

**Календарный план
лабораторных работ по неорганической химии в весеннем семестре 2019 года
для студентов ФРН и ГМ**

**Правила
формирования семестрового рейтинга по дисциплине «Общая химия»
для студентов факультета проектирования, сооружения и эксплуатации систем трубопроводного транспорта и
факультета разработки нефтяных и газовых месторождений**

2 семестр

Итоговая аттестация – дифференцированный зачет (зачет с оценкой)

Итоговый рейтинговый балл:

максимально – **100**, минимально – **50**.

Лекции – 1 час.

Лабораторные работы – 1 час.

№	Мероприятия	Количество	Макс. балл за одно мероприятие	Итого
				Макс
1.	Лабораторная работа (контрольный опрос, подготовка, выполнение, оформление)	5	<ul style="list-style-type: none"> • контрольный опрос перед лаб. работой (знать название, цель опыта, перечень реагентов и оборудования, ур-ние реакций, ожидаемые результаты) – 3 балла; • подготовка (заполненная форма, вопросы и упражнения) – 1 балл; • выполнение – 1 балл; • отчет – 1 балл; 	30
2.	ДЗ 1, защита тем и ЛР №1,2	1	20	70
	ДЗ 2, защита тем и ЛР №3	1	15	
	ДЗ 3, защита тем и ЛР №4,5	1	20	
	Итоговая контрольная работа	1	15	
	Всего			100

Календарный план обозначения: В. Н нет выделения дат цветом; **Н.Н** – выделение дат желтым цветом

	РБ-1	РБ-2	РН-3	РН-4	РН-5	РГ-6	РГ-7	РГ-8	РС-10
<p>1. ЛР№1 (№11) «s-металлы», свойства азотной серной, соляной кислот.</p> <p>[ЛР№№11) Химические свойства металлов и их соединений. s-металлы и их соединения, с. 79, опыты 1-4]</p> <p>СРС. Вопросы и упражнения: с. 78, №1-5;</p>	20.02	19.02	<p>14.02 Первая половина по списку</p> <p>21.02 Вторая половина по списку</p>	15.02	13.02	11.02	<p>13.02 Первая половина по списку</p> <p>20.02 Вторая половина по списку</p>	18.02	12.02
<p>2. ЛР№2(№13) «р-металлы, свойства азотной серной, соляной кислот»</p> <p>[ЛР№№13 «р-металлы и их соединения», с 84, Опыты 1-3]</p> <p>СРС. Вопросы и упражнения: с. 84, №1 – 5</p>	6.03	5.03	<p>7.03 Вторая половина по списку</p>	29.02	27.02	25.02	<p>27.02 6.03 Вторая половина по списку</p>	4.03	26.02
<p>3. Контроль знаний. Защита лабораторных работ №№ 1, 2</p>	20.03	19.03	<p>14.03</p> <p>21.03 Вторая половина по списку</p>	15.03	13.03	11.03	<p>13.03 20.03 Вторая половина по списку</p>	18.03	12.03
<p>4 ЛР№3 (№14) d-металлы, свойства азотной серной, соляной кислот</p> <p>[ЛР№14 Свойства металлов побочных (В) подгрупп (D-металлы, с. 86: Железо и его соединения: с 86, опыты 1,3,4; Цинк и его соединения: с. 89, опыты 1,2; Медь и ее соединения: с. 90, опыт 11]</p> <p>СРС. Вопросы и упражнения: с. 86, 1-9.</p>	3.04	2.04	<p>28.03</p> <p>4.04 Вторая половина по списку</p>	29.03	27.03	25.03	<p>27.03 3.04 Вторая половина по списку</p>	1.04	26.03
<p>5. ЛР№4(№17) Коррозия металлов</p> <p>[ЛР№ №17. Коррозия металлов, с. 105, опыты 2-4]</p> <p>СРС. Вопросы и упражнения: с. 105, №1-3</p>	17.04	16.04	<p>11.04</p> <p>18.04 Вторая половина по списку</p>	12.04	10.04	8.04	<p>10.04 17.04 Вторая половина по списку</p>	15.04	9.04

<p>6. ЛР№5(№12) «Жесткость воды»</p> <p>[ЛР№12) «Определение временной жесткости воды», с 82, опыт 1]</p> <p>СРС. Вопросы и упражнения: с 81, №1-12</p>	<p>1.05 перенос на 15.05</p>	<p>30.04</p>	<p>25.04</p> <p>2.05 перенос на 16.05 Вторая половина по списку</p>	<p>26.04</p>	<p>24.04</p>	<p>22.04</p>	<p>24.04</p> <p>1.05 перенос на 15.05 Вторая половина по списку</p>	<p>29.04</p>	<p>23.04</p>
<p>7. Контроль знаний. Защита лабораторных работ №3-5</p>	<p>29.05</p>	<p>14.05</p>	<p>9.05 перенос на 23.05</p> <p>16.05 Вторая половина по списку</p>	<p>10.05 перенос на 24.05?</p>	<p>8.05 перенос на 22.05?</p>	<p>6.05</p>	<p>8.05 перенос на 22.05?</p> <p>15.05 Вторая половина по списку</p>	<p>13.05</p>	<p>7.05</p>
<p>8. Отработка лабораторных работ</p>		<p>28.05</p>	<p>Дата будет назначена дополнительно</p>	<p>Дата будет назначена дополнительно</p>	<p>Дата будет назначена дополнительно</p>	<p>20.05</p>	<p>29.05</p>	<p>27.05</p>	<p>21.05</p>
<p>9. Итоговая контрольная работа</p>	<p>Дата будет назначена дополнительно</p>								