются:

- a) формирование знаний о дисперсных, гетерогенных системах;
- б) уяснения студентами отличительных особенностей, связанных с наличием высокоразвитой поверхности у ультрамикрогетерогенных дисперсных систем;
- в) ознакомление с основными поверхностными явлениями в дисперсных системах.

### **2. Содержание дисциплины «Коллоидная химия»**

Адсорбция на твердых поверхностях и на границе раздела “жидкость – газ”, смачивание, адгезия, капиллярные явления.

Способы получения коллоидных систем.

Электрокинетические явления в коллоидных системах.

Молекулярно – кинетические свойства коллоидных систем.

Молекулярно – кинетические свойства коллоидных систем.

Стабилизация и коагуляция коллоидных систем.

Суспензии, эмульсии, пены и аэрозоли.

Лиофильные дисперсные системы.ъ

### **3. В результате освоения дисциплины обучающийся должен:**

- 1) **Знать:** а) понятия: дисперсная фаза, дисперсионная среда, дисперсность, полидисперсность по размерам, седиментация, коагуляция, адсорбция;  
б) основные свойства дисперсных систем: оптические, молекулярно-кинетические и электрокинетические;  
в) способы получения и очистки дисперсных систем;  
г) виды дисперсных систем: золи, суспензии, эмульсии, пены и аэрозоли;  
д) особенности адсорбции на границе раздела жидкость – газ и твердое тело – жидкость;  
е) структуру двойного электрического слоя и сущность электрокинетических явлений – электрофореза и электроосмоса.
- 2) **Уметь:** а) проводить расчет размеров и полидисперсности по размерам частиц дисперсной фазы по данным обычной и скоростной (в ультрацентрифуге) седиментации;  
б) оценивать на количественном уровне влияние средних размеров частиц дисперсной фазы и полидисперсности по размерам на основные показатели композиционных материалов;  
в) оценивать агрегативную и седиментационную устойчивость в модельных и реальных дисперсных системах, способы изменения этих характеристик;  
г) применять на практике современные теоретические представления при изучении адсорбционных явлений в многокомпонентных ультрамикрогетерогенных системах.
- 3) **Владеть:** а) знаниями в области устойчивости дисперсных систем, включающую

седиментацию и процесс электролитной коагуляции;

б) навыками вычисления адсорбционных параметров с использованием теорий моно- и полимолекулярной адсорбции;

в) методами седиментации, светорассеяния, турбидиметрии, нефелометрии с целью определения размеров частиц дисперсной фазы;

г) физико-химическими методами анализа при оценке основных параметров микрогетерогенных дисперсных систем.

И.о. зав. кафедрой ТЭП

Ившин Я.В.