

РЕЙТИНГ ПЛАН

Дисциплина	Химия 1.6	Число недель	18
Кафедра	Общей и неорганической химии	Лекций	16 ч
Институт, семестр	ИПР, осенний семестр 2015 уч. года	Практика	8 ч
Группы	2Б5П	Лабораторных работ	24 ч
Лектор	к.х.н., ассистент, Устинова Э.М.	Аудиторные занятия	48 ч

Неделя	Лекции		Практические занятия		Лабораторные работы	
	Тема	ч	Тема	ч	Тема	ч
1	Введение. Атомно-молекулярное учение.	2			ТБ. Основные классы неорганических соединений.	2
2					Установление формулы кристаллогидрата.	2
3	Строение атома. Периодический закон.	2			Определение эквивалентной и атомной массы металла.	2
4					Методы очистки веществ.	2
5	Химическая связь.	2			Ионные реакции.	2
6					Качественные реакции.	2
7	Основы химической термодинамики.	2			Анализ соли..	2
8					Тепловой эффект химической реакции.	2
9	<i>Конференц-неделя</i>					
10						
11	Химическое равновесие.	2	Термохимические расчеты.	2	Химическое равновесие.	2
12						
13	Химическая кинетика.	2	Химическая кинетика и равновесие	2	Определение энергии активации.	2
14						
15	Свойства растворов электролитов.	2	Способы выражения концентрации растворов.	2	Определение порядка химической реакции.	2
16						
17	Свойства растворов неэлектролитов.	2	Растворы электролитов и неэлектролитов	2	Гидролиз солей.	2
18	<i>Конференц-неделя</i>					

Рейтинг:

Лабораторные работы $12 \times 1 = 12$ баллов
 Практические занятия $2 \times 4 = 8$ баллов
 ИДЗ $25 \times 0,2 = 5$ баллов
 Рубежное тестирование $2 \times 12,5 = 25$ баллов
 Конференц-неделя $2 \times 5 = 10$ баллов

Рекомендуемая литература:

1. Коровин Н.В. Общая химия. – М.: Высшая школа, 1998. – 557 с.
2. Фролов В.В. Химия. – М.: Высшая школа, 1986. – 545 с.
3. Глинка Н.Л. Общая химия. – Л.: Химия, 1985. – 702 с.
4. Смолова Л.М. Руководство к практическим занятиям по общей химии. Учебное пособие. Изд. ТПУ, 2008.-133 с.
5. Стась Н.Ф., Плакидкин А.А. Лабораторный практикум по общей химии. – Томск, изд-во ТПУ, 2007.-140 с.

Лектор:
 Методист кафедры ОНХ
 И.о. зав. кафедрой ОНХ

Э.М. Устинова
 Е.М. Князева
 А.В. Коршунов