

## Календарный план

лабораторных занятий по курсу **общей химии** для студентов факультета ХТ и Э

на 2020-2021 учебный год

ХТ-1 ХТ-7	ХТ-2 ХЭ-8	ХТ-3	ХТ-4	ХТ-5	ХТ-6	
2.09	3.09	4.09	5.09	7.09	8.09	<i>Лабораторная работа №1 «Техника лабораторных работ. Методы разделения и очистки веществ»</i> <i>Лабораторная работа №2 «Важнейшие классы неорганических соединений»</i>
9.09	10.09	11.09	12.09	14.09	15.09	<i>Лабораторная работа №3 «Приготовление растворов заданной концентрации»</i> <i>Лабораторная работа №4 «Определение концентрации растворов методом титрования»</i>
16.09	17.09	18.09	19.09	21.09	22.09	<i>Лабораторная работа №5 «Определение теплоты нейтрализации»</i> <i>Лабораторная работа №6 «Скорость химической реакции и химическое равновесие»</i>
23.09	24.09	25.09	26.09	28.09	29.09	<i>Сдача лабораторных отчетов №5,6</i>
30.09	1.10	2.10	3.10	5.10	6.10	<i>Лабораторная работа №7 «Электролитическая диссоциация»</i> <i>Лабораторная работа №8 «Произведение растворимости»</i>
7.10	8.10	9.10	10.10	12.10	13.10	<i>Сдача лабораторных отчетов №7,8</i>
14.10	15.10	16.10	17.10	19.10	20.10	<i>Лабораторная работа №9 «Индикаторы. Буферные растворы. Гидролиз солей»</i> <i>Лабораторная работа №10 «Окислительно-восстановительные реакции»</i>
21.10 28.10	22.10 22.10	23.10 30.10	24.10 24.10	26.10 26.10	27.10 27.10	<i>Сдача лабораторных отчетов № 9,10</i> <i>Отработка пропущенных лабораторных работ</i>

## Календарный план

семинарских занятий по курсу *общей химии* для студентов факультета ХТ и Э

на 2020-2021 учебный год

№ недели	Тема занятия
1	Основные понятия и законы химии
2	Растворы. Способы выражения состава раствора. Определение концентрации раствора методом титрования
3	<i>Контрольная работа 1</i> «Основные понятия и законы химии» (5 баллов)
4	Строение атома
5	Химическая связь
6	<i>Контрольная работа 2</i> «Строение атома и химическая связь» (8 баллов)
7	Термодинамика химических процессов. Энтальпия и энтропия
8	Термодинамика химических процессов. Критерии самопроизвольности протекания процессов. Энергия Гиббса
9	Химическая кинетика
10	<i>Контрольная работа 3</i> «Химическая термодинамика и кинетика» (7 баллов)
11	Общие свойства растворов
12	Электролитическая диссоциация. Поведение сильных и слабых электролитов в растворах
13	Гетерогенные равновесия в растворах. Произведение растворимости.
14	Водородный показатель. Буферные растворы. Гидролиз солей
15	Окислительно-восстановительные реакции
16	<i>Контрольная работа 4</i> «Растворы» (10 баллов)
17	Электрохимические процессы