Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Чирикова Лилия Ивановна

Должность: Директор филиала

Дата подписания: 21.09.2021 14:08:01

Уникальный программный каюн. 750e77999bb0631a45cbf7b4a579c1095bcef032814fee919138f73a4ce0cad5 / практики

Б1.О.08 Химия

Специальность/направление подготовки: 23.05.04 Эксплуатация железных дорог Специализация/профиль: Магистральный транспорт

Цели освоения дисциплины (модуля) / практики

Целью освоения дисциплины является формирование общепрофессиональных компетенций по решению инженерных задач в профессиональной деятельности с использованием методов естественных наук на основе развития у обучающихся естественнонаучного мировоззрения; научного мышления; целостного представления о химических законах окружающего мира в их единстве и взаимосвязи.

Задачи дисциплины:

- Получение фундаментального образования, способствующего дальнейшему развитию личности;
- Изучение химических явлений и законов химии, границы их применимости, применение законов в важнейших практических приложениях;
- Выработка у обучающихся приемов и навыков решения конкретных задач из разных областей химии, помогающих им в дальнейшем решать профессиональные задачи;
- Ознакомление обучающихся с современной научной аппаратурой и выработка у обучающихся начальных навыков проведения экспериментальных исследований.

Компетенции, формируемые в результате освоения дисциплины (модуля)/практики. Индикаторы достижения компетенций

- ОПК-1 Способен решать инженерные задачи в профессиональной деятельности с использованием методов естественных наук, математического анализа и моделирования
 - ОПК-1.2 Применяет основные понятия и законы естественных наук для решения предметно-профильных задач
- ОПК-1.3 Применяет естественнонаучные методы теоретического и экспериментального исследования объектов, процессов, явлений, проводит эксперименты по заданной методике и анализирует результаты

В результате освоения дисциплины (модуля)/практики обучающийся должен

Знать.

Химические свойства элементов ряда групп периодической системы (в зависимости от направления подготовки);правила безопасной работы в химических лабораториях

периодический закон и его использование в предсказании свойств элементов и соединений, виды химической связи в различных типах соединений, методы описания химических равновесий в растворах электролитов, строение и свойства комплексных соединений, методы математического описания кинетики химических реакций, свойства

важнейших классов органических соединений, особенности строения и свойства распространенных классов высокомолекулярных соединений, основные процессы, протекающие в электрохимических системах, процессы коррозии и методы борьбы с коррозией, особые свойства и закономерности поведения дисперсных систем

Уметь:

проводить расчеты концентрации растворов различных соединений, определять изменение концентраций при

протекании химических реакций, проводить очистку веществ в лабораторных условиях, определять основные физические характеристики органических веществ, определять термодинамические характеристики химических реакций и равновесные концентрации веществ

Влалеть:

навыками выполнения основных химических лабораторных операций, методами определения рН растворов и определения концентраций в растворах, методами синтеза неорганических и простейших органических соединений

Трудоёмкость дисциплины/практики: 3 ЗЕ.