

Календарный план на I семестр 2022/2023 учебного года

№ нед	№ лекции	тема лекции	дата лекции	№ нед	тема семинара	тема практикума	пн-вт	ср-чт	пт-сб	тема в рейтинг
1	1	Введение	30, 31 августа или 1 сентября							
1	2	Первый закон термодинамики	02.09.2022	1	1. Очистка, способы выражения концентраций. Знакомство с практикумом. (в практикуме)	Семинар по теме: "Очистка, концентрации" в практикуме.	05.09 - 13.09 (4)	07.09 - 14.09 (3)	02.09 - 10.09 (4)	I
2	3	Второй закон термодинамики	06.09.2022	2	2. Первый закон термодинамики					
2	4	Химическое равновесие	09.09.2022	2	3. Второй закон термодинамики					
3	5	Фазовые равновесия, диаграммы	13.09.2022	3	4. Химическое равновесие					
3	6	Растворы 1	16.09.2022	3		Очистка, равновесие				
4	7	Растворы 2, Кинетика	20.09.2022	4	5. Фазовые равновесия. 1 комп. сист.	Растворы, кинетика	19.09 - 04.10 (6)	15.09 - 30.09 (5)	16.09 - 01.10 (6)	
4	8	ОВР	23.09.2022	4	6. Фазовые равновесия. 2 комп. сист.					
4/5	Коллоквиум № 1 (Лекции № 1 - 5, семинары № 1 - 6) 24.09 - 30.09									
5	9	электронное строение атома Периодический закон	27.09.2022	5	7. Решение задач					
5	КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 1 (л. 1 - 5, с. 1 - 6)		30.09.2022	5	8. Растворы					
6	10	Химическая связь - 1	04.10.2022	6		Водород, элементы 1 и 2 групп (Li, Na, K, Mg, Ca, Sr, Ba)	10.10 - 18.10 (4)	05.10 - 13.10 (4)	07.10 - 15.10 (4)	II
6	11	Химическая связь - 2	07.10.2022	6	9. ОВР					
7	12	Кристаллическое и электронное строение твердых тел	11.10.2022	7	10. Электронное строение атома Периодический закон					
7	13	1 группа элементов: водород и щелочные металлы	14.10.2022	7	11. Химическая связь -1					
8	14	2 группа элементов	18.10.2022	8	12. Химическая связь -2					
7/8	Коллоквиум № 2 (Лекции № 6 - 12, семинары № 7 - 12) 15.10 - 21.10					Элементы 13 и 14 групп (B, Al, C, Si, Sn, Pb)	24.10 - 07.11 (5)	19.10 - 03.11 (6)	21.10 - 05.11 (5)	
8	15	13 группа элементов - 1	21.10.2022	8	13. 1 группа					
9	16	13 группа элементов - 2	25.10.2022	9	14. 2 группа					
9	КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 2 (л. 6 - 12, с. 7 - 12)		28.10.2022	9						
10	17	14 группа элементов - 1	01.11.2022	10	15. 13 группа					
10	Праздничный день		04.11.2022	10						
11	18	14 группа элементов - 2	08.11.2022	11	16. 14 группа					
11	19	15 группа элементов -1	11.11.2022	11						
12	20	15 группа элементов -2	15.11.2022	12	17. Решение задач					
12/13	Коллоквиум № 3 (Лекции № 13 - 19, семинары № 13 - 17) 17.11 - 23.11					Элементы 15 группы (N, P, Sb, Bi)	08.11 - 28.11 (6)	09.11 - 24.11 (6)	11.11 - 26.11 (6)	
12	21	15 группа элементов - 3	18.11.2022	12	18. 15 группа -1					
13	22	16 группа элементов - 1	22.11.2022	13	19. Решение задач					
13	КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 3 (л. 13 - 19, с. 13 - 17)		25.11.2022	13						
14	23	16 группа элементов - 2	29.11.2022	14	20. 15 группа -2					
14	24	17 группа элементов - 1	02.12.2022	14	21. 16 группа					
15	25	17 группа элементов - 2	06.12.2022	15	22. Решение задач					
15	26	Конференция победителей курсовых работ 2021/2022 уч.года	09.12.2022	15	23. 17 группа -1	Элементы 16 и 17 групп (O, S, F, Cl, Br, I)	29.11 - 26.12 (8)	30.11 - 22.12 (8)	02.12 - 24.12 (8)	III
16	27	17 группа элементов - 3	13.12.2022	16	24. 17 группа -2					
16	28	18 группа элементов	16.12.2022	16	25. Решение задач					
17	29	Общий обзор химии непереходных элементов	20.12.2022	17						
17	Коллоквиум № 4 (Лекции № 20 - 29, семинары № 18 - 25) 16.12 - 24.12									
17	КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 4 (л. 19 - 29, с. 18 - 25)		23.12.2022	17	26. Беседа о курсовой работе					
18	30	Показ и разбор контрольной работы	27.12.2022	18	27. Зачет					
18	31	Консультация перед экзаменом	30.12.2022	18						

Сроки проведения малого практикума: 16.09.2022 - 17.12.2022