АННОТАЦИЯ К РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЕ ДИСЦИПЛИНЫ «Химия»

код и наименование специальности: 09.02.09 «Веб-разработка»

Квалификация: Разработчик веб-приложений

Общий объем дисциплины – 25 часов

Форма промежуточной аттестации – Зачет.

- В результате освоения дисциплины обучающийся должен обладать следующими компетенциями:
- ЛРО-1: Личностные результаты освоения основной образовательной программы;
- МРО-1: Метапредметные результаты освоения основной образовательной программы;
- ПРО-1: Предметные результаты освоения основной образовательной программы;

Содержание дисциплины:

Дисциплина «Химия» включает в себя следующие разделы:

Форма обучения очная. Семестр 2.

- 1. Основные законы и понятия химии.. Основные законы и понятия химии..
- 2. Газовые законы.. Газовые законы..
- **3. Основные классы неорганических соединений..** Основные классы неорганических соединений..
- 4. Окислительно-восстановительные реакции.. Окислительно-восстановительные реакции..
- 5. Основы химической термодинамики.. Основы химической термодинамики..
- 6. Основы химической кинетики.. Основы химической кинетики..
- 7. Химическое равновесие.. Химическое равновесие..
- 8. Строение атома.. Строение атома..
- 9. Химическая связь.. Химическая связь..
- **10. Растворы. Свойства разбавленных растворов..** Растворы. Свойства разбавленных растворов..
- 11. Реакции в растворах электролитов.. Реакции в растворах электролитов..
- 12. Гидролиз солей.. Гидролиз солей..
- 13. Основные классы органических соединений.. Основные классы органических соединений..
- 14. Номенклатура органических соединений.. Номенклатура органических соединений..
- 15. Свойства органических соединений.. Свойства органических соединений..
- **16. Качественные реакции неорганических веществ..** Качественные реакции неорганических веществ..
- **17. Качественные реакции органических веществ..** Качественные реакции органических веществ..

Разработал:

старший преподаватель

кафедры ХТ

Проверил:

Директор ИнБиоХим

И.Н. Мурыгина

Ю.С. Лазуткина