

Аннотация рабочей программы учебной дисциплины
ЕН.02 Общая и неорганическая химия
образовательной программы подготовки специалистов среднего звена
специальности 18.02.09 Переработка нефти и газа

1. Цели изучения дисциплины:

- формирование общих и профессиональных компетенций в рамках освоения дисциплины;
- применение полученных знаний и умений в будущей профессиональной деятельности.

2. Место дисциплины в структуре образовательной программы:

дисциплина входит в математический и общий естественнонаучный цикл.

3. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины:

ОК.01 - ОК.04

4. Требования к результатам освоения дисциплины

В результате освоения дисциплины обучающийся должен:

знать:

- гидролиз солей, электролиз расплавов и растворов (солей и щелочей);
- диссоциацию электролитов в водных растворах, сильные и слабые электролиты;
- классификацию химических реакций и закономерности их проведения;
- обратимые и необратимые химические реакции, химическое равновесие, смещение химического равновесия под действием различных факторов;
- общую характеристику химических элементов в связи с их положением в периодической системе;
- окислительно-восстановительные реакции, реакции ионного обмена;
- основные понятия и законы химии;
- основы электрохимии;
- периодический закон и периодическую систему химических элементов Д.И. Менделеева, закономерности изменения химических свойств элементов и их соединений по периодам и группам;
- тепловой эффект химических реакций, термохимические уравнения;
- типы и свойства химических связей (ковалентной, ионной, металлической, водородной);
- формы существования химических элементов, современные представления о строении атомов;
- характерные химические свойства неорганических веществ различных классов

уметь:

- давать характеристику химических элементов в соответствии с их положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева;
- использовать лабораторную посуду и оборудование;
- находить молекулярную формулу вещества;
- применять на практике правила безопасной работы в химической лаборатории;
- применять основные законы химии для решения задач в области профессиональной деятельности;
- проводить качественные реакции на неорганические вещества и ионы, отдельные классы не органических соединений;
- составлять уравнения реакций, проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям реакции;
- составлять электронно-ионный баланс окислительно-восстановительных процессов

5. Общая трудоемкость дисциплины

составляет – 70 часов, из них:

занятия по учебной дисциплине – 58 часов, консультации – 2 часа, промежуточная аттестация – 4 часа, самостоятельная работа – 6 часов

6. Вид промежуточной аттестации:

экзамен - 3 семестр

7. Рабочую программу разработал:

Ръжанкова Т.А., преподаватель высшей квалификационной категории.

Председатель цикловой комиссии
общеобразовательных, общих гуманитарных
и социально-экономических дисциплин



Е.С.Багласова