

### Календарный план на II семестр 2018/2019 учебного года

№ нед	№ лекции	тема лекции	дата	тема семинара	тема практикума	пн-вт	ср-чт	пт-сб				
1	1	Комплексные соединения - 1	08.02.2019	1. Комплексы - 1	Основные подходы к синтезу чистых металлов, безводных хлоридов, комплексных соединений <i>d</i> -металлов.	11.02 - 18.02 3	07.02-20.02 4 (2)	08.02-16.02 4(2)				
2	2	Комплексные соединения - 2	12.02.2019	2. Решение задач								
2	3	Комплексные соединения - 3	15.02.2019	3. Комплексы -2								
3	4	Обзор <i>d</i> -металлов. 3 группа элементов.	19.02.2019	4. <i>d</i> -металлы. Обзор. Элементы 3 группы								
3	5	4 группа элементов	22.02.2019		4 и 5 группы элементов (Ti, V)	19.02-04.03 4	21.02-06.03 4 (2)	22.02-02.03 3 (1)				
<b>Коллоквиум №1 (комплексные соединения) 20.02-28.02</b>												
4	6	5 группа элементов	26.02.2019	5. Элементы 4 группы								
4		<b>КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 1 (л.1-4, с.1-4)</b>	01.03.2019	6. Решение задач								
5	7	6 группа элементов -1	05.03.2019	7. Элементы 5 группы	6 группа элементов (Cr, Mo, W)	05.03-18.03 4	07.03-20.03 4 (2)	09.03-22.03 4 (2)				
5		<b>Праздник</b>	<b>08.03.2019</b>	8. Элементы 6 группы - 1								
6	8	6 группа элементов -2	12.03.2019	9. Элементы 6 группы - 2								
6	9	7 группа элементов - 1	15.03.2019	10. Решение задач								
<b>Коллоквиум №2 (элементы 3, 4, 5, 6 групп) 16.03-23.03</b>												
7	10	7 группа элементов - 2	19.03.2019	11. Элементы 7 группы	7 группа элементов (Mn)	19.03-25.03 2	21.03-27.03 2 (1)	23.03-29.03 2 (1)				
7		<b>КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 2 (л. 5-8, с. 5-10)</b>	22.03.2019	12. Решение задач								
8	11	8 группа элементов	26.03.2019	13. Элементы 8 группы								
8	12	9 группа элементов	29.03.2019		8, 9, 10 группы элементов (Fe, Co, Ni)	26.03- 08.04 4	28.03-10.04 4 (2)	30.03-12.04 4 (2)				
9	13	10 группа элементов	02.04.2019	14. Элементы 9 группы								
9	14	11 группа элементов -1	05.04.2019	15. Элементы 10 группы								
10	15	11 группа элементов - 2	09.04.2019	16. Решение задач								
10	16	12 группа элементов	12.04.2019		11, 12 группы элементов (Cu, Ag, Zn, Cd, Hg)	09.04-22.04 4	11.04-18.04 3 (1)	13.04-20.04 3 (1)				
<b>Коллоквиум №3 (элементы 7, 8, 9, 10) 10.04-17.04</b>												
11	17	Обзор <i>f</i> -элементов. Лантаниды	16.04.2019	17. Элементы 11 группы								
11		<b>КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 3 (л. 9-13, с. 11-16)</b>	19.04.2019	18. Элементы 12 группы	3 группа элементов и 4 <i>f</i> - элементы (Ce)	23.04-29.04 2	24.04-25.04 2 (1)	26.04-27.04 2 (1)				
12	18	Актиниды	23.04.2019									
12	19	Методы исследования соединений - 1	26.04.2019	19. <i>f</i> - Элементы								
13	20	Методы исследования соединений - 2	30.04.2019									
13		<b>Праздник</b>	<b>03.05.2019</b>	20. Беседа о технике безопасности								
14	21	Химия твердого тела	07.05.2019	21. Беседа о курсовой работе I								
<b>Коллоквиум №4 (элементы 11, 12 групп, лантаниды, актиниды, химия твердого тела ) 26.04-14.05</b>												
14		<b>Праздник</b>	<b>10.05.2019</b>	23. Беседа о курсовой работе II								
15	22	Наносистемы, наноматериалы	14.05.2019	24. Решение задач								
15	23	Бионеорганическая химия	17.05.2019	25. Физико-химические методы анализа								
16		<b>КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 4 (л.14-18, с.17-19)</b>	21.05.2019	26. Решение задач								
16			24.05.2019	27. Подготовка к экзамену								
17		Показ результатов контрольной работы	28.05.2019									
17		Консультация перед экзаменом	31.05.2019									
						<b>Выполнение курсовой работы</b>						
						30.04 - 27.05	26.04 - 24.05	29.04 - 25.05				
						<b>Сроки проведения малого практикума:</b> <b>15.02.2019 - 20.04.2019</b>						
						9	9	8				
						<b>Сроки защит курсовых работ:</b> <b>24.05.2019 - 30.05.2019</b>						