

«УТВЕРЖДАЮ»

Заведующий кафедрой ОНХ,

чл.-корр. РАН, проф.

\_\_\_\_\_ Дедов А.Г.

« \_\_\_\_\_ » \_\_\_\_\_ 2019г.

### Календарный план лабораторных работ по химии со студентами ФИМ весна 2018 – 2019 учебного года

№ п/п	Тема лабораторного занятия	МА-18-07	МБ-18-08	МД-18-11	ММ-18-12	МО-18-09	МО-18-10	МП-18-06
1	Правила работы в химической лаборатории. Техника безопасности.	12.02 13.02	12.02	15.02	15.02 16.02	13.02	13.02	12.02
2	Лабораторная работа №1. «Основные классы неорганических соединений» часть 1. [3] ЛР №2 стр. 34 – 39 оп. 1, 2.	19.02 20.02	19.02	22.02	16.02 22.02	20.02	20.02	19.02
3	<u>Лабораторная работа № 1.</u> «Основные классы неорганических соединений» часть 2. [3] ЛР №2 стр. 34 – 39 оп. 3, 4, 5. <u>Вопросы и упражнения к ЛР</u> № 2, 4, 5 стр. 34. <u>Самостоятельная работа:</u> оформить ЛР №1 [3] стр. 34 – 39. Подготовиться к сдаче и защите ЛР №1.	26.02 27.02	26.02	1.03	1.03 2.03	27.02	27.02	26.02
4	Сдача отчета ЛР №1	5.03 6.03	5.03	15.03	2.03 16.03	6.03	6.03	5.03
5	<u>Лабораторная работа № 2.</u> «Приготовление растворов заданного количественного состава. Определение концентрации растворов титрованием» часть 1. [3] ЛР №4 стр. 45 – 49 оп. 1. <u>Вопросы и упражнения к ЛР</u> № 1 – 3 стр. 45. <u>Самостоятельная работа:</u> оформить ЛР №2 [3] стр. 45 – 50.	12.03 13.03	12.03	22.03	15.03 22.03	13.03	13.03	12.03

5	<b>Лабораторная работа № 2. «Приготовление растворов заданного количественного состава. Определение концентрации растворов титрованием» часть 2.</b> [3] ЛР №4 стр. 45 – 50 оп. 2. <b>Вопросы и упражнения к ЛР № 4</b> стр. 45. <b>Самостоятельная работа:</b> оформить ЛР №2 [3] стр. 45 – 49. Подготовиться к сдаче и защите ЛР №2.	19.03 20.03	19.03	29.03	16.03 22.03	20.03	20.03	19.03
	<b>Сдача отчета ЛР № 2</b>	26.03 27.03	26.03	5.04	29.03 30.03	27.03	27.03	26.03
6	<b>Лабораторная работа №3. «Химическая кинетика и химическое равновесие».</b> [3] ЛР№5 стр. 52 – 55 часть 1 оп. 1 – 3, часть 2 оп. 1. <b>Вопросы и упражнения к ЛР № 2,5,6,11</b> стр. 51. <b>Самостоятельная работа:</b> оформить ЛР №2 [3] стр. 52 – 55. Подготовиться к сдаче и защите ЛР №3.	2.04 3.04	2.04	12.04	30.03 5.04	3.04	3.04	2.04
7	<b>Сдача отчета ЛР № 3</b>	9.04 10.04	9.04	19.04	12.04 13.04	10.04	10.04	9.04
8	<b>Лаб. работа №4. «Электролитическая диссоциация».</b> [3] ЛР№ 6 стр. 56 – 59 оп. 1 – 3. <b>Вопросы и упражнения к ЛР № 2, 3, 5, 7, 8</b> стр. 56.	16.04 17.04	16.04	26.04	13.04 19.04	17.04	17.04	16.04
9	<b>Лаб. работа №5. «Водородный показатель среды. Гидролиз».</b> [3] ЛР №7 стр. 60 – 63 оп. 1а, 4, 5, 7. <b>Вопросы и упражнения к ЛР № 1, 3, 4</b> стр. 60. <b>Самостоятельная работа:</b> оформить ЛР №4 [3] и №5 [3] стр. 56 – 59, стр. 60 – 63. Подготовиться к сдаче и защите ЛР №4 и №5.	23.04 24.04	23.04	10.05	26.04 27.04	24.04	24.04	23.04
10	<b>Сдача отчета ЛР № 4, 5</b>	30.04 8.05	30.04	17.05	27.04 11.05	8.05	8.05	30.04
11	<b>Лаб. работа №6 «Окислительно-восстановительные реакции».</b> [3] ЛР №10 стр. 73 – 77 оп. 3 – 6. <b>Вопросы и упражнения к ЛР № 1, 3</b> стр. 73. <b>Самостоятельная работа:</b> оформить ЛР №6 [3] стр. 73 – 77. Подготовиться к сдаче и защите ЛР №6.	7.05 15.05	7.05	24.05	10.05 17.05	15.05	15.05	7.05
12	<b>Лаб. работа № 7 «Коррозия металлов и защита металлов от коррозии».</b> [3] ЛР №17 стр. 105 – 109 оп. 2 – 4.	14.05 22.02	14.05	31.05	11.05 25.05	22.05	22.05	14.05

	<b>Вопросы и упражнения к ЛР № 1, 3</b> стр. 105. <b>Самостоятельная работа:</b> оформить ЛР №6 [3] и №7 [3] стр. 73 – 77, стр. 105 – 109. Подготовиться к сдаче и защите ЛР №6 и №7.							
<b>13</b>	<b>Сдача отчета ЛР № 6, 7</b>	<b>21.05</b> <b>29.05</b>	<b>21.05</b>	<b>31.05</b>	<b>24.05</b> <b>31.05</b>	<b>29.05</b>	<b>29.05</b>	<b>21.05</b>
<b>14</b>	Отработка пропущенных лабораторных работ	<b>28.05</b> <b>5.06</b>	<b>28.05</b>	<b>7.06</b>	<b>25.05</b> ---	<b>5.06</b>	<b>5.06</b>	<b>28.05</b>
<b>15</b>	Отработка пропущенных лабораторных работ		<b>4.06</b>	---				<b>4.06</b>

## Литература

### *Основная литература:*

1. Глинка Н.Л. Общая химия: Учебник для студентов нехим. спец. вузов / Н.Л. Глинка. – М.: Интеграл-пресс, 2010. – 728 с.
2. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии: Учебное пособие для вузов / Под ред. В.А. Рабиновича и Х.М. Рубиной. При участии Т.Е. Алексеевой, Н.Б. Платуновой, В.А. Рабиновича, Х.М. Рубиной, Т.Е. Хрипуновой. – М.: КноРус, 2014. – 240 с.

### *Дополнительная литература:*

3. Лабораторный практикум по общей и неорганической химии: Учебное пособие для специалистов и бакалавров нехимических специальностей технических вузов / Под ред проф. Дедова А.Г. и.: М.: «ЭкООнис-ЭЧТ», 2015. – 124с. (серия «Актуальная химия»).
4. Дедов А.Г., Тюменова С.И., Зайцева Ю.Н., Локтев А.С. Избранные главы общей химии: Учебное пособие для студентов вузов нефтегазового профиля. – 2 изд. – М., ЭкООнис-ЭЧТ, 2015. – 88с. (серия «Актуальная химия»).
5. Солодова Е.В., Зайцева Ю.Н., Дедов А.Г. «Избранные главы общей химии. Основные закономерности протекания химических реакций». М., ЭкООникс, 2013.
6. Дедов А.Г., Тюменова С.И., Зайцева Ю.Н., Зрелова Л.В. «Избранные главы общей химии. Химическая связь». М., ЭкООникс, 2014.
7. Дедов А.Г., Тюменова С.И., Карташева М.Н., Санджиева Д.А., Рогалева Е.В., Зрелова Л.В. Избранные главы общей химии. Окислительно-восстановительные процессы Учебное пособие для студентов технических специальностей вузов. – М.: «ЭкООнис», 2017. (серия «Актуальная химия»).