

Календарный план на I семестр 2019/2020 учебного года

№ нед	№ лекции	тема лекции	дата лекции	№ нед	тема семинара	тема практикума	пн-вт	ср-чт	пт-сб	тема в рейтинге
1	1	Введение	31.08.2019	1	1. Очистка, концентрации (в практикуме)	Семинар по теме: "Очистка, концентрации" в практикуме.	02.09 - 10.09 (4)	04.09 - 12.09 (4)	06.09 - 14.09 (4)	I
2	2	Первый закон термодинамики	03.09.2019	2	2. Первый закон термодинамики					
2	3	Химическое равновесие	06.09.2019	2	3. Второй закон термодинамики					
3	4	Фазовые равновесия, диаграммы	10.09.2019	3	4. Химическое равновесие					
3	5	Растворы 1	13.09.2019	3	5. Фазовые равновесия					
4	6	Растворы 2, Кинетика	17.09.2019	4	6. Растворы					
4	7	ОВР	20.09.2019	4						
4/5		Коллоквиум № 1 (Лекции № 1 - 6, семинары № 1 - 6) 20.09 - 26.09								
5	8	Электронное строение атома	24.09.2019	5		Растворы, кинетика	16.09 - 01.10 (6)	18.09 - 03.10 (6)	20.09 - 05.10 (6)	
5		Периодический закон	27.09.2019	5	7. ОВР					
6	9	КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 1 (л.1-6, с.1-6)		6						
6		Химическая связь -1	01.10.2019	6						
6	10	Химическая связь - 2	04.10.2019	6	8. Электронное строение атома					
7	11	Кристаллическое и электронное строение твердых тел	08.10.2019	7	9. Химическая связь -1					
7	12	Водород	11.10.2019	7	Периодический закон	Водород, элементы 1 и 2 групп (Li, Na, K, Mg, Ca, Sr, Ba)	07.10 - 15.10 (4)	09.10 - 17.10 (4)	11.10 - 19.10 (4)	II
8	13	1 группа элементов	15.10.2019	8	10. Химическая связь -2					
8		Коллоквиум № 2 (Лекции № 7 - 12, семинары № 7 - 10) 11.10 - 18.10								
8		КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 2 (л.5-12, с.6-10)								
9	14	2 группа элементов	18.10.2019	8	11. 1 группа	Элементы 13 и 14 групп (B, Al, C, Si, Sn, Pb)	21.10 - 05.11 (5)	23.10 - 07.11 (6)	25.10 - 02.11 (4)	
9	15	13 группа элементов -1	22.10.2019	9	12. 2 группа					
10	16	13 группа элементов - 2	25.10.2019	9						
10	17	14 группа элементов -1	29.10.2019	10	13. 13 группа					
11	18	14 группа элементов -2	01.11.2019	10	14. Решение задач					
11	19	14 группа элементов -2	05.11.2019	11	15. 14 группа					
11	19	15 группа элементов -1	08.11.2019	11	16. Решение задач					
12		Коллоквиум № 3 (Лекции № 13 - 18, семинары № 11 - 17) 09.11 - 16.11				Элементы 15 группы (N, P, Sb, Bi)	11.11 - 19.11 (4)	13.11 - 21.11 (4)	08.11 - 16.11 (4)	III
12	20	15 группа элементов -2	12.11.2019	12	17. Решение задач					
12		КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 3 (л.13-18, с.11-17)		12						
13	21	15 группа элементов -3	15.11.2019	12						
13	22	16 группа элементов - 1	19.11.2019	13	18. 15 группа -1	Элементы 16 и 17 групп (O, S, F, Cl, Br, I)	25.11 - 24.12 (10)	27.11 - 25.12 (9)	22.11 - 21.12 (10)	
14	23	16 группа элементов - 2	22.11.2019	13	19. 15 группа -2					
14	24	16 группа элементов - 2	26.11.2019	14	20. 16 группа					
14	24	17 группа элементов - 1	29.11.2019	14	21. Решение задач	Конференция победителей курсовых работ 2018/2019 уч.года	25.11 - 24.12 (10)	27.11 - 25.12 (9)	22.11 - 21.12 (10)	
15	25	17 группа элементов - 2	03.12.2019	15	22. 17 группа					
15		Конференция победителей курсовых работ 2018/2019 уч.года		15	23. Решение задач					
16	26	18 группа элементов	06.12.2019	15						
16	26	18 группа элементов	10.12.2019	16	24. Решение задач	Коллоквиум № 4 (Лекции № 19 - 27, семинары № 18 - 23) 17.12 - 22.12				
16	27	Обзор химии непереходных элементов	13.12.2019	16	25. Решение задач					
17	28	Консультация перед экзаменом	17.12.2019	17	26. Беседа о курсовой работе					
17	29	КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 4 (л. 19-27, с.17-23)		17		Сроки проведения малого практикума: 23.09.2019 - 17.12.2019.				
18	30	Показ и разбор контрольной работы		18	27. Зачет					