**РЕЙТИНГ-ПЛАН**

Всего баллов: 100 баллов по дисциплине «Химия 1.6» Лекции – 16 час.

Семестр: 80 баллов на осенний семестр 2022/2023 уч. г. Практика - 8 час.

Экзамен: 20 баллов Курс I , группы: 2Б21, 2Б22, 2Б24, 2Б25 Лаб. работы – 24 час.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Неделя** | **Лекции** | **Практические занятия** | **Лабораторные работы** | **Балл** | **Руб. тест.** | **ИДЗ** |
| **Тема** | **Тема** | **Тема** |
| **1** |  |  | 1. ТБ. Основные классы неорганических соединений. Оксиды. | 2 |  |  |
| **2** | ЛК 1. Строение атома, периодичность свойств |  | 2. Основные классы неорганических соединений. Гидроксиды и соли. | 2 |  |  |
| **3** |  |  | 3. Определение эквивалентной и атомной массы металла. | 2 |  |  |
| **4** | ЛК 2. Химическая связь. Метод ВС, метод Гиллеспи, метод МО. |  | 4. Приготовление раствора и определение его концентрации. | 2 |  |  |
| **5** |  |  | 5. Химическая связь, метод ВС, метод Гиллеспи (л/п) | 2 |  |  |
| **6** | ЛК 3. Агрегатное состояние веществ. Влияние состава и структуры вещества на его свойства. |  | 6. Химическая связь, метод МО (л/п) | 2 |  |  |
| **7** |  |  | 7. Идентификация соли неизвестного состава. | 2 |  |  |
| **8** | ЛК 4. Комплексные соединения |  | 8. Комплексные соединения. | 2 |  | **5** |
| **9** | **Конференц-неделя** | | | | **15** |  |
| **10** | ЛК 5. Закономерности протекания химических реакций.Химическая термодинамика. |  | 9. Определение теплоты растворения веществ. | 2 |  |  |
| **11** |  | 1. Термохимические расчеты |  | 4 |  |  |
| **12** | ЛК 6. Химическое равновесие. Химическая кинетика. Катализ. |  | 10. Скорость химической реакции. | 2 |  |  |
| **13** |  | 2. Кинетические расчеты |  | 4 |  |  |
| **14** | ЛК 7. Растворы. Свойства растворов неэлектролитов. |  | 11. Реакции в растворах электролитов: ионообменные реакции, ПР. | 2 |  |  |
| **15** |  | 3. Свойства растворов неэлектролитов. |  | 4 |  |  |
| **16** | ЛК 8. Растворы. Свойства растворов электролитов. |  | 12.Реакции в растворах электролитов: гидролиз солей. | 2 |  |  |
| **17** |  | 4. Свойства растворов электролитов. |  | 4 |  | **5** |
| **18** | **Конференц-неделя** | | |  | **15** |  |
| **ИТОГО** |  | | | **40** | **30** | **10** |

**Рекомендуемая литература:**

1. Коровин Н.В. Общая химия. – М.: Высшая школа, 2014. – 559 с.

2. Карапетьянц М.Х., Дракин С.И. Общая и неорганическая химия. М.: Химия, 2016, 632 с.

3. Стась Н.Ф., Плакидкин А.А., Князева Е.М. Лабораторный практикум по общей и неорганической химии. 2019.

4. Стась Н. Ф. Справочник по общей и неорганической химии. 2020, 85 с.

5. Голушкова Е.Б., Князева Е.М., Мирошниченко Ю.Ю., Перевезенцева Д.О., ЮрмазоваТ.А.Сборник задач и упражнений по общей химии. – Томск: ТПУ, 2019. – 184 с.

|  |  |
| --- | --- |
| Лектор: | В.В. Смирнова |
|  |  |
| Зав. кафедрой-руководитель ОЕН на правах кафедры | Е.В. Лисичко |