

**Тематический план занятий семинарского типа  
по дисциплине «Общая и неорганическая химия»  
для обучающихся 2026 года поступления  
по образовательной программе  
33.02.01 Фармация,  
форма обучения очная  
2026- 2027 учебный год.**

| №                | Тематические блоки                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       | Часы<br>(академ.) |
|------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------|
| <b>1 семестр</b> |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |                   |
| 1.               | Классификация, номенклатура неорганических соединений и стехиометрические законы химии. Основные классы неорганических соединений. Закон эквивалентов. Способы выражения концентрации и количественный состав растворов в фармации. Лабораторная работа «Приготовление раствора $\text{CaSO}_4$ с заданной концентрации и его разбавление». Установочный контроль знаний. Решение задач. | 4                 |
| 2.               | Ионные равновесия в растворах электролитов: типы и факторы гидролиза солей, водородный показатель среды. Направленность и методы составления уравнений окислительно-восстановительных процессов. Лабораторная работа «Гидролиз солей». Метод малых групп.                                                                                                                                | 4                 |
| 3.               | Строение атома. Химическая связь. Гибридизация. Выполнение тестовых заданий. Лабораторная работа «Типы окислительно-восстановительных реакций. Важнейшие окислители и восстановители». Решение задач. Круглый стол.                                                                                                                                                                      | 4                 |
| 4.               | Комплексные соединения. Лабораторная работа «Получение и свойства комплексных соединений».                                                                                                                                                                                                                                                                                               | 4                 |
| 5.               | <b>Итоговая работа № 1</b>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                               | 4                 |
| 6.               | Свойства элементов IA, IIA групп. Свойства соединений элементов. Лабораторная работа «Гидролиз солей натрия, калия, кальция»                                                                                                                                                                                                                                                             | 4                 |
| 7.               | Свойства элементов IIIA группы. Лабораторная работа «Бор и алюминий» Ролевая игра.                                                                                                                                                                                                                                                                                                       | 4                 |
| 8.               | Свойства элементов IVA группы. Лабораторная работа «Соединения углерода и кремния. Качественные реакции».                                                                                                                                                                                                                                                                                | 4                 |
| 9.               | Свойства элементов VA, VIA группы. Лабораторная работа «Свойства элементов VA и VIA групп (азота, фосфора, кислорода и серы».                                                                                                                                                                                                                                                            | 4                 |
| 10.              | <b>Итоговая работа № 2</b>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                               | 4                 |
| 11.              | Свойства элементов VIIA группы. Лабораторная работа «Качественные реакции на галогены». Метод малых групп                                                                                                                                                                                                                                                                                | 4                 |
| 12.              | Свойства элементов VI –VII B групп. Хром и марганец. Железо, кобальт, никель. Лабораторная работа «Кислотно-основные и окислительно – восстановительные свойства элементов и их соединений».                                                                                                                                                                                             | 4                 |

|     |                                                                                                                                |    |
|-----|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----|
| 13. | Свойства элементов I, II В групп. Медь, серебро, золото. Цинк и ртуть. Лабораторная работа «Свойства соединений меди и цинка». | 4  |
| 14. | <b>Итоговая работа № 3</b>                                                                                                     | 4  |
| 15. | Систематизация знаний, контроль умений по решению задач и мониторинг полноты освоения дисциплины                               | 4  |
|     | Промежуточная аттестация                                                                                                       | 6  |
|     | Итого                                                                                                                          | 66 |

Рассмотрено на заседании кафедры химии «29» мая 2026 г., протокол № 10

И.О. Заведующего кафедрой химии



С.В. Лисина