



Министерство образования Иркутской области  
*ГБПОУИО «Иркутский авиационный техникум»*

Утверждаю  
Зам. директора по УР  
*Елена* Коробкова Е.А.  
«31» августа 2015 г.

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН**  
на 2015 - 2016 учебный год

Специальности 09.02.01 Компьютерные системы и комплексы  
Наименование УД (ПМ, МДК, УП) Химия  
Курс и группа 1 курс КС-15-2  
Преподаватель (ФИО) Перепияко Галина Васильевна, Перепияко Галина Васильевна  
Обязательная аудиторная нагрузка на УД (ПМ, МДК, УП) 32 час  
В том числе:  
теоретических занятий 19 час  
лабораторных работ 0 час  
практических занятий 13 час  
консультаций по курсовому проектированию 0 час

Преподаватель (*подпись*) \_\_\_\_\_ Перепияко Г.В.

Проверил (*подпись, ФИО, дата*) \_\_\_\_\_ Филиппова Т.Ф. 31.08.2015

№	Вид занятия	Наименование разделов, тем, СРС	Кол-во	Домашнее задание
<b>Раздел 1. Общая и неорганическая химия</b>				
<b>Тема 1.1. Периодический закон Д.И.Менделеева в свете представлений о строении атома</b>				
1	теория	Периодический закон Д.И.Менделеева.Основные химические понятия.	1	[1], стр. 33-38 прочитать
2	теория	Электронное строение атома и периодический закон Д.И.Менделеева	1	{1}, стр. 38-45 ответить на вопросы стр. 47
3	теория	Систематизация знаний о составе и строении атома элемента.Строение электронных орбиталей.Характеристика орбиталей. Определение элемента по его электронной формуле.	1	
4	практическое занятие	Составление электронных структур атомов малых и больших периодов.	1	{1}, работа по карточкам
5	теория	Объяснение зависимости свойств веществ от их состава и строения.Характеристика химического элемента на основе периодического закона Д.И.Менделеева	1	{1}, работа по карточкам
<b>Тема 1.2. Строение вещества</b>				
6	теория	Обобщение знаний по теме: "Ионная химическая связь.Ковалентная химическая связь".	1	выучить конспект.
7	теория	Металлическая связь.Агрегатные состояния вещества и водородная связь.	1	{1}, стр.52-53, прочитать
8	теория	Чистые вещества и смеси. Гомогенные и гетерогенные смеси. Состав смесей.	1	выучить конспект
9	теория	Дисперсные системы. Понятие о дисперсной системе.Классификация дисперсных систем.	1	Выучить конспект.
<b>Тема 1.3. Вода.Растворы.Электролитическая диссоциация</b>				
10	теория	Растворимость веществ. Насыщенные,ненасыщенные,пересыщенные растворы.Массовая доля растворенного вещества.	1	Выучить конспект.
11	практическое занятие	Расширение круга алгебраических задач с химическим содержанием. Решение задач на массовую долю растворенного вещества.	1	{1}, стр.74 №3-5 прочитать и выполнить.
12	теория	Электролитическая диссоциация. механизмы электролитической диссоциации. Электролиты.	1	Выучить конспект.
<b>Тема 1.4. Классификация неорганических соединений.</b>				
13	теория	Формирование понятия бинарных соединений на примере оксидов, изучение их свойства.	1	{2}, стр.123
14	теория	Формирование у учащихся представления о кислотах (составе, классификации, представителях).	1	{2}, стр. 126
15	теория	Закрепление знаний химических свойств оснований.	1	{2}, стр. 128 прочитать.
16	практическое занятие	Определение Рн- среды растворов разных объектов (кислот, щелочей, солей, почвенного раствора, некоторых растворов и соков),	1	{2},стр.123 прочитать

17	теория	Составление схем электролиза растворов и расплавов солей.	1	{2}, стр.129-132 прочитать.
18	практическое занятие	Решение расчетных задач на электролиз.	1	{2}, стр. 150-154 прочитать
19	практическое занятие	Систематизация знаний об основных классах неорганических соединений,	1	{2}, стр. 137 выучить

**Тема 1.5. Закономерности протекания химических реакций.**

20	практическое занятие	Закрепление умений по составлению реакций соединения, разложения, замещения и обмена.	1	Выучить конспект.
21	теория	Ознакомление с явлением катализа и изучение основных особенностей каталитических реакций.	1	Выучить конспект.
22	практическое занятие	Ознакомление с понятием “тепловой эффект химических реакций”, классификацией химических реакций (явлений) по тепловому эффекту.	1	Выучить конспект.
23	практическое занятие	Формирование понятий «степень окисления», «окислитель», «восстановитель», «окислительно – восстановительные реакции», «метод электронного баланса»..	1	{1},стр. 56-60, изучить.
24	практическое занятие	Закрепление умений по составлению уравнений ОВР, протекающих в различных средах.	1	{1}, стр.60, упр.10-7 выполнить.
25	практическое занятие	Изучение зависимости скорости химических реакций от природы реагирующих веществ, их концентрации, температуры, поверхности соприкосновения веществ и наличии катализатора.	1	{1},стр.61 изучить.
26	практическое занятие	Совершенствование навыков проведения химического эксперимента .	1	{1}, стр.64 изучить.

**Тема 1.6. Химия неметаллов.**

27	теория	Формирование знаний об основных свойствах неметаллов, положении их в ПСХЭ, соединениях в окружающей среде.	1	выучить конспект.
28	теория	Главная подгруппа VII группы. Галогены. главная подгруппа VI группы. Подгруппа кислорода.	1	{1}, стр. 90, 104 изучить.
29	теория	Главная подгруппа V группы. Подгруппа азота. главная подгруппа IV группы. Подгруппа углерода.	1	[1], стр. 126,151 изучить.
30	практическое занятие	Обобщение знаний химических свойств неметаллов и их соединений,	1	Составить опорный конспект.

**Тема 1.7. Химия металлов.**

31	практическое занятие	Формирование знаний учащихся об основных свойствах металлов и образуемых ими простых и сложных веществ.	1	{1}. стр.170. изучить.
32	теория	Металлы главных подгрупп I и II групп.	1	[1], стр.184,200 прочитать.
Всего:		32		

## ЛИТЕРАТУРА