

Аннотация дисциплины

| | | | | | | | |
|------------------------------------|---|---------------------------|-------------|-------------|--------|-----------------------------|---------------------|
| Наименование дисциплины | Химия | | | | | | |
| Формируемые компетенции | ОПК-1 ОПК-2 | | | | | | |
| Задачи дисциплины | Находить оптимальные условия для протекания химических процессов; описывать химизм основных химических процессов; овладеть приемами и методиками решения конкретных задач из различных разделов химии; выявлять взаимосвязи между отдельными химическими процессами. | | | | | | |
| Основные разделы / темы дисциплины | <p>Основные понятия и законы химии: Введение, Основные понятия и законы химии</p> <p>Строение вещества: Теории строения атома, Основные классы неорганических соединений, Закон эквивалентов, Типы химических связей</p> <p>Основные закономерности химических реакций: Типы химических реакций, ОВР, Скорость химических реакций. Химическое равновесие, Кинетика и катализ, Химическая термодинамика</p> <p>Растворы и другие дисперсные системы: Способы варажения концентраций растворов, Гидролиз, Электролитическая диссоциация</p> <p>Электрохимические процессы: Электролиз, Коррозия металлов</p> <p>Итоговое тестирование: Итоговое тестирование, Итоговый контроль</p> | | | | | | |
| Форма промежуточной аттестации | Зачет | | | | | | |
| Общая трудоемкость дисциплины | 3 зач. ед., 108 акад. час | | | | | | |
| | Семестр | Аудиторная нагрузка, час. | | | СРС, ч | Промежуточная аттестация, ч | Всего за семестр, ч |
| | | Лекции | Пр. занятия | Лаб. Работы | | | |
| 1 | 4 | 4 | 4 | 92 | - | 108 | |