



Министерство образования Иркутской области  
Государственное бюджетное профессиональное  
образовательное учреждение Иркутской области  
«Иркутский авиационный техникум»

**Методические указания  
по выполнению самостоятельной работы  
по дисциплине  
БОД.06 Химия**

специальности

24.02.01 Производство летательных аппаратов

Иркутск, 2022

РАССМОТРЕНЫ

УТВЕРЖДАЮ

Зам. директора по УР

Председатель ЦК

Ильинец / К.Н. Ильинец /

Е.А. Коробкова Е.А. Коробкова

№	Разработчик ФИО
1	Филиппова Татьяна Филимоновна

## **Пояснительная записка**

Дисциплина БОД.06 Химия входит в Базовые общеобразовательные дисциплины. Самостоятельная работа является одним из видов внеаудиторной учебной работы обучающихся.

### **Основные цели самостоятельной работы:**

- систематизация и закрепление теоретических знаний и практических умений обучающихся;
- углубление и расширение теоретических знаний, формирование умений использовать справочную документацию и дополнительную литературу;
- развитие познавательных способностей и активности обучающихся, творческой инициативы, самостоятельности, ответственности и организованности;
- формирование самостоятельного мышления;
- развитие исследовательских умений.

Особую важность приобретают умения обучающихся наблюдать и объяснять явления, соблюдать правила техники безопасности, развитие интеллектуальных способностей, формирование экологического мышления, самостоятельного применения полученных знаний и умений на практике. А также формирование знаний основ науки, важнейших факторов, понятий, законов и теорий, языка науки. Методические рекомендации помогут обучающимся целенаправленно изучать материал по теме, определять свой уровень знаний и умений при выполнении самостоятельной работы.

Критериями оценки внеаудиторной самостоятельной работы являются: уровень освоения обучающимся учебного материала; умение использовать теоретические знания при выполнении практических задач, сформированность умений; обоснованность и четкость изложения ответа; оформление материала в соответствии с требованиями. Контроль результатов может проходить в устной, письменной или смешанной форме с предоставлением продукта творческой деятельности студента.

### **Рекомендации для обучающихся по выработке навыков самостоятельной работы:**

- Внимательно читать план выполнения работы.
- Выбрать свой уровень подготовки задания.
- Обращать внимание на рекомендуемую литературу.
- Из перечня литературы выбирать ту, которая наиболее полно раскрывает вопрос задания.
- Учиться кратко излагать свои мысли.
- Оценивать, насколько правильно понято содержание материала, для этого придумать вопрос, направленный на уяснение материала. Обращать внимание на достижение основной цели работы.

## Тематический план

Раздел Тема	Тема занятия	Название работы	Количество часов
<b>Раздел 1. Общая и неорганическая химия</b> Тема 1. Основные понятия и законы	Основные понятия химии. Основные законы химии.	Основные законы химии	2
Тема 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева на основе учения о строении атома	Строение электронных оболочек атомов химических элементов. Понятие об орбиталах s-, p-,d-, -орбитали. Изотопы.	Определение элемента по его электронной формуле	2
Тема 3. Строение вещества	Ионная и ковалентная химические связи.	Ионная и ковалентная химические связи	2
	Понятие о дисперсной системе. Дисперсная фаза и дисперсионная среда. Классификация дисперсных систем.	Заполнение таблицы с примерами гомо, гетерогенных смесей веществ, используемых дома.	2
Тема 4. Вода. Растворы. Электролитическая диссоциация	Растворы. Теория электролитической диссоциации. Вещества электролиты и неэлектролиты.	Проведение домашнего эксперимента по приготовлению насыщенных, пересыщенных и ненасыщенных растворов (изучение теоретического материала)	2
	Степень электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты.	Проведение домашнего эксперимента: выращивание кристаллов из растворов их солей (приготовление насыщенных, перенасыщенных растворов	2
	Решение задач на нахождение массовой доли растворенного вещества в растворе.	Проведение домашнего эксперимента: выращивание кристаллов из растворов их солей (подготовка отчета).	2
Тема 5. Классификация неорганических соединений	Соли и их свойства.	Определение с помощью индикатора pH раствора овощей (приготовление шкалы индикаторов).	2
	pH раствора. Решение задач на избыток и недостаток веществ при химической реакции.	Определение с помощью индикатора pH раствора овощей ( опыты)	2
	Обобщение по теме:	Определение с помощью	2

	классификация неорганических соединений.	индикатора pH раствора овощей (подготовка отчета).	
Тема 6. Химические реакции	Закономерности протекания химических реакций. Скорость химических реакций.	Составление уравнений окислительно - восстановительных реакций методом электронного баланса.	2
Тема 7. Металлы и неметаллы	Щелочные металлы: свойства и применение.	Подготовить сообщение на тему: «Металлы и сплавы, используемые в авиа - ракетостроении. сплавы с титаном, торием и цирконием» (изучение литературы по данному вопросу)	2
	Металлы и сплавы, используемые в авиа - ракетостроении. Сплавы с титаном, торием и цирконием.	Подготовить сообщение на тему: «Металлы и сплавы, используемые в авиа - ракетостроении. сплавы с титаном, торием и цирконием» (подготовка сообщения).	2
	Обобщение знаний химических свойств неметаллов и их соединений.	Написание группового мини- проекта: «Композиционные материалы» (выбор КМ, изучение литературы, формирование команды).	2
	Композиционные материалы, применение.	Написание группового мини - проекта: «Композиционные материалы» (выполнение задания - прилагается).	2
<b>Раздел 2. Органическая химия</b>	Предмет и задачи органической химии. Теория строения А.М. Бутлерова. Изомерия и изомеры.	Типы гибридизация атома углерода в углеводородах	2
Тема 1. Основные понятия органической химии и теория строения органических соединений	Алканы: электронное и пространственное строение, номенклатура.	Составление формул по названиям	2
Тема 2. Предельные углеводороды	Выполнение упражнений на составление структурных формул изомеров и названий по систематической номенклатуре, составление формул по	Применение алканов	2

	названиям.		
Тема 3. Углеводороды и их природные источники	Алкены: номенклатура, свойства, получение. Реакция полимеризации. Правило В.В. Марковникова.	Типы химических реакций в органических соединениях	2
	Алкадиены: номенклатура, строение. Каучуки. Вулканизация каучука.	Подготовка сообщения по теме: «Применение резинотехнических изделий в авиа, машиностроении» (изучение литературы).	2
	Резина и резинотехнические изделия. Свойства резины. Авиапневматики, мягкие топливные баки.	Подготовка сообщения по теме: «Применение резинотехнических изделий авиа, машиностроении» (подготовка сообщения или презентации, подбор видеороликов).	2
	Ароматические углеводороды (арены). Бензол и его гомологи. Толуол: свойства, применение.	Влияние аренов на свойства автомобильного топлива	2
	Нефть: состав и свойства. Процессы промышленной переработки нефти: крекинг, раформинг. Октановое, цетаное числа. Авиационные бензины.	Подготовка сообщений на тему: "Природные газы и их использование в органическом синтезе	2
Тема 4. Кислородсодержащие углеводороды	Спирты: номенклатура, свойства, применение. Алкоголизм, его последствия и предупреждение.	Подготовка коллективной презентации на тему: "Мой досуг".	2
	Фенолы: номенклатура, свойства, применение.	Использование ароматических углеводородов в промышленности	2
	Применение фенола на основе свойств: фенолформальдегидные смолы. Клей и герметизирующие материалы в авиастроении.	Подготовить сообщение о влиянии на организм фенола.	2
	Сложные эфиры: номенклатура, свойства,	Подготовить сообщения об использовании	2

	применение.	сложных эфиров, спиртов, жиров в косметической промышленности.	
	Жиры, как биоорганические вещества. Сравнение состава и свойств растительных и животных жиров.	Составить сравнительную таблицу состава и свойств жидких и твердых жиров	2
Тема 5. Углеводы	Полисахариды (крахмал, целлюлоза). Проведение качественных реакций.	Определить крахмал в продуктах питания (качественная реакция на крахмал).	2
Тема 6. Азотсодержащие углеводороды	Амины: первичные, вторичные, третичные. Применение аминов. Анилин.	Подготовить сообщения на тему: "Роль аминокислот в поддержании иммунитета человека".	2
	Аминокислоты. Белки. Цветные реакции белков.	Мини-проект по экологии «Это я могу...» (выбор заданий, постановка цели, подбор литературы)	4
Тема 7. Синтетические высокомолекулярные соединения	Полимеры и синтетических волокна: свойства, получение, применение.	Мини-проект по экологии «Это я могу...» работа над мини-проектом (анкетирование, или подготовка презентации, материалов для защиты)	2

## **Самостоятельная работа №1**

**Название работы:** Основные законы химии.

**Цель работы:** систематизировать знания основных законов химии.

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** проверка письменной работы.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Дать развернутый ответ на вопросы:

1. Какое число молекул содержится в 1 м<sup>3</sup> хлора при н.у.?
2. В каких объемах азота и воды при н.у. содержится  $3,01 \cdot 10^{24}$  молекул?
3. Какова молярная масса газа, если 1 л его при н.у. имеет массу 3,17 г?
4. 33,6 л смеси CO и CO<sub>2</sub> имеют массу 48 г. Рассчитать массовые доли компонентов смеси.
5. Плотность газовой смеси, состоящей из CO и CO<sub>2</sub>, по воздуху составляет 1,214. Определить состав в мольных (объемных) долях
6. Какой объем кислорода (н.у.) потребуется для полного сгорания 10 м<sup>3</sup> пропана (н.у.)?

**Критерии оценки:**

оценка «5» - работа выполнена полностью;

оценка «4» - даны развернутые ответы на 3 любых вопроса;

оценка «3» - даны развернутые ответы на 2 любых вопроса.

## **Самостоятельная работа №2**

**Название работы:** Определение элемента по его электронной формуле.

**Цель работы:** систематизировать знания о составе и строении атома элемента.

**Уровень СРС:** воспроизводящая.

**Форма контроля:** проверка письменной работы в тетради.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Выполнить тест по вариантам

### **Вариант 1**

1. Чему равно число нейтронов в атоме калия: а)20; б)39; в)56; г)19.
2. У какого элемента электроны располагаются в атоме так 2,8,4  
а) C; б) Mg; в)P; г)Si; д)Al.
3. Какая электронная формула принадлежит азоту:
4. а) ...<sup>2</sup>S<sup>1</sup>; б)...<sup>2</sup>S<sup>2</sup>P<sup>3</sup>; в) ...S<sup>2</sup>P<sup>1</sup>; г)...<sup>2</sup>S<sup>2</sup>P<sup>2</sup>;
5. Сколько электронов будет на втором и третьем уровне: +12)2)?)  
а) 6 и 4; б) 3 и 7; в) 2 и 8; г) 9 и 1; д) 8 и 2.
6. Атомы, какого элемента имеют электронную формулу внешнего слоя:....4S<sup>2</sup>P<sup>5</sup>  
а) Вг; б) N; в) As; г)V.
7. Какая электронная формула принадлежит элементу третьего периода, который

образует высший оксид  $\text{RO}_3$ :

- а) +13)2 )8)3; б) +16) 2 )8)6; в) +8 ) 2 )6); г) +23 )2)8)8)5.

8. Чем отличаются атомы изотопов одного элемента?

а) числом протонов; б) числом нейтронов; в) числом электронов; г) зарядом ядра.

### Вариант 2

1 .Чему равно число нейтронов в атоме фтора: а)10;б)9;в)18;г)8.

2.У какого элемента электроны располагаются в атоме так 2,8,3

- а) C; б) Mg; в)P; г)Si; д)A1.

3. Какая электронная формула принадлежит углероду:

- а) ...2S<sup>1</sup>; б)...2S<sup>2</sup>P<sup>3</sup>; в) ...2S<sup>2</sup>Pl; г)...2S<sup>2</sup>P<sup>2</sup>;

4. Сколько электронов будет на втором и третьем уровне: +11)2)??)?

- а) 8 и 1; б) 7 и 4; в) 8 и 3; г) 9 и 2; д) 6 и 5.

5. Атомы, какого элемента имеют электронную формулу внешнего слоя:...4S<sup>2</sup> P<sup>4</sup>

- а) Cr; б)S; в)As; г)Se.

6. Какая электронная формула принадлежит элементу третьего периода, который образует высший оксид  $\text{RO}_2$ :

- а) +12)2 )8)2; б) +16) 2 )8)6 ; в) +14 )2)8)4; г) +15 )2)8)5.

7. Чем отличаются атомы изотопов одного элемента?

а) числом протонов; б) числом нейтронов; в) числом электронов; г) зарядом ядра.

### Критерии оценки:

оценка «5» - даны ответы на 6 вопросов;

оценка «4» - даны ответы на 5 вопросов;

оценка «3» - даны ответы на 3 вопроса.

## Самостоятельная работа №3

**Название работы:** Ионная и ковалентная химические связи.

**Цель работы:** систематизировать знания о двух типах химической связи.

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** проверка письменной работы в тетради.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

### Задание:

Выполнить один из вариантов

#### Вариант 1

1. В каком ряду находятся вещества только с ионной связью – назвать выбранные вещества, указать заряды ионов:

А)  $\text{K}_2\text{O}$   $\text{Na}_2\text{S}$   $\text{LiCl}$

Б)  $\text{MgO}$   $\text{H}_2\text{O}$   $\text{H}_2\text{S}$

В)  $\text{H}_2\text{SO}_4$   $\text{CO}_2$   $\text{Cl}_{22}$ .

2.Напишите схему образования химической связи в молекуле  $\text{Al}_2\text{S}_3$

3.Карборунд (карбид кремния  $\text{SiC}$ ) –один из самых твердых и термостойких

минералов. Его используют как огнеупорный и абразивный материал. Какой вид

химической связи и тип кристаллической решетки в этом веществе? Изобразите схематически фрагмент кристаллической решетки карборунда.

**Вариант 2**

1. В каком ряду находятся вещества только с ионной связью – назвать выбранные вещества, указать заряды ионов:

- А) F<sub>2</sub> Fe HCl
- Б) N<sub>2</sub> HCl P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- В) NaCl CaO K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

2. Напишите схему образования химической связи в молекуле Ca<sub>3</sub>N<sub>2</sub>

3. Составьте химические формулы веществ: азота, хлорида натрия, бромоводорода, хлора, сероводорода, фторида калия. В молекулах каких из этих веществ имеется ковалентная неполярная связь? Изобразите электронную и структурные формулы молекул этих веществ.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - даны ответы на 3 вопроса;

оценка «4» - даны ответы на 2 вопроса;

оценка «3» - дан ответ на 1 вопрос.

**Самостоятельная работа №4**

**Название работы:** Заполнение таблицы с примерами гомо, гетерогенных смесей веществ, используемых дома..

**Цель работы:** развивать умение обучающихся работать с дополнительной литературой, получать информацию из различных источников, выбирать главное.

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** проверка письменной работы в тетради.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

<i>Виды дисперсной системы</i>	<i>Дисперсионная фаза</i>	<i>Дисперсионная среда</i>	<i>Название и пример</i>	<i>Способы разделения данных смесей</i>
газ в газе	газообразная	газообразная	дисперсные системы не образуются	
жидкость в газе	жидкая	газообразная	аэрозоли: туманы, облака	
твердое тело в газе	твёрдая	газообразная	аэрозоли: пыль, дым	
газ в жидкости	газообразная	жидкая	газовые эмульсии, пены	
жидкость в жидкости	жидкая	жидкая	эмulsionи: нефть, молоко	
твердое тело в	твёрдая	жидкая	суспензии, золи: ил,	

жидкости			взвесь	
газ в твердом веществе	газообразная	твердая	пористые тела: пемза	
жидкость в твердом веществе	жидкая	твердая	калиярные системы: грунт, почва	
твердое вещество в твердом веществе	твердая	твердая	сплавы, бетон, композиционные материалы	

**Критерии оценки:**

оценка «5» - приведены примеры 9 типов смесей;

оценка «4» - приведены примеры 7-и типов смесей;

оценка «3» - приведены примеры 3-х типов смесей.

### **Самостоятельная работа №5**

**Название работы:** Проведение домашнего эксперимента по приготовлению насыщенных, пересыщенных и ненасыщенных растворов (изучение теоретического материала).

**Цель работы:** Приобретение навыков поиска информации информацию из различных источников, конспектировать, выбирать главное.

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** проверка списка литературы.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Изучить информацию по приготовлению насыщенных, пересыщенных и ненасыщенных растворов: записать определения этих растворов, составить список использованных источников.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - представлено 3 источника информации в отчете;

оценка «4» - представлено 2 источника информации в отчете;

оценка «3» - представлен 1 источник информации в отчете.

### **Самостоятельная работа №6**

**Название работы:** Проведение домашнего эксперимента: выращивание кристаллов из растворов их солей (приготовление насыщенных, перенасыщенных растворов).

**Цель работы:** научиться готовить насыщенные, пересыщенные растворы.

**Уровень СРС:** творческая.

**Форма контроля:** проверка отчета в тетради.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Приготовить насыщенные и пересыщенные растворы из трех веществ (сахара, соли, медного или железного купоросов).

**Критерии оценки:**

оценка «5» - приготовлено три раствора;

оценка «4» - приготовлено два раствора;

оценка «3» - приготовлен один раствор.

**Самостоятельная работа №7**

**Название работы:** Проведение домашнего эксперимента: выращивание кристаллов из растворов их солей (подготовка отчета)..

**Цель работы:** развитие умения наблюдать, находить причинно-следственные связи, делать выводы.

**Уровень СРС:** творческая.

**Форма контроля:** проверка письменного отчета о проведенном эксперименте, представление выращенных кристаллов.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Вырастить кристалл из раствора соли. Написать отчет об исследовательской работе, её этапах.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - кристалл выращен, отчет сдан;

оценка «4» - кристалл выращен, в отчете ошибки;

оценка «3» - кристалл выращен.

**Самостоятельная работа №8**

**Название работы:** Определение с помощью индикатора pH раствора овощей (приготовление шкалы индикаторов)..

**Цель работы:** получение индикатора из раствора сока красной капусты.

**Уровень СРС:** эвристическая.

**Форма контроля:** Проверка шкалы индикатора.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Создать шкалу индикаторов на основе раствора сока красной капусты и соков овощей, колы, уксусной эссенции, растворов соды.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - создана шкала из 7 единиц;

оценка «4» - создана шкала из 6 единиц;

оценка «3» - создана шкала из 5 единиц.

**Самостоятельная работа №9**

**Название работы:** Определение с помощью индикатора pH раствора овощей (опыты).

**Цель работы:** Проверка и корректировка полученных знаний.

**Уровень СРС:** творческая.

**Форма контроля:** представление фото эксперимента, опрос.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Определение с помощью индикатора pH раствора овощей. На тест полоску из красной капусты нужно пипеткой капнуть одну – две капли испытуемого раствора. Дать одну две минуты на то, чтобы влага растворила сухой индикатор и прореагировала с ним. В результате этой реакции цвет бумаги изменится в зависимости от pH воды, который можно определить, сравнив цвет тест- полоски с цветной шкалой. И по ранее заготовленной шкале определить pH испытуемого раствора.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - определен pH раствора для 5 растворов;

оценка «4» - определен pH раствора для 4 растворов;

оценка «3» - определен pH раствора для 3 растворов.

### **Самостоятельная работа №10**

**Название работы:** Определение с помощью индикатора pH раствора овощей (подготовка отчета)..

**Цель работы:** развитие умения наблюдать, находить причинно-следственные связи, делать выводы.

**Уровень СРС:** творческая.

**Форма контроля:** Проверка отчета, по возможности публичная защита..

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Написать отчет об исследовательской работе, её этапах.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - индикаторы соответствуют стандарту, pH растворов определен правильно;

оценка «4» - индикаторы соответствуют стандарту, pH растворов определены не всегда правильно;

оценка «3» - индикаторы соответствуют стандарту, pH растворов определен неправильно.

### **Самостоятельная работа №11**

**Название работы:** Составление уравнений окислительно -восстановительных реакций методом электронного баланса..

**Цель работы:** закрепить умения по составлению уравнений ОВР, протекающих в различных средах..

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** проверка письменной работы в рабочей тетради.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

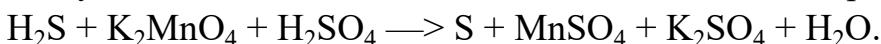
**Задание:**

**Выполнить один из вариантов. На оценку 5-№3, на оценку 4-№2, на оценку 3-№1.**

**Вариант 1.** Определите валентность и степени окисления элементов в следующих соединениях: CH<sub>4</sub>, Cl<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>, NH<sub>3</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>, CH<sub>3</sub>COOH.

В чем заключаются особенности определения степени окисления углерода в органических веществах?

**Вариант 2** Методом электронного баланса найдите и поставьте коэффициенты в следующей схеме окислительно-восстановительной реакции:



**Вариант 3** В каких из приведенных ниже уравнений реакций MnO<sub>2</sub> проявляет свойства окислителя, а в каких – восстановителя?

- а) 2MnO<sub>2</sub> + 2H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 2MnSO<sub>4</sub> + O<sub>2</sub> + 2H<sub>2</sub>O; б) 2MnO<sub>2</sub> + O<sub>2</sub> + 4KOH 2K<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub> + 2H<sub>2</sub>O; в) MnO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub> = MnO + H<sub>2</sub>O; г) 2MnO<sub>2</sub> + 3NaBiO<sub>3</sub> + 6HNO<sub>3</sub> = 2HMnO<sub>4</sub> + 3BiONO<sub>3</sub> + 3NaNO<sub>3</sub> + 2H<sub>2</sub>O.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - выполнен вариант 3;

оценка «4» - выполнен 2 вариант;

оценка «3» - выполнен 1 вариант.

### **Самостоятельная работа №12**

**Название работы:** Подготовить сообщение на тему: «Металлы и сплавы, используемые в авиа - ракетостроении. сплавы с титаном, торием и цирконием» (изучение литературы по данному вопросу).

**Цель работы:** развитие умения учащихся работать с дополнительной литературой.

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** устный опрос.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Подготовить сообщение по теме "Металлы и сплавы, используемые в авиа - и ракетостроении. Сплавы с титаном, торием и цирконием". Подобрать литературу, просмотреть видеоролики по выбранной теме.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - изучены 3 источника информации и представлено сообщение;

оценка «4» - изучены 2 источника информации и представлено сообщение;

оценка «3» - изучен 1 источник информации и представлено сообщение.

### **Самостоятельная работа №13**

**Название работы:** Подготовить сообщение на тему: «Металлы и сплавы, используемые в авиа - ракетостроении. сплавы с титаном, торием и цирконием» (подготовка сообщения)..

**Цель работы:** продолжить формирование осознанного получения выбранной профессии.

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** устный опрос.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Выбрать интересующие сплавы, изучить информацию о них, подготовить сообщение или презентацию.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - подготовлена презентация, отвечает на вопросы;

оценка «4» - подготовлено сообщение, отвечает на вопросы;

оценка «3» - подготовлено сообщение, на дополнительные вопросы по теме не отвечает.

### **Самостоятельная работа №14**

**Название работы:** Написание группового мини-проекта: «Композиционные материалы» (выбор КМ, изучение литературы, формирование команды)..

**Цель работы:** формирование осознанного получения выбранной профессии .

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** устный опрос.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Выбрать композиционный материал (КМ), изученить литературу, подготовить информацию.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - выбран КМ, изучена литература, подготовлена информация;

оценка «4» - выбран КМ, изучена литература;

оценка «3» - выбран КМ.

### **Самостоятельная работа №15**

**Название работы:** Написание группового мини - проекта: «Композиционные материалы» (выполнение задания - прилагается)..

**Цель работы:** продолжить формирование осознанного получения выбранной профессии .

**Уровень СРС:** творческая.

**Форма контроля:** защита мини-проекта по презентации.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

**Задания группам**

Определите:

- К какому классу композитов относится выбранный образец?
- Какими свойствами обладает данный композит?
- Какие детали самолета можно изготовить из него?

Ответьте на вопросы.

1. Что такое композиционные материалы?
2. В чем преимущества композиционных материалов?
3. В чем недостатки композиционных материалов?
4. Почему композиционные материалы изготавливают слоями?
5. Отчего зависят условия получения композитов?
6. Отчего зависят условия получения матриц?
7. Отчего зависят условия получения наполнителей?
8. К какому классу композитов относиться данный образец?
9. Для каких деталей, частей самолета он может быть использован?
10. Вылепить структурную формулу фенолформальдегидной матрицы.
11. Составьте полные и краткие уравнения реакций получения матриц (полимеризации или поликонденсации) используемых при производстве данного композита.
12. Подготовить сообщение по итогам изучения образца.

**Критерии оценки:**

- оценка «5» - презентация успешно защищена;  
оценка «4» - при защите не на все вопросы получены ответы;  
оценка «3» - подготовлено письменное сообщение, где нет ответов на 30% вопросов.

### **Самостоятельная работа №16**

**Название работы:** Типы гибридизация атома углерода в углеводородах.

**Цель работы:** закрепить знания обучающихся по определению типов гибридизации атомов углерода и видах химической связи в органических соединениях.

**Уровень СРС:** воспроизводящая.

**Форма контроля:** проверка письменной работы.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Задание: нарисовать пространственное расположение орбиталей во всех типах гибридизации атома углерода.

**Критерии оценки:**

- оценка «5» - нарисовано пространственное расположение орбиталей во всех типах гибридизации атома углерода;  
оценка «4» - нарисовано пространственное расположение орбиталей 2 типов гибридизации атома углерода;  
оценка «3» - нарисовано пространственное расположение орбиталей одного типа гибридизации атома углерода.

### **Самостоятельная работа №17**

**Название работы:** Составление формул по названиям.

**Цель работы:** закрепить знания о строении, номенклатуре алканов.

**Уровень СРС:** воспроизводящая.

**Форма контроля:** проверка письменной работы.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Задание. Напишите формулу вещества:

1. 2,2 – дибром 4 – метилгексан;
2. 2 – хлор 4,4 - диметилгексан;
3. 2 – метил 3 - этилпентан;
4. 1 – хлор 3 – метилбутан;
5. 2,3 – дибром 3 - этипнетан;
6. 2 –хлор 2 – метил 3,3 - диэтилгексан;
7. 2- метил-3,5-дихлор-5-этилоктан;
8. 2,2,4 - триметиоктан;
9. 1,5-дихлор 4,4-диметилгексан.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - написаны формулы 6 алканов;

оценка «4» - написаны формулы 5 алканов;

оценка «3» - написаны формулы 4 алканов.

### **Самостоятельная работа №18**

**Название работы:** Применение алканов.

**Цель работы:** закрепить знания о строении, свойствах и применении алканов.

**Уровень СРС:** воспроизводящая.

**Форма контроля:** проверка сообщения. защита презентации.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Задание. Подготовить сообщение-презентацию на тему: «Применение алканов». (5 алканов, не более 7 слайдов).

**Критерии оценки:**

оценка «5» - изучены 5 алканов;

оценка «4» - изучены 4 алкана;

оценка «3» - изучены 3 алкана.

### **Самостоятельная работа №19**

**Название работы:** Типы химических реакций в органических соединениях.

**Цель работы:** проверка и корректировка полученных знаний .

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** проверка письменной работы в рабочей тетради.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Задание. Заполнить таблицу:

---

Типы реакций	Пример реакции
1. Гидрирование	
2. Галогенирование: фторирование; хлорирование; бромирование; иодирование.	
3. Гидрогалогенирование: гидрофторирование; гидрохлорирование; гидробромирование; гидроиодирование.	
4. Гидратации.	
5. Полимеризации.	
6. Присоединения.	
7. Дегидрирования.	
8. Изомеризаций.	
9. Отщепления.	
10. Замещения.	

**Критерии оценки:**

оценка «5» - изучены 10 типов реакций;  
 оценка «4» - изучены 8 типов реакций;  
 оценка «3» - изучены 6 типов реакций.

### **Самостоятельная работа №20**

**Название работы:** Подготовка сообщения по теме: «Применение резинотехнических изделий в авиа, машиностроении» (изучение литературы)..

**Цель работы:** Развитие умения обучающихся работать с дополнительной литературой, получать информацию из различных источников, конспектировать, выбирать главное, расширять знания об органической химии. ..

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** устный опрос.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Подобрать литературу по теме: «Применение резинотехнических изделий в авиа, машиностроении».

**Критерии оценки:**

оценка «5» - изучены источники литературы, просмотрены видеоролики;  
 оценка «4» - изучены источники литературы;  
 оценка «3» - подобрана литература, но не изучена.

### **Самостоятельная работа №21**

**Название работы:** Подготовка сообщения по теме: «Применение резинотехнических изделий авиа, машиностроении» (подготовка сообщения или презентации, подбор видеороликов)..

**Цель работы:** Развитие умения обучающихся работать с дополнительной литературой, получать информацию из различных источников, выбирать главное, расширять знания о будущей профессии...

**Уровень СРС:** творческая.

**Форма контроля:** Проверка сообщения в письменном, либо в печатном виде, 2-3 сообщения по выбору преподавателя могут быть заслушаны на уроке. ..

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Подготовить презентацию или сообщение по теме «Применение резинотехнических изделий авиа, машиностроении», подготовиться к защите.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - презентация защищена;

оценка «4» - при защите не на все вопросы получены ответы;

оценка «3» - сообщение представлено, но нет понимания проблемы.

### **Самостоятельная работа №22**

**Название работы:** Влияние аренов на свойства автомобильного топлива.

**Цель работы:** углубление знаний об ароматических углеводородах и их значении.

**Уровень СРС:** эвристическая.

**Форма контроля:** фронтальный опрос на уроке.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

**Задание:** Подготовить сообщение о влиянии аренов на свойства автомобильного топлива, способы очистки (схемы) топлива от аренов.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - освещено влияние аренов на свойства бензинов, дизельного топлива;

оценка «4» - освещено влияние аренов на свойства одного из видов топлива;

оценка «3» - подобрана только литература.

### **Самостоятельная работа №23**

**Название работы:** Подготовка сообщений на тему: "Природные газы и их использование в органическом синтезе.

**Цель работы:** развивать умение учащихся работать с дополнительной литературой, получать информацию из различных источников, расширять знания об использовании природные газов в органическом синтезе.

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** проверка письменной работы заслушивание лучших сообщений на уроке.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Подготовить сообщение на тему "Природные газы и их использование в органическом синтезе" (ответить на вопросы: состав природного газа, технология получения углеводорода и его применение).

**Критерии оценки:**

оценка «5» - сообщение заслушано на уроке;

оценка «4» - приведено два примера использования природных газов в органическом синтезе;

оценка «3» - приведен один пример использования природных газов в органическом синтезе.

**Самостоятельная работа №24**

**Название работы:** Подготовка коллективной презентации на тему: "Мой досуг"..\.

**Цель работы:** Формирование бережного, ответственного и компетентного отношения к физическому и психологическому здоровью, как собственному, так и других людей.

**Уровень СРС:** творческая.

**Форма контроля:** защита презентации.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Каждому подготовить слайд в общую презентацию.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - принял участие в подготовке общей презентации, осознает проблему бережного отношения к здоровью;

оценка «4» - осознает проблему бережного отношения к здоровью;

оценка «3» - не совсем осознает проблему бережного отношения к здоровью.

**Самостоятельная работа №25**

**Название работы:** Использование ароматических углеводородов в промышленности.

**Цель работы:** развивать умение учащихся работать с дополнительной литературой, получать информацию из различных источников, конспектировать, выбирать главное, расширять знания об органической химии.

**Уровень СРС:** эвристическая.

**Форма контроля:** проверка письменной работы в тетради.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Подготовить сообщение об одном из ароматических углеводородах, где раскрыть вопросы получения данного углеводорода; свойства, на основании которых используется этот углеводород; назвать области промышленности, где используется углеводород или его производные.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - освещены вопросы: получения, свойств и применения арена;  
оценка «4» - освещены 2 вопроса;  
оценка «3» - освещен 1 вопрос.

### **Самостоятельная работа №26**

**Название работы:** Подготовить сообщение о влиянии на организм фенола..

**Цель работы:** развивать умение учащихся работать с дополнительной литературой, получать информацию из различных источников.

**Уровень СРС:** творческая.

**Форма контроля:** проверка письменной работы.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Подготовить сообщение о влиянии фенола на организм и способах оказания первой помощи.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - определены факторы воздействия на организм человека фенола и способы оказания первой помощи в полном объеме;

оценка «4» - определены факторы воздействия на организм человека фенола и способы оказания первой помощи не в полном объеме;

оценка «3» - определены либо факторы воздействия на организм человека фенола, либо способы оказания первой помощи.

### **Самостоятельная работа №27**

**Название работы:** Подготовить сообщения об использовании сложных эфиров, спиртов, жиров в косметической промышленности..

**Цель работы:** развивать умение студентов работать с дополнительной литературой, получать информацию из различных источников, делать выводы..

**Уровень СРС:** эвристическая.

**Форма контроля:** проверка письменной работы.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Провести исследование химического состава косметических и моющих средств, выполнить один из трех видов домашнего эксперимента: описание наблюдений, обсуждение (исследование рН показателя либо определение рН растворов ПВА, взаимодействие мыла с кислотами, получение домашнего мыла, обнаружение сложных эфиров).

**Критерии оценки:**

оценка «5» - задание выполнено в соответствии с рекомендациями;

оценка «4» - задание выполнено, но в выводах есть ошибки;

оценка «3» - задание выполнено наполовину (выполнен эксперимент, но нет выводов; или выполнено чисто теоретически).

## **Самостоятельная работа №28**

**Название работы:** Составить сравнительную таблицу состава и свойств жидких и твердых жиров.

**Цель работы:** развивать умение учащихся работать с дополнительной литературой, получать и анализировать информацию из различных источников..

**Уровень СРС:** реконструктивная.

**Форма контроля:** письменная работа в тетради, с последующим выступлением с сообщением на занятии (выборочно).. .

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Привести примеры жидких и твердых жиров - изучить свойства жидких и твердых жиров, результаты занести в таблицу.

<b>№/№</b>	<b>Состав жира (по кислотам)</b>	<b>Свойства твердых жиров</b>	<b>Свойства жидких жиров</b>

**Критерии оценки:**

оценка «5» - описаны 4 вещества;

оценка «4» - описаны 3 вещества;

оценка «3» - описаны 2 вещества.

## **Самостоятельная работа №29**

**Название работы:** Определить крахмал в продуктах питания (качественная реакция на крахмал)..

**Цель работы:** развивать умение наблюдать, исследовать, делать выводы, развивать умение учащихся работать с дополнительной литературой, получать информацию из различных источников.

**Уровень СРС:** эвристическая.

**Форма контроля:** проверка письменного отчета в рабочей тетради о домашнем эксперименте..

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Найти информацию по данному вопросу, по результатам провести домашний эксперимент, исследовав не менее 5 веществ.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - исследовано 5 веществ, результаты описаны без ошибок, отвечает на вопросы;

оценка «4» - исследовано 5 веществ, результат представлен с незначительными замечаниями;

оценка «3» - исследовано 5 веществ, представленный отчет содержит ошибки.

## **Самостоятельная работа №30**

**Название работы:** Подготовить сообщения на тему: "Роль аминокислот в

поддержании иммунитета человека" ..

**Цель работы:** развивать умение учащихся работать с дополнительной литературой, получать информацию из различных источников, делать выводы. .

**Уровень СРС:** эвристическая.

**Форма контроля:** письменная работа в тетради, с последующим выступлением с сообщением на занятии (выборочно).

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Найти информацию по теме "Роль аминокислот в поддержании иммунитета человека", по результатам привести формулы 5-ти аминокислот, обеспечивающих иммунитет человека, механизм действия их.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - представлена информация о 5 аминокислотах;

оценка «4» - представлена информация о 4 аминокислотах;

оценка «3» - представлена информация о 3 аминокислотах.

### **Самостоятельная работа №31**

**Название работы:** Мини-проект по экологии «Это я могу...» (выбор заданий, постановка цели, подбор литературы).

**Цель работы:** Развитие умения обучающихся работать с дополнительной литературой, получать информацию из различных источников, расширять знания об экологии.

**Уровень СРС:** эвристическая.

**Форма контроля:** устный опрос.

**Количество часов на выполнение:** 4 часа.

**Задание:**

Выбор заданий, постановка цели, подбор литературы.

**Критерии оценки:**

оценка «5» - выполнены три пункта задания;

оценка «4» - выполнены два пункта задания;

оценка «3» - выполнены один пункт задания.

### **Самостоятельная работа №32**

**Название работы:** Мини-проект по экологии «Это я могу...» работа над мини-проектом (анкетирование, или подготовка презентации, материалов для защиты).

**Цель работы:** Развитие умения обучающихся работать с дополнительной литературой, получать информацию из различных источников, расширять знания об экологии..

**Уровень СРС:** творческая.

**Форма контроля:** устный опрос, просмотр материалов.

**Количество часов на выполнение:** 2 часа.

**Задание:**

Работа над мини-проектом (анкетирование, подготовка презентации, материалов для защиты).

**Критерии оценки:**

оценка «5» - выполнено три задания;

оценка «4» - выполнено два задания;

оценка «3» - выполнено 1 задание.