

## Календарный план на I семестр 2017/2018 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	31.08.2017	1						
2	2	Первый закон термодинамики	05.09.2017	2	1. Очистка, концентрации	Очистка, равновесие	04.09 - 12.09 (4)	06.09 - 14.09 (4)	02.09 - 09.09 (3)	
2	3	Второй закон термодинамики	08.09.2017	2	2. Первый закон термодинамики					
3	4	Химическое равновесие	12.09.2017	3	3. Второй закон термодинамики					
3	5	Фазовые равновесия, диаграммы	15.09.2017	3	4. Химическое равновесие					
4	6	Растворы 1	19.09.2017	4						
4	7	Растворы 2, Кинетика	22.09.2017	4	5. Фазовые равновесия					
5	8	ОВР	26.09.2017	5	6. Растворы	Растворы, кинетика	18.09 - 03.10 (6)	20.09 - 05.10 (6)	15.09 - 30.09 (6)	I
<b>Коллоквиум № 1 (Лекции № 1 - 6, семинары № 1 - 6) 26.09 - 01.10</b>										
5	9	Электронное строение атома	29.09.2017	5						
6	10	Периодический закон	03.10.2017	6	7. ОВР					
6		Химическая связь -1	06.10.2017	6	8. Электронное строение атома					
7	11	Кристаллическое и электронное строение твердых тел	10.10.2017	7	9. Химическая связь -1					
7	12	Периодический закон	13.10.2017	7	10. Химическая связь -2	Водород, элементы 1 и 2 групп (Li, Na, K, Mg, Ca, Sr, Ba)	09.10 - 17.10 (4)	11.10 - 19.10 (4)	06.10 - 14.10 (4)	
8	13	Водород	17.10.2017	8						
<b>Коллоквиум № 2 ( Лекции № 7 - 12, семинары № 7 - 10) 17.10 - 24.10</b>										
8	14	1 группа элементов	20.10.2017	8	11. 1 группа	Элементы 13 и 14 групп (B, Al, C, Si, Sn, Pb)	23.10 - 07.11 (6)	25.10 - 09.11 (6)	20.10 - 03.11 (5)	II
9	15	2 группа элементов	24.10.2017	9	12. 2 группа					
9		13 группа элементов -1	27.10.2017	9						
10	16	13 группа элементов - 2	31.10.2017	10	13. 13 группа					
10	17	14 группа элементов -1	03.11.2017	10	14. Решение задач					
11	18	14 группа элементов -2	07.11.2017	11	15. Решение задач					
11	19	15 группа элементов -1	10.11.2017	11	16. 14 группа					
12	20	15 группа элементов -2	14.11.2017	12						
<b>Коллоквиум № 3 (Лекции № 13 - 18, семинары № 11 - 16) 14.11 - 21.11</b>										
12	21	15 группа элементов -3	17.11.2017	12	17. 15 группа -1	Элементы 15 группы (N, P, K, Sb, Bi)	13.11 - 21.11 (4)	15.11 - 23.11 (4)	09.11 - 18.11 (4)	
13	22	16 группа элементов - 1	21.11.2017	13	18. 15 группа -2					
13		16 группа элементов - 2	24.11.2017	13						
14	23	17 группа элементов - 1	28.11.2017	14	19. Решение задач					
14	24	17 группа элементов - 2	01.12.2017	14	20. 16 группа	Элементы 16 и 17 групп (O, S, F, Cl, Br, I)	27.11 - 25.12 (9)	29.11 - 21.12 (8)	24.11 - 23.12 (8)	III
15	25	18 группа элементов	05.12.2017	15	21. Решение задач					
15		17 группа элементов - 2	08.12.2017	15	22. 17 группа					
16	26	Конференция победителей курсовых работ 2016/2017 уч.года	12.12.2017	16						
16	27	Обзор химии непереходных элементов	15.12.2017	16	23. Решение задач					
<b>Коллоквиум № 4 (Лекции № 19 - 28, семинары № 17 - 23) 16.12 - 23.12</b>										
17	28	Консультация перед экзаменом	19.12.2017	17		<b>Сроки проведения малого практикума: 29.09.2017 - 16.12.2017.</b>				
17	29	КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 4 (л. 19-27, с.17-23)	22.12.2017	17	24. Беседа о курсовой работе					
18	30	Показ и разбор контрольной работы	26.12.2017	18	25. Зачет					