

**ЧАСТНОЕ ПРОФЕССИОНАЛЬНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
«ГАЗПРОМ ТЕХНИКУМ НОВЫЙ УРЕНГОЙ»**

**Сборник методических указаний  
для студентов  
по выполнению лабораторных работ  
по учебной дисциплине  
«Химия»  
общеобразовательного цикла  
программы подготовки специалистов среднего звена  
по специальностям технического профиля**

Методические указания для выполнения лабораторных работ разработаны в соответствии с рабочей программой учебной дисциплины «Химия» на основе ФГОС СПО по специальностям технического профиля содержат требования по подготовке, выполнению и оформлению результатов лабораторных работ.

Методические указания по выполнению лабораторных работ адресованы студентам очной формы обучения.

#### РАЗРАБОТЧИК:

Елена Эдуардовна Прудникова, преподаватель высшей квалификационной категории

Данный сборник методических указаний

является собственностью

© ЧПОУ «Газпром техникум Новый Уренгой»

Рассмотрены на заседании ЦК  
общеобразовательных дисциплин и  
рекомендованы к применению

Протокол № 1 от «12» сентябрь 2016 г.  
Председатель ЦК Д Е.Э. Прудникова

Зарегистрированы в реестре программной и  
учебно-методической документации

Регистрационный номер  
103.МУ.ТП.БД.05.ЦКОД.001-16

## СОДЕРЖАНИЕ

|  |    |
|--|----|
| ВВЕДЕНИЕ .....   | 4  |
| 1. Правила поведения и техника безопасности при проведении лабораторных работ..... | 7  |
| 2. Первая помощь при несчастных случаях .....                                      | 9  |
| 2.1 Первая помощь при ушибах и ранениях.....                                       | 9  |
| 2.2 Помощь при отравлениях .....   | 10 |
| 2.3 Первая помощь при ожогах.....  | 11 |
| 3. Порядок выполнения лабораторных работ.....                                      | 12 |
| 4. Требования к оформлению отчета.....   | 13 |
| 5. Критерии оценки лабораторных работ .....  | 14 |
| 6. Лабораторные работы .....   | 15 |
| 4.1 Приготовление растворов заданной концентрации.....                             | 15 |
| 4.2 Реакция ионного обмена в растворах электролитов.....                           | 18 |
| 4.3 Свойства неорганических соединений.....  | 23 |
| 4.4 Гидролиз солей .....   | 27 |
| 4.5 Скорость химических реакций.....   | 31 |
| 4.6 Общие свойства металлов .....  | 35 |
| 4.7 Получение и свойства соединений неметаллов .....                               | 38 |
| 4.8 Качественные реакции на анионы .....   | 41 |
| 4.9 Получение и свойства этилена и ацетилена .....                                 | 45 |
| 4.10 Свойства спиртов и фенолов.....   | 48 |
| 4.11 Химические свойства альдегидов и карбоновых кислот .....                      | 51 |
| 4.12 Химические свойства углеводов .....   | 54 |
| 4.13 Свойства белков и полиамидных волокон. Распознание пластмасс и волокон .....  | 58 |
| Список использованных источников .....   | 63 |
| Лист согласования .....  | 64 |

## **ВВЕДЕНИЕ**

### **Уважаемый студент!**

Методические указания по дисциплине «Химия» для выполнения лабораторных работ созданы Вам в помощь для работы на занятиях, подготовки к лабораторным работам, правильного составления отчетов.

Приступая к выполнению лабораторной работы, Вы должны внимательно прочитать цель занятия, ознакомиться с требованиями к уровню Вашей подготовки в соответствии с федеральными государственными стандартами третьего поколения (ФГОС-3), краткими теоретическими и учебно-методическими материалами по теме лабораторной работы, ответить на вопросы для закрепления теоретического материала.

Все задания к лабораторной работе Вы должны выполнять в соответствии с инструкцией, анализировать полученные в ходе занятия результаты по приведенной методике.

Отчет о лабораторной работе Вы должны выполнить согласно требованиям (раздел 4).

Наличие положительной оценки по лабораторным работам необходимо для получения зачета по дисциплине, поэтому в случае отсутствия на уроке по любой причине или получения неудовлетворительной оценки за лабораторную работу Вы должны найти время для ее выполнения или пересдачи.

Выполнение практических работ направлено на достижение следующих целей:

- обобщение, систематизация, углубление, закрепление полученных теоретических знаний;
- формирование умений, получение первоначального практического опыта по выполнению профессиональных задач в соответствии с требованиями к результатам освоения дисциплины;

- формирование умений, получение первоначального практического опыта по выполнению профессиональных задач в соответствии с требованиями к результатам освоения дисциплины;
- выработка при решении поставленных задач таких профессионально значимых качеств, как творческая инициатива, самостоятельность, ответственность, способность работать в команде и брать на себя ответственность за работу всех членов команды, способность к саморазвитию и самореализации.

Предусмотрено проведение 13 лабораторных работ для очной формы обучения.

**Образовательные результаты, подлежащие проверке в ходе выполнения лабораторных работ** – в совокупности лабораторные работы по учебной дисциплине «Химия» охватывают весь круг умений и знаний, перечисленных в рабочей программе УД «Химия» общеобразовательного цикла программы подготовки специалистов среднего звена по специальностям технического профиля.

Выполнение лабораторных работ направлено на формирование общих компетенций, предусмотренных во ФГОС СПО по специальностям технического профиля:

OK 2 Организовывать собственную деятельность, выбирать типовые методы и способы выполнения профессиональных задач, оценивать их эффективность и качество.

OK 3 Принимать решения в стандартных и нестандартных ситуациях и нести за них ответственность.

OK 6 Работать в коллективе и команде, эффективно общаться с коллегами, руководством, потребителями.

OK 7 Брать на себя ответственность за работу членов команды (подчиненных), результат выполнения заданий.

**Внимание!** Если в процессе подготовки к лабораторным работам или при решении задач у Вас возникают вопросы, разрешить которые самостоятельно не удается, необходимо обратиться к преподавателю для получения разъяснений или указаний в дни проведения дополнительных занятий.

Время проведения дополнительных занятий можно узнать у преподавателя или посмотреть на двери его кабинета.

**Желаем Вам успехов!!!**

## **1 Правила поведения и техника безопасности при проведении лабораторных работ**

1. Соблюдение требований настоящей инструкции обязательно для студентов, работающих в кабинете химии.
2. Допуск посторонних лиц в кабинет в момент проведения эксперимента разрешается только с разрешения преподавателя химии.
3. Во время работы в кабинете студенты обязаны быть в халатах и пользоваться средствами индивидуальной защиты (по указанию преподавателя), поддерживать порядок на рабочем месте.
4. Прежде чем приступить к выполнению работы, необходимо изучить по пособию порядок ее проведения. Следует соблюдать все указания преподавателя по безопасному обращению с реактивами и растворами, методам нагревания, наполнению сосудов и т.д.
5. Подготовленный к работе прибор необходимо показать преподавателю или лаборанту.
6. Запрещается проводить самостоятельно любые опыты, не предусмотренные данной работой.
7. Проводить опыт в чистой посуде.
8. Внимательно прочесть надпись на этикетке, прежде чем взять вещество.
9. Все опыты, сопровождающиеся выделением ядовитых летучих и неприятно пахнущих веществ (например, выпаривание, кипячение растворов кислот, а также растворов, содержащих галогены, аммиак, сероводород, и т.п.) проводить только в вытяжном шкафу.
10. Выполняя опыты с взрывчатыми, легковоспламеняющимися веществами или кислотами и щелочами, помимо соблюдения других мер предосторожности, работать стоя. Поджигать выделяющиеся газы и пары можно только после предварительной проверки их на чистоту, так как смесь горючего газа с воздухом взрывается.

11. Наливая или нагревая реактивы, не наклоняться над сосудом, так как возможно разбрызгивание и даже выброс жидкости. Нагревая пробирки, колбы, стаканы, не держать их отверстием к себе или в сторону находящихся рядом товарищей.
12. Нюхать выделяющиеся газы издали, помахивая рукой от сосуда к себе.
13. Реактивы не пробовать на вкус, так как большинство из них ядовиты.
14. При работе с газоотводной трубкой убирать горелку из-под пробирки с реакционной смесью можно лишь тогда, когда конец газоотводной трубы, опущенный в жидкость, удален из нее. Если убрать горелку преждевременно, то жидкость засосет в реакционную пробирку и может произойти ее разбрызгивание.
15. Держать дальше от огня легковоспламеняющиеся вещества: эфир, бензин, спирт, бензол и др. Если воспламенится бензин, спирт или эфир, надо немедленно накрыть пламя асбестом или засыпать песком.
16. Осторожно пользоваться газовыми горелками или спиртовками, при появлении запаха немедленно закрыть газовые краны и прекратить все работы с огнем. Прежде чем открыть кран газовой горелки, зажечь спичку или лучинку. Спиртовку нельзя зажигать, наклоняя ее к другой горящей спиртовке; гасить спиртовку, накрывая ее сверху колпачком.
17. Запрещается прием пищи и напитков в кабинете химии.
18. Запрещается загромождать проходы портфелями, сумками.
19. При получении травм (порезы, ожоги), а также при плохом самочувствии учащиеся должны немедленно сообщить об этом преподавателю или лаборанту.
20. Запрещается выносить из кабинета и вносить в него любые вещества без разрешения преподавателя.
21. Обо всех разливах жидкостей, а также рассыпанных твердых реактивах нужно сообщить преподавателю или лаборанту. Самостоятельно убирать любые вещества запрещается.

22. Запрещается выливать в канализацию растворы и органические жидкости, они должны сливаться в специальные сосуды на рабочих местах.
23. Обо всех неполадках в работе оборудования, водопровода, , электросети и т.д. необходимо ставить в известность преподавателю или лаборанта. Устранять неисправности учащимся самостоятельно запрещается.
24. Запрещается оставлять без присмотра нагревательные приборы.
25. Уборка рабочих мест по окончании работы производится в соответствии с указаниями преподавателя.
26. По окончании практических и лабораторных работ учащиеся обязаны вымыть руки с мылом.
27. При возникновении в кабинете во время занятий аварийных ситуаций (пожар, появление сильных посторонних запахов) не допускать паники и подчиняться только указаниям преподавателя.
28. В случае ожога, отравления, других травм оказывать первую помощь.

## **2 Первая помощь при несчастных случаях**

### **2.1 Первая помощь при ушибах и ранениях глаз**

В первую очередь необходимо остановить кровотечение (жгут, пережатие сосуда, давящая повязка). Если рана загрязнена, грязь удаляется только вокруг, но ни в коем случае не из глубинных слоев раны. Кожу вокруг раны обеззараживают йодной настойкой или раствором бриллиантовой зелени и обращаются в медпункт.

Если после наложения жгута кровотечение продолжается, на рану накладывают стерильный тампон, смоченный 3%-ным раствором пероксида водорода, затем стерильную салфетку и туго бинтуют. Если повязка намокает от проступившей крови, новую накладывают поверх старой.

Первая помощь при ушибах – покой. На область ушиба накладывают давящую повязку и холод (например, лед в полиэтиленовом мешочке). Ушибленному органу придают возвышенное положение.

При небольшом ранении стеклом убрать осколки раны, продезинфицировать спиртом или йодом, забинтовать.

При ушибах головы пострадавшему обеспечивают полный покой и вызывают «скорую помощь».

Инородные тела, попавшие в глаз, разрешается удалить влажным тампоном. Затем промывают глаз водой из фонтанчика не менее 7-10 мин. для подачи воды можно также пользоваться чайником или лабораторной промывалкой.

При попадании в глаза едких жидкостей его промывают водой, как указано выше, затем раствором уксусной кислоты или гидрокарбоната натрия, в зависимости от характера попавшего вещества.

После заключительного ополаскивания глаза чистой водой под веки необходимо ввести 2 – 3 капли 30%-ного раствора альбуцида и направить пострадавшего в медпункт.

## 2.2 Помощь при отравлениях

**Отравление кислотами:** выпить 4-5 стаканов теплой воды и вызвать рвоту, после этого сделать два промывания желудка чистой теплой водой. Общий объем жидкости - не менее 6 л. При попадании внутрь концентрированных кислот и при потере сознания запрещается вызывать искусственную рвоту, применять карбонаты и гидрокарбонаты как противоядие (вместо оксида магния). В случае необходимости вызвать врача.

**Отравление щелочами:** выпить 4-5 стаканов теплой воды и вызвать рвоту, затем выпить столько же водного раствора уксусной кислоты с массовой долей вещества 2%. После этого сделать два промывания чистой теплой водой.

**Отравление фенолом:** выпить 4-5 стаканов теплой воды и вызвать рвоту, затем выпить столько же розового раствора перманганата калия и снова вызвать рвоту. Третье промывание сделать водным раствором этанола с массовой долей вещества 5% (объем не менее 1 л).

**Отравление парами брома:** дать нюхать с ватки нашатырный спирт (водный раствор аммиака с массовой долей вещества 10%), затем промыть слизистые оболочки носа и горла водным раствором гидрокарбоната натрия с массовой долей вещества 2%.

**Отравление газами:** чистый воздух и покой, в тяжелых случаях - кислород.

### **2.3 Первая помощь при ожогах**

**Ожоги:** при любом ожоге запрещается пользоваться жирами для обработки обожженного участка. Запрещается также применять красящие вещества (растворы перманганата калия, бриллиантовой зелени, йодной настойки)

При термическом ожоге легкой степени охладить любым способом для уменьшения отека и снятия боли;

Ожог первой степени обрабатывают этиловым спиртом и накладывают сухую стерильную повязку.

При термическом ожоге тяжелой степени накрыть сухой стерильной тканью, для обезболивания применить сухой холод, дать обезболивающее и отправить в больницу.

Затем при ожоге кислотой обмыть 2%-ным раствором питьевой соды, при ожоге щелочью обмыть 1%-ным раствором уксусной кислоты, в обеих случаях наложить повязку, смоченную этиловым спиртом.

При ожогах негашеной известью запрещается пользоваться водой для удаления вещества: снимать известь с кожи следует пинцетом или тампоном, смоченным минеральным или растительным маслом. После удаления с кожи вещества пораженный участок обмывают 2%-ным раствором уксусной кислоты

или гидрокарбоната натрия такой же концентрации, затем ополаскивают водой и накладывают повязку с риванолем или фурацилином.

Йод и жидкий бром удаляют с кожи этиловым спиртом и накладывают примочку из 5%-ного раствора гидрокарбоната натрия. В случае ожога бромом немедленно обратиться в медпункт.

**Во всех случаях оказания первой медицинской помощи  
следует обратиться в медицинское учреждение.**

### **3 Порядок выполнения лабораторных работ**

1. Студент должен прийти на лабораторное занятие подготовленным по данной теме.
2. Студент должен знать правила по технике безопасности при работе в химической лаборатории и при работе с реактивами в данной работе.
3. После проведения работы студент представляет письменный отчет.
4. Отчет о проделанной работе следует выполнять в общей тетради для лабораторных работ в клетку. Содержание отчета указано в описании лабораторной работы.
5. Студент должен перед выполнением работы ознакомиться с описанием приборов, перечнем посуды и реактивов и порядком выполнения работы.
6. Выполнить опыт.
7. Привести в порядок рабочее место.
8. Составить отчет о работе.

## **4 Требования к оформлению отчетов**

1. Указывается номер и название работы.
2. Указывается цель работы.
3. Записывается номер и название опыта.
4. Записываются краткое описание хода работы с указанием условий проведения опыта.
5. Записываются наблюдения и уравнения реакций.
6. Делаются выводы.

**По результатам защиты лабораторной работы выставляется зачет.**

## 5 Критерии оценки лабораторной работы

Таблица 1 – Критерии оценки лабораторных работ

| Оценка                | Критерии   |
|-----------------------|--|
| «Отлично»             | 1. Правильно выполнена работа в полном объеме с соблюдением необходимой последовательности проведения опытов.<br>2. Все опыты проведены в условиях и режимах, обеспечивающих получение результатов и выводов с наибольшей точностью.<br>3. Научно грамотно, логично описаны наблюдения и сформированы выводы из опыта. В представленном отчете правильно и аккуратно выполнены все записи, таблицы, рисунки, графики, уравнения реакций, вычисления и сделаны выводы.<br>4. Проявляются организационно-трудовые умения. Эксперимент осуществляется по плану с учетом техники безопасности и правил работы с материалами и оборудованием.   |
| «Хорошо»              | 1. Опыт проводился в условиях, не обеспечивающих достаточной точности измерений.<br>2. Было допущено два-три недочета или более одной грубой ошибки и одного недочета.<br>3. Эксперимент проведен не полностью или в описании наблюдений из опыта или составлении уравнений реакций допущены неточности, выводы сделаны неполные.  |
| «Удовлетворительно»   | 1. Работа выполняется правильно не менее, чем на половину, однако объем выполненной части таков, что позволяет получить правильные результаты и выводы по основным, принципиально важным задачам работы.<br>2. Работа по началу опыта проведена с помощью преподавателя; или в ходе проведения опыта и измерений, составлении уравнений реакций допущены ошибки в описании наблюдений, формулировании выводов.<br>3. Допускает грубую ошибку в ходе эксперимента (в объяснении, в оформлении работы, в соблюдении правил техники безопасности при работе с материалами и оборудованием), которая исправляется по требованию преподавателя. |
| «Неудовлетворительно» | 1. Выполнил работу не полностью и объем выполненной работы не позволяет сделать правильных выводов.<br>2. Опыты, измерения, вычисления, наблюдения, составление уравнений реакций производились неправильно.<br>3. В ходе работы и в отчете обнаружились в совокупности все недостатки, отмеченные в требованиях к оценке «3»<br>4. Допускает две и более грубые ошибки в ходе эксперимента, в объяснении, в оформлении, работы, в соблюдении правил техники безопасности при работе с веществами и оборудованием, которые не может исправить даже по требованию преподавателя.  |

## **РАЗДЕЛ «ОБЩАЯ И НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»**

### **Тема «Вода. Растворы. Электролитическая диссоциация»**

#### **Лабораторная работа № 1**

#### **«Приготовление растворов заданной концентрации»**

**Цель:** научиться готовить растворы заданной концентрации.

**Приборы и реактивы:** набор ареометров, колбы конические мерные, весы, мерный цилиндр, хлорид натрия, стеклянная палочка, вода.

#### **Краткое теоретические материалы:**

Раствор - это однородная система, состоящая из растворителя, растворенных веществ и продуктов их взаимодействия. Растворителем чаще всего является то вещество, которое в чистом виде имеет тоже агрегатное состояние, что и раствор, либо присутствует в избытке.

По агрегатному состоянию различают растворы: жидкые, твердые, газообразные. По соотношению растворителя и растворенного вещества: разбавленные, концентрированные, насыщенные, ненасыщенные, перенасыщенные. Состав раствора обычно передается содержанием в нем растворимого вещества в виде массовой доли, процентной концентраций и молярности.

Массовая доля (безразмерная величина) – это отношение массы растворенного вещества к массе всего раствора:

$$W_{\text{м.д.}} = m_{\text{раст. вещества}} / m_{\text{раствора}}$$

Процентная концентрация ( %) – это величина показывающая сколько грамм растворенного вещества содержится в 100 гр. раствора:

$$W\% = \frac{m_{раств. вещества}}{m_{раствора}} \cdot 100\%$$

Молярная концентрация, или молярность (моль/литр) - это величина показывающая сколько молей растворимого вещества содержатся в 1 литре раствора:

$$C_m = \frac{m_{раств. вещества}}{M_r(раств. вещества)} V_{раствора}$$

### **Обратить внимание! ПТБ п. 3,4,26**

#### **Порядок выполнения работы:**

#### **Опыт № 1 Приготовление раствора с заданной массовой долей.**

Определите, какую массу соли и воды потребуется взять для приготовления X г водного раствора поваренной соли с массовой долей соли Y %.

I вариант

20г 3% раствора

II вариант

30г 5% раствора

#### **Произведите расчеты**

Дано:

Решение:

Найти:

Ответ:

#### **Приготовьте раствор**

Для этого:

1. Отвесьте соль и поместите ее в стакан.
2. Отмерьте измерительным цилиндром необходимый объем воды и вылейте в колбу с навеской соли.

**Внимание!** При отмеривании жидкости глаз наблюдателя должен находиться в одной плоскости с уровнем жидкости. Уровень жидкости прозрачных растворов устанавливают по нижнему мениску.

Сделайте вывод.

**Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

**Решить задачу:**

I вариант

Определить массовую долю (в%) хлорида калия в растворе, полученном при растворении соли массой 16г в воде объемом 450 мл.

II вариант

Сколько граммов гидроксида калия содержится в растворе массой 240 г с массовой долей NaOH 25% ?

## Лабораторная работа № 2

### «Реакция ионного обмена в растворах электролитов»

**Цель:** исследовать реакции ионного обмена, идущие до конца, составить уравнения реакций в молекулярной, полной и краткой ионных формах, дать названия веществам.

**Приборы и реагенты:** штатив с пробирками, растворы серной и соляной кислот, гидроксида натрия, хлорида бария, хлорида железа (III), хлорида кальция, хлорида аммония, хлорид магния, нитрата алюминия, сульфата меди (II), сульфата натрия, сульфат цинка, карбоната натрия, сульфида натрия, вода

#### **Краткие теоретические материалы:**

Электролитической диссоциацией называют распад электролита на сольватированные (гидратированные) ионы под действием молекул растворителя (Таблица 2). Электролиты – вещества, проводящие электрический ток в растворенном или расплавленном состоянии. К электролитам относятся вещества с ионной связью: соли, основания и полярные молекулы кислот. Вещества, которые в растворенном или расплавленном состоянии не проводят электрического тока, называются **неэлектролитами**.

Причиной диссоциации является взаимодействие между растворенным веществом и растворителем, в результате которого в растворе образуются гидратированные ионы:



**Основания** – электролиты, диссоциирующие с образованием гидроксид-ионов  $\text{OH}^-$ :  $\text{NaOH} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{OH}^-$

**Кислоты** – электролиты, диссоциирующие с образованием катионов водорода  $\text{H}^+$ :



Средние соли, растворимые в воде, являются сильными электролитами и диссоциируют с образованием положительных ионов металла и отрицательных ионов кислотного остатка:



Таблица 2 – Классификация электролитов

| Классификация электролитов            |                  |           | Электролитическая диссоциация:   |
|---------------------------------------|------------------|-----------|--|
| Степень электролитической диссоциации | Сила электролита | Примеры   |  |
| $\alpha > 30\%$                       | сильные          | кислоты   | $\text{H}_2\text{SO}_4, \text{HNO}_3,$<br>$\text{HCl}, \square \text{HBr}, \text{HI}$            |
|                                       |                  | основания | $\text{Me(OH)}_n \text{P., M. в воде}$   |
|                                       |                  | соли      | P. в воде  |
| $3\% < \alpha < 30\%$                 | средние          | кислоты   | $\text{HF},$<br>$\text{H}_2\text{SO}_3, \text{H}_3\text{PO}_4$                                   |
|                                       |                  | основания | $\text{Fe(OH)}_3$  |
| $\alpha < 30\%$                       | слабые           | кислоты   | $\text{H}_2\text{CO}_3, \text{H}_2\text{SiO}_3,$<br>$\text{H}_2\text{S}, \text{CH}_3\text{COOH}$ |
|                                       |                  | основания | $\text{Me(OH)}_n \text{H. в воде и NH}_4\text{OH}$   |
|                                       |                  | соли      | M. в воде  |

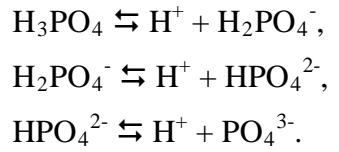
Реакции обмена между растворами электролитов идут до конца, если образуется малодиссоциирующее вещество, или вещество, практически нерастворимое, выделяющееся из раствора в виде осадка или газа.

диссоциация:

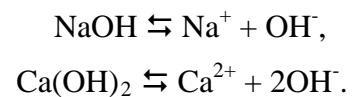
### I. Кислот

- $\text{HCl} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{Cl}^-$ ,
- $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-$ ,
- $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$ .

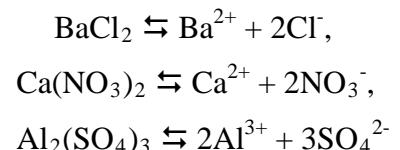
3. Ступенчатая диссоциация кислот:



### II. Щелочей



### III. Солей



## **Ионные реакции.**

Реакции между ионами называются ионными реакциями, а уравнения этих реакций – ионными уравнениями (Таблица 3).

### **Алгоритм составления реакций ионного обмена (РИО)**

**в молекулярном, полном и кратком ионном виде**

Таблица 3 – Алгоритм составления РИО

|   |   |
|---|---|
| 1) Записываем уравнение РИО в молекулярном виде:  | Взаимодействие серной кислоты и хлорида бария:<br>$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$<br><span style="float: right;">II II I I</span>                                   |
| 2) Используя ТР указываем растворимость веществ воде:<br><br>- Если продукт является М или Н – оно выпадает в осадок, справа от химической формулы ставим знак ↓;<br><br>- Если продукт является газом, справа от химической формулы ставим знак ↑. | $\text{P} \quad \text{P} \quad \text{H} \quad \text{P}$<br>$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$<br><br>Молекулярный вид                                       |
| 3) Записываем уравнение РИО в полном ионном виде.   | $2\text{H}^\pm + \text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} + 2\text{Cl}^- = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{H}^\pm + 2\text{Cl}^-$<br><br>Полный ионный вид   |
| 4) Записываем уравнение реакции в кратком ионном виде. Сокращаем одинаковые ионы, вычёркивая их из уравнения реакции.   | $\text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} = \text{BaSO}_4 \downarrow$<br><br>Краткий ионный вид<br><br>Вывод – данная реакция необратима, т.е. идёт до конца, т.к. образовался осадок $\text{BaSO}_4 \downarrow$ |

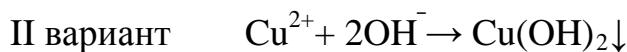
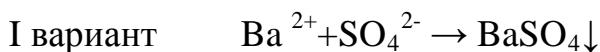
**Обратите внимание! ПТБ п. 6, 7, 8, 9, 12.**

**Порядок выполнения работы:**

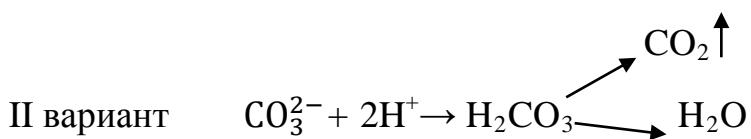
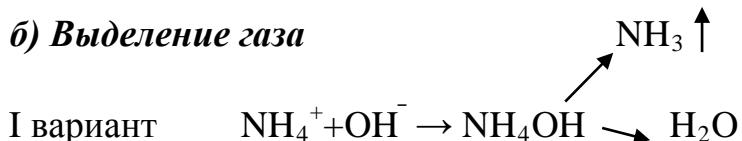
## **Опыт № 1 Реакции, идущие до конца.**

Используя имеющиеся реагенты, проделайте реакции, записанные краткими ионными уравнениями:

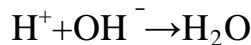
### *a) Выпадение осадка*



### *б) Выделение газа*



### *в) Образование слабого электролита (реакция нейтрализации)*



Напишите молекулярные, полные ионные уравнения реакций, дайте названия веществам, отметьте цвет осадка или запах газа. Сделайте вывод.

## **Опыт № 2 Экспериментальные задания.**

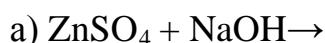
Пользуясь имеющимися реагентами, получите карбонат бария, гидроксид железа (III), газ сероводород. Запишите наблюдения. Составьте уравнения реакций получения данных веществ в молекулярной и ионных формах.

Сделайте вывод.

## **Опыт № 3 Исследования течения реакций.**

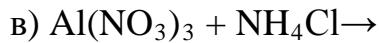
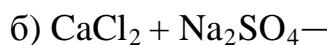
Проделайте предложенные реакции. Запишите наблюдения и уравнения в молекулярной и ионных формах, дайте названия веществам.

I вариант

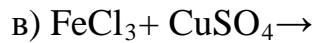
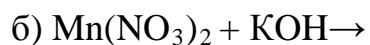


II вариант





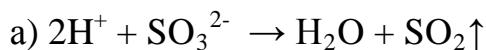
Сделайте вывод.



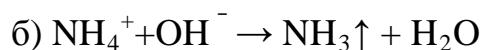
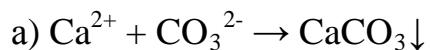
**Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

1. Составьте молекулярные уравнения реакций, записанные краткими ионными уравнениями:

I вариант



II вариант



2. Напишите уравнения реакций в молекулярной, ионной полной и сокращенной форме:

I вариант

а) соляная кислота + нитрат серебра;

б) сульфат алюминия + гидроксид калия.

II вариант

а) гидроксид железа (III) + азотная

кислота;

б) гидроксид аммония + соляная кислота.

# **Тема «Классификация неорганических соединений и их свойства»**

## **Лабораторная работа № 3**

### **«Свойства неорганических соединений»**

**Цель:** провести реакции, характеризующие свойства некоторых неорганических веществ.

**Приборы и реагенты:** штатив с пробирками, спиртовка, оксид меди (II), серная кислота, гидроксид натрия, хлорид цинка.

#### **Краткие теоретические материалы:**

Все вещества делятся на две основные группы - простые и сложные. Если вещество образовано одинаковыми атомами, то его называют простым, а если же различными – сложными.

**Оксиды** - это сложные вещества, состоящие двух элементов, один из которых кислорода со степенью окисления -2.

#### *Химические свойства основных оксидов:*

- 1) общим свойством всех основных оксидов является их способность взаимодействовать с кислотами с образованием соли и воды;
- 2) основные оксиды взаимодействуют с кислотными оксидами с образованием солей.

#### *Химические свойства кислотных оксидов:*

- 1) общим свойством всех кислотных оксидов является их способность взаимодействовать с основаниями с образованием соли и воды;
- 2) кислотные оксиды взаимодействуют с основными оксидами с образованием солей;
- 3) большинство кислотных оксидов взаимодействуют с водой с образованием кислот.

#### *Химические свойства амфотерных оксидов:*

- 1) амфотерные оксиды взаимодействуют *с кислотами* с образованием солей и воды;
- 2) амфотерные оксиды взаимодействуют *со щелочами* с образованием солей и воды;
- 3) амфотерные оксиды при нагревании взаимодействуют *с кислотными оксидами* с образованием солей;
- 4) амфотерные оксиды при нагревании и взаимодействуют *с основными оксидами* с образованием солей.

**Основания (гидроксиды)** - это сложные вещества, которые состоят из атомов металла и одной или нескольких групп  $(\text{OH})^-$ , называемой гидроксогруппой.

*Химические свойства оснований:*

- 1) основания взаимодействуют *с кислотами* с образованием соли и воды;
- 2) щелочи взаимодействуют *с кислотными оксидами* с образованием соли и воды;
- 3) растворы щелочей взаимодействуют *с растворами солей*, если в результате образуется нерастворимое основание или нерастворимая соль;
- 4) нерастворимые в воде основания при нагревании разлагаются на основный оксид и воду;
- 5) растворы щелочей взаимодействуют *с металлами*, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды.

**Кислоты** – это сложные вещества, содержащие в своем составе водород, способный замещаться металлом и образование соли.

*Химические свойства кислот:*

- 1) кислоты взаимодействуют *с основаниями* с образованием соли и воды (реакция нейтрализации);
- 2) кислоты взаимодействуют *с основными оксидами* с образованием соли и воды;
- 3) кислоты взаимодействуют *с амфотерными оксидами* с образованием соли и воды;

4) кислоты взаимодействуют с амфотерными гидроксидами с образованием соли и воды;

5) кислоты взаимодействуют с некоторыми нормальными солями с образованием новой соли и новой кислоты. Эти реакции возможны в том случае, если в результате их образуются нерастворимая соль или более слабая кислота, чем исходная;

6) кислоты взаимодействуют с металлами. Характер продуктов этих реакций зависит от природы и концентрации кислоты и от активности металла.

**Соли** - это продукт полного или частичного замещения атомов водорода в молекуле кислоты на металл или же продукт полного или частичного замещения гидроксогрупп в основании на кислотный остаток.

*Химические свойства солей:*

1) соли взаимодействуют с металлами с образованием соли и нового металла. Данный металл может вытеснять из растворов солей только те металлы, которые находятся правее его в электрохимическом ряду напряжений;

2) растворы солей взаимодействуют со щелочами с образованием новой соли и нового основания;

3) соли взаимодействуют с кислотами с образованием новой более слабой кислоты или новой нерастворимой соли;

4) соли могут взаимодействовать между собой с образованием новых солей, если одна из солей выпадает в осадок;

5) многие соли разлагаются при нагревании;

6) основные соли взаимодействуют с кислотами с образованием средних солей и воды;

7) кислые соли взаимодействуют с растворимыми основаниями(щелочами) с образованием средних солей и воды.

**Обратите внимание! ПТБ п. 6, 7, 8, 10, 11, 13.**

**Порядок выполнения работы:**

**Опыт № 1 Осуществите цепочки превращений:**

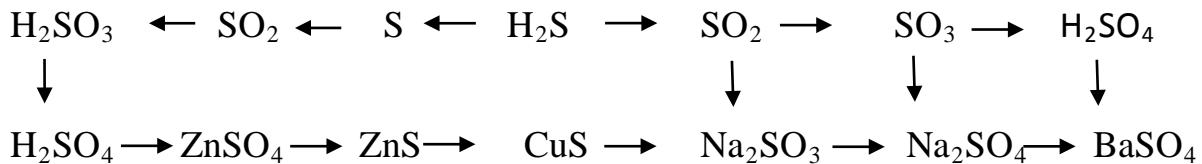
- 1) оксид меди → сульфат меди (II) → гидроксид меди (II) → оксид меди (II)
- 2) хлорид цинка → гидроксид цинка → сульфат цинка

Составьте уравнения реакций в молекулярной и ионной формах.

Сделайте вывод.

**Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

Составьте уравнения реакций, осуществив превращения:



## Лабораторная работа № 4

### «Гидролиз солей»

**Цель:** исследовать типы гидролиза солей, определить реакцию среды индикатором, составить уравнения реакций в молекулярной и полной ионных формах, дать названия веществам.

**Приборы и реагенты:** штатив с пробирками, лакмус, спиртовка, спички, пробиркодержатель, асбестированная сетка, растворы едкого натра, сульфата меди (II), сульфата натрия, карбоната натрия, хлорида железа (III), сульфида натрия, нитрата алюминия.

#### Краткие теоретические материалы:

**Гидролиз соли** - это реакция обмена ионов соли с ионами воды (Таблица 4).

Различают средние, кислые и основные соли. Существуют также двойные соли, образованные разными металлами и одним кислотным остатком  $KAl(SO_4)_2$ . Средние соли можно рассматривать как продукты полного замещения атомов водорода в кислоте атомами металла или гидроксогрупп основания кислотными остатками:  $NaCl$ ,  $K_2SO_4$ ,  $AlPO_4$ .

Гидролиз соли - взаимодействие ионов соли с водой, когда образуется слабый электролит.  $[H^+] = [OH^-]$ -среда нейтральная,  $[H^+] > [OH^-]$ -среда кислая,  $[OH^-] > [H^+]$ -среда щелочная.

Таблица 4 – Степень электролитической диссоциации

| Степень электролитической диссоциации | Сила электролита |         | Примеры                        |
|---------------------------------------|------------------|---------|--------------------------------|
| $\alpha > 30\%$                       | сильные          | кислоты | $H_2SO_4, HNO_3, HCl, HBr, HI$ |

|              |         |           |   |
|--------------|---------|-----------|---|
|              |         | основания | Me(OH) <sub>n</sub> P., M. в воде   |
|              |         | соли      | P. в воде   |
| 3% < α < 30% | средние | кислоты   | HF, H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> , H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>                                       |
|              |         | основания | Fe(OH) <sub>3</sub>   |
| α < 3%       | слабые  | кислоты   | H <sub>2</sub> S, H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> , H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> COOH |
|              |         | основания | Me(OH) <sub>n</sub> H. В воде и NH <sub>4</sub> OH  |
|              |         | соли      | M. в воде   |

В зависимости от своего состава соли по-разному реагируют с водой, поэтому можно выделить 4 типа гидролиза солей (Таблица 5).

Таблица 5 – Типы солей

|  |  |
|--|--|
| <p>1. Соль образована катионом слабого основания и анионом сильной кислоты (CuCl<sub>2</sub>, NH<sub>4</sub>Cl, Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> гидролиз по катиону) CuCl<sub>2</sub> ⇌ Cu<sup>+2</sup> + 2Cl<sup>-</sup></p> $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^-$ $\text{Cu}^{+2} + 2\text{Cl}^- + \text{H}^+ + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{CuOH}^+ + \text{H}^+ + 2\text{Cl}^-$ <p><b>Выходы:</b> [H<sup>+</sup>] &gt; [OH<sup>-</sup>] ⇒ pH &lt; 7 ⇒ среда раствора кислая ⇒ окраска индикаторов изменяется</p>   | <p>2. Соль образована катионом сильного основания и анионом слабой кислоты. (K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, Na<sub>2</sub>S — гидролиз по аниону)</p> $\text{K}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons 2\text{K}^+ + \text{CO}_3^{-2}$ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^-$ $2\text{K}^+ + \text{CO}_3^{-2} + \text{H}^+ + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{HCO}_3^- + 2\text{K}^+ + \text{OH}^-$ <p><b>Выходы:</b> [H<sup>+</sup>] &lt; [OH<sup>-</sup>] ⇒ pH &gt; 7 ⇒ среда раствора щелочная ⇒ окраска индикаторов изменяется</p>                          |
| <p>3. Соль образована катионом слабого основания и анионом слабой кислоты (CH<sub>3</sub>COONH<sub>4</sub>, AlCl<sub>3</sub>, (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> — гидролиз по катиону и по аниону)</p> $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3 \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{+3} + 3\text{CO}_3^{-2}$ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^-$ $2\text{Fe}^{+3} + 3\text{CO}_3^{-2} + \text{H}^+ + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_3 \downarrow + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ <p>идёт до конца</p> <p><b>Выходы:</b> Характер среды определяется относительной силой кислоты и основания.</p> | <p>4. Соль образована катионом сильного основания и анионом сильной кислоты (<u>гидролизу не подвергаются</u> (NaCl, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>).</p> $\text{NaCl} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^-$ $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- + \text{H}^+ + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{Cl}^- + \text{H}^+ + \text{OH}^-$ <p><b>Выходы:</b> [H<sup>+</sup>] = [OH<sup>-</sup>] ⇒ pH = 7 ⇒ среда раствора нейтральная ⇒ окраска индикаторов не изменяется</p> |

**Обрати внимание! ПТБ п. 6, 7, 8.**

**Порядок выполнения работы:**

**Опыт № 1 Испытание растворов солей индикатором.**

Налейте в пробирку по 1мл растворов имеющихся солей: карбоната натрия, хлорида железа (III), сульфата натрия, сульфида натрия, сульфата меди. Испытайте реакцию среды индикатором, опустив в каждую пробирку по кусочку лакмусовой бумажки, отметьте ее цвет. Заполните таблицу №6, напишите уравнения реакций гидролиза в молекулярной и ионных формах, объясните по катиону или по аниону протекает гидролиз, основываясь на окраске лакмуса.

Таблица 6 – Реакция среды растворов

| Формула<br>и название<br>вещества  | Реакция среды      |                         |                      | Какими электролитами<br>образована соль  |
|------------------------------------|--------------------|-------------------------|----------------------|--|
|                                    | Кислая<br>$pH < 7$ | Нейтральная<br>$pH = 7$ | Щелочная<br>$pH > 7$ |  |
| 1. $\text{CuSO}_4$<br>сульфат меди | +                  | -                       | -                    | $\text{Cu}(\text{OH})_2$ – слабое основание<br>$\text{H}_2\text{SO}_4$ – сильная кислота |
|                                    |                    |                         |                      |  |
|                                    |                    |                         |                      |  |

Сделайте вывод.

**Опыт № 2 Получение карбоната алюминия и его гидролиз.**

К 0,5мл нитрата алюминия прилейте такое же количество раствора карбоната натрия. Наблюдается образование белого аморфного осадка и выделение пузырьков газа  $\text{CO}_2$ . Напишите уравнение реакций:

1) взаимодействие нитрата алюминия с карбонатом натрия в молекулярной и ионной форме.

2) взаимодействия карбоната алюминия с водой (гидролиз).

Объясните наблюдаемые явления. Сделайте вывод.

### **Опыт № 3 Щелочной гидролиз раствора сульфата меди.**

К 0,5мл раствора сульфата меди прилейте 1мл раствора гидроксида натрия. Образуется аморфный осадок. Нагрейте пробирку до почернения осадка. В другой пробирке к 0,5мл раствора сульфата меди прибавьте 3-4 капли раствора гидроксида натрия до образования светло-голубого осадка. Нагрейте пробирку. Изменение окраски осадка не происходит.

Напишите в молекулярной и ионной формах уравнения реакций:

- 1) взаимодействия сульфата меди и гидроксида натрия (избыток) с получением гидроксида меди (II);
- 2) разложение гидроксида меди (II) до оксида меди(II) при нагревании;
- 3) взаимодействие сульфата меди и гидроксида натрия (недостаток) с получением основного сульфата меди (II).

Дайте объяснение наблюдаемым явлениям (изменение окраски осадка при нагревании в первой пробирке и не изменение во второй).

Сделайте вывод.

### **Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

Составьте уравнения реакций гидролиза следующих солей:

I вариант

- a)  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ ;
- б)  $\text{K}_2\text{CO}_3$ .

II вариант

- a)  $\text{BaCl}_2$ ;
- б)  $\text{MgSO}_4$ .

## **Тема «Химические реакции»**

### **Лабораторная работа № 5**

#### **«Скорость химических реакций»**

**Цель:** изучить факторы, влияющие на скорость химических реакций и смещение химического равновесия.

**Приборы и реагенты:** штатив с пробирками, секундомер, раствор тиосульфата натрия, раствор серной кислоты, раствор соляной кислоты, вода, кусочек мела, порошок карбоната кальция, гранула цинка, кусочек железа, кусочек магния.

#### **Краткие теоретические материалы:**

**Скоростью химической реакции**  $v$  определяется изменением концентрации одного из реагирующих веществ или одного из продуктов реакции в единицу времени:

$$v = \frac{\Delta C}{\Delta t} \text{ моль/л}\cdot\text{с} \quad (1)$$

$\Delta C$  – молярная концентрация какого – либо вещества;

$\Delta t$  – время, за которое прошла реакция.

Скорость любой химической реакции зависит от следующих факторов:

- 1) природа реагирующих веществ;
- 2) концентрация реагирующих веществ;
- 3) температура;
- 4) присутствие катализаторов.

Скорость гетерогенных реакций зависит так же от:

а) величины поверхности раздела фаз (с увеличением поверхности раздела фаз скорость гетерогенных реакций увеличивается);

б) скорости подвода реагирующих веществ к поверхности раздела фаз и скорости отвода от нее продуктов реакции.

При увеличении температуры скорость большинства химических реакций повышается. Зависимость скорости реакции от температуры подчиняется правилу Вант-Гоффа:

При повышении температуры на  $10^0\text{C}$  скорость большинства химических реакций увеличивается в 2-4 раза.

Это правило математически выражается следующей формулой:

$$v_2 = v_1 \cdot \gamma^{\frac{t_2^0 - t_1^0}{10}} = v_1 \cdot \gamma^{\frac{\Delta t}{10}} \quad (2)$$

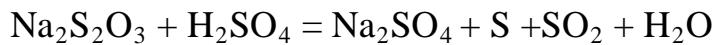
Где  $\gamma$  – температурный коэффициент, который показывает, во сколько раз увеличивается скорость реакции при повышении температуры на  $10^0$ ;  $v_1$  – скорость реакций при температуре  $v_2$  - скорость реакции при температуре  $t_2^0$ .

### **Обратите внимание! ПТБ п. 6, 7, 8, 13.**

#### **Порядок выполнения работы:**

#### **Опыт № 1 Влияние концентрации реагирующих веществ на скорость реакции. Взаимодействие тиосульфата натрия с серной кислотой.**

Реакция тиосульфата натрия с серной кислотой протекает по уравнению:



Приготовьте три раствора тиосульфата натрия различной концентрации.

Для этого в три сухие пробирки внесите: в первую – 5 капель тиосульфата натрия и 10 капель воды, во вторую – 10 капель тиосульфата натрия и 5 капель

воды, в третью – 15 капель того же раствора тиосульфата натрия. Первую и вторую пробирку осторожно встряхнуть.

Таким образом, концентрация  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  будет: в пробирке №1 – 1С, в пробирке №2 – 2С, в пробирке №3 – 3С.

Включите секундомер. В пробирку №1 добавьте 1 каплю серной кислоты. По секундомеру измерьте время от момента добавления кислоты до появления в растворе заметной опалесценции (помутнения). Так же добавьте по одной капле серной кислоты в пробирку №2 и №3, отмечая время до появления опалесценции.

Данные опыта занесите в таблицу №7.

Таблица 7 – Время протекания реакции различной концентрации

| №<br>пробирки<br>C, t | №1 | №2 | №3 |
|-----------------------|----|----|----|
| Концентрация, С       | 1С | 2С | 3С |
| Время, t              |    |    |    |

Начертите график зависимости скорости реакции от концентрации реагирующих веществ (Рисунок 1).

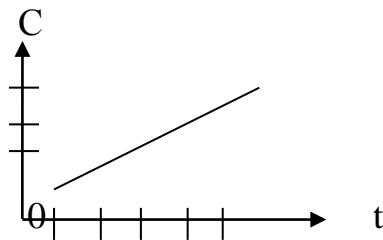


Рисунок 1 - График зависимости скорости реакции от концентрации реагирующих веществ

Сделайте вывод.

## **Опыт № 2 Влияние величины поверхности на скорость химической реакции.**

В две пробирки внесите равные по массе (0,2г) образцы мела: в одну – кусочек, во вторую – порошок. В обе пробирки одновременно (опыт выполняют два человека) добавьте по 1мл серной кислоты. Сравните скорости растворения мела в обеих пробирках, напишите соответствующее уравнение реакции. Сделайте вывод.

## **Опыт № 3 Влияние природы взаимодействующих веществ на скорость химической реакции.**

В три пробирки налейте по 2 – 3мл раствора соляной кислоты. В первую опустите гранулу цинка, во вторую – кусочек магния, в третью – кусочек железа. Напишите, какой газ выделяется. Укажите, в какой из пробирок выделение газа наиболее интенсивное, в какой – наименее. Напишите уравнения соответствующих реакций. Сделайте вывод.

## **Опыт № 4 Влияние температуры на скорость химической реакции.**

В пробирку налейте 2мл раствора соляной кислоты и поместите в нее кусочек цинка. Обратите внимание на скорость выделения пузырьков газа. Слегка нагрейте пробирку на пламени спиртовки. Как изменилась скорость образования пузырьков газа?

Напишите уравнения соответствующей реакции. Сделайте вывод.

### **Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

**Решите задачу:** во сколько раз увеличиться скорость химической реакции при повышении температуры от  $40^{\circ}\text{C}$  до  $70^{\circ}\text{C}$ , если температурный коэффициент равен трем?

## **Тема «Металлы и неметаллы»**

### **Лабораторная работа № 6**

#### **«Общие свойства металлов»**

**Цель:** ознакомиться со свойствами металлов, составить окислительно-восстановительные уравнения реакций.

**Приборы и реагенты:** штатив с пробирками, кусочек цинка, железные стружки или гвоздик, алюминиевые стружки, кусочек магния, растворы: серной кислоты, соляной кислоты, сульфата алюминия, сульфата меди, 30% раствор гидроксида натрия.

#### **Краткие теоретические материалы:**

Металлы – это химические элементы, атомы которых отдают электроны с внешнего или предвнешнего энергетического уровней, образуя при этом положительно заряженные ионы  $\text{Me} - n\bar{e} = \text{Me}^{n+}$ . Для атомов металлов характерны низкие значения электроотрицательности и восстановительные свойства. Металлы взаимодействуют с простыми веществами – неметаллами, со сложными веществами: щелочные и щелочно-земельные энергично реагируют с водой. Металлы, стоящие в ряду напряжения до водорода реагируют с разбавленными кислотами (кроме азотной), вытесняя из кислоты водород:

$$2\text{HCl} + \text{Ba} \rightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2$$

#### **Ряд напряжений металлов**

услаждение восстановительной способности

← Li, Cs, K, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Fe, Ni, Sn, Pb, H<sub>2</sub>, Cu, Ag, Hg, Au

Li<sup>+</sup>, Cs<sup>+</sup>, K<sup>+</sup>, Ca<sup>2+</sup>, Na<sup>+</sup>, Mg<sup>2+</sup>, Al<sup>3+</sup>, Zn<sup>2+</sup>, Fe<sup>2+</sup>, Ni<sup>2+</sup>, S<sup>2+</sup>, Pb<sup>2+</sup>, H<sub>2</sub><sup>+</sup>, Cu<sup>2+</sup>, Ag<sup>+</sup>, Hg<sup>2+</sup>, Au<sup>3+</sup>

услаждение окислительной способности →

Концентрированная серная и азотная любой концентрации при взаимодействии с металлами водород не выделяют:



Некоторые металлы, например цинк, алюминий, хром, могут взаимодействовать со щелочами:  $2\text{Al} + 2\text{NaOH} + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4] + 3\text{H}_2$ .

**Обратите внимание! ПТБ п. 6, 7, 8, 10, 11, 13.**

**Порядок выполнения работы:**

**Опыт № 1 Взаимодействие металлов с растворами солей.**

Поместите в две пробирки по 1мл раствора сульфата меди. В одну пробирку опустите кусочек цинка, а в другую железный гвоздик.

Какие изменения происходят на поверхности металлов?

Напишите уравнение реакций в молекулярной форме соответствующих реакций. Составьте окислительно – восстановительные реакции пользуясь электрохимическим рядом напряжений. Сделайте вывод.

**Опыт № 2 Взаимодействие металлов с растворами кислот.**

В две пробирки поместите по 1мл растворов кислот: соляной, серной. Опустите в каждую по 1 – 2 стружки алюминия. В две другие также налейте по 1мл соляной и серной кислоты, и опустите в каждую по 1 – 2 стружки магния. В какой пробирке наблюдаете более энергичное выделение газа.

Напишите окислительно – восстановительные уравнения реакций, происходящих между алюминием и серной кислотой, алюминием и соляной кислотой, магнием и серной кислотой, магнием и соляной кислотой.

Сделайте вывод.

### **Опыт № 3 Отношение металлов к действию щелочей.**

Поместите в пробирку 1мл 30% -ного раствора NaOH и опустите в раствор 1 – 2 алюминиевые стружки. Запишите наблюдения. Составьте окислительно-восстановительное уравнение реакции между гидроксидом натрия и алюминием. Сделайте вывод.

### **Опыт № 4 Получение гидроксида алюминия и испытание его амфотерных свойств.**

Поместите в пробирку 1мл сульфата алюминия и прибавьте несколько капель гидроксида натрия до образования белого осадка. Полученный раствор вместе с осадком разделите в две пробирки. В одну из них прилейте несколько капель щелочи, а в другую соляной кислоты до растворения осадка. Запишите наблюдения.

Напишите уравнения реакций:

- 1) образования гидроксида алюминия при взаимодействии щелочи и сульфата алюминия в молекулярной и ионных формах;
- 2) взаимодействие соляной кислоты с гидроксидом алюминия в молекулярной и ионных формах;
- 3) взаимодействие щелочи с гидроксидом алюминия с образованием соли состава:  $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4(\text{H}_2\text{O})_2]$  в молекулярном виде.

Сделайте вывод.

### **Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

Методом электронного баланса составьте уравнения окислительно-восстановительных реакций:

- 1)  $\text{Mg} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ ;
- 2)  $\text{KMnO}_4 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{MnO}_2 + \text{KOH} + \text{H}_2\text{O}$ .

## Лабораторная работа № 7

### «Получение и свойства соединений неметаллов»

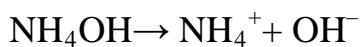
**Цель:** получить газообразные неорганические вещества, исследовать их с помощью качественных реакций и изучить их свойства.

**Приборы и реагенты:** штатив с пробирками, штатив с зажимом, пробиркодержатель, пробка с газоотводной трубкой, спиртовка, лакмусовая бумага, кусочек мрамора, лучинка, стеклянная палочка, кристаллический оксид марганца, растворы: известковой воды (гидроксида кальция), перекиси водорода, соляной кислоты, 20%-ый раствор хлорида аммония, 10%-ый, раствор гидроксида натрия, концентрированный раствор амиака, концентрированная соляная кислота.

#### **Краткие теоретические материалы:**

Практически все неметаллы могут выступать как в роли окислителей, так и в роли восстановителей. Это зависит от того, с каким веществом взаимодействует неметалл.

**Амиак NH<sub>3</sub>** – бесцветный газ, запах резкий, удущливый, ядовит, легче воздуха. В лаборатории амиак можно получить при взаимодействии солей аммония со щелочами. Водный раствор имеет щелочную реакцию вследствие образования гидроксида аммония, диссоциирующего на ионы:



**Оксид углерода (IV) CO<sub>2</sub>** – бесцветный, горючий газ, тяжелее воздуха, в воде растворяется незначительно. Углекислый газ можно получить при горении угля в избытке кислорода, при разложении карбонатов и гидрокарбонатов, действием на карбонат хлороводородной кислотой. CO<sub>2</sub> - кислотный оксид,

имеет все свойства кислотного оксида. Качественной реакцией на оксид углерода (IV) является взаимодействие с известковой водой.

**Кислород  $O_2$**  – бесцветный газ, не имеет вкуса и запаха, мало растворим в воде. В лаборатории кислород можно получить при разложении перманганата калия при нагревании, разложении пероксида водорода, хлората калия в присутствии катализатора.

**Обрати внимание! ПТБ п. 6, 7, 8, 9, 12, 13.**

**Порядок выполнения работы:**

**Опыт № 1 Получение диоксида углерода (углекислого газа) и качественная реакция на него.**

В пробирку с кусочком мрамора добавьте 0,5мл соляной кислоты, вставьте пробку с газоотводной трубкой и закрепите горизонтально в зажиме штатива. Конец газоотводной трубы опустите в пробирку с 2мл прозрачной известковой воды и наблюдайте за выделением газа до помутнения раствора. Запишите наблюдения.

Напишите уравнения реакций:

- 1) взаимодействия мрамора с соляной кислотой в молекулярной и ионной форме;
- 2) взаимодействия диоксида углерода с известковой водой (раствором гидроксида кальция).

Назовите вещества, объясните наблюдаемые явления. Сделайте вывод.

**Опыт № 2 Получение аммиака и опыты с ним.**

Налейте в пробирку 2мл 20%-го хлорида аммония и добавьте 2 мл 10%-го раствора гидроксида натрия. Осторожно нагрейте и понюхайте газ, выделяющийся из пробирки. Поднесите к отверстию пробирки влажную

лакмусовую бумажку. Каким цветом окрасилась лакмусовая бумажка?  
Запишите наблюдение.

Напишите уравнения реакций:

- 1) взаимодействие хлорида аммония с гидроксидом натрия в молекулярном и ионном виде;
- 2) разложение гидроксида аммония при нагревании;
- 3) уравнение диссоциации гидроксида аммония.

Сделайте вывод.

### **Опыт № 3 Получение кислорода.**

В пробирку прилейте 5-бмл раствора перекиси водорода и добавьте немного оксида марганца (IV). Поднесите тлеющую лучинку к пробирке. Запишите наблюдение. Напишите уравнение реакции каталитического разложения пероксида водорода (ОВР).

Сделайте вывод.

### **Опыт № 4 Нейтрализация гидроксида аммония концентрированной соляной кислотой.**

Одну стеклянную палочку опустите в концентрированный раствор соляной кислоты, другую в концентрированный раствор амиака. Одной смоченной палочкой прикоснитесь к другой. Отметьте появление белого дыма. Напишите уравнение реакции взаимодействия гидроксида аммония с соляной кислотой.

Сделайте вывод.

### **Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

Методом электронного баланса составьте уравнения реакций, протекающих по следующим схемам:

- a)  $\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$ ;
- б)  $\text{C} + \text{Cr}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Cr}$

## Лабораторная работа № 8

### «Качественные реакции на анионы»

**Цель:** исследовать качественные реакции на анионы.

**Приборы и реагенты:** штатив с пробирками, пробиродержатель, асбестированная сетка, спиртовка, спички, медная проволока, лакмусовая бумага, кристаллический карбонат кальция, кристаллический нитрат калия, растворы: иодида калия, бромид калия, хлорид кальция, нитрат серебра, соляной кислоты, сульфата натрия, хлорида бария, фосфата натрия, гидроксида натрия, хлорида аммония, концентрированная серная кислота.

#### Краткие теоретические материалы:

Таблица 8 - Качественные реакции на анионы

| Анион              | Реактив  | Наблюдаемая реакция   |
|--------------------|--|---|
| $\text{SO}_4^{2-}$ | $\text{Ba}^{2+}$   | выпадение белого осадка, нерастворимого в кислотах  |
| $\text{NO}_3^-$    | добавить конц.<br>$\text{H}_2\text{SO}_4$ и Си,<br>нагреть смесь | образование голубого раствора, содержащего ионы<br>$\text{Cu}^{2+}$ , выделение газа бурого цвета ( $\text{NO}_2$ ) |
| $\text{PO}_4^{3-}$ | ионы $\text{Ag}^+$   | выпадение светло-желтого осадка в нейтральной среде   |
| $\text{S}^{2-}$    | ионы РЬ $^{2+}$  | выпадение черного осадка  |
| $\text{CO}_3^{2-}$ | ионы $\text{Ca}^{2+}$  | выпадение белого осадка, растворимого в кислотах  |
| $\text{CO}_2$      | известковая вода<br>$\text{Ca}(\text{OH})_2$                     | выпадение белого осадка и его растворение при пропускании $\text{CO}_2$   |
| $\text{SO}_3^{2-}$ | ионы $\text{H}^+$  | появление характерного запаха $\text{SO}_2$   |

|        |                |  |
|--------|----------------|--|
| $F^-$  | ионы $Ca^{2+}$ | выпадение белого осадка  |
| $Cl^-$ | ионы $Ag^+$    | выпадение белого осадка, не растворимого в $HNO_3$ , но растворимого в конц. $NH_3 \cdot H_2O$ |
| $Br^-$ | ионы $Ag^+$    | выпадение светло-желтого осадка, не растворимого в $HNO_3$ осадок темнеет на свету             |
| $I^-$  | ионы $Ag^+$    | выпадение желтого осадка, не растворимого в $HNO_3$ и $NH_3$ конц. осадок темнеет на свету     |
| $OH^-$ | индикаторы:    | лакмус – синее окрашивание; фенолфталеин – малиновый   |

**Обратите внимание! ПТБ п. 6, 7, 8, 9, 12, 13.**

#### **Порядок выполнения работы:**

##### **Опыт № 1 Качественная реакция на анионы галогенов.**

В первую пробирку налейте 2мл иодида калия, во вторую 2мл бромида калия, в третью 2мл хлорида кальция и в каждую добавьте по 1 капле нитрата серебра. Запишите наблюдения. Отметьте цвет осадков.

Напишите уравнения соответствующих реакций в молекулярной, полной и сокращенной ионной формах, дайте названия веществам. Сделайте вывод.

##### **Опыт № 2 Качественная реакция на карбонат-ион.**

В пробирку положите кусочек карбоната кальция, и прилейте 3-4 капли раствора соляной кислоты. Запишите наблюдения.

Напишите в молекулярной и ионных формах уравнения реакций, протекающих при действии соляной кислоты на карбонат кальция. Какой газ выделяется при действии соляной кислоты на карбонаты? Сделайте вывод.

##### **Опыт № 3 Качественная реакция на сульфат-ион.**

В пробирку внесите 1мл раствора хлорида бария и добавьте 1мл раствора сульфата натрия. Запишите наблюдения, отметьте цвет осадка.

Напишите уравнения реакций в молекулярной и ионных формах, дайте названия веществам. Сделайте вывод.

#### **Опыт № 4 Качественная реакция на нитрат-ион.**

К 0,5г сухому нитрату калия прилейте 1-2мл концентрированной серной кислоты, затем внесите в пробирку медную проволоку. Нагрейте в пламени спиртовки пробирку со смесью. Отметьте выделение бурого газа. Запишите наблюдения.

Напишите уравнения реакций:

- 1) взаимодействия нитрата калия с серной кислоты в молекулярной и ионных формах;
- 2) взаимодействия азотной кислоты с медью (OВР).

Сделайте вывод.

#### **Опыт № 5 Качественная реакция на фосфат-ион.**

В пробирку налейте 1-2мл раствора фосфата натрия и 1мл нитрата серебра. Отметьте наблюдаемые явления. Запишите наблюдения.

Напишите уравнения реакций в молекулярной и ионных формах, дайте названия веществам. Сделайте вывод.

#### **Опыт № 6 Качественная реакция на ион аммония.**

В пробирку налейте 0,5мл раствора гидроксида натрия, добавьте 0,5мл раствора хлорида аммония. Нагрейте до кипения. В выделяющиеся пары внести полоску влажной лакмусовой бумаги, отметьте изменение ее цвета и появление резкого запаха. Запишите наблюдения.

Напишите уравнения реакций в молекулярной и ионных формах, дайте названия веществам. Сделайте вывод.

**Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

Закончите уравнения реакций в молекулярном виде, составьте полные и ионные уравнения:

I вариант

- a)  $\text{Fe(OH)}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- б)  $\text{Fe(OH)}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- в)  $\text{MgCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$

II вариант

- a)  $\text{Cu(OH)}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- б)  $\text{Al(OH)}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- в)  $\text{AlCl}_3 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$

## **РАЗДЕЛ «ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»**

### **Тема «Углеводороды и их природные источники»**

#### **Лабораторная работа № 9**

##### **«Получение и свойства этилена и ацетилена»**

**Цель:** получить этилен и ацетилен, исследовать их химические свойства.

**Приборы и реагенты:** штатив с пробирками, штатив с зажимом, спиртовка, спички, пробиркодержатель, асбестированная сетка, газоотводная трубка, кусочек пемзы, кусочек карбида кальция, смесь этилового спирта и концентрированной кислоты (1:3), розовый подкисленный раствор перманганата калия, желтая бромная вода, вода.

#### **Краткие теоретические материалы:**

**Алкены** – непредельные углеводороды, молекулы которых содержат одну двойную с общей формулой  $C_nH_{2n}$ . Простейший представитель алканов этен (этилен)  $CH_2=CH_2$ . Этилен — химически активное вещество. Так как в молекуле между атомами углерода имеется двойная связь, то одна из них, менее прочная, легко разрывается, и по месту разрыва связи происходит присоединение, окисление, полимеризация молекул. Этилен легко окисляется. Если этилен пропускать через раствор перманганата калия, то он обесцветится. Эта реакция используется для отличия предельных и непредельных соединений.

**Алкины** – непредельные углеводороды, молекулы которых содержат одну тройную с общей формулой  $C_nH_{2n-2}$ . Простейший представитель алканов этин (ацетилен)  $CH≡CH$ . Алкины так же вступают в реакции окисления, присоединения и полимеризации.

**Обратите внимание! ПТБ п. 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16.**

**Порядок выполнения работы:**

**Опыт № 1 Получение и свойства этилена.**

Налейте в пробирку 5мл смеси спирта с серной кислотой, поместите в смесь кусочек пемзы, чтобы избежать толчков жидкости при кипении, закройте пробирку пробкой с газоотводной трубкой и укрепите ее в штативе. Осторожно нагрейте смесь. Когда смесь закипит, пропустите выделяющийся газ в пробирку с бромной водой (не более 2-3мл), опустив газоотводную трубку до дна пробирки (рисунок 2).

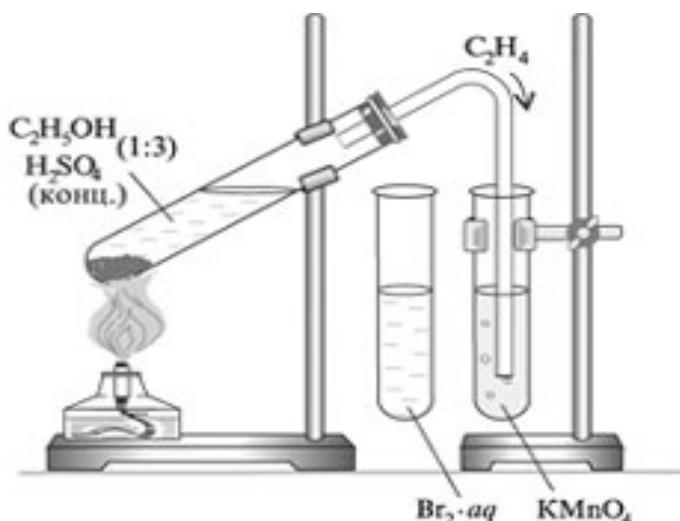


Рисунок 2 - Получение этилена.

Следите при этом, чтобы нагревание смеси не прекращалось, иначе жидкость из пробирки с цветными реактивами перебросится в пробирку с реакционной смесью, и она лопнет.

Затем опустите газоотводную трубку в пробирку с 2-3мл розового раствора перманганата калия. Изменение окраски происходит через 1-2 минуты. Выньте газоотводную трубку из раствора и поверните ее отверстием кверху, подожгите выделяющийся газ. Каким пламенем и почему горит этилен? Потушите спиртовку. Запишите свои наблюдения и объясните их.

Составьте уравнения реакций в молекулярной и структурной форме:

- 1) получения этилена;
- 2) взаимодействия этилена с бромной водой;
- 3) взаимодействие этилена с раствором перманганатом калия;
- 4) реакцию горения этилена в молекулярном виде.

Дайте названия образующимся органическим веществам. Сделайте вывод.

### **Опыт № 2 Получение и свойства ацетилена.**

Кусочек карбида кальция поместите в пробирку и добавьте 2мл водопроводной воды. Очень быстро закройте пробирку пробкой с газоотводной трубкой и пропустите выделяющийся газ через раствор перманганата калия, затем через раствор бромной воды. Пронаблюдая изменение окраски растворов, поверните газоотводную трубку отверстием вверх и подожгите газ. Каким пламенем горит этот газ, почему?

Напишите в молекулярной и структурной форме уравнения реакций:

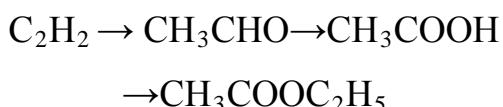
- 1) получения ацетилена;
- 2) взаимодействия ацетилена с бромной водой;
- 3) горения ацетилена в молекулярном виде.

Дайте названия продуктам реакций. Сделайте вывод.

### **Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

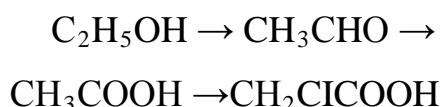
#### **I вариант**

Напишите уравнения реакций в структурном виде в соответствии со схемой, дайте названия веществам:



#### **II вариант**

Напишите уравнения реакций в структурном виде в соответствии со схемой, дайте названия веществам:



## **Тема «Кислородсодержащие органические соединения»**

### **Лабораторная работа № 10 «Свойства спиртов и фенолов»**

**Цель:** исследовать свойства этанола и фенола.

**Приборы и реагенты:** штатив с пробирками, спиртовка, спички, пробиркодержатель, асбестированная сетка, металлическая ложечка, газоотводная трубка, кусочек пемзы, растворы медного купороса, едкого натра, хлорида железа (III), глицерина, концентрированная серная кислота, этанол, фенол, вода.

#### **Краткие теоретические материалы:**

**Спирты** – производные углеводородов, в которых один или несколько атомов водорода замещены на гидроксильную группу –OH.

**Фенолы** – производные ароматических углеводородов, в которых атом водорода бензольного кольца замещен на гидроксильную группу –OH. Простейший представитель класса является фенол  $C_6H_5OH$ .

Спирты и фенолы взаимодействуют со щелочными металлами, щелочами, многоатомные спирты и с нерастворимыми основаниями, с кислотами. Спирты вступают в реакции дегидратации (отщепление воды). Реакция дегидратации может быть внутримолекулярной с образованием алkenов и межмолекулярной с образованием простых эфиров. Качественной реакцией на фенол является его взаимодействие с хлоридом железа (III) с образованием комплексной соли фиолетового цвета.

**Обратите внимание! ПТБ п. 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16.**

## **Порядок выполнения работы:**

### **Опыт № 1 Свойства этанола.**

#### *a) Горение этанола.*

Налейте в металлическую ложечку для сжигания 2-3 капли этанола и подожгите. Отметьте окраску пламени.

Напишите уравнения реакции горения этанола.

#### *б) Реакции дегидратации этанола.*

В пробирку налейте 0,5мл этанола и 1,5мл серной кислоты, положите кусочек пемзы, закройте газоотводной трубкой с пробкой, нагрейте. Подожгите полученный газ. Погасите пламя, размонтируйте прибор, дав пробирке остить, и добавьте в пробирку 1мл этанола. Соберите прибор, нагрейте и вновь подожгите газ, обладающий специфический запахом.

Напишите уравнения реакций:

- 1) разложения этанола с образованием этилена;
- 2) образования простого эфира.

Сделайте вывод.

### **Опыт № 2 Свойства глицерина.**

#### *a) Горение глицерина.*

Поместите 2 капли глицерина в металлическую ложечку и подожгите. Объясните какого цвета пламя и почему?

Напишите уравнения реакции горения глицерина.

#### *б) Взаимодействие глицерина с гидроксидом меди (II).*

К 6 каплям воды в пробирке добавьте 2 капли глицерина, взболтайте. В другую поместите 2-3 капли сульфата меди (II) и 4-5 капель раствора гидроксида натрия. После образования голубого осадка добавьте раствор глицерина в воде. Обратить внимание на исчезновение осадка и на цвет образовавшегося раствора глицерата меди.

Напишите уравнения реакций:

- 1) получения гидроксида меди (II) в молекулярной и ионных формах;
- 2) образования глицерата меди (II) в молекулярной и структурной

форме.

Сделайте вывод.

### **Опыт № 3 Взаимодействие фенола с хлоридом железа.**

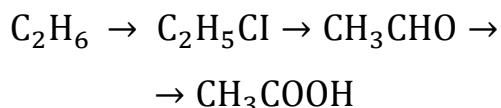
В пробирку налейте 0,5мл 40%-ного фенола в воде (карболовой кислоты), обратите внимание на специфический запах. Добавьте 1-2 капли желтого раствора хлорида железа (III), отметьте цвет раствора.

Напишите в молекулярном и структурном виде уравнение качественной реакции на фенол, запишите наблюдение, дайте названия органическим веществам. Сделайте вывод.

### **Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

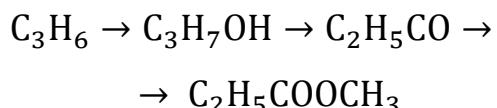
#### **I вариант**

Напишите уравнения реакций в структурном виде в соответствии со схемой, дайте названия веществам:



#### **II вариант**

Напишите уравнения реакций в структурном виде в соответствии со схемой, дайте названия веществам:



## **Лабораторная работа № 11**

### **«Химические свойства альдегидов и карбоновых кислот»**

**Цель:** исследовать свойства альдегидов и карбоновых кислот.

**Приборы и реактивы:** штатив с пробирками, спиртовка, спички, асбестированная сетка, медная проволока, магний (стружка), кристал. карбонат кальция, уксусная кислота, аммиачный раствор оксида серебра, раствор сульфата меди, формалин, раствор хлорида железа (III), этиловый спирт, раствор гидроксида натрия.

#### **Краткие теоретические материалы:**

**Альдегиды** – органические соединения, содержащие альдегидную группу  $-C\text{HO}$ , связанную с углеводородным радикалом. Альдегиды вступают в реакции замещения, присоединения, окисления: «серебряного зеркала» и с гидроксидом меди (II).

**Карбоновые кислоты** – органические соединения, молекулы которых содержат карбоксильную группу  $-COOH$ , связанную с углеводородным радикалом. Все карбоновые кислоты подобно неорганическим кислотам обладают кислотными свойствами. Они реагируют с активными металлами, основными оксидами, основаниями, солями слабых кислот. При диссоциации образуют ионы водорода:  $R-\text{COOH} \rightarrow R-\text{COO}^- + \text{H}^+$

**Обратите внимание! ПТБ п. 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16.**

#### **Порядок выполнения работы:**

## **Опыт № 1 Окисление спирта в альдегид.**

Поместите в пробирку 4 капли этилового спирта и погрузите в нее прокаленную медную проволоку, покрытую черным налетом оксида меди. Черная поверхность спирали становится золотистой вследствие восстановления оксида меди и появляется запах альдегида. Запишите наблюдения. Напишите уравнения реакций происходящих при прокаливании меди и окислении этилового спирта оксидом меди. Назовите полученные вещества.

Сделайте вывод.

## **Опыт № 2 Окисление альдегида.**

### **а) Реакция «серебряного зеркала».**

В чистую пробирку поместите 1мл аммиачного раствора оксида серебра, прилейте 0,5мл формалина. Взболтайте и осторожно нагрейте смесь, врашая пробирку в пламени горелки. Отметьте образование блестящего зеркального налета на стенках пробирки.

Напишите уравнения реакции взаимодействия муравьиного альдегида с оксидом серебра в молекулярном и структурном виде.

### **б) Реакция с гидроксидом меди (II).**

Внесите в пробирку 4 капли раствора гидроксида натрия и 2 капли раствора сульфата меди(II). К выпавшему осадку гидроксида меди прибавьте 3-4 капли формалина, взболтайте смесь и нагрейте. Наблюдается образование желтого осадка  $\text{Cu}(\text{OH})$ , переходящего в красный оксид меди (I)  $\text{Cu}_2\text{O}$ . Запишите наблюдения.

Напишите уравнения реакций:

- 1) получения гидроксида меди (II) в молекулярной и ионных формах;
- 2) взаимодействия формалина с гидроксидом меди (II) при нагревании в молекулярном и структурном виде.

Назовите полученные вещества. Сделайте вывод.

### **Опыт № 3 Свойства уксусной кислоты.**

В три пробирки налейте по 1мл уксусной кислоты и опустите в первую несколько стружек магния, во вторую кусочек карбоната кальция (мел), в третью – гидроксид железа (III). Подожгите спичкой выделяющийся газ в первых двух пробирках. Объясните наблюдения.

Напишите уравнения реакций в молекулярной и ионных формах:

- 1) диссоциации уксусной кислоты,  $\text{p-H}$ ;
- 2) взаимодействия уксусной кислоты с магнием;
- 3) взаимодействия уксусной кислоты с карбонатом кальция;
- 4) получения гидроксида железа (III) в молекулярной и ионных формах;
- 5) взаимодействия уксусной кислоты с гидроксидом железа (III).

Дайте названия продуктам реакции. Сделайте вывод.

### **Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

Напишите уравнения реакций в молекулярной и ионных формах взаимодействия уксусной кислоты с:

- а) кальцием;
- б) оксидом меди (II).

## Лабораторная работа №12

### «Химические свойства углеводов»

**Цель:** исследовать свойства глюкозы и крахмала.

**Приборы и реактивы:** штатив с пробирками, спиртовка, асбестированная сетка, стеклянная палочка, аммиачный раствор оксида серебра, раствор гидроксида натрия, глюкозы, сульфат меди, серная кислота, йодная вода, крахмал, раствор сахарозы, кусочек белого хлеба.

#### **Краткие теоретические материалы:**

**Углеводы** - природные соединения. Являясь основным компонентом пищи, углеводы поставляют большую часть энергии, необходимой для жизнедеятельности. Некоторые углеводы входят в состав нуклеиновых кислот, осуществляющих биосинтез белка и передачу наследственных признаков.

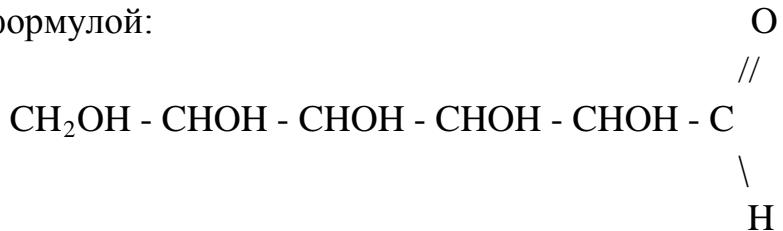
Углеводы в зависимости от их строения можно подразделить на моносахариды, дисахариды и полисахариды (Таблица 9).

В молекулах моносахаридов может содержаться от четырех до десяти атомов углерода. Названия всех групп моносахаридов, а также названия отдельных представителей оканчиваются на - *оза*. Поэтому в зависимости от числа атомов углерода в молекуле моносахариды подразделяют на тетрозы, пентозы, гексозы и т. д. Наибольшее значение имеют гексозы и пентозы.

Таблица 9 - Классификация углеводов

| <b>Простые<br/>(не подвергаются гидролизу)</b>                             | <b>Сложные<br/>(подвергаются гидролизу)</b>  |  |
|--|--|--|
| Моносахариды   | Олигосахариды<br>(Дисахариды)                | Полисахариды   |
| Глюкоза $C_6H_{12}O_6$<br>Фруктоза $C_6H_{12}O_6$<br>Рибоза $C_5H_{10}O_5$ | Сахароза (дисахарид)<br>$C_{12}H_{22}O_{11}$ | Крахмал $(C_6H_{10}O_5)_n$<br>Целлюлоза $(C_6H_{10}O_5)_n$ |

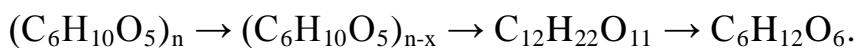
Глюкоза  $C_6H_{12}O_6$ , химическое строение глюкозы можно выразить формулой:



**Вывод:** глюкоза - многоатомный альдегидоспирт. Изомер глюкозы - фруктоза - кетоноспирт. В водном растворе глюкозы находятся в динамическом равновесии три изомерные формы:  $\alpha$ -форма, альдегидная и  $\beta$ -форма.

К дисахаридам относятся: сахароза (сахар), мальтоза, лактоза. Все они имеют молекулярную формулу  $C_{12}H_{22}O_{11}$ . Анализ продуктов гидролиза позволяет обнаружить фруктозу и глюкозу. (Молекулы сахарозы состоят из остатков  $\alpha$ -глюкозы и  $\beta$ -фруктозы).

Крахмал - полисахарид. Это белый аморфный порошок, не растворимый в воде. В горячей воде крахмальные зёрна набухают и образуют коллоидный раствор, называемый крахмальным клейстером. Крахмал - природное высокомолекулярное соединение, формула  $(C_6H_{10}O_5)_n$  ( $n$  - от нескольких сотен до нескольких тысяч). О строении крахмала можно судить по продуктам его гидролиза. Гидролиз обычно проходит постепенно: в начале образуются продукты с меньшей молекулярной массой, чем крахмал, - декстрины, затем дисахарид - мальтоза и, наконец, глюкоза. Схема гидролиза:



**Обратите внимание! ПТБ п. 6, 7, 8.**

**Порядок выполнения работы:**

**Опыт № 1 Свойства глюкозы.**

*a) Взаимодействие глюкозы с гидроксидом меди (II).*

Приготовьте 0,5мл свежеосажденного гидроксида меди (II), добавив 1-2 капли сульфата меди в 0,5мл гидроксида натрия. В пробирку с голубым

осадком гидроксида меди прибавьте по каплям раствор глюкозы, встряхивая содержимое до полного растворения осадка и получения ярко-синего раствора глюконата меди(II). Нагрейте жидкость в пробирке до кипения, отметьте изменение окраски от синей через желтую до кирпично-красной.

Напишите уравнения реакций:

- 1) получения гидроксида меди (II) в молекулярной и ионных формах;
- 2) образование глюконата меди в молекулярной и структурном виде;
- 3) образование глюконовой кислоты в молекулярном и структурном виде.

***б) Окисление глюкозы оксидом серебра.***

В чистую пробирку внесите 5-6 капель аммиачного раствора оксида серебра и 2-3 капли раствора глюкозы. Взболтайте и слегка подогрейте содержимое пробирки до начала почернения смеси. На стенках пробирки выделяется серебро в виде блестящего зеркального налета. Запишите наблюдения. Напишите уравнения реакции взаимодействия: глюкозы с оксидом серебра в молекулярном и структурном виде. Почему реакция взаимодействия глюкозы с оксидом серебра называется реакцией «серебряного зеркала»?

Сделайте вывод.

**Опыт № 2 Свойства сахарозы.**

В пробирке смешайте 2мл раствора сахарозы и 2 мл раствора гидроксида натрия. Затем добавьте несколько капель раствора сульфата меди (II). Запишите наблюдение. Напишите уравнение реакции взаимодействия сахарозы с гидроксидом меди (II) с образованием сахарата меди в молекулярном виде.

Сделайте вывод.

**Опыт № 3 Свойства крахмала.**

***а) Качественная реакция на крахмал.***

В пробирку с небольшим количеством крахмального клейстера прибавьте йодной воды (раствор йодной воды должен быть хорошо разбавлен и иметь

слегка желтую окраску). Стеклянной палочкой перенести каплю йодной воды на маленький кусочек белого хлеба. Запишите наблюдения.

**б) Гидролиз крахмала.**

Налейте в пробирку небольшое количество крахмального клейстера и прибавьте к нему 1мл серной кислоты. В течение 2-3минут кипятите раствор, затем часть его отлейте в другую пробирку, охладите и прибавьте к нему несколько капель йодной воды. Синяя окраска не должна появиться. Если окраска появилась, повторите опыт с оставшимся раствором. Запишите наблюдения. Напишите уравнение реакции гидролиза крахмала с образованием глюкозы.

Сделайте вывод.

**Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

1. Какие химические свойства для глюкозы и глицерина являются общими, и чем эти вещества отличаются друг от друга? Напишите уравнения соответствующих реакций.
2. Составьте уравнения реакций при помощи, которых сахарозу можно превратить в этанол.

## **Тема «Азотсодержащие соединения»**

### **Лабораторная работа № 13**

#### **«Свойства белков и полиамидных волокон.**

#### **Распознание пластмасс и волокон»**

**Цель:** изучить свойства белков и полиамидных волокон, уметь распознавать с помощью качественных реакций пластмассы и волокна.

**Приборы и реагенты:** штатив с пробирками, спиртовка, асбестированная сетка, спички, щипцы, капрон, водный раствор белка, 10%-ый раствор едкого натра, сульфата меди, конц. азотная кислота, конц. раствор аммиака, серная кислота (конц. и разб.).

#### **Краткие теоретические материалы:**

**Пептиды и белки** представляют собой высокомолекулярные органические соединения, построенные из остатков  $\alpha$ -аминокислот, соединенных между собой пептидными связями.

Ни один из известных нам живых организмов не обходится без белков. Белки служат питательными веществами, они регулируют обмен веществ, исполняя роль ферментов – катализаторов обмена веществ, способствуют переносу кислорода по всему организму и его поглощению, играют важную роль в функционировании нервной системы, являются механической основой мышечного сокращения, участвуют в передаче генетической информации и т.д. Как видно, функции белков в природе универсальны. Белки вступают в реакции гидролиза, денатурации, для них характерны цветные реакции или реакции окрашивания.

**Волокна** – протяженные гибкие и прочные тела с малыми поперечными размерами, пригодные для приготовления пряжи и текстильных изделий.

Волокна делят на натуральные (природные) и химические (искусственные и синтетические).

**Пластмассы** – это материалы, изготавливаемые на основе полимеров, способные приобретать заданную форму при изготовлении изделия и сохранять ее в процессе эксплуатации.

**Обратите внимание! ПТБ п. 4, 8, 12, 16.**

**Порядок выполнения работы:**

**Опыт № 1 Изучение свойств белков.**

*a) Свертывание белков*

Налейте в пробирку 4 капли водного раствора белка и нагрейте в пламени горелки до кипения. Обратите внимание на образование хлопьев в пробирке. Сделайте вывод.

*б) Биуретовая реакция.*

Внесите в пробирку 1 мл водного раствора белка, 0,5 мл раствора щелочи и 1-2 капли раствора сульфата меди (II). Отметьте окрашивание раствора. Сделайте вывод.

*в) Ксантопротиновая реакция.*

Внесите в пробирку 1 мл водного раствора белка и 2 капли азотной кислоты (конц.). Образуется белый осадок. Нагрейте содержимое пробирки. Отметьте окрашивание осадка в желтый цвет. Охладите смесь и осторожно добавьте несколько капель концентрированного раствора аммиака до образования оранжевой окраски.

Сделайте вывод.

## **Опыт № 2 Ознакомление со свойствами капрона.**

- а) Внести в пламя горелки кусок изделия из капрона. Обратите внимание на размягчение капрона, плавление и разложение с образованием твердого блестящего шарика темного цвета.
- б) В пробирку поместите кусочек изделия из капрона и прибавьте несколько капель 10%-ного раствора NaOH. Обратите внимание на то, что капрон не претерпевает изменений. Запишите наблюдения.
- в) В две пробирки поместите по кусочку изделия из капрона и прилейте в первую разбавленную серную кислоту, другую пробирку несколько капель концентрированной серной кислоты. **Осторожно!** Запишите наблюдения.

Сделайте вывод.

## **Опыт № 3 Распознавание пластмасс и волокон.**

Прежде чем приступить к выполнению эксперимента, ознакомьтесь со свойствами пластмасс и волокон (таблицы 10,11).

Исследуйте набор с образцами, начиная с внешнего осмотра, нагревания, горения (определения запаха продуктов разложения, скорости горения и т.п.) и заканчивая действием растворителей и кислот. Определите пластмассы и волокна в наборе, назовите их, дайте описание свойств.

Сделайте вывод.

## **Выполните задания для закрепления теоретического материала:**

1. Что такое денатурация? Укажите условия денатурации белковых молекул.
2. Как можно доказать наличие белков в продуктах питания, в шерстяных и шёлковых тканях?
3. Какие вещества образуются при гидролизе белков в организме?

Таблица 10 - Распознавание пластмасс

| Название                   | Формула   | Внешние признаки   | Отношение к нагреванию  | Реакция на продукты разложения                                  | Действие растворителей                |                 |                             |
|----------------------------|---|--|---|---|---------------------------------------|-----------------|-----------------------------|
|                            |   |  |   |   | Ацето н                               | Бензо н         | Дихло рэтан                 |
| Полиэтилен                 | (-CH <sub>2</sub> -CH-) <sub>n</sub>  | По внешнему признаку сходен с парафином. Относительно мягкий и эластичный материал. Тонкие пленки прозрачны. Цвет различный. | При нагревании размягчается, можно вытянуть нити. Горит синим пламенем, при этом плавится и образует капли.                                       | Не обесцвечивает растворы KMnO <sub>4</sub> и Br <sub>2</sub>   | Не растворяется                       |                 |                             |
| Поливинилхлорид            | (-CH <sub>2</sub> -CH-) <sub>n</sub><br> <br>Cl   | Относительно мягкий материал. При пониженной температуре становится твердым и хрупким.                                       | При нагревании размягчается. Горит небольшим пламенем, образуя черный, хрупкий шарик. Вне пламени гаснет. При горении чувствуется острый запах    | Выделяющийся хлороводород окрашивает влажную лакмусовую бумажку | Не растворяется                       | Не растворяется |                             |
| Полистирол                 | (-CH <sub>2</sub> -CH-) <sub>n</sub><br> <br>C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>                      | Твердый, хрупкий, почти прозрачный или непрозрачный материал. Может быть разного цвета.                                      | При нагревании размягчается-легко вытягивается в нити, горит коптящим пламенем с резким специфическим запахом.                                    | Обесцвечивает растворы KMnO <sub>4</sub> и Br <sub>2</sub>      | Набухает, пенополистирол растворяется | Растворяется    | Набухает, становится рыхлым |
| Фенолформальдегидная смола | [-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -CH <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -] <sub>n</sub> | Твердый, хрупкий материал темного цвета с блестящей поверхностью.  | При сильном нагревании разлагается. Горит, распространяя резкий запах фенола. Вне пламени постепенно гаснет.                                      | —   | Не растворяется                       |                 |                             |
| Полиметилметакрилат        | (-CH <sub>2</sub> -C-COOCH <sub>3</sub> ) <sub>n</sub><br> <br>CH <sub>3</sub>                  | Относительно твердый, прозрачный материал  | При нагревании размягчается, горит желтым цветом с синей каймой у краев пламени, с характерным потрескиванием, распространяя запах сложных эфиров | Не обесцвечивает растворы KMnO <sub>4</sub> и Br <sub>2</sub>   | Набухает                              | Растворяется    |                             |

Таблица 11 - Распознавание волокон

| Название  | Формула  | Сжигание  | Реакция на продукты разложения                               | Действие кислот и щелочей                                  |  |  | Действие растворителей               |
|-----------|--|---|--|--|--|--|--------------------------------------|
|           |  |   |  | HNO <sub>3</sub><br>ρ=1,4 г/см <sup>3</sup>                | H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub><br>ρ=1,84 г/см <sup>3</sup> | NaOH 10 %  |                                      |
| Хлопок    | (C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub> ) <sub>n</sub>  | Горит быстро с запахом жженой бумаги. Остается черный пепел                                       | Окрашивает синюю лакмусовую бумагу в красный цвет            | Растворяется, образуя бесцветный раствор                   | Растворяется   | Набухает, но не растворяется                     | Не растворяется<br>Ацетон растворяет |
| Шерсть    | (NH-CH-CO-) <sub>n</sub>   | Горит медленно с запахом жженых волос, образуя шарик черного цвета, который растирается в порошок | Окрашивает влажную красную, лакмусовую бумагу в синий цвет   | Набухает и окрашивается в желтый цвет.                     | Разрушается  | Растворяется                                     | Не растворяется                      |
| Вискозное | (C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub> ) <sub>n</sub>  | Горит быстро с запахом жженой бумаги. Остаются следы золы.  | Окрашивает влажную красную, лакмусовую бумагу в красный цвет | Растворяется, образуя бесцветный раствор                   | Растворяется, образуя красно-коричневый раствор            | Сильно набухает и растворяется                   | Не растворяется                      |
| Ацетатное | $  \begin{array}{c}  \text{OCOCH}_3 \\    \\  \text{C}_6\text{H}_7\text{O}_2-\text{OCOCH}_3 \\    \\  \text{OCOCH}_3  \end{array}  $ | Горит быстро, образуя шарик темно-бурого цвета, вне пламени не горит                              | Окрашивает влажную синюю лакмусовую бумагу в красный цвет    | Растворяется, образуя бесцветный раствор                   | Растворяется   | Образуется желтоватый раствор                    | Растворяется<br>Не растворяется      |
| Нитрон    | $  \left[ \text{CH}_2-\text{CH}-\underset{\text{C}\equiv\text{N}}{ } \right]_n  $  | Горит, образуя темный неблестящий шарик   | Окрашивает влажную красную лакмусовую бумагу в синий цвет    | Не растворяется (растворяется в дымящей HNO <sub>3</sub> ) | Растворяется   | Не растворяется (при кипячении волокно краснеет) | Не растворяется                      |

## **СПИСОК ИСПОЛЬЗОВАННЫХ ИСТОЧНИКОВ**

**Основные источники:**

1 Габриелян О.С. Общая и неорганическая химия: учеб.пособие для студентов учреждений высш.проф.образования. М.: Издательский центр «Академия», 2011.480 с.

2 Габриелян О.С. Химия: практикум: учеб. пособие для студ. учреждений сред. проф. образования, 4-е изд., стер. М.: Издательский центр «Академия»,2015. 304 с.

3 Ерохин Ю.М. Химия: задачи и упражнения: учебное пособие для студ. учреждений сред. проф. образования. 3-е изд., стер. М.: Издательский центр «Академия»,2014. 288 с.

4 Захарова Т.Н. Органическая химия: учеб. Для студ. учреждений сред. проф. образования. М.: Издательский центр «Академия», 2012. 400 с.

5 Саенко О.Е. Химия для колледжей: учебник. 5-е изд., стер. Ростов н/Д: Феникс, 2014. 282 с.

**Дополнительные источники:**

6 Коровин Н. В., Мингулина Э.И., Рыжова Н.Г. Лабораторные работы по химии: учеб. пособие для техн. направ. и спец. вузов. М.: высш.шк.,2001. 256 с.

7 Субботина Н.А. Демонстрационные опыты по неорганической химии: учеб. пособие для студентов высш.учеб. заведений. М.: Издательский центр «Академия», 2008. 288 с.

8 Хомченко И.Г. Сборник задач и упражнений по химии для средней школы. – 2-е изд., испр. И доп.М.: РИА «Новая волна», 2008. 214 с.

## **ЛИСТ СОГЛАСОВАНИЯ**

**СОГЛАСОВАНО**

Старший методист

*Лоне*

М.В. Отс

Методист по ИТ

*Сергеев -*

Т.А. Сергеева