

**План занятий по неорганической химии (химики)  
I семестр, 2024-2025 уч. год**

№ занятия, неделя	Лекция	Семинар	Практикум	Контроль
1 02.09-07.09	Вводная лекция	ТБ, литература, оформление лаб. журнала, знакомство с лабораторией	Лаб. работа (ознакомительная) Фильтрование	
2 09.09-14.09	Классификация и номенклатура неорганических веществ	Способы выражения концентраций веществ в растворах	<b>Лаб. работа № 1 (50 баллов)</b> Приготовление растворов и определение их концентраций методом титрования	
3 16.09-21.09		—	<b>Лаб. работы № 2 – 4 (50×3 = 150 баллов)</b> Методы очистки веществ (2) перекристаллизация твердых веществ (3) получение и очистка газов (4) перегонка жидкостей Возгонка иода – дополнение к ЛР № 2 – 4 (возможно выполнение дем. эксперимента)	
4 23.09-28.09		<b>СР-1 (45 мин.)</b>		<b>СР-1 (100 баллов)</b> Концентрации веществ в растворах
5 30.09-05.10		Периодический закон и Периодическая система		—
6 07.10-12.10	Комплексные соединения	Классификация и номенклатура неорганических веществ	<b>Лаб. работа № 5 (50 баллов)</b> Ионообменная хроматография	
7 14.10-19.10		—	<b>Лаб. работа № 6 (50 баллов)</b> Простейший синтез неорганического соединения и исследование его свойств Прием работ	
8 21.10-26.10		<b>СР-2 (45 мин.)</b>		<b>СР-2 (100 баллов)</b> Классификация и номенклатура неорганических веществ
9 28.10-02.11		—		<b>Лаб. работа № 7 (50 баллов)</b> Тепловой эффект реакции нейтрализации
10 05.11-09.11		Водород	Комплексные соединения	<b>Лаб. работа № 8 (50 баллов)</b> Реакции образования и устойчивость комплексных соединений
11 11.11-16.11	—		<b>Лаб. работа № 9 (50 баллов)</b> Синтез комплексного соединения и исследование его свойств Прием работ	
12 18.11-23.11	<b>СР-3 (45 мин.)</b>	<b>СР-3 (100 баллов)</b> Комплексные соединения: номенклатура, изомерия, термодинамика, кинетика		
13 25.11-30.11	Элементы 17 группы (галогены)	—		<b>Лаб. работы № 10-11 (50×2 = 100 баллов)</b> Ионные равновесия в растворах (Электропроводность растворов, кислотно-основные равновесия, гетерогенные равновесия)
14 02.12-07.12		О-В реакции (классификация ОВР, типичные О и В, методы уравнивания)		
15 09.12-14.12		<b>СР-4 (45 мин.)</b>	<b>Лаб. работа № 12 (50 баллов)</b> Окислительно-восстановительные равновесия	<b>СР-4 (100 баллов)</b> О-В реакции: классификация ОВР, методы уравнивания
16 16.12-21.12		—	Прием работ <b>Зачет</b>	
17 23.12-27.12	—			

**Система оценки**

- Лабораторные работы (600 баллов): 12 ЛР × 50 баллов = 600 баллов
  - Самостоятельные работы (400 баллов): 4 СР × 100 баллов = 400 баллов
- Общая сумма баллов: 1000 баллов**

**Автоматический зачет:**

- Выполнены и оформлены все ЛР
- В сумме за ЛР получено в семестре не менее 420 баллов (70 %)
- По каждой СР получено не менее 70 баллов (70 %)

**Получение зачета НЕВОЗМОЖНО:**

- При пропуске более 6 лабораторных работ (даже по уважительным причинам!)
- При несданных самостоятельных работах (набрано менее 70 баллов за каждую)