

# КАЛЕНДАРНЫЙ ПЛАН ЛЕКЦИЙ, СЕМИНАРОВ И ПРАКТИЧЕСКИХ ЗАНЯТИЙ ПО ОБЩЕЙ И НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ ДЛЯ **ФАРМАЦЕВТИЧЕСКОГО ОТДЕЛЕНИЯ ФФМ**

2009 год

№	Дата	Лекции	Семинары,	Практические работы	Стр.(теория и практика), стр. и № работы, №№ опытов данной работе.
2	07.09	Термохимия, термодинамика	Вводная контрольная работа. Техника безопасности. Формы обучения и контроля. Основные законы и понятия. Способы выражения концентраций растворов. Эквивалент. )	Мерная посуда, приготовление растворов <i>Выдача домашней контрольной работы 1 (основные законы и понятия химии)</i>	Работа 1, опыт 2 (стр. 36), Работа 2, опыт 7 (стр. 40).
3	14.09	Химическое равновесие.	Термохимия. <i>Сдача домашней контрольной работы 1. Выдача дом. контрольной работы 2 (растворы, растворимость).</i>	Определение теплового эффекта реакции нейтрализации	Стр.77-81. Раб.2, оп.3 (стр.84-87).
4	21.09	Химия растворов. Равновесия в растворах электролитов	Основы термохимии и термодинамики. Химическое равновесие. <i>Сдача дом. контрольной 2. Выдача дом. контрольной работы 3 основные классы неорганических соединений</i>		Разбор пред контр. Работ. <i>Сдача практикумов</i>
5	28.09	Окисл-восстановительные реакции	<i>Сдача практикумов</i>	<b>КОНТРОЛЬНАЯ 1</b> <i>Сдача домашней контрольной работы 3</i>	
6	05.10	Строение атома и периодический закон Д.И. Менделеева	<b>КОЛЛОКВИУМ 1</b> <i>Выдача домашней контрольной работы 4 на коллигативные свойства растворов</i>		
7	12.10	Химическая связь	Химические равновесия в растворах электролитов	Химическое равновесие в растворах кислот и оснований. рН. Буферные растворы.	Стр.52-54, 61-67, раб.2 (стр.61), оп.5, 8; раб.3 (стр.65), оп.11.
8	19.10	Химия элементов VII гр.	Химические равновесия в растворах электролитов (окончание) <i>Сдача домашней контрольной работы 4</i>	Гидролиз солей. Производство растворимости	Стр.55-57, 67-73, раб.4 (стр.67), оп.15,16, 18, 19; раб.5 (стр.70), оп.20.
9	26.10	Химия элементов VI гр.	Окислительно-восстановительные реакции <i>Выдача домашней контрольной работы 5 на О/В процессы</i>	Окислительно-восстановительные реакции	Стр.106-114, раб.2 (стр.111), оп. 6,7.
10	02.11	Химия элементов V гр.	Строение атома и химическая связь. <i>Сдача домашней контрольной работы 5</i>	<b>КОНТРОЛЬНАЯ 2</b>	

11	9.11	Координационные соединения	<b>Выдача домашней контрольной работы 6 на химию элементов VII A группы</b> <b>КОЛЛОКВИУМ 2</b>		
12	16.11	Химия Zn, Cd, Hg, Cu, Ag	Химия элементов VII гр. <b>сдача домашней контрольной работы 6. Выдача домашней контрольной работы 7 на химию элементов V-VI A групп.</b>	Химия элементов VII гр.	Стр.151-165, раб.2 (стр.154), оп.1,6, 10; раб.2 (стр.160), оп.11, 12.
13	23.11	Химия Fe, Co, Ni	Химия элементов VI-V гр. <b>Сдача домашней контрольной работы 7. Выдача домашней контрольной работы 8 на химию элементов I-III групп.</b>	Химия элементов VI-V гр.	Стр.163-165, раб.2 (стр.167), оп.6, 9. Стр. 174-177, раб.1 (стр.177), оп.2, 7; раб.2 (стр.182), оп. 11.
14	30.11	Химия Cr, Mo, W, Mn	Химия переходных элементов. КС. <b>Сдача домашней контрольной работы 8. Выдача домашней контрольной работы 9 на химию элементов триады железа.</b>	Химия элементов I-II Б гр.	Стр.262-269. Раб.1 (стр.263), оп.1,2,3,6 – <b>Cu</b> ; раб.2 (стр.267) оп. 10 – <b>Ag</b> .
15	07.12	Химия элементов IV-III гр.	Химия переходных элементов. КС. <b>Сдача домашней контрольной работы 9. Выдача домашней контрольной работы 10. на химию элементов IV-III гр.</b>	Химия элементов триады железа	Стр.244-246, раб.1 (стр.247) Оп.2,3,5,8,9,10 – <b>Fe</b> . Стр.281, оп.3 – <b>Fe, Co, Ni</b>
16	14.12	Химия элементов II-I гр.	Химия элементов IV-I гр. <b>Сдача домашней контрольной работы 10</b>	Химия элементов IV-I гр.	Стр.208–209, раб.1, оп.4 (стр.211) – <b>Ca</b> , раб.2, оп.10 (стр.214) – <b>щел. Me</b> Стр.201-203. Раб.2 (стр.204), оп. 6 – <b>Al</b> . Стр.188-191, раб.1, оп.3, 4 (стр.192), – <b>Углерод</b>
17	21.12	<b>КОНТРОЛЬНАЯ 3</b>	<b>КОЛЛОКВИУМ 3</b>		

1. Ершов Ю.А., Попков В.А., Берлянд А.С., Книжник А.З. Общая химия (учебник для студентов медицинских специальностей высших учебных заведений). М.: Высшая школа, 2000.
2. Общая химия. /Под ред. Е.М.Соколовской, Л.С.Гузея, Москва: «Изд-во МГУ», 1989.
3. Практикум по общей химии: Учеб. пособие / Под ред. С.Ф.Дунаева.–4-е изд., перераб. и доп. – Изд-во МГУ, 2005. – 336с. – («Классический университетский учебник»).
4. Витинг Л.М., Резницкий Л.А. Задачи и упражнения по общей химии. М.: Изд-во МГУ, 1995.
5. Кузнецов В.Н., Яценко А.В., Жмурко Г.П., Кабанова Е.Г. Избранные главы общей химии. Часть I. Термодинамика, Кинетика, Равновесие.
6. Жмурко Г.П., Кузнецов В.Н., Яценко А.В., Кабанова Е.Г. Избранные главы общей химии. Часть 2. Растворы, электролиты, окислительно-восстановительные реакции, электрохимия.
7. Казакова Е.Ф., Лобода Т.П., Кабанова Е.Г. Химия элементов. Часть I. VIA, VA, IVA группы.
8. Справочные таблицы для семинаров по общей химии. Составлены и подготовлены к печати С.Е.Филипповой, Ю.Д.Серопегиным.
9. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия. М.: Высшая школа, 1999.