

**План занятий по неорганической химии (химики)  
I семестр, 2023-2024 уч. год**

№ занятия, неделя	Лекция	Семинар	Практикум	Контроль	
1 04.09-10.09	Вводная лекция	ТБ, литература, оформление лаб. журнала, знакомство с лабораторией	<b>Лаб. работа № 1 (50 баллов)</b> Фильтрование		
2 11.09-17.09	Классификация и номенклатура неорганических веществ	Способы выражения концентраций веществ в растворах	<b>Лаб. работа № 2 (50 баллов)</b> Приготовление растворов и определение их концентраций методом титрования		
3 18.09-24.09		—	<b>Лаб. работы № 3 – 5 (50×3 = 150 баллов)</b> Методы очистки веществ (перекристаллизация твердых веществ, получение и очистка газов, перегонка жидкостей, возгонка иода)	<b>СР-1 (100 баллов)</b> Концентрации веществ в растворах	
4 25.09-01.10		<b>СР-1</b> (45 мин.)			
5 02.10-08.10	Периодический закон и Периодическая система	—			
6 09.10-15.10	Комплексные соединения	Классификация и номенклатура неорганических веществ	<b>Лаб. работа № 6 (50 баллов)</b> Ионообменная хроматография		
7 16.10-22.10		—	<b>Лаб. работа № 7 (50 баллов)</b> Простейший синтез неорганического соединения и исследование его свойств	<b>СР-2 (100 баллов)</b> Классификация и номенклатура неорганических веществ	
8 23.10-29.10		<b>СР-2</b> (45 мин.)			Прием работ
9 30.10-05.11		—	<b>Лаб. работа № 8 (50 баллов)</b> Тепловой эффект реакции нейтрализации		
10 06.11-12.11		Водород	Комплексные соединения	<b>Лаб. работа № 9 (50 баллов)</b> Реакции образования и устойчивость комплексных соединений	
11 13.11-19.11	—		<b>Лаб. работа № 10 (50 баллов)</b> Синтез комплексного соединения и исследование его свойств	<b>СР-3 (100 баллов)</b> Комплексные соединения: номенклатура, изомерия, термодинамика, кинетика	
12 20.11-26.11	<b>СР-3</b> (45 мин.)	Прием работ			
13 27.11-03.12	Элементы 17 группы (галогены)	—	<b>Лаб. работы № 11-12 (50×2 = 100 баллов)</b> Ионные равновесия в растворах (Электропроводность растворов, кислотно-основные равновесия, гетерогенные равновесия)		
14 04.12-10.12		О-В реакции (классификация ОВР, типичные О и В, методы уравнивания)			
15 11.12-17.12		<b>СР-4</b> (45 мин.)	<b>Лаб. работа № 13 (50 баллов)</b> Окислительно-восстановительные равновесия	<b>СР-4 (50 баллов)</b> О-В реакции: классификация ОВР, методы уравнивания	
16 18.12-24.12		Прием работ / Зачет			
17 25.12-31.12					—

**Система оценки**

- Лабораторные работы (650 баллов): 13 ЛР × 50 баллов = 650 баллов
  - Самостоятельные работы (350 баллов): 3 СР × 100 баллов + 1 СР × 50 баллов = 350 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 %

**Получение зачета НЕВОЗМОЖНО:**

**при пропуске более 6 лабораторных работ и несданных (менее 70 %) самостоятельных работах (даже по уважительным причинам!!!)**