АННОТАЦИЯ
РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ
Б1.О.12 Химия

Направление подготовки: 23.03.01 «Технология транспортных процессов»
Профиль: «Организация перевозок и управление на автомобильном транспорте»

Квалификация выпускника – бакалавр

1 Цели освоения дисциплины:

- теоретическая и практическая подготовка студентов по основным (фундаментальным) разделам общей и неорганической химии с учетом современных тенденций развития химической науки, что обеспечивает решение выпускником задач будущей профессиональной деятельности.

2 Место дисциплины в структуре ОПОП ВО:

Принципы построения курса:
Дисциплина «Химия» относится к обязательным дисциплинам базовой части.
Изучение данной дисциплины базируется на освоении студентами дисциплин: химия (школьный курс); математика; информатика, физика
Освоение данной дисциплины необходимо для качественного освоения следующих изучаемых дисциплин: экология, безопасность жизнедеятельности

3.Требования к результатам освоения дисциплины

3.1 Общепрофессиональные компетенции и индикаторы их достижения:

- способен применять естественнонаучные и общеинженерные знания, методы математического анализа и моделирования в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- применяет математический аппарат, методы математического анализа и моделирования для решения задач профессиональной деятельности (ОПК-1.1);
- применяет естественнонаучные и/или общеинженерные знания для решения задач профессиональной деятельности (ОПК -1.2).

4. Краткое содержание дисциплины:

Модуль 1. Химические системы и химическая связь.

1. Основные химические понятия и законы.
   Основные представления о строении атома и систематика химических элементов.
2. Химическая связь.
3. Дисперсность и дисперсные системы
4. Водные растворы неэлектролитов. Свойства растворов неэлектролитов
5. Химическая кинетика и термодинамика.

Модуль 2. Реакционная способность веществ и химическая идентификация, электрохимические процессы, коррозия и защита металлов и сплавов.

6. Гидролиз солей.
7. Окислительно-восстановительные реакции
8. Химические источники электрической энергии.
9. Электролиз водных растворов электролитов. Аккумуляторы щелочные и кислотные.

5. Общая трудоемкость дисциплины составляет 3 зачетных единицы.

6. Разработчик:

к.с.-х.н., доцент Л.А. Кулешова _____