

государственное бюджетное профессиональное образовательное учреждение
«Нытвенский многопрофильный техникум»

УТВЕРЖДАЮ
Директор
_____ Д.И. Геберт
« 5 » сентября 2023 г.



Фонд оценочных средств

по учебной дисциплине

ООУД. 07 Химия

для профессии 13.01.10 Электромонтёр по ремонту и обслуживанию
электрооборудования (по отраслям)

Нытва, 2023

Содержание

1. Паспорт фонда оценочных средств.....	3
2. Результаты освоения учебной дисциплины.....	3
3. Оценка освоения учебной дисциплины.....	4
4. Фонд оценочных средств для текущей и итоговой аттестации по учебной дисциплине «Химия».....	5
5. Литература	56

1. Паспорт фонда оценочных средств

Фонд оценочных средств предназначен для проведения текущей и промежуточной аттестации по ООУД.07 Химия.

2. Результаты освоения учебной дисциплины ООУД.07 химия.

В результате освоения Химии обучающийся должен достичь результатов, предусмотренных ФГОС среднего профессионального образования.

Освоение содержания учебной дисциплины «Химия», обеспечивает достижение студентами следующих результатов:

- личностных:
 - чувство гордости и уважения к истории и достижениям отечественной химической науки; химически грамотное поведение в профессиональной деятельности и в быту при обращении с химическими веществами, материалами и процессами;
 - готовность к продолжению образования и повышения квалификации в избранной профессиональной деятельности и объективное осознание роли химических компетенций в этом;
 - умение использовать достижения современной химической науки и химических технологий для повышения собственного интеллектуального развития в выбранной профессиональной деятельности;
- метапредметных:
 - использование различных видов познавательной деятельности и основных интеллектуальных операций (постановки задачи, формулирования гипотез, анализа и синтеза, сравнения, обобщения, систематизации, выявления причинно-следственных связей, поиска аналогов, формулирования выводов) для решения поставленной задачи, применение основных методов познания (наблюдения, научного эксперимента) для изучения различных сторон химических объектов и процессов, с которыми возникает необходимость сталкиваться в профессиональной сфере;
 - использование различных источников для получения химической информации, умение оценить ее достоверность для достижения хороших результатов в профессиональной сфере;
- предметных:
 - сформированность представлений о месте химии в современной научной картине мира; понимание роли химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач;
 - владение основополагающими химическими понятиями, теориями, законами и закономерностями; уверенное пользование химической терминологией и символикой;
 - владение основными методами научного познания, используемыми в химии: наблюдением, описанием, измерением, экспериментом; умение обрабатывать, объяснять результаты проведенных опытов и делать выводы; готовность и способность применять методы познания при решении практических задач;
 - сформированность умения давать количественные оценки и производить расчеты по химическим формулам и уравнениям;
 - владение правилами техники безопасности при использовании химических веществ;
 - сформированность собственной позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников.

- **В результате изучения дисциплины обучающийся должен обладать компетенциями:** -общие компетенции, включающие в себя способность:
- ОК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности, применительно к различным контекстам.
- ОК 02. Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации и информационные технологии для выполнения задач профессиональной деятельности.
- ОК 03. Планировать и реализовывать собственное профессиональное и личностное развитие, предпринимательскую деятельность в профессиональной сфере, использовать знания по финансовой грамотности в различных жизненных ситуациях.
- ОК 04. Эффективно взаимодействовать и работать в коллективе и команде.
- ОК 05. Осуществлять устную и письменную коммуникацию на государственном языке с учетом особенностей социального и культурного контекста.
- ОК 06. Проявлять гражданско-патриотическую позицию, демонстрировать осознанное поведение на основе традиционных общечеловеческих ценностей, в том числе с учетом гармонизации межнациональных и межрегиональных отношений, применять стандарты анти коррупционного поведения.
- ОК 07. Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания по изменению климата, принципы бережливого производства эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях.
- ОК 08. Использовать средства физической культуры для сохранения и укрепления здоровья в процессе профессиональной деятельности и поддержания необходимого уровня физической подготовленности.
- ОК 09. Пользоваться профессиональной документацией на государственном и иностранном языках.

3. Оценка освоения учебной дисциплины

ФОС включает в себя оценочные средства, предназначенные как для проведения промежуточной аттестации (дифференцированного зачёта), так и для проведения текущего контроля знаний студентов.

Промежуточная аттестация

Дифференцированный зачёт проводится по окончании изучения учебной дисциплины «Химия». Для проведения дифференцированного зачёта используются тестовые задания.

Тестовые задания представлены в 1 варианте, который содержит 30 тестовых заданий, в том числе с выбором одного правильного ответа из нескольких предложенных — 20 заданий, с выбором 3-х правильных ответов из нескольких предложенных — 10 заданий.

Текущий контроль

Включает в себя оценочные средства, предназначенные для проведения оперативного контроля знаний и умений обучающихся.

Для осуществления текущего контроля по темам изучаемой дисциплины используются следующие типы заданий:

Устный опрос

Письменный опрос

Сообщения и рефераты

Самостоятельная работа

Тестирование

РАЗДЕЛ I. ОБЩАЯ И НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.

Тема 1.1. Химия — наука о веществах

Устный опрос №1

1. Дайте определения следующим понятиям: вещество, атом, молекула, химический элемент.
2. Простые и сложные вещества. Приведите 2-3 примера.
3. Аллотропные модификации. Приведите 2-3 примера.
3. Что такое относительная атомная масса? Каким образом она определяется?
4. Что такое относительная молекулярная масса? Каким образом она определяется?
5. Что такое валентность? Каким образом она определяется?
6. Сформулируйте закон сохранения массы веществ. Кто является его автором?
7. Сформулируйте закон постоянства состава веществ. Кем и когда он был открыт?
8. Сформулируйте закон Авогадро и следствие из него.

Письменный опрос №1

1. Заполните таблицу по приведенному списку: кирпич, поваренная соль, мел, железная кнопка, вода, сахар, свеча, колба, уксусная кислота, гвоздь, тетрадь, крахмал, карандаш, серная кислота, углекислый газ, книга, стеклянная воронка, спирт.

Вещество	Тело

2. Приведите два примера химических явлений, встречающихся в быту. Укажите признаки химических реакций.
3. Допишите приведенные ниже фразы, вставив слова «химический элемент», «атом», «молекула».

_____ кислорода состоят из _____ одного _____

_____ содержат два _____

В состав _____ воды входят _____ двух _____ ,
одним из которых является кислород.

4. Вычислите относительные молекулярные массы веществ по их формулам: Fe_2O_3 , H_2SO_4 , CuO , P_2O_5 , CS_2 , HNO_3 .

Сообщения и рефераты №1

1. Биотехнология и генная инженерия – технологии XXI века.
2. Нанотехнология как приоритетное направление развития науки и производства.
3. Современные методы обеззараживания воды.
4. Аллотропия металлов и неметаллов.

Тема 1.2. Периодический закон Д.И. Менделеева. Строение атома.

Устный опрос №2

1. Открытие Д.И. Менделеевым периодического закона.
2. Каково строение периодической системы Д.И. Менделеева?
3. Каково строение атома?

- Какие элементарные частицы входят в состав атомного ядра? Как их определить по периодической системе?
- Каково строение электронных оболочек атомов элементов малых периодов.
- Каковы особенности строения электронных оболочек атомов элементов больших периодов (переходных элементов).
- Дайте определение атомной орбитали.
- Современная формулировка Периодического закона. Значение Периодического закона и Периодической системы Д.И. Менделеева для развития науки и понимания химической картины мира.

Письменный опрос №2

Вариант I.

- Запишите историческую и современную формулировки Периодического закона. Почему историческая формулировка в начале 20 века оказалась не совсем точной?
- Составьте схемы строения атомов элементов: углерода, фтора, магния, серы, кальция. Определите для атомов этих элементов число протонов и нейтронов.
- Приведите в соответствие:

Электронная формулаЭлемент
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	Cl
$...3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$	Mg
$...3s^2 3p^6$	Zn
$...3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^2$	Br
$...3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^5$	Ar
	Ge

Заполните таблицу:

Электронная формула	Элемент

- Зарисуйте схемы строения атома Ne и иона Mg^{2+} ; атома Ar и иона Ca^{2+} . Что общего в каждой паре частиц? В чем различие?

Вариант II.

- В какой группе и в каком периоде периодической системы элементов Д.И. Менделеева находится элемент с порядковым номером 42?
- В какой группе и в каком периоде периодической системы находится элемент с порядковым номером 51?
- Какой из элементов — литий или калий — обладает более выраженными металлическими свойствами? Почему?
- Какой элемент четвертого периода периодической системы Д.И. Менделеева является наиболее типичным металлом? Почему?
- Какие соединения с водородом образуют элементы главной подгруппы VI группы?
- Напишите формулы водородных и высших кислородных соединений p-элементов IV группы периодической системы.
- Опишите химические свойства элемента с порядковым номером 23 по его положению в периодической системе.
- На основании положения кальция в периодической системе элементов Д.И. Менделеева напишите формулы его высшего оксида, гидроксида и хлорида.
- Один из элементов, предсказанных _____ Д.И. Менделеевым, образует оксид, массовая доля кислорода в котором составляет 0,305. Элемент проявляет в этом оксиде степень окисления, равную +4. Определите относительную атомную массу этого элемента и назовите его.
- Какой элемент пятого периода периодической системы Д.И. Менделеева является наиболее типичным неметаллом? Почему?

Практическое задание № 3. Лабораторная работа №1 «Моделирование построения Периодической таблицы химических элементов»

Тестирование №2.

1. В чем физический смысл номера периода:
А) показывает количество электронов на внешнем энергетическом уровне;
Б) показывает количество энергетических уровней;
В) соответствует валентности элемента.
 2. В побочные подгруппы периодической системы входят:
А) химические элементы малых периодов;
Б) химические элементы больших периодов;
В) химические элементы малых и больших периодов.
 3. Атомный радиус с увеличением заряда ядра в главной подгруппе:
А) увеличивается; Б) уменьшается; В) не изменяется.
 4. Элементарная частица ядра атома, определяющая его заряд:
А) нейтрон; Б) протон; В) электрон.
 5. Каков характер свойств высшего оксида химического элемента № 16:
А) основной; Б) амфотерный; В) кислотный.
 6. Чем различаются ядра изотопов:
А) числом протонов и числом нейтронов; Б) числом протонов; В) числом нейтронов.
 7. Какой элемент проявляет наиболее ярко выраженные неметаллические свойства:
А) кислород; Б) сера; В) селен.
 8. Какой элемент проявляет наиболее ярко выраженные металлические свойства:
А) литий; Б) рубидий; В) калий.
 9. Ядро атома состоит из:
А) протонов и электронов; Б) электронов и нейтронов; В) нейтронов и протонов.
 10. Как изменяются свойства элементов внутри периода с увеличением заряда ядер их атомов:
А) плавно; Б) скачкообразно; В) не изменяются.
- Ответы: 1-Б, 2- Б, 3 - А, 4 – Б, 5 – В, 6 – В, 7 – А, 8 – Б, 9 – В, 10 – А.

Тестирование №3.

1. Какие элементарные частицы входят в состав атомного ядра:
А) только протоны
Б) только нейтроны
С) протоны и нейтроны
Д) нейтроны и электроны
2. Экспериментально обнаружил электроны в составе атомов и дал им название ученый-физик:
А) Дж.Томсон в конце XIX в.
Б) Ж.Перрен в XIX в.
С) Стони в XIX в.
Д) Э.Резерфорд в XX в.
3. Массу, равную массе атома водорода (принятой в химии за единицу), и заряд +1 имеют следующие элементарные частицы:
А) нейтроны
Б) электроны
С) ионы
Д) протоны
4. При подаче высокого напряжения на электроды в вакууме было обнаружено явление, названное катодными лучами. Катодные лучи оказались:
А) потоком электронов от анода к катоду
Б) потоком электронов от катода к аноду
С) потоком протонов от анода к катоду

D) потоком протонов от катода к аноду

5. Определите число электронов в атоме железа:

A) 26

B) 30

C) 56

D) 55

6. В основе ядерных процессов лежит изменение:

A) числа электронов в атоме

B) числа нейтронов в ядре атома

C) числа протонов в ядре атома

D) массы атома

7. Какие частицы называются изотопами:

A) атомы, имеющие одинаковое число протонов и нейтронов в ядре

B) атомы, имеющие одинаковый заряд, но разную массу

C) атомы с разным зарядом ядра, но с одинаковой массой

D) разновидность атомов одного и того же элемента, имеющую разное число электронов

8. Тритий - это изотоп:

A) титана

B) водорода

C) хлора

D) гелия

9. Электроны атомной оболочки находятся на некотором расстоянии от ядра атома, но не притягиваются к положительно заряженному ядру, потому что:

A) электроны в атоме постоянно движутся вокруг ядра

B) электроны в атоме не имеют отрицательного заряда

C) электроны сильно удалены от ядра

D) заряд ядра меньше, чем заряд электронов

10. Число электронов на внешнем энергетическом уровне электронной оболочки атома для химических элементов главных подгрупп равно:

A) номеру ряда в таблице Менделеева

B) номеру периода в таблице Менделеева

C) относительной атомной массе химического элемента

D) номеру группы

11. Максимальное число электронов на втором энергетическом уровне в атоме:

A) два

B) восемь

C) четыре

D) один

12. Выберите верное утверждение:

A) чем меньше запас энергии электрона, тем меньше по размерам его орбиталь

B) чем больше запас энергии электрона, тем меньше по размерам его орбиталь

C) размеры орбиталей электронов связаны с количеством электронов на данной орбитали

D) размер орбитали не зависит от энергии электрона

13. Выберите два элемента, свойства которых будут повторяться, если конфигурации их внешних энергетических уровней:

A) $2s^2$ и $3s^23p^6$

B) $2s^22p^6$ и $3s^23p^6$

C) $2s^2$ и $2s^22p^5$

D) $1s^2$ и $1s^1$

14. Выберите химический элемент, который отличается от остальных по химическим свойствам (активности):

A) №5

- В) 18
 С) №2
 D) №10
15. Атом элемента имеет электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня $3s^1$. Для него наиболее характерное свойство:
 А) отдавать и принимать электроны
 В) принимать электроны
 С) не изменять степень окисления в химических реакциях
 D) отдавать электроны
16. Укажите неверное утверждение:
 А) в пределах одной и той же группы (в главной подгруппе) уменьшается радиус атома
 В) в пределах одной и той же группы (в главной подгруппе) увеличиваются заряды атомных ядер
 С) в пределах одной и той же группы (в главной подгруппе) увеличиваются металлические свойства элемента
 D) в пределах одной и той же группы (в главной подгруппе) растет число энергетических уровней в атоме
17. Как называются радиоактивные лучи, которые не несут электрического заряда:
 А) бетта-лучи
 В) кислородный газ
 С) гамма-лучи
 D) альфа-лучи
18. На одном р-подуровне не может находиться:
 А) 1 электрон
 В) 6 электронов
 С) 8 электронов
 D) 2 электрона
19. Элемент с порядковым номером 15, имеет:
 А) пять внешних электронов в конфигурации $3s^33p^2$
 В) пять внешних электронов в конфигурации $3s^03p^5$
 С) пять внешних электронов в конфигурации $3s^23p^3$
 D) пять внешних электронов в конфигурации $3s^13p^4$
20. Какую минимальную и максимальную валентность имеет сера в химических соединениях:
 А) II и VI
 В) IV и VI
 С) II и IV
 D) I и II

Ответы

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Вариант	С	С	D	В	А	С	В	В	А	D	В	С	В	А	D	А	С	С	С	А

Сообщения и рефераты №2.

1. Жизнь и деятельность Д.И. Менделеева.
2. «Периодическому закону будущее не грозит разрушением...».
3. Синтез 114-го элемента – триумф российских физиков-ядерщиков.
4. Изотопы водорода.
5. Использование радиоактивных изотопов в технических целях.
6. Рентгеновское излучение и его использование в технике и медицине.

Тема 1.3. Строение вещества.

Устный опрос №3.

1. Охарактеризуйте понятие «ионная связь». Каков механизм его образования?
1. Охарактеризуйте понятия «катионы» и «анионы». Какие группы катионов и анионов вы знаете?
2. Какими физическими свойствами характеризуются вещества с ионными кристаллическими решетками?
3. Какую химическую связь называют ковалентной? Какие признаки учитывают при классификации ковалентных связей?
4. Каковы механизмы образования ковалентной связи?
5. Какими особенностями характеризуется строение атомов металлов?
6. Охарактеризуйте понятие «металлическая связь». Что сближает эту связь с ионной и ковалентной связями?
7. Что представляет собой металлическая кристаллическая решетка?
8. Что такое смесь? Какие типы смесей различают по агрегатному состоянию образующих их веществ? Какие типы смесей различают по признаку однородности?
9. Охарактеризуйте понятие «дисперсная система». Чем дисперсная система отличается от остальных смесей?
10. Какие системы называют грубодисперсными? На какие группы они делятся? Какой признак лежит в основе такой классификации?
12. Дайте определение понятия «электроотрицательность».

Письменный опрос №3.

1. Запишите определения:

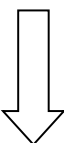
Ковалентная связь - это _____

Ионная связь – это _____

Металлическая связь – это _____

Водородная связь – это _____

2. Составьте схему «Виды химической связи».



3. Приведенные формулы веществ распределите по видам связи: NaCl, CS₂, CH₄, Cl₂, BaI₂, Fe, MgS, NH₃, O₂, Cu, SO₂, P₂O₅, I₂, CaO, HCl, NO.

4. Приведите в соответствие:

Вещество

Тип

химической связи

O₂

ионная

KBr

ковалентная полярная

H₂S

ковалентная неполярная

MgO

ковалентная полярная

SO₃

ионная

Cu

ковалентная полярная

CH₄

ковалентная неполярная

I₂

Внесите данные в таблицу:

Вещество	Тип химической связи

5. Расположите эти вещества в порядке усиления полярности связи: HI, HF, HBr, HCl: _____

Тестирование № 4.

1. Для твердых веществ с ионной кристаллической решеткой характерна низкая:
 - а) температура плавления; б) энергия связи; в) растворимость в воде; г) летучесть.
2. Наибольшую температуру плавления имеет вещество, формула которого:
 - а) CH_4 ; б) SiO_2 ; в) KCl г) Sn
3. Какие частицы образуют кристалл нитрата натрия?
 - а) Атомы Na , N , O ; б) ионы Na^+ , N^{5+} , O^{2-} ; в) молекулы NaNO_3 ; г) ионы Na^+ , NO_3^- .
4. Укажите вещество, которое в твердом состоянии имеет атомную кристаллическую решетку:
 - а) алюминий; б) хлор; в) бор; г) оксид кальция.
5. Укажите молекулу с наибольшей энергией связи:
 - а) фтороводород; б) хлороводород; в) бромоводород; г) йодоводород.
6. Выберите пары веществ, все связи в которых ковалентные:
 - а) NaCl , HCl ; б) CO_2 , NO ; в) CH_3Cl , CH_3K ; г) SO_2 , MgO .
7. Какая химическая связь возникает между атомами элементов с порядковыми номерами 8 и 16?
 - а) ионная б) ковалентная полярная в) ковалентная неполярная г) водородная
8. Связь в соединении, образованном атомом водорода и элементом, имеющем распределение электронов в атоме 2,8,6, является:
 - а) ионной б) ковалентной полярной в) ковалентной неполярной г) металлической
9. В ковалентных водородных соединениях состава $\text{H}_x\text{Э}$ число общих электронных пар равно:
 - а) 1 б) 2 в) 3 г) 4
10. К веществам молекулярного строения относится:
 - а) CaO б) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ в) KF г) $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$
11. Немолекулярное строение имеет каждое из двух веществ:
 - а) O_2 и S_8 б) Fe и NaCl в) CO и Mg г) Na_2CO_3 и I_2 (тв)
12. Наиболее электроотрицательным элементом из перечисленных является:
 - а) кремний б) азот в) фосфор г) калий
13. Если вещество хорошо растворимо в воде, имеет высокую температуру плавления, электропроводно, то его кристаллическая решетка
 - а) молекулярная б) атомная в) ионная г) металлическая
14. Атомная кристаллическая решетка характерна для
 - а) алюминия и карбида кремния б) серы и йода в) оксида кремния и хлорида натрия г) алмаза и бора
15. Атомную кристаллическую решетку *не* образует
 - а) кремний б) германий в) алюминий г) углерод
16. Вещество светло-серого цвета, пластично, хорошо проводит тепло и электрический ток. Его кристаллическая решетка
 - а) молекулярная б) атомная в) ионная г) металлическая

Ответы:

Вопрос	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
Ответ	г	б	г	в	а	б	б	б	а	б	б	б	в	г	в	г

Тестирование № 5

1. Каждый период Периодической системы Д.И. Менделеева заканчивается
 - а) металлом б) галогеном в) инертным газом
2. Предельное число электронов на внешнем уровне для каждого элемента, кроме водорода и гелия
 - а) 6 б) 8 в) 10
3. Тенденцию к отдаче электронов с внешнего уровня имеют атомы
 - а) металлов б) неметаллов в) инертных газов
4. Атомам металлов легче отдать
 - а) один электрон б) два электрона в) три электрона
5. С увеличением радиуса атомов металлов их способность отдавать электроны

- а) уменьшается б) увеличивается в) не изменяется
- 6.**Тенденцию к принятию недостающих до завершения внешнего энергетического уровня электронов имеют атомы
а) металлов б) неметаллов в) инертных газов
- 7.**Атомам неметаллов легче принять
а) один электрон б) два электрона в) три электрона
- 8.**С увеличением радиуса атомов неметаллов способность присоединять электроны
а) уменьшается б) увеличивается в) не изменяется
- 9.**Атомы, отдавая или присоединяя электроны, превращаются в
а) молекулы б) другие атомы в) ионы
- 10.**Химическая связь между ионами называется
а) ковалентной б) ионной в) металлической
- 11.**Между атомами неметаллов образуется химическая связь
а) ковалентная б) ионная в) металлическая
- 12.**В результате ковалентной связи образуются
а) ионы б) общие электронные пары в) другие атомы
- 13.**Между атомами водорода в молекуле водорода образуется связь
а) одинарная б) двойная в) тройная
- 14.**Между атомами азота в молекуле азота образуется связь
а) одинарная б) двойная в) тройная
- 15.**При взаимодействии двух атомов одного и того же неметалла возникает ковалентная связь
а) полярная б) неполярная в) донорно-акцепторная
- 16.**При взаимодействии двух атомов разных неметаллов возникает ковалентная связь
а) полярная б) неполярная в) донорно-акцепторная
- 17.**Способность атомов одного химического элемента оттягивать к себе общие электронные пары называется ...
а) ионизацией б) электроотрицательностью в) нейтрализацией
- 18.**Самый электроотрицательный элемент в таблице Д.И. Менделеева
а) бром б) хлор в) фтор
- 19.**Связь в металлах и сплавах между атом-ионами посредством обобществленных электронов называется
а) ковалентной б) металлической в) ионной

Ответы к тесту:

Вопрос	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19
Ответ	в	б	а	а	б	а	а	а	в	б	а	б	а	в	б	а	б	в	б

Сообщения и рефераты № 3

- 1.Плазма - четвертое состояние вещества.
- 2.Аморфные вещества в природе, технике, быту.

Тема 1.4. Растворы. Электролитическая диссоциация.

Устный опрос № 4.

1. Строение молекулы воды.
2. Почему вода является хорошим растворителем?
3. Дайте определения следующим понятиям: раствор, растворение, растворимость веществ, насыщенные, ненасыщенные, пересыщенные растворы.
4. Какие вещества называются электролитами и неэлектролитами? Приведите 2-3 примера.
5. Что такое электролитическая диссоциация?
6. Степень электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты.
7. Основные положения теории электролитической диссоциации.

8. Кислоты как электролиты.
9. Основания как электролиты.
10. Соли как электролиты.
11. Реакции ионного обмена в водных растворах. В каких случаях они протекают до конца?

Письменный опрос № 4.

1. Запишите диссоциацию следующих веществ.
 $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$; $\text{Ba}(\text{OH})_2$; CaCl_2 ; Na_3PO_4 ; PbCO_3 ; HNO_3 .
2. Запишите полные и сокращенные уравнения химических реакций.
 1. $\text{KOH} + \text{HCl} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
 2. $\text{K}_2\text{S} + \text{CuSO}_4 = \text{CuS} + \text{K}_2\text{SO}_4$
 3. $\text{BaCl}_2 + 2\text{KNO}_3 = \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{KCl}$
3. Составьте уравнения реакций в молекулярном, полном ионном и сокращенном ионном виде между следующими веществами:
 1. $\text{NaOH} + \text{HCl} =$
 2. $\text{K}_2\text{S} + \text{MgSO}_4 =$
 3. $\text{MgCl}_2 + \text{NaNO}_3 =$
 4. $\text{HgO} + \text{H}_2\text{SO}_4 =$
 5. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{Ba}(\text{OH})_2 =$
 6. $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 =$
 7. $\text{MgCO}_3 + \text{HNO}_3 =$
 8. $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{KNO}_3 =$
 9. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_3\text{PO}_4 =$
 10. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HNO}_3 =$
4. Напишите молекулярные и ионные уравнения реакций между растворами:
 1. серной кислоты и хлорида бария
 2. гидроксида калия и фосфорной кислоты
 3. карбоната натрия и нитрата свинца
 4. соляной кислоты и нитрата серебра
 5. хлорида бария и сульфата меди (II)
 6. гидроксида кальция и азотной кислоты
 7. гидроксида калия и сернистой кислоты
 8. бромида аммония и гидроксида натрия
 9. нитрата алюминия и гидроксида калия
 10. карбоната натрия и азотной кислоты

Самостоятельная работа №1.

Вариант I

1. Напишите уравнения электролитической диссоциации следующих веществ:
 AlCl_3 , HNO_3 , Na_2SO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, H_2SO_4 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, K_3PO_4 , $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$.
2. Допишите уравнения реакций, составьте полное и сокращенное ионное уравнение:
 - а) $\text{CuSO}_4 + \text{KOH}$;
 - б) $\text{AgNO}_3 + \text{FeCl}_2$;
 - в) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl}$;
 - г) $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2$.

Вариант II.

1. Напишите уравнения электролитической диссоциации следующих веществ:
 CaBr_2 , Na_3PO_4 , H_2CO_3 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, HCl , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, K_2SO_3 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$.
2. Допишите уравнения реакций, составьте полное и сокращенное ионное уравнение:
 - а) $\text{ZnCl}_2 + \text{NaOH}$;
 - б) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{HNO}_3$;
 - в) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$;
 - г) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$.

Тестирование № 6.

Вариант I.

1. Укажите вещество, которое в растворе полностью распадается на ионы

- а) карбонат кальция б) вода в) серная кислота г) гидроксид цинка
2. Укажите вещество, раствор которого не проводит электрический ток:
- а) хлорид магния б) сульфат бария в) гидроксид натрия г) хлороводород
3. К электролитам относится:
- а) H_2 б) MgO в) $Cu(OH)_2$ г) Na_2SO_4
4. К неэлектролитам относится:
- а) кислород б) нитрат магния в) гидроксид калия г) сульфид натрия
5. Катионы металла и анионы кислотного остатка образуются при диссоциации:
- а) хлорида серебра б) оксида кальция в) сульфата калия г) гидроксида бария
6. Укажите формулу вещества, при диссоциации которого в качестве катионов образуются только ионы H^+ .
- а) H_2SiO_3 б) NaH в) H_2SO_4 г) $NaOH$
7. К электролитам относится каждое из двух веществ:
- а) хлорид натрия и хлорид серебра б) гидроксид натрия и гидроксид железа (II)
- в) оксид бария и оксид алюминия г) карбонат натрия и карбонат калия
8. Укажите ряд формул веществ, при диссоциации которых в качестве катионов образуются только ионы металлов.
- а) $AlCl_3$, $NaOH$, $Fe(NO_3)_3$ б) KOH , $Cu(OH)_2$, $MgSO_4$
- в) $Ba(OH)_2$, $AgNO_3$, $Fe(OH)_3$ г) $CaCO_3$, $AlCl_3$, $Mg(OH)_2$
9. Сумма коэффициентов в уравнении электролитической диссоциации сульфата алюминия равна а) 3 б) 4 в) 5 г) 6
10. Сумма коэффициентов в уравнении электролитической диссоциации нитрата железа (III) равна а) 3 б) 4 в) 5 г) 6

Ответы: 1 – В, 2 – Б, 3 – Г, 4 – А, 5 – В, 6 – В, 7 – Г, 8 – А, 9 – Г, 10 - В

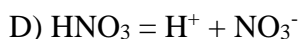
Вариант II.

1. Укажите вещество, которое в растворе полностью распадается на ионы.
- а) сульфат бария б) вода в) гидроксид меди (II) г) соляная кислота
2. Укажите вещество, раствор которого не проводит электрический ток:
- а) нитрат бария б) гидроксид калия в) хлорид серебра г) серная кислота
3. К электролитам относится:
- а) O_2 б) CaO в) $CuCl_2$ г) $CaCO_3$
4. К неэлектролитам относится:
- а) водород б) нитрат кальция в) гидроксид натрия г) серная кислота
5. Катионы металла и анионы кислотного остатка образуются при диссоциации:
- а) гидроксида цинка б) оксида магния в) сульфида цинка г) хлорида натрия
6. Укажите формулу вещества, при диссоциации которого в качестве катионов образуются только ионы H^+ .
- а) H_2SiO_3 б) HNO_3 в) Na_2SO_4 г) KOH
7. К электролитам относится каждое из двух веществ:
- а) сульфид натрия и сульфид серебра б) гидроксид калия и гидроксид цинка
- в) оксид бария и оксид железа (II) г) хлорид натрия и хлорид калия
8. Укажите ряд формул веществ, при диссоциации которых в качестве катионов образуются только ионы металлов.
- а) $AlCl_3$, $Cu(OH)_2$, $Fe(NO_3)_3$ б) KOH , $Al(NO_3)_3$, $MgSO_4$
- в) $Ba(OH)_2$, $AgNO_3$, $Fe(OH)_3$ г) $CuSO_4$, $AlCl_3$, $Fe(OH)_2$
9. Сумма коэффициентов в уравнении электролитической диссоциации карбоната натрия равна а) 3 б) 4 в) 5 г) 6
10. Сумма коэффициентов в уравнении электролитической диссоциации хлорида алюминия равна а) 3 б) 4 в) 5 г) 6

Ответы: 1 – Г, 2 – В, 3 – В, 4 – А, 5 – Г, 6 – Б, 7 – Г, 8 – Б, 9 – Б, 10 - В

Тестирование № 7.

1. Лампочка прибора для определения электропроводности загорится, если электроды поместить в:
- A) жидкий азот
 - B) гидроксид меди (II)
 - C) расплав хлорида калия
 - D) в дистиллированную воду
2. Не является электролитом:
- A) расплав гидроксида калия
 - B) водный раствор соляной кислоты
 - C) жидкий кислород
 - D) водный раствор сульфата меди (II)
3. Раствор какого из данных веществ является электролитом:
- A) спирта
 - B) соли
 - C) сахара
 - D) глюкозы
4. Что такое электролитическая диссоциация:
- A) процесс образования молекул
 - B) самораспад вещества на отдельные молекулы
 - C) процесс распада электролита на отдельные атомы
 - D) процесс распада вещества на ионы при расплавлении или растворении в воде
5. Какие вещества называют кристаллогидратами:
- A) твердые вещества, реагирующие с водой
 - B) твердые вещества, в состав которых входит химически связанная вода
 - C) твердые вещества, не растворимые в воде
 - D) твердые вещества, растворимые в воде
6. Формула для вычисления степени диссоциации:
- A) N_A/N_B
 - B) N_P/N_D
 - C) N_0/N_B
 - D) N_D/N_P
7. Какой цвет имеет гидратированный ион меди Cu^{2+} :
- A) голубой
 - B) желтый
 - C) белый
 - D) не имеет цвета
8. Как называются электролиты, которые при диссоциации образуют катионы водорода и анионы кислотного остатка:
- A) оксиды
 - B) соли
 - C) кислоты
 - D) основания
9. Процесс диссоциации азотной кислоты можно выразить уравнением диссоциации:
- A) $\text{HNO}_3 = \text{H}^+ + 3\text{NO}^-$
 - B) $\text{HNO}_3 = 3\text{H}^+ + 3\text{NO}^-$
 - C) $\text{HNO}_3 = \text{H}^{+1} + \text{NO}_3^{-1}$



10. Все общие свойства оснований обусловлены наличием:

- A) анионов кислотного остатка
- B) катионов водорода
- C) гидроксид-ионов
- D) катионов металлов

11. Процесс диссоциации гидроксида кальция можно выразить уравнением диссоциации:

- A) $\text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Ca}^{+2} + 2\text{OH}^{-1}$
- B) $\text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$
- C) $\text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Ca}^{+2} + \text{OH}^-$
- D) $\text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Ca}^{2+} + \text{OH}^-$

12. Какая из данных кислот является сильной:

- A) угольная
- B) ортофосфорная
- C) серная
- D) кремниевая

13. Диссоциация угольной кислоты является обратимой реакцией, так как эта кислота:

- A) слабый электролит
- B) растворима в воде
- C) изменяет цвет индикатора
- D) сильный электролит

14. Что означает выражение "степень диссоциации кислоты равна 25 %":

- A) 25 % всех частиц в растворе кислоты - молекулы
- B) 25 % всех молекул кислоты диссоциируют на ионы
- C) 25 % всех частиц в растворе кислоты - ионы
- D) 25 % всех молекул кислоты не диссоциируют на ионы

15. Какие ионы не могут присутствовать в растворе одновременно:

- A) Cu^{2+} и OH^-
- B) Cu^{2+} и SO_4^{2-}
- C) Na^+ и SiO_3^{2-}
- D) H^+ и Br^-

16. При диссоциации какого вещества образуется больше всего ионов:

- A) сероводородная кислота
- B) сульфат железа (III)
- C) ортофосфорная кислота
- D) угольная кислота

Ответы

Вопрос	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
Ответ	C	C	B	D	B	D	A	C	D	C	B	C	A	B	A	B

Сообщения и рефераты № 4.

1. Растворы вокруг нас.
2. Вода как реагент и как среда для химического процесса.
3. Типы растворов.
4. Жизнь и деятельность С. Аррениуса.
5. Устранение жесткости воды на промышленных предприятиях.

Тема 1.5. Классификация веществ. Простые вещества

Устный опрос № 5.

1. Особенности строения атомов металлов.

2. Общие способы получения металлов. Понятие о металлургии: пирометаллургия, гидрометаллургия, электрометаллургия.
3. Физические свойства металлов. Сплавы.
4. Ряд активности металлов.
5. Коррозия металлов. Меры борьбы с коррозией.
6. Особенности строения атомов неметаллов.
7. Зависимость свойств неметаллов от их положения в Периодической системе.
8. Охарактеризуйте восстановительные свойства неметаллов.
9. Охарактеризуйте окислительные свойства неметаллов.

Письменный опрос № 5.

1. Допишите правильный ответ:

1. Какое вещество используют в медицине, для приведения человека в чувства _____.
2. Выброс, каких газов приводит к образованию кислотных дождей _____.
3. Самое распространенное вещество на Земле - _____.
4. Для получения газированной воды используют _____ газ.
5. Это газообразное соединение углерода является сильным ядом _____.
6. Это вещество получается в результате полного горения фосфора _____.
7. Самый активный галоген _____.
8. Газ, защищающий поверхность Земли от ультрафиолетовых лучей _____.
9. Самое твердое вещество - _____.
10. Спиртовой раствор какого галогена используют в медицине для обеззараживания ран _____.

2. Опишите любой неметалл (O, H, Cl, F, N, S, C, N, P, Si) по схеме:

1. Электронное строение.
2. Свойства простых веществ (физические и химические).
3. Соединения неметалла.
4. Свойства соединений неметалла (физические и химические).
5. Применение.

Тестирование № 8.

Вариант I.

1. От лития к францию у атомов щелочных металлов:

- A. возрастает число валентных электронов
- B. возрастает число энергетических уровней
- C. возрастает электроотрицательность
- D. уменьшается радиус

2. Более сильные восстановительные свойства, чем алюминий, проявляет:

- A. B
- B. Mg
- C. C
- D. Si

3. С соляной кислотой быстрее всех будет взаимодействовать:

- A. железо
- B. алюминий
- C. магний
- D. натрий

4. Алюминий может взаимодействовать со всеми веществами группы:

- A. Cl_2 , NaOH , HCl
- B. Zn , KOH , H_2SO_4
- C. HCl , S , Mg
- D. Fe_2O_3 , K , K_2O

5. Каким способом нельзя устранить временную жесткость воды?

- А. добавлением питьевой соды
 В. кипячением
 С. добавлением известкового молока
 D. добавлением кальцинированной соды
6. В ряду $\text{Na}_2\text{O} \rightarrow \text{MgO} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$ происходит изменение свойств оксидов:
 А. от основных к кислотным
 В. от основных к несолеобразующим
 С. от основных к амфотерным
 D. от амфотерных к основным
7. При взаимодействии натрия с водой образуется гидроксид натрия и _____ .
8. При сгорании железа на воздухе образуется смешанный оксид – железная _____ .
9. Процесс разрушения металла под действием факторов окружающей среды называется _____ .
10. В состав костной ткани входят соли металла _____ .

Ответы

Вопрос	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Ответ	В	В	D	A	D	С	водород	окалина	коррозия	кальция

Вариант II.

1. В ряду $\text{Na} \rightarrow \text{Mg} \rightarrow \text{Al}$:
 А. увеличивается радиус
 В. возрастают восстановительные свойства
 С. увеличивается число валентных электронов
 D. возрастает число электронных слоев
2. Какой из перечисленных металлов легче всего окисляется на воздухе?
 А. алюминий
 В. магний
 С. натрий
 D. бериллий
3. Гидроксид алюминия будет реагировать со всеми веществами группы:
 А. NaNO_3 , NaOH , HCl
 В. SO_3 , KOH , H_2SO_4
 С. HCl , LiOH , K_2SO_4
 D. HNO_3 , Cu(OH)_2 , KOH
4. Что усиливает коррозию металлических изделий, находящихся в воде?
 А. добавление в воду ингибитора коррозии
 В. применение для соединения деталей заклепок из более активного металла
 С. применение для соединения деталей заклепок из менее активного металла
 D. окрашивание деталей
5. И гидроксид натрия, и гидроксид кальция вступают в реакции с группой веществ:
 А. H_2O , CO_2 , HCl
 В. CuO , H_2SO_4 , SO_2
 С. HNO_3 , Zn(OH)_2 , SO_3
 D. CuCl_2 , NaCl , H_2S
6. В ряду $\text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{FeO} \rightarrow \text{K}_2\text{O}$ свойства оксидов изменяются от:
 А. кислотных к амфотерных
 В. амфотерных к кислотным
 С. амфотерных к основным
 D. кислотных к основным
7. Процесс восстановления металлов из оксидов с помощью алюминия называется _____ .

8. В строительстве используют материал, который «гасят», это оксид металла _____ .
9. Простые вещества – металлы – в реакциях выступают в качестве _____ .
10. В состав гемоглобина крови входят катионы металла _____ .

Ответы

Вопрос	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Ответ	С	С	А	С	С	С	алюмотермия	кальций	восстановитель	железо

Тестирование № 9.

1. Какой заряд ядра атома кислорода:

- A. +1
- B. +6
- C. +8
- D. +16

2. Какой заряд ядра атома кремния:

- A. +14
- B. +28
- C. +3
- D. +4

3. Количество валентных электронов хлора:

- A. 3
- B. 5
- C. 7
- D. 17

4. Количество валентных электронов углерода:

- A. 2
- B. 4
- C. 6
- D. 12

5. Краткая запись электронного строения водорода:

- A. $1s^1$
- B. $1s^2$
- C. $1s^2 2s^1$
- D. $1s^2 2s^2 2p^1$

6. Краткая запись электронного строения азота:

- A. $1s^2 2s^2 2p^5$
- B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
- C. $1s^2 2s^2$
- D. $1s^2 2s^2 2p^3$

7. Возможные валентности серы:

- A. II, III
- B. II, IV
- C. II, IV, VI
- D. II, IV, VI, VIII

8. Возможная валентность фосфора:

- A. I
- B. III
- C. III, V
- D. I, III, V, VII

9. Возможная валентность углерода:

- A. II

- B. II, IV
- C. II, IV, VI
- D. I, III

10. Степень окисления кислорода в оксидах:

- A. +2
- B. -2
- C. +6
- D. -6

11. Степень окисления фтора:

- A. +2
- B. -2
- C. +1
- D. -1

12. Степень окисления кремния:

- A. +2; -2
- B. +4
- C. -4
- D. -4; +4

13. Может быть красным, черным или белым:

- A. кислород
- B. азот
- C. сера
- D. фосфор

14. Основной компонент воздуха:

- A. кислород
- B. азот
- C. хлор
- D. углекислый газ

15. Графит и алмаз состоят из атомов:

- A. фосфора
- B. кремния
- C. углерода
- D. водорода

16. Самый распространенный элемент в земной коре:

- A. кислород
- B. водород
- C. углерод
- D. азот

17. Наиболее горючий газ:

- A. аммиак
- B. водород
- C. сернистый газ
- D. азот

18. Формула оксида углерода (II):

- A. CO
- B. H_2CO_3
- C. CO_2
- D. C_2H_2

19. Формула сернистого газа:

- A. SO
- B. SO_3
- C. SO_2

D. H₂S

20. Формула озона:

A. O

B. O₂

C. O₃

D. N₂

Ответы

Вопрос	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Ответ	C	A	C	B	A	D	C	C	B	B	D	D	D	B	C	A	B	A	C	C

Письменный опрос № 6.

1. Составьте выражения, используя дополнения:

а) атомы большинства металлов на внешнем энергетическом уровне содержат ... число электронов;

б) наличие у металлов общих физических свойств определяется общностью строения их ...;

в) металлы вступают в реакции с простыми веществами ... и со сложными веществами: ..., ..., ...;

г) к общим методам получения металлов относятся: ..., ... и ...;

д) в отличие от атомов неметаллов для атомов металлов характерны только ... степени окисления;

е) в зависимости от температуры плавления металлы делят на две группы: ... и ..., а по плотности на ... и ...;

ж) для обнаружения ионов бария в растворе используют растворы ... кислоты и её солей, при этом выпадает ... осадок ... бария;

з) активные металлы(калий, натрий, кальций и др.) в основном получают ... расплавов их

и) в узлах кристаллических решёток металлов находятся атомы и катионы металлов, между которыми свободно движутся отрицательно заряженные ...;

к) атомы металлов в химических реакциях всегда ... электроны, т.е. выступают в роли ...;

л) к общим физическим свойствам металлов можно отнести ..., ... и ..., высокую ... и ...;

м) о химической активности металла можно судить по его положению в ... металлов, чем ... расположен металл в этом ряду, тем он ... активен;

Дополнения: солями, отдают, гидрометаллургические, водой, левее, легкоплавкие, тяжёлые, сульфат, более, теплопроводность, белый, лёгкие, ковкость, восстановителей, кристаллических решёток, электроны, ЭХРН, кислотами, малое, неметаллами, серной, электролизом, солей, тугоплавкие, положительные, пластичность, пирометаллургические, электрометаллургические, электропроводность.

Сообщения и рефераты № 5.

1. Роль металлов в истории человеческой цивилизации.

2. История развития черной металлургии.

3. История развития цветной металлургии.

4. Современное металлургическое производство.

5. Роль металлов и сплавов в научно-техническом прогрессе.

6. Коррозия металлов и способы защиты от коррозии.

Сообщения и рефераты № 6.

1. Инертные или благородные газы.

2. Рождающие соли - галогены.

3. Защита озонового экрана от химического загрязнения.

4. Реакция горения в быту.

5. История шведской спички.

6. Серная кислота - хлеб химической промышленности.
7. Применение твердого и газообразного оксида углерода (IV).
8. Минералы и горные породы как основа литосферы.
9. Охрана окружающей среды от химического загрязнения.
10. Количественные характеристики загрязнения окружающей среды.
11. Косметические гели.

Тема 1.6. Классификация неорганических соединений и их свойства.

Устный опрос № 6.

1. Оксиды: определение, классификация по различным признакам.
2. Основные, амфотерные и кислотные оксиды. Зависимость характера оксида от степени окисления образующего его металла.
3. Получение оксидов.
4. Химические свойства оксидов.
5. Кислоты: определение, классификация по различным признакам.
6. Химические свойства кислот в свете теории электролитической диссоциации.
7. Особенности взаимодействия концентрированной серной и азотной кислот с металлами.
8. Основания: определение, классификация.
9. Основные способы получения оснований.
10. Химические свойства оснований в свете теории электролитической диссоциации.
11. Разложение нерастворимых в воде оснований.
12. Соли как электролиты. Соли средние, кислые, основные, двойные.
13. Способы получения солей.
14. Химические свойства солей в свете теории электролитической диссоциации.
15. Гидролиз солей.

Письменный опрос № 7.

Вариант I.

1. Запишите определения кислот и оснований.
2. Приведенные формулы веществ распределите по классам:

Оксиды	Основания	Кислоты	Соли

HNO_3 , CO_2 , KOH , P_2O_5 , NaNO_3 , CaSO_4 , MgO , FeCl_3 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, SO_2 , HClO_4 , BaO , Fe_2O_3 , LiOH , H_2SiO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, K_3PO_4 , NaOH , $\text{Sr}(\text{OH})_2$.

3. При помощи периодической системы составьте формулы оксидов следующих элементов: алюминия, углерода, серы, мышьяка, цинка, железа (II). Укажите их характер.
4. Для элементов: Na, Al, Si – составьте формулы высших оксидов и гидроксидов. Расположите гидроксиды по усилению кислотных свойств.

5. Среди перечисленных оксидов укажите основные и кислотные: CaO , SO_2 , P_2O_5 , CuO , FeO , SiO_2 , Mn_2O_7 , BaO , заполните таблицу:

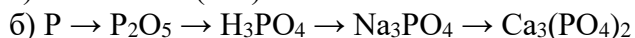
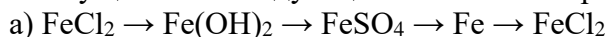
Основные оксиды	Кислотные оксиды

6. Среди перечисленных оснований укажите щелочи и нерастворимые основания: NaOH , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Ba}(\text{OH})_2$, KOH , $\text{Al}(\text{OH})_3$.

Щелочи: _____

Нерастворимые основания: _____

7. Осуществите следующие химические превращения:



8. Напишите уравнения возможных реакций между веществами: оксид калия, оксид фосфора (V), гидроксид бария, серная кислота, йодид калия, нитрат свинца(II).

Вариант II.

1. Запишите определения оксидов и солей.

2. Распределите по классам неорганических веществ следующие соединения и назовите их: $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$, HgCl_2 , HCl , NaOH , FeCl_3 , Cl_2O_7 , HBr , BaO , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, MgCl_2 , KCl , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, KOH , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, P_2O_3 , H_3PO_4 , CuO , SO_2 , Na_2CO_3 , H_2SO_4 .

Оксиды	Основания	Кислоты	Соли

3. При помощи периодической системы составьте формулы гидроксидов следующих элементов: алюминия, углерода, серы, мышьяка, цинка, железа (II). Укажите их характер.

4. Для элементов: Mg, Al, S – составьте формулы высших оксидов и гидроксидов. Расположите гидроксиды по усилению кислотных свойств.

5. Выберите из списка, одноосновные, двухосновные и трехосновные кислоты: H_2SO_4 , H_3PO_4 , HCl , H_2CO_3 , HI , HNO_3 , H_2S , HClO_4 , заполните таблицу:

Одноосновные кислоты	Двухосновные кислоты	Трехосновные кислоты

6. Выпишите из списка только формулы солей и дайте им названия: MgCO_3 , CaO , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, FeSO_4 , KCl , CuO , HF , Na_2SiO_3 , $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$, HPO_3 , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$, H_2SO_3 , Na_2SO_3 , K_2O , KBr , заполнив таблицу:

Формула соли	Название

7. Осуществите следующие химические превращения:



8. Какие из данных веществ будут взаимодействовать между собой? Напишите уравнения реакций и назовите образующиеся вещества:

а) оксид кальция, соляная кислота, оксид серы (IV), гидроксид кальция, гидроксид натрия.

б) азотная кислота, оксид бария, гидроксид натрия, оксид углерода (IV), оксид натрия.

Тестирование № 10.

1. К какому классу неорганических соединений относится $\text{Mg}(\text{OH})_2$?

- A. основные соли
- B. основные оксиды
- C. основания
- D. амфотерные гидроксиды

2. К какому классу неорганических соединений относится P_2O_5 ?

- A. кислородосодержащая кислота
- B. несолеобразующий оксид
- C. кислотный оксид
- D. средняя соль

3. Какова формула дигидрофосфата натрия?

- A. Na_3PO_4
- B. Na_2HPO_4
- C. NaH_2PO_4
- D. NaPO_2

4. Формула кислотного оксида, соответствующего кислоте H_3PO_4 :

- A. P_2O_5
- B. P_2O_3
- C. PH_3
- D. H_3PO_3

5. Какое соединение является представителем кислородосодержащих кислот?

- A. H_2SO_3
- B. HCl

C. H_2S

D. SO_2

6. Какое соединение является представителем нерастворимых оснований?

A. KOH

B. NaOH

C. $\text{Fe}(\text{OH})_2$

D. NH_4OH

7. Укажите ряд соединений, содержащий только растворимые основания:

A. KOH, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, NaOH

B. KOH, $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$

C. $\text{Zn}(\text{OH})_2$, KOH, $\text{Ca}(\text{OH})_2$

D. NaOH, KOH, $\text{Ba}(\text{OH})_2$

8. Определите тип соли KHSO_4 :

A. средняя

B. основная

C. смешанная

D. кислая

9. Определите тип соли $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$:

A. средняя

B. основная

C. смешанная

D. кислая

10. Укажите ряд, содержащий только кислотные оксиды:

A. Na_2O , CaO, CO_2

B. SO_2 , CuO, CrO_3

C. Mn_2O_7 , CuO, CrO_3

D. SO_3 , CO_2 , P_2O_5

11. К какой группе оксидов относится BaO:

A. несолеобразующие

B. амфотерные

C. основные

D. кислотные

12. С каким из перечисленных веществ будет взаимодействовать гидроксид калия:

A. Na_2O

B. SO_3

C. $\text{Ca}(\text{OH})_2$

D. NaCl

13. Какое из веществ при растворении в воде образует кислоту:

A. NaCl

B. CaO

C. SO_3

D. NH_3

14. С разбавленной серной кислотой может взаимодействовать:

A. Ag

B. Fe

C. Cu

D. Pt

15. Едкие щёлочи обладают свойством разрушать растительные и животные ткани.

Таковыми свойствами не обладает:

A. NaOH

B. KOH

C. LiOH

D. Cu(OH)₂

16. С раствором гидроксида калия взаимодействует:

A. Ag

B. Cu

C. Fe

D. Al

17. При термическом разложении какой из указанных солей образуется одновременно основной и кислотный оксиды:

A. CaCO₃

B. NH₄NO₃

C. NaNO₃

D. KClO₃

18. Какое из указанных свойств является характерным для водных растворов кислот:

A. окрашивают растворы метилового оранжевого в жёлтый цвет

B. окрашивают раствор лакмуса в красный цвет

C. окрашивают раствор фенолфталеина в малиновый цвет

D. окрашивают раствор лакмуса в синий цвет

19. Какие пары соединений не могут реагировать между собой:

A. CaO и H₂O

B. Na₂O и SO₃

C. CO₂ и SO₂

D. MgO и CO₂

20. В каком из приведённых уравнений реакций образуется соль и водород:

A. Zn + H₂SO₄ →

B. KOH + HCl →

C. CaO + HNO₃ →

D. Ca + H₂O →

Ответы

Вопрос	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Ответ	C	C	C	A	A	C	D	D	B	D	C	B	C	B	D	D	A	B	C	A

Сообщения и рефераты №7.

1. Серная кислота – «хлеб химической промышленности».

2. Использование минеральных кислот на предприятиях различного профиля.

3. Поваренная соль как химическое сырье.

4. Многоликий карбонат кальция: в природе, в промышленности, в быту.

Тема 1.7. Химические реакции

Устный опрос № 7.

1. Как классифицируют химические реакции по числу и составу реагирующих веществ? Привести примеры реакций каждого типа. Реакции какого типа всегда являются окислительно-восстановительными?

2. Какое вещество называют катализатором? Какие явления называют катализом?

3. Какой процесс называют электролизом?

4. Охарактеризуйте понятие «скорость химической реакции». В каких единицах измеряется и от каких факторов зависит скорость химической реакции?

5. Какие реакции называют необратимыми? Приведите примеры таких реакций и напишите их уравнения?

6. Какие реакции называют обратимыми? В чем заключается химическое равновесие? Как его сместить?

7. Сформулируйте принцип Ле-Шателье. Рассмотрите влияние каждого фактора на смещение химического равновесия?

Письменный опрос № 8.

1. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
 $\text{Na} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2$.

Определите окислитель и восстановитель.

2. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
 $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$.

Определите окислитель и восстановитель.

3. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
 $\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{S} + \text{H}_2\text{O}$.

Определите окислитель и восстановитель.

4. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
 $\text{HI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{I}_2 + \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O}$.

Определите окислитель и восстановитель.

5. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
 $\text{P} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO}_2 + \text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$.

Определите окислитель и восстановитель.

6. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
 $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$.

Определите окислитель и восстановитель.

7. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
 $\text{C} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$.

Определите окислитель и восстановитель.

8. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
 $\text{KMnO}_4 + \text{KBr} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MnSO}_4 + \text{Br}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$.

Определите окислитель и восстановитель.

9. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
 $\text{KI} + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MnSO}_4 + \text{I}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$.

Определите окислитель и восстановитель.

10. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:
 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{I}_2 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$.

Определите окислитель и восстановитель.

11. Напишите уравнения реакций, протекающих на катоде и аноде, а также общее уравнение электролиза расплава бромида калия на инертных электродах.

12. Напишите уравнения реакций, протекающих на аноде и катоде, а также общее уравнение электролиза расплава сульфида натрия на инертных электродах.

13. Напишите уравнения реакций, протекающих на катоде и аноде, а также общее уравнение электролиза расплава хлорида бария на инертных электродах.

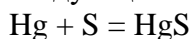
14. Напишите уравнения реакций, протекающих на катоде и аноде, а также общее уравнение электролиза водного раствора хлорида калия на инертных электродах.

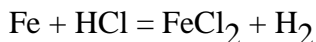
15. Напишите уравнения реакций, протекающих на катоде и аноде, а также общее уравнение электролиза водного раствора нитрата натрия на инертных электродах.

Самостоятельная работа № 2.

1. Определите степень окисления элементов в следующих соединениях: KClO_3 , HClO_4 , $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, H_2 , $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, KNO_3 , H_2SO_3 , H_2S , FeSO_4 , CaSiO_3 , KMnO_4 .

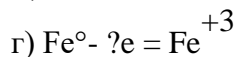
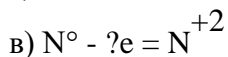
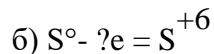
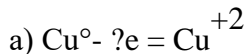
2. Расставьте степени окисления всех элементов в формулах веществ, участвующих в следующей химической реакции:



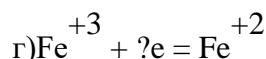
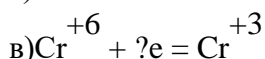
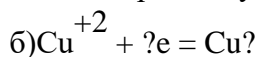
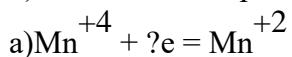


Если с.о. элементов до и после реакции изменяются, то слева напишите слово «да», если не изменяются, то напишите слово «нет».

3.1) Сколько электронов отдано атомами при следующих превращениях?

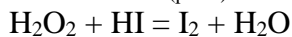
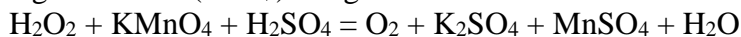
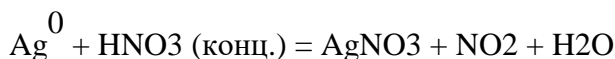
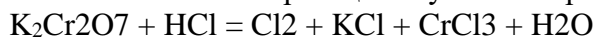


2) Сколько электронов принято ионами при следующих превращениях?



Это процессы окисления или восстановления ?

4. Методом электронного баланса подберите коэффициенты в схемах окислительно-восстановительных реакций и укажите процесс окисления и восстановления:



Тестирование № 11.

1. Растворы каких веществ реагируют между собой с выделением газа:

- А) карбонат натрия и азотная кислота
- В) нитрат меди (II) и гидроксид натрия
- С) гидроксид кальция и азотная кислота
- Д) гидроксид натрия и нитрат калия

2. Сокращенное ионное уравнение $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$ соответствует реакции между:

- А) гидроксидом меди (II) и серной кислотой
- В) газообразным водородом и кислородом
- С) гидроксидом бария и серной кислотой
- Д) гидроксидом калия и кремниевой кислотой

3. Если к раствору сульфата натрия прилить раствор хлорида бария, то образуется:

- А) желтый осадок
- В) выделится газ
- С) белый осадок
- Д) осадка не образуется

4. Сокращенное ионное уравнение $2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ соответствует реакции между:

- А) карбонатом кальция и раствором соляной кислоты
- В) растворами соляной и угольной кислот
- С) карбонатом натрия и раствором гидроксида кальция
- Д) растворами карбоната натрия и серной кислоты

5. Реакция нейтрализации относится к реакциям:

- А) отщепления
- В) замещения
- С) обмена
- Д) присоединения

6. При взаимодействии кислоты с основанием образуется:

- А) соль и водород
- В) соль и вода

С) новая кислота и новая соль

Д) соль и углекислый газ

7. С каким металлом соляная кислота не взаимодействует:

А) медь

В) железо

С) кальций

Д) цинк

8. Какой цвет имеет раствор сульфата меди (II):

А) зеленый

В) белый

С) красно-бурый

Д) голубой

9. В результате взаимодействия хлорида калия с нитратом серебра образуется:

А) осадок

В) газ

С) соли друг с другом не взаимодействуют

Д) вода

10. Составьте полное и сокращенное ионное уравнение реакции между гидроксидом железа (II) и азотной кислотой. Суммы всех коэффициентов в полном и сокращенном ионном уравнениях равны соответственно:

А) 12 и 3

В) 8 и 6

С) 10 и 6

Д) 12 и 6

11. Вычислите количество вещества, выпадающего в осадок при сливании раствора, содержащего 0,2 моль хлорида железа (III) и, и раствора, содержащего 0,3 моль гидроксида натрия:

А) 0,2 моль

В) 0,1 моль

С) 0,3 моль

Д) 1 моль

12. Определите степень окисления хлора в хлорите натрия NaClO_2 :

А) +5

В) +2

С) +4

Д) +3

13. Атом водорода, имеющий степень окисления 0, в окислительно-восстановительных реакциях может выступать в качестве:

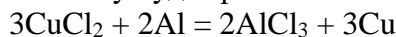
А) восстановителя

В) как окислителя, так и восстановителя

С) правильного ответа нет

Д) окислителя

14. Чему будет равна степень окисления меди в результате реакции:



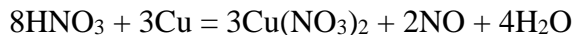
А) 0

В) +1

С) +2

Д) +3

15. Как изменится степень окисления азота в результате данной реакции?



А) с 0 до +5

- В) с +2 до 0
 С) с 0 до +3
 D) с +5 до +2

16. Расставьте коэффициенты в схеме реакции: $C + HNO_3 \rightarrow CO_2 + NO + H_2O$.

Коэффициент перед формулой восстановителя равен:

- A) 5
 B) 1
 C) 3
 D) 2

17. Математической характеристикой кислотности среды является:

- A) молярная концентрация
 B) водородный показатель
 C) константа диссоциации
 D) гидроксидный показатель

18. Значение водородного показателя pH в растворе серной кислоты:

- A) = 7
 B) = - 7
 C) < 7
 D) > 7

19. В каком случае возможна реакция гидролиза:

- A) в продуктах взаимодействия соли и кислоты находятся малодиссоциированные частицы
 B) в продуктах взаимодействия соли и воды находятся малодиссоциированные частицы
 C) в продуктах взаимодействия кислоты и воды находятся малодиссоциированные частицы
 D) в продуктах взаимодействия соли и воды находится газ

20. Какую среду будет иметь раствор ацетата натрия:

- A) pH = 7
 B) pH = -7
 C) pH > 7
 D) pH < 7

Ответы

Вопрос	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Ответ	A	C	C	D	C	B	A	D	A	C	B	D	B	A	D	C	B	C	B	C

Тестирование № 12.

1. Процесс окисления отражен схемой:

- A. $CO_3^{2-} \rightarrow CO_2$
 B. $Al_3C_4 \rightarrow CH_4$
 C. $CO_2 \rightarrow CO$
 D. $CH_4 \rightarrow CO_2$

2. В реакции оксида хрома (III) с алюминием восстановительные свойства проявляет:

- A. Cr^{+3}
 B. Al^0
 C. O^{-2}
 D. Cr^0

3. В реакции оксида железа (III) с водородом восстановителем является:

- A. H_2^0
 B. Fe^{+3}
 C. Fe^0
 D. O^{-2}

4. Веществом, не проявляющим восстановительные свойства, является:
- A. NaI
 - B. Na₂S
 - C. Na₂SO₃
 - D. Na₂SO₄
5. Восстановительные свойства в водных растворах проявляет:
- A. сульфид натрия
 - B. фосфат натрия
 - C. сульфат натрия
 - D. карбонат натрия
6. Азот является восстановителем при взаимодействии с:
- A. O₂
 - B. H₂
 - C. Mg
 - D. C
7. Оксид углерода (II) проявляет восстановительные свойства при нагревании с:
- A. N₂
 - B. CO₂
 - C. Fe
 - D. Fe₂O₃
8. Восстановительные свойства проявляет:
- A. H₂
 - B. O₂
 - C. O₃
 - D. F₂
9. Восстановительные свойства азот проявляет в реакции:
- A. $N_2 + O_2 = 2NO$
 - B. $N_2 + 6Li = 2Li_3N$
 - C. $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$
 - D. $N_2 + 3Mg = Mg_3N_2$
10. Восстановительные свойства железо проявляет в реакции:
- A. $FeO + H_2SO_4 = FeSO_4 + H_2O$
 - B. $Fe(OH)_2 + 2HCl = FeCl_2 + 2H_2O$
 - C. $2FeCl_2 + Cl_2 = 2FeCl_3$
 - D. $FeCl_2 + 2NaOH = Fe(OH)_2 + 2NaCl$
11. Окислительные свойства оксид серы (IV) проявляет в реакции:
- A. $SO_2 + NaOH = NaHSO_3$
 - B. $SO_2 + Br_2 + 2H_2O = H_2SO_4 + 2HBr$
 - C. $SO_2 + 2H_2S = 3S + 2H_2O$
 - D. $2SO_2 + O_2 = 2SO_3$
12. В реакции оксида железа (III) с оксидом углерода (II) окислителем является:
- A. Fe⁰
 - B. C⁺²
 - C. Fe⁺³
 - D. C⁺⁴
13. В реакции магния с концентрированной азотной кислотой окислителем является:
- A. Mg²⁺
 - B. H⁺
 - C. Mg⁰
 - D. NO₃⁻
14. Только окислительные свойства проявляет:
- A. сульфид натрия

В. сера

С. серная кислота

Д. сульфит калия

15. Оксид серы (IV) проявляет окислительные свойства при взаимодействии с:

А. оксидом натрия

В. гидроксидом бария

С. водой

Д. сероводородом

16. Оксид железа (III) проявляет окислительные свойства при взаимодействии с:

А. гидроксидом натрия

В. оксидом углерода (II)

С. серной кислотой

Д. хлороводородом

17. В уравнении окислительно-восстановительной реакции



коэффициент перед окислителем:

А. 8

В. 10

С. 6

Д. 4

18. Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции, схема которой $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$, равен:

А. 1

В. 2

С. 3

Д. 5

19. В уравнении реакции полного сгорания сероводорода в кислороде коэффициент перед формулой окислителя равен:

А. 1

В. 2

С. 3

Д. 4

20. Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции, схема которой $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$, равен:

А. 1

В. 2

С. 3

Д. 4

Ответы

Вопрос	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Ответ	D	B	A	D	A	A	D	A	A	C	C	C	D	C	D	B	A	D	C	C

Сообщения и рефераты № 8.

1. Электролиз растворов электролитов.

2. Электролиз расплавов электролитов.

3. Практическое применение электролиза: рафинирование, гальванопластика, гальваностегия.

4. История получения и производства алюминия.

5. Электролитическое получение и рафинирование меди.

6. Жизнь и деятельность Г. Дэви.

7. Виртуальное моделирование химических процессов.

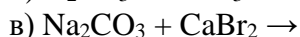
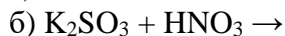
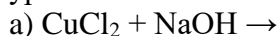
Контрольная работа №1 по разделу «Общая и неорганическая химия».

Вариант I.

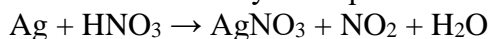
1. Напишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующие генетические превращения: $\text{Fe} \rightarrow \text{FeSO}_4 \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{FeO} \rightarrow \text{Fe}$.

Укажите тип химической реакции.

2. Допишите уравнения химических реакций, составьте полное и сокращенное ионное уравнение:



3. Составьте схему электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель:



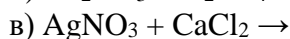
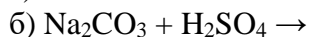
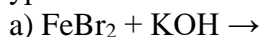
4. Задача. Определите объем газа, который образуется при взаимодействии карбоната калия с 120г 30% азотной кислоты.

Вариант II.

1. Напишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующие генетические превращения: $\text{Al} \rightarrow \text{AlCl}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Al}$.

Укажите тип химической реакции.

2. Допишите уравнения химических реакций, составьте полное и сокращенное ионное уравнение:



3. Составьте схему электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель:



4. Задача. Определите объем газа, который образуется при взаимодействии сульфата натрия с 80г 35% раствора соляной кислоты.

Контрольная работа №1 по разделу «Общая и неорганическая химия».

Вариант I.

1. Какое из перечисленных веществ является простым?

A. хлорид натрия

B. вода

C. кислород

D. оксид кальция

2. К химическим явлениям относится процесс:

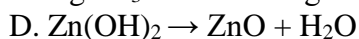
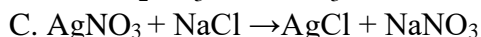
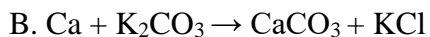
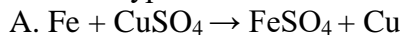
A. испарения бензина

B. запотевания стекол автомобиля

C. плавление олова

D. образование накипи в чайнике

3. Какое уравнение соответствует реакции замещения?



4. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между водородом и фтором равна:

A. 5

B. 4

C. 2

D. 1

5. Признаком химической реакции между цинком и соляной кислотой является:

A. образование осадка

- В. выделение газа
С. выделение света
D. растворение осадка
6. Относительная молекулярная масса вещества, формула которого CH_3COOH равна:
A. 76
B. 180
C. 127
D. 60

7. Установите соответствие между названиями вещества и их формулами

- | | |
|------------------|------------------|
| 1. фосфор | A. MgO |
| 2. оксид магния | B. H_2 |
| 3. хлорид натрия | C. P |
| 4. водород | D. NaCl |

8. Атомы – это:

- A. вещества, которые образованы атомами одного химического элемента
B. наименьшая частицы определенного вещества, обладающие его физическими и химическими свойствами
C. вещества, которые образованы атомами нескольких химических элементов
D. наименьшие частицы, входящие в состав молекул простых и сложных веществ

9. Относительная молекулярная масса вещества, формула которого $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ равна:

- A. 76
B. 180
C. 127
D. 60

10. Запись 2CaO означает:

- A. два вещества оксида кальция
B. два моль оксида кальция
C. две молекулы вещества кальция и две молекулы вещества кислорода
D. два атома кальция и один атом кислорода

11. Выделить поваренную соль из её раствора можно с помощью:

- A. выпаривания
B. фильтрования
C. отстаивания
D. дистилляции

12. Относительная молекулярная масса K_2SO_4 равна:

- A. 184
B. 234
C. 132
D. 174

13. Массовая доля кислорода в MnO_2 :

- A. 22,5 %
B. 32,4 %
C. 39,0 %
D. 36,8 %

14. Верны ли суждения о правилах техники безопасности?

1. В кабинете химии запрещено использовать склянки без этикеток.
2. В кабинете химии нельзя пробовать съедобные вещества на вкус.

- A. верно только 1
B. верно только 2
C. верны оба суждения
D. оба суждения не верны

15. Какое из перечисленных уравнений реакции записано верно:

- A. $2\text{Al} + \text{HCl} = 4\text{AlCl}_3 + \text{H}_2\uparrow$
- B. $2\text{Al} + 6\text{HCl} = 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\uparrow$
- C. $4\text{Al} + 2\text{HCl} = \text{AlCl}_3 + 2\text{H}_2\uparrow$
- D. $\text{Al} + \text{HCl} = \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\uparrow$

16. При получении 10 г воды взяли определенную массу водорода. Рассчитайте эту массу и выберите правильный ответ.

- A. 1,2 г H_2
- B. 1,8 г H_2
- C. 1,1 г H_2
- D. 1,6 г H_2

17. Оксиды – это:

- A. сложные вещества, состоящие из атомов нескольких химических элементов, один из которых неметалл
- B. сложные вещества, состоящие из атомов двух химических элементов, один из которых кислород
- C. сложные вещества, состоящие из атомов нескольких химических элементов, один из которых металл
- D. сложные вещества, состоящие из атомов нескольких химических элементов, один из которых простое вещество

18. Молекула оксида алюминия (III) имеет формулу:

- A. Al_3O_4
- B. AlCl_3
- C. Al_2O_3
- D. AlI_3

19. Водород в лаборатории получают:

- A. разложением перманганата калия
- B. разложением воды электрическим током
- C. взаимодействием металлов с кислотами
- D. путем каталитического разложения воздуха

20. Кислород играет в природе роль:

- A. окислителя
- B. восстановителя
- C. катализатора
- D. растворителя

Ответы:

Вариант I.

1 – C, 2 – D, 3 – B, 4 – B, 5 – B, 6 – D, 7 – 1C, 2A, 3D, 4B, 8 – D, 9 – B, 10 – B,
11 – A, 12 – D, 13 – D, 14 – C, 15 – B, 16 – C, 17 – B, 18 – C, 19 – C, 20 – A.

Вариант II.

1. Какое из перечисленных веществ является простым?

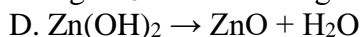
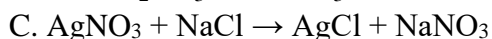
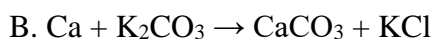
- A. оксид меди (II)
- B. поваренная соль
- C. хлорид цинка
- D. азот

2. К химическим явлениям относится процесс:

- A. сжигания топлива автомобиля
- B. замерзание стекол в окне
- C. плавление алюминия
- D. образование росы

3. Какое уравнение соответствует реакции обмена?

- A. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$



4. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между азотом и кислородом, если образовался оксид азота (II) равна:

A. 5

B. 4

C. 6

D. 1

5. Признаком химической реакции разложения KMnO_4 является:

A. образование осадка

B. выделение газа

C. выделение света

D. растворение осадка

6. Наука химия изучает:

A. агрегатное состояние веществ

B. физические свойства веществ

C. состав и строение веществ

D. химические свойства веществ

7. Установите соответствие между названиями вещества и их формулами:

1) сера

A. Ca(OH)_2

2) оксид меди (II)

B. H_2O

3) гидроксид кальция

C. S

4) вода

D. CuO

8. Молекулы – это:

A. наименьшая частица вещества, которая образована атомами одного химического элемента

B. наименьшая частица определенного вещества, обладающая его химическими свойствами

C. вещества, которые образованы атомами нескольких химических элементов

D. наименьшие частицы, входящие в состав молекул простых и сложных веществ

9. Относительная молекулярная масса вещества, формула которого CH_3COOH равна:

A. 76

B. 180

C. 127

D. 60

10. Запись 2MgO означает:

A. два моль оксида магния

B. два атома вещества оксида магния

C. две молекулы вещества магния и две молекулы вещества кислорода

D. два атома магния и один атом кислорода

11. Выделить сахар из его раствора можно с помощью:

A. фильтрация

B. фильтрация и выпаривания

C. выпаривания

D. дистилляции

12. Относительная молекулярная масса CaSO_4 равна:

A. 184

B. 234

C. 136

D. 176

13. Массовая доля кислорода в K_2O :

- A. 22,50 %
- B. 17,02 %
- C. 15,90 %
- D. 36,80 %

14. Верны ли суждения о правилах техники безопасности?

- 1. В кабинете химии запрещено использовать неизвестные вещества.
- 2. В кабинете химии нельзя пробовать химические вещества на вкус.

- A. верно только 1
- B. верны оба суждения
- C. верно только 2
- D. оба суждения не верны

15. Какое из перечисленных уравнений реакции записано верно:

- A. $Na + HCl = NaCl + H_2\uparrow$
- B. $2Na + 6HCl = NaCl + 3H_2\uparrow$
- C. $4Na + 2HCl = NaCl + 2H_2\uparrow$
- D. $2Na + 2HCl = 2NaCl + H_2\uparrow$

16. При получении 5 г воды взяли определенную массу водорода. Рассчитайте эту массу и выберите правильный ответ.

- A. 0,55 г H_2
- B. 0,80 г H_2
- C. 0,34 г H_2
- D. 1,60 г H_2

17. Кислоты – это:

- A. сложные вещества, состоящие из атомов нескольких химических элементов, один из которых неметалл
- B. сложные вещества, состоящие из атомов двух химических элементов, один из которых кислород
- C. сложные вещества, состоящие из атомов нескольких химических элементов, один из которых металл
- D. сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка

18. Молекула оксида железа (II) имеет формулу:

- A. FeO
- B. $FeCl_3$
- C. Fe_2O_3
- D. Fe_2S

19. Кислород в лаборатории получают:

- A. разложением перманганата калия
- B. разложением воды электрическим током
- C. взаимодействием металлов с кислотами
- D. путем каталитического разложения воздуха

20. Водород в реакции с оксидом меди (II) играет роль:

- A. окислителя
- B. восстановителя
- C. катализатора
- D. растворителя

Ответы:

Вариант II.

- 1 – D, 2 – A, 3 – C, 4 – B, 5 – B, 6 – D, 7 – 1C, 2D, 3A, 4B, 8 – B, 9 – D, 10 – A,
11 – C, 12 – C, 13 – B, 14 – B, 15 – D, 16 – A, 17 – D, 18 – A, 19 – A, 20 – B.

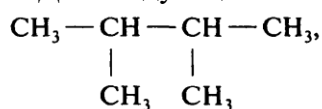
РАЗДЕЛ II. ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.

Тема 2.1. Предмет органической химии.
Теория строения органических соединений.
Устный опрос № 8.

1. Предмет органической химии. Сравнение органических веществ с неорганическими.
2. Причины многообразия органических соединений.
3. Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова. Основные положения теории химического строения. Изомерия и изомеры.
4. Классификация органических веществ по строению углеродного скелета и наличию функциональных групп. Гомологи и гомология.

Письменный опрос № 9.

1. Для 2,2,3-триметилпентана составить формулы двух гомологов и двух изомеров.
2. Напишите структурные формулы изомеров пентана C_5H_{12} .
3. Напишите структурные формулы трёх изомеров гексана C_6H_{14} .
4. Какие из перечисленных ниже соединений являются изомерами:
 - а) 2-метилгексан;
 - б) 3-метилгептан;
 - в) 3-этилгексан;
 - г) 2,2-диметилгептан;
 - д) 2,4-диметилгексан;
 - е) 2-метилоктан.
5. Напишите структурные формулы двух гомологов пентена-2 и назовите их.
6. Напишите структурные формулы изомеров диеновых углеводородов состава C_5H_8 . Назовите их.
7. Напишите структурные формулы четырёх изомеров, которые отвечают формуле C_4H_6 . Назовите все вещества.
8. Сколько алкинов могут быть изомерны изопрену? Напишите структурные формулы этих алкинов и назовите их по систематической номенклатуре.
9. Составьте структурные формулы трёх алкинов, которые изомерны 2-метилбутадиену-1,3. Дайте им названия.
10. Для следующего вещества составьте формулы одного гомолога и двух изомеров.



Тестирование № 13.

1. Органическая химия - это химия соединений
 - 1) кислорода
 - 2) водорода
 - 3) углерода**
 - 4) азота
2. Впервые получил щавелевую кислоту гидролизом дициана
 - 1) Велер**
 - 2) Бутлеров
 - 3) Берцелиус
 - 4) Кольбе
3. Органических веществ известно
 - 1) около 100 млн
 - 2) около 100 тыс
 - 3) около 1 млн
 - 4) около 18 млн**
4. Ввел понятия «органическая химия» и «органические вещества»
 - 1) Бутлеров
 - 2) Шорлеммер
 - 3) Велер
 - 4) Берцелиус**
5. Определил органическую химию как химию углеводов и их производных
 - 1) Шорлеммер**
 - 2) Велер
 - 3) Берцелиус
 - 4) Бутлеров
6. Впервые получил сахаристые вещества из формальдегида
 - 1) Велер
 - 2) Бутлеров**
 - 3) Берцелиус
 - 4) Кольбе
7. При полном сгорании органических веществ образуются
 - 1) CO_2 и H_2O**
 - 2) CO и H_2O
 - 3) CO_2 и H_2
 - 4) CO_2 и N_2
8. Только формулы углеводов в ряду:
 - 1) C_2H_6O , C_2H_6 , C_2H_5Cl

2) **C₆H₆, C₂H₂, C₇H₈**

3) CH₄, CH₄O, C₂H₄

4) C₅H₁₂, C₅H₁₁Br, C₅H₁₀

9. Только формулы углеводородов в ряду:

1) CCl₄, CH₄, C₃H₄

2) C₂H₆, C₆H₆, C₆H₅Cl

3) **C₃H₈, C₃H₆, C₂H₂**

4) CH₃Cl, C₆H₁₂, CH₂O

10. Название углеводорода, формула которого C₃H₈:

1) этан

2) пентан

3) бутан

4) **пропан**

11. Название углеводорода, формула которого C₅H₁₂

1) пропан 2) гексан **3) пентан** 4) октан

12. Молекулярная формула бутана:

1) **C₄H₁₀** 2) C₄H₈ 3) C₄H₆ 4) C₅H₁₀

13. Верны ли следующие утверждения?

А. А.М. Бутлеров является создателем теории химического строения органических веществ.

Б. Число органических веществ меньше числа неорганических веществ.

1) **верно только А**

2) верно только Б

3) верны оба суждения

4) оба суждения неверны

14. Верны ли следующие утверждения?

А. Органические вещества имеют более сложное строение, чем неорганические

Б. Химическое строение-это порядок соединения атомов элементов в молекулах.

1) верно только А

2) верно только Б

3) **верны оба суждения**

4) оба суждения неверны

Письменный опрос № 10.

1. Подчеркните формулы органических соединений. BaCO₃, CH₄, CO₂, CH₃OH, H₂CO₃, HCl, C₄H₁₀, CO, C₆H₆, Na₂CO₃, C₂H₅COOH, C₂H₂, NH₃, KHCO₃, CH₃NH₂.

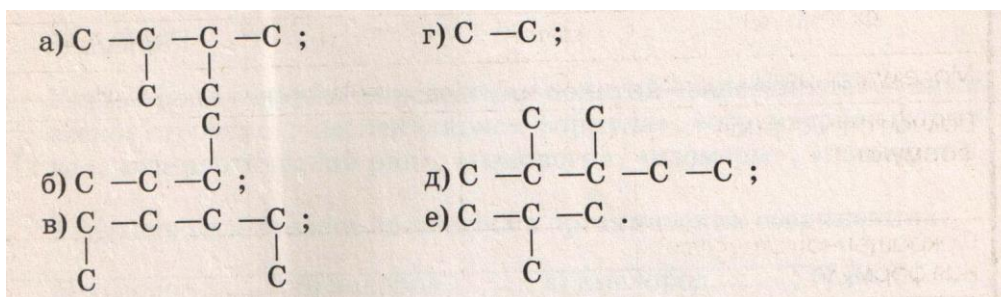
Выпишите формулы углеводородов.....

2. Подчеркните формулы органических соединений. Из букв, соответствующих правильным ответам, вы составите название материала:

↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ .

С	К	Т	А	У	Н	О	Ч
CO ₂ ,	C ₂ H ₅ NH ₂ ,	Na ₂ CO ₃ ,	C ₂ H ₆ ,	C ₂ H ₅ OH,	H ₂ CO ₃ ,	H ₂ S,	C ₂ H ₄ ,
П	У	Р	К				
CO,	HCOOH,	KHCO ₃ ,	HCHO.				

3. Запишите сокращенные структурные формулы веществ, углеродные цепочки которых:



Укажите формулы веществ, являющихся гомологами.....

Теоретические вопросы:

1. Какие вещества называются гомологами?
2. Что такое изомеры?
3. Какую информацию несет молекулярная формула? Структурная формула?
4. Что понимают под химическим строением?
5. Определение валентности.
6. Формулировка одного из положений ТХС А.М.Бутлерова.

Сообщения и рефераты № 9.

1. Краткие сведения по истории возникновения и развития органической химии.
2. Жизнь и деятельность А.М. Бутлерова.
3. Витализм и его крах.
4. Роль отечественных ученых в становлении и развитии мировой органической химии.
5. Современные представления о теории химического строения.

Тема 2.2. Углеводороды и их природные источники.

Устный опрос № 9.

1. Алканы: гомологический ряд, общая формула, изомерия, номенклатура, получение, химические свойства, применение.
2. Алкены: гомологический ряд, общая формула, изомерия, номенклатура, получение, химические свойства, применение.
3. Алкадиены и каучуки. Сопряженные алкадиены. Химические свойства бутадиена-1,3 и изопрена. Натуральный и синтетический каучуки. Резина. Вулканизация каучука.
4. Алкины: гомологический ряд, общая формула, изомерия, номенклатура, получение, химические свойства, применение.
5. Арены: гомологический ряд, общая формула, изомерия, номенклатура, получение, химические свойства, применение.
6. Природные источники углеводородов. Природный газ: состав, применение. Нефть. Состав и переработка нефти. Нефтепродукты. Октановое число бензина. Коксохимическое производство.

Письменный опрос № 11.

1. Напишите уравнения реакций: а) горения пропана в кислороде; б) первой, второй и третьей стадий хлорирования метана. Дайте названия всем продуктам реакций.
2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: $\text{CH}_4 \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$. Дайте названия всем веществам.
3. Рассчитайте массу сажи, которая образуется при разложении метана массой 24 г.
4. Рассчитайте объем кислорода и объем воздуха, которые потребуются для сжигания 10 л этана. Объемная доля кислорода в воздухе составляет 21% (н.у.).

Письменный опрос № 12.

1. Напишите структурные формулы соединений: а) 2-метилбутен-1; б) 3-метилпентен-1; в) 2-метил-4-этилгексен-2.
2. Напишите уравнения реакций взаимодействия бутена-1 с водородом, бромом, бромоводородом. Какие вещества образовались?

3. Как получают этилен? Напишите два уравнения соответствующих реакций и укажите условия их протекания.
4. Какой объём воздуха (н.у.) потребуется для полного сжигания 5 л этилена? Объёмная доля кислорода в воздухе составляет 21%.

Письменный опрос № 13.

1. Какие углеводороды называют диеновыми? Какова их общая формула? Напишите структурные формулы и дайте названия трём представителям диеновых углеводородов.
2. Составьте уравнения реакций взаимодействия бутадиена-1,3: а) с избытком водорода; б) с избытком брома. Назовите продукты реакций.
3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения: $C_2H_4 \rightarrow C_2H_5OH \rightarrow C_4H_6$.
4. Чем различаются природный каучук и резина?

Письменный опрос № 14.

1. Напишите уравнения реакций: а) горения ацетилена в кислороде; б) гидратации ацетилена в присутствии катализатора; в) гидрирования пропина. Назовите продукты реакций.
2. С какими из приведённых веществ будет реагировать ацетилен: бром, метан, водород, хлороводород? Напишите уравнения возможных реакций, укажите условия их протекания и назовите образующиеся вещества.
3. Напишите структурные формулы соединений: а) 4-метилпентин-2; б) бутин-2; в) 3,3-диметилбутин-1; г) 2,5-диметил гексин-3.
4. Какой объём (н.у.) ацетилена можно получить из технического карбида кальция массой 65 г, если массовая доля примесей в нем составляет 20%?

Письменный опрос № 15.

1. Составьте структурные формулы всех изомеров, отвечающих формуле C_8H_{10} и содержащих бензольное кольцо. Назовите все вещества.
2. Напишите уравнения реакций: а) нитрования бензола; б) горения бензола в кислороде; в) получения бензола из циклогексана. Укажите условия протекания реакций а) и в).
3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения: $хлорэтан \leftarrow этен \leftarrow ацетилен \rightarrow бензол \rightarrow хлорбензол$. Укажите условия их протекания.
4. При нитровании бензола массой 78 г получили нитробензол массой 105 г. Какова массовая доля выхода нитробензола?

Тестирование № 14.

Вариант I.

1. Диметилпропан относится к классу углеводородов, общая формула которого:

- | | |
|------------------|------------------|
| 1) C_nH_{2n+2} | 2) C_nH_{2n-2} |
| 3) C_nH_{2n} | 4) C_nH_{2n+1} |

2. Гомологом этана является:

- | | |
|-------------|----------------|
| 1) C_2H_4 | 2) C_4H_{10} |
| 3) C_3H_4 | 4) C_6H_{12} |

3. Гомологом C_7H_{16} является:

- | | |
|------------------|-----------------|
| 1) 2-метилгексан | 2) 3-метилоктен |
| 3) 3-метилгексан | 4) октан |

4. Какой вид изомерии имеют алканы:

- | | |
|----------------------------|------------------------|
| 1) положения двойной связи | 2) углеродного скелета |
| 3) пространственная | 4) межклассовая |

5. Число σ -связей в молекуле хлорметана:

- | | |
|------|------|
| 1) 1 | 2) 2 |
| 3) 3 | 4) 4 |

6. Валентный угол в молекулах алканов составляет:

- | | |
|---------------------|------------------|
| 1) $109^{\circ}28'$ | 2) 180° |
|---------------------|------------------|

3) 120^0

4) $104,5^0$

7. В уравнении полного сгорания пентана коэффициент перед формулой кислорода равен:

1) 5

2) 6

3) 8

4) 9

Напишите уравнение реакции.

8. Пропан взаимодействует с:

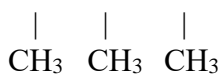
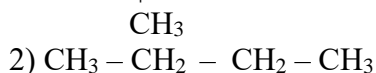
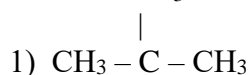
1) бромом

2) хлороводородом

3) водородом

4) гидроксидом натрия (р-р).

9. Назовите вещества:



10. К свойствам метана относятся:

1) хорошая растворимость в воде

2) высокая температура кипения

3) горючесть

4) электропроводность

5) взрывоопасность при смешивании с кислородом

6) способность к термическому разложению при нагревании

Ответы: **1** (1) **2** (2) **3** (4) **4** (2) **5** (4) **6** (1) **7** (3) **8** (1) **10** (3,5,6)

9 (1 – 2,2 диметилпропан; 2 – бутан; 3 – 2,3,4 триметилгексан; 4 – 2 метилпентан)

Вариант II.

1. Алкан, молекула которого содержит 6 атомов углерода, имеет формулу:

1) C_6H_{14}

2) C_6H_{12}

3) C_6H_{10}

4) C_6H_6

2. Углеводород с формулой $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$ относится к классу:

1) алкинов

2) алкенов

3) алканов

4) аренов

3. Гомологом гексана является:

1) C_6H_{12}

2) C_7H_{16}

3) C_6H_6

4) C_7H_{14}

4. Изомерами являются:

1) 2,2-диметилпропан и пентан

2) гексан и 2-метилбутан

3) 3-этилгексан и 3-этилпентан

4) пропан и пропен

5. В гомологическом ряду метана изомерия начинается с углеводорода, содержащего:

1) 3 атома углерода

2) 4 атома углерода

3) 5 атомов углерода

4) 6 атомов углерода

6. Число σ -связей в молекуле 2-метилпропана равно:

1) 10

2) 11

3) 13

4) 12

7. Сумма коэффициентов в уравнении реакции горения пропана равна:

1) 10

2) 11

3) 12

4) 13

Напишите уравнение реакции.

8. Вещество, для которого характерна реакция замещения:

1) бутан

2) бутен-1

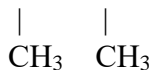
3) бутин-2

4) бутадиен-1,3

9. Назовите вещества:

1) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$

2) $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3$



3) $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3$



4) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$



10. Для метана характерно:

1) тетраэдрическое строение молекул

2) вступление в реакции гидрирования

3) растворимость в воде

4) жидкое агрегатное состояние при н.у.

5) наличие одной π -связи

6) наличие четырех σ -связей

Ответы: 1 (1) 2 (3) 3 (2) 4 (1) 5 (2) 6 (4) 7 (4) 8 (1) 10 (1,6)

9 (1 – этан; 2 – 2,3 диметилбутан; 3 – 2 хлорпропан; 4 – 3 метилгексан)

Тестирование № 15.

Вариант I.

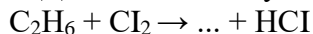
1. Закончите формулировку, выбрав ответ: «Углеводороды, в молекулах которых реализуются одинарные связи (сигма - связи) и не содержатся циклических группировок, называются ...»

а) циклоалканами; б) алкенами; в) аренами; г) алканами.

2. Закончите формулировку, выбрав ответ: «Вещества, имеющие одинаковую молекулярную формулу, но различную структурную и обладающими различными свойствами, называются...»

а) гомологами; б) изомерами; в) радикалами; г) парафинами.

3. Дополните схему, выбрав из нижеприведенных формул необходимое:



а) HBr ; б) CH_3Cl ; в) $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$; г) $\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl}$; д) $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_3\text{Cl}$.

4. Продуктом реакции пропена с хлороводородом является:

а) 1,2-дихлорпропен; б) 2-хлорпропен; в) 2-хлорпропан; г) 1,2-дихлорпропан.

5. В цепочке превращений $\text{C}_2\text{H}_6 \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{C}_4\text{H}_{10}$ веществом X является:

а) этанол; б) хлорэтан; в) ацетилен; г) этилен.

Напишите уравнения химических реакций.

6. Верны ли следующие утверждения о молекуле бензола?

А. Молекула бензола содержит атомы углерода только в sp^2 -гибридном состоянии.

Б. Молекула бензола содержит только π (пи) - связи.

а) верно только А; б) верно только Б; в) верно А и Б; г) не верны оба утверждения.

7. Этилен и ацетилен:

а) вступают в реакции присоединения; б) содержат сигма и пи связи;

в) реагируют с бромоводородом; г) содержат атомы углерода в sp^2 -гибридном состоянии.

8. В молекуле пропина число сигма-связей составляет:

а) 2; б) 3; в) 6; г) 8.

9. Бутан в отличие от бутена-2:

а) реагирует с кислородом;

б) не вступает в реакцию гидрирования;

в) не реагирует с хлором;

г) имеет структурный изомер.

10. В молекуле пропана каждый атом углерода находится в состоянии гибридизации:

а) sp ; б) sp^2 ; в) sp^3 .

Ответы: 1 – Г, 2 – Б, 3 – В, 4 – В, 5 – Б, 6 – А, 7 – А,Б,В, 8 – В, 9 – Б, 10 – В

Вариант II.

1. Закончите формулировку, выбрав ответ: «Углеводороды, молекулы которых содержат одну π -связь, т.е. в их молекулах реализуется одна двойная связь, называются...»

а) алкинами; б) алкенами; в) аренами; г) алканами.

2. Закончите формулировку, выбрав ответ: «Вещества, сходные по составу, строению и свойствам, но различающиеся на одну или несколько групп CH_2 , называются»:

а) гомологами; б) изомерами; в) радикалами; г) парафинами.

3. Дополните схему, выбрав из нижеприведенных формул необходимое:

... + $Cl_2 = CH_3Cl + ...$

а) C_2H_6 и HCl ; б) C_3H_8 и HCl ; в) CH_4 и HCl ; г) CH_4 и $2HCl$.

4. Полимеризация характерна для соединений состава:

а) C_nH_{2n+2} ; б) C_nH_{2n-2} ; в) $C_nH_{2n+1}OH$; г) $C_nH_{2n+1}NO_2$.

5. В цепочке превращений $C_2H_6 \rightarrow X \rightarrow C_2H_5OH$ веществом X является:

а) хлорэтан; б) хлорметан; в) ацетилен; г) метан.

Напишите уравнения химических реакций.

6. Метан:

а) не горюч; б) реагирует с хлором на свету; в) не полимеризуется;

г) при сильном нагревании образует ацетилен и водород;

д) содержит атом углерода в sp -гибридном состоянии.

7. Две π (пи)-связи имеются в молекуле:

а) этана; б) бензола; в) пропина; г) пропена.

8. И в реакцию гидратации, и в реакцию гидрирования вступает:

а) этан; б) этен; в) метан; г) тетрахлорметан.

9. Продуктом реакции пропена с хлором является:

а) 1,2-дихлорпропен; б) 2-хлорпропен; в) 2-хлорпропан; г) 1,2-дихлорпропан.

10. В молекуле какого вещества все атомы углерода находятся в состоянии sp^2 -гибридизации:

а) этена; б) этана; в) этина; г) циклопропана.

Ответы: 1 – Б, 2 – А, 3 – В, 4 – Б, 5 – А, 6 – Б,В,Г, 7 – В, 8 – Б, 9 – Г, 10 – А

Самостоятельная работа № 3.

Вариант I.

1. С какими из перечисленных веществ: Br_2 , $NaOH$, HCl , O_2 , $CuCl_2$, H_2SO_4 , H_2 , Mg , H_2O , S будет взаимодействовать этин. Напишите уравнения химических реакций, укажите их тип и название веществ.

2. Осуществить превращения: этан \rightarrow этен \rightarrow этин \rightarrow бензол \rightarrow хлорбензол

3. Какую массу метана надо сжечь, чтобы получить 11,2 л углекислого газа?

4. Какой объем ацетилена можно получить из карбида кальция массой 120 г, содержащего 4% примеси?

Вариант II.

1. С какими из перечисленных веществ: Br_2 , $NaOH$, HCl , O_2 , $CuCl_2$, H_2SO_4 , H_2 , Mg , H_2O , S будет взаимодействовать этен. Напишите уравнения химических реакций, укажите их тип и название веществ.

2. Осуществить превращения: этин \rightarrow бензол \rightarrow циклогексан \rightarrow гексан \rightarrow хлоргексан
3. Какой объем кислорода необходим для сжигания 28г этилена?
4. Какую массу бромбензола можно получить из 140л бензола, содержащего 10% примеси?

Тестирование № 16.

1 вариант

1. Общая формула алканов:

- а) $C_n H_{2n-6}$ б) $C_n H_{2n}$ **в) $C_n H_{2n+2}$** г) $C_n H_{2n-2}$

2. Формула арена, это:

- а) C_7H_8 **б) C_5H_4** в) C_5H_{12} г) C_4H_8

3. Тип гибридизации у алкенов:

- а) SP **б) SP^2** в) SP^3

4. В какой формуле 3. и 2. -связи:

- а) $CH_3 - CH_3$ б) $H_2C = CH_2$ **в) $H - C \cdot$** $C - H$ г) CH_4

5. В каких углеводородах есть бензольное кольцо:

- а) алкины **б) арены** в) циклоалканы г) алкадиены

6. Для каких углеводородов характерны реакции присоединения:

- а) алканы **б) алкины** в) арены

7. Формула алкана, это:

- а) C_2H_4 б) C_6H_6 **в) C_2H_6** г) C_4H_6

8. Не обесцвечивают раствор перманганата калия:

- а) алкены **б) алканы** в) алкины г) алкадиены

2 вариант

1. Общая формула алкенов:

- а) $C_n H_{2n+2}$ б) $C_n H_{2n-6}$ **в) $C_n H_{2n}$** г) $C_n H_{2n-2}$

2. Формула алкадиена, это:

- а) C_6H_6 **б) C_4H_6** в) C_4H_{10} г) C_3H_6

3. Тип гибридизации у алканов:

- а) SP б) SP^2 **в) SP^3**

4. В какой формуле 5. и 1. -связь:

- а) $CH_3 - CH_2 - CH_3$ **б) $H_2C = CH_2$** в) $CH_3 - C \cdot$ CH г) C_2H_6

5. В каких углеводородах есть тройная связь:

- а) алканы б) алкены **в) алкины** г) арены

6. Для каких углеводородов характерны реакции замещения:

- а) алканы** б) алкены в) арены г) алкадиены

7. Формула алкена, это:

- а) C_3H_8 **б) C_3H_6** в) C_5H_{12} г) C_5H_6

8. Обесцвечивают раствор перманганата калия:

- а) алкины** б) алканы в) арены г) циклоалканы

3 вариант

1. Общая формула алкинов:

- а) $C_n H_{2n-2}$** б) $C_n H_{2n-6}$ в) $C_n H_{2n}$ г) $C_n H_{2n+2}$

2. Формула алкина, это:

- а) C_5H_{10} б) C_5H_{12} **в) C_5H_8** г) C_5H_6

3. Тип гибридизации у аренов:

- а) SP **б) SP^2** в) SP^3

4. В какой формуле 4. - связь:

- а) $CH_3 - CH_3$ б) $H - C \cdot$ $C - H$ **в) CH_4** г) C_4H_{10}

5. В каких углеводородах есть одна двойная связь:

- а) алканы **б) алкены** в) алкины г) алкадиены

6. Для каких углеводородов характерны реакции замещения и присоединения:

- а) алканы б) алкены в) алкадиены **г) циклоалканы**

7. Формула алкана, это:

- а) C_4H_6 **б) C_4H_{10}** в) C_6H_{12} г) C_5H_{10}

8. Для каких углеводородов характерна изомерия положения кратной связи:

- а) алкены** б) алканы в) циклоалканы г) арены

4 вариант

1. Общая формула алкадиенов:

- а) $C_n H_{2n}$ б) $C_n H_{2n-6}$ **в) $C_n H_{2n-2}$** г) $C_n H_{2n+2}$

2. Формула алкена, это:

- а) C_8H_{10} **б) C_3H_6** в) C_4H_{10} г) C_5H_8

3. Тип гибридизации у алкинов:

- а) sp** б) sp^2 в) sp^3 .

4. В какой формуле 8 и 1 - связь:

- а) $H_2C=CH_2$ б) CH_4 **в) $H_3C-CH=CH_2$** г) $H-C \cdot \quad C-H$

5. В каких углеводородах есть две двойные связи:

- а) алкены **б) алкадиены** в) арены г) алканы

6. Для каких углеводородов характерны реакции замещения:

- а) алканы** б) алкены в) арены г) алкины

7. Формула алкина, это:

- а) C_3H_8 б) C_3H_6 в) C_5H_{12} **г) C_5H_8**

8. В каких углеводородах все связи одинарные:

- а) алканы** б) алкены в) алкадиены г) арены

Сообщения и рефераты № 10.

1. Экологические аспекты использования углеводородного сырья.

2. Экономические аспекты международного сотрудничества по использованию углеводородного сырья.

3. Химия углеводородного сырья.

4. Углеводородное топливо, его виды и назначение.

5. Синтетические каучуки: история, многообразие и перспективы.

6. Резинотехническое производство и его роль в научно-техническом прогрессе.

7. Применение ароматических углеводородов.

8. Ароматические углеводороды как сырье для производства пестицидов.

9. Нефть и ее транспортировка как основа взаимовыгодного международного сотрудничества.

10. Сварочное производство и роль химии углеводородов в нем.

Тема 2.3. Кислородсодержащие органические соединения.

Устный опрос № 10.

1. Спирты. Предельные одноатомные спирты: гомологический ряд, общая формула, получение, химические свойства, применение.

2. Предельные многоатомные спирты. Качественная реакция на многоатомные спирты.

3. Фенолы: химические свойства, качественная реакция на фенол, применение фенола.

4. Альдегиды: гомологический ряд, общая формула, получение, качественные реакции на альдегиды, применение.

5. Предельные одноосновные карбоновые кислоты: гомологический ряд, общая формула, получение, химические свойства, применение.

6. Сложные эфиры. Получение сложных эфиров реакцией этерификации. Сложные эфиры в природе, их значение.

7. Жиры. Классификация жиров. Химические свойства и применение жиров.

8. Углеводы, их классификация: моносахариды (глюкоза, фруктоза), дисахариды (сахароза) и полисахариды (крахмал и целлюлоза). Глюкоза – вещество с двойственной функцией – альдегидоспирт.

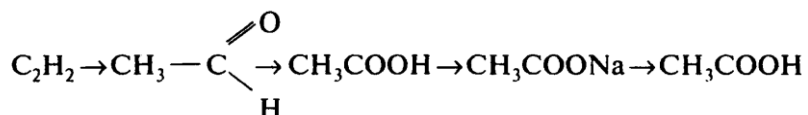
9. Химические свойства глюкозы: окисление в глюконовую кислоту, восстановление в сорбит, спиртовое брожение. Применение глюкозы на основе свойств.

10. Значение углеводов в живой природе и жизни человека.

Самостоятельная работа № 4.

Вариант I.

1. Выданы 4 склянки с веществами. В одной — этиловый спирт, в другой — раствор глицерина, в третьей — раствор глюкозы, в четвертой — раствор уксусной кислоты. Определите опытным путем, в какой склянке какое вещество содержится.
2. Как из ацетилена получить уксусноэтиловый эфир? Напишите уравнения реакций и укажите условия их протекания.
3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения:



4. Рассчитайте объём углекислого газа (н.у.), который образуется при спиртовом брожении глюкозы массой 250 г, содержащей 4% примесей.
5. Какая масса молочной кислоты образуется при брожении глюкозы массой 300 г, содержащей 5% примесей?

Вариант II.

1. В четырех пробирках под номерами находятся: раствор ацетата натрия, крахмальный клейстер, глицерин, раствор муравьиной кислоты. Распознайте эти вещества опытным путем.
2. Напишите уравнения реакций взаимодействия уксусной кислоты: а) с магнием; б) с хлором; в) с гидроксидом натрия; г) с карбонатом калия. Назовите продукты реакций.
3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения: крахмал → глюкоза → этиловый спирт → этиловый эфир уксусной кислоты.
4. Вычислите массу чистой уксусной кислоты, затраченной на реакцию с раствором гидроксида натрия массой 120 г с массовой долей щёлочи 25%.
5. Какую массу шестиатомного спирта сорбита можно получить при восстановлении глюкозы массой 1 кг? Массовая доля выхода сорбита составляет 80%.

Тестирование № 17.

Вариант I.

1. При бромировании фенола избытком брома образуется:
а) 2-бромфенол; б) 2,3-дибромфенол; в) 2,5-дибромфенол; г) 2,4,6-трибромфенол.
2. Тип реакции $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O}$:
а) замещение; б) гидрирование; в) дегидратация; г) присоединение.
3. При окислении пропанола-1 оксидом меди (II) образуется:
а) пропаналь; б) этаналь; в) муравьиная кислота; г) уксусная кислота.
4. При нагревании спирта в присутствии концентрированной серной кислоты при температуре ниже 140°C получают:
а) алкоголята; б) простые эфиры; в) альдегиды; г) карбоновые кислоты.
5. Этилат натрия получается при взаимодействии:
а) $\text{CH}_3\text{OH} + \text{Na}$; б) $\text{CH}_3\text{OH} + \text{NaOH}_{(\text{p-p})}$; в) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{Na}$; г) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NaOH}_{(\text{p-p})}$.
6. Этанол может реагировать с:
а) натрием и кислородом; б) хлоридом меди (II) и оксидом меди (II);
в) уксусной кислотой и метаном; г) этиленом и бензолом.
7. Водородная связь образуется между молекулами:
а) алканов; б) алкенов; в) алкинов; г) спиртов.
8. Функциональную группу – OH содержат молекулы:
а) диэтилового эфира и бензола; б) фенола и ацетилена;
в) пропанола и фенола; г) этанола и этилена.
9. В промышленности этанол получают в результате реакции между:

а) $C_2H_5Cl + H_2O$; б) $C_2H_4 + H_2O$; в) $C_2H_2 + H_2O$; г) $CH_3COOC_2H_5 + H_2O$.

10. Гомологом этилового спирта является:

а) пропанол; б) пропилен; в) этилен; г) бензол.

Ответы: 1 – Г, 2 – В, 3 – А, 4 – Б, 5 – В, 6 – А, 7 – Г, 8 – В, 9 – Б, 10 – А

Вариант II.

1. Фенол не реагирует с:

1) $FeCl_3$ 2) HNO_3 3) $NaOH$ 4) HCl

2. Атом кислорода в молекуле фенола образует:

1) одну р-связь 2) одну р-связь и одну σ -связь 3) две р-связи 4) две σ -связи

3. При окислении метанола оксидом меди (II) образуется:

1) метан 2) уксусная кислота 3) метаналь 4) хлорметан

4. Гидроксильная группа имеется в молекулах:

1) спиртов и карбоновых кислот 3) аминокислот и сложных эфиров

2) альдегидов и простых эфиров 4) жиров и спиртов

5. При окислении пропанола-1 образуется:

1) пропилен 2) пропанон 3) пропаналь 4) пропан

6. Свежеприготовленный осадок $Cu(OH)_2$ растворится, если к нему добавить:

1) пропандиол-1,2 2) пропанол-1 3) пропен 4) пропанол-2

7. Характерной реакцией на многоатомные спирты является взаимодействие с:

1) H_2 2) Cu 3) $Ag_2O (NH_3)$ р-р 4) $Cu(OH)_2$

8. И с азотной кислотой, и с гидроксидом меди (II) будет взаимодействовать:

1) фенол 2) глицерин 3) этанол 4) метанол

9. Фенол взаимодействует с:

1) соляной кислотой 2) гидроксидом натрия 3) этиленом 4) метаном

10. Этиленгликоль – это жидкость:

1) неядовитая 2) ограничено растворима в воде 3) летучая 4) вязкая

Ответы: 1 (4) 2 (4) 3 (3) 4 (1) 5 (3) 6 (1) 7 (4) 8 (2) 9 (2) 10 (4)

Вариант III.

1. Этанол не реагирует с:

1) Na 2) HBr 3) CH_3OH 4) $NaOH$

2. Атом кислорода в молекуле этанола образует:

1) одну р-связь 2) одну р-связь и одну σ -связь

3) две р-связи 4) две σ -связи

3. Для распознавания фенола используют:

1) аммиачный раствор оксида серебра 2) раствор хлорида железа (III)

3) свежеприготовленный гидроксид меди (II) 4) металлический цинк и калий

4. При окислении этанола оксидом меди (II) образуется:

1) ацетон 2) этан 3) ацетальдегид 4) уксусная кислота

5. Фенол взаимодействует с:

1) бромоводородом 2) гидроксидом цинка

3) гидроксидом калия 4) ацетиленом

6. Для качественного определения раствора глицерина используют реакцию:

1) «серебряного зеркала» 2) с гидроксидом меди (II)

3) с оксидом меди (II) 4) с бромной водой

7. И с азотной кислотой, и с гидроксидом меди (II) будет взаимодействовать:

1) фенол 2) метилацетат 3) этиленгликоль 4) формальдегид

8. Свежеприготовленный осадок $Cu(OH)_2$ растворится, если к нему добавить:

1) этандиол-1,2 2) ацетилен 3) этанол 4) фенол

9. Фенол – это вещество:

1) без запаха 2) неядовит 3) жидкость 4) твердое, с резким запахом

10. Пропантриол-1,2,3 – это жидкость:

1) вязкая 2) с резким запахом 3) летучая 4) несладкая
Ответы: 1 (4) 2 (4) 3(2) 4 (3) 5 (3) 6 (2) 7 (3) 8 (1) 9 (4) 10 (1)

Тестирование № 18.

1. Общая формула альдегидов:

а) $C_nH_{2n-1}O$; б) $C_nH_{2n+1}O$; в) $C_nH_{2n+1}COH$; г) $C_nH_{2n+1}COOH$

2. Как называется группа $=CO$?

а) карбоксил; б) карбон; в) каротин; г) карбонил.

3. Какое агрегатное состояние уксусного альдегида?

а) газ; б) жидкость; в) твердое вещество.

4. К раствору органического вещества прилили аммиачный раствор оксида серебра (I) и нагрели, в результате образовался налет серебра на стенках пробирки. Какое было вещество?

а) фенол; б) глицерин; в) бензол; г) ацетальдегид.

5. В молекуле альдегидов тип гибридизации атома С в карбонильной группе:

а) sp ; б) sp^2 ; в) sp^3 ; г) нет гибридизации.

6. Альдегиды получают окислением:

а) бензола; б) спиртов; в) ацетилен; г) нитросоединений.

7. При гидрировании альдегида продукт реакции:

а) спирт; б) карбоновая кислота; в) простой эфир; г) сложный эфир.

8. 40 % раствор муравьиного альдегида называется:

а) бутаналь; б) пропаналь; в) формалин; г) пентаналь.

9. Какая из приведенных ниже реакций является качественной на альдегиды?

а) $HC(H)=O + Cu(OH)_2 \dots$; б) $HC(H)=O + H_2 \dots$;
в) $HC(H)=O + O_2 \dots$; г) нет верного ответа.

10. С увеличением молярной массы растворимость альдегидов в воде:

а) увеличивается; б) уменьшается; в) не изменяется.

Ответы: 1 – В, 2 – Г, 3 – Б, 4 – Г, 5 – Б, 6 – Б, 7 – А, 8 – В, 9 – А, 10 - Б

Тестирование № 19.

1. Функциональная группа кислот:

а) альдегидная; б) гидроксильная; в) карбонильная; г) карбоксильная.

2. При окислении пропаналя образуется:

а) пропанол; б) пропановая кислота;
в) пропиловый эфир уксусной кислоты; г) метилэтиловый эфир.

3. Уксусная кислота может реагировать с:

а) метанолом и серебром; б) магнием и метаном;
в) серебром и гидроксидом меди (II); г) гидроксидом меди (II) и метанолом.

4. Водородные связи образуются между молекулами:

а) этилена; б) ацетилен; в) уксусной кислоты; г) уксусного альдегида.

5. Гомологом уксусной кислоты является:

а) C_2H_5COOH ; б) C_3H_7COH ; в) C_4H_9OH ; г) C_2H_5Cl .

6. Для одностадийного способа получения уксусной кислоты используется:

а) ацетилен; б) ацетальдегид; в) этиламин; г) бромэтан.

7. Из предложенных карбоновых кислот наилучшей растворимостью в воде обладает:

а) этановая кислота; б) бутановая кислота; в) пропановая кислота; г) пентановая кислота.

8. В результате реакции уксусной кислоты с пропанолом-1 образуется:

а) метилпропионат; б) этилацетат; в) пропилацетат; г) пропилформиат.

9. Какая из перечисленных кислот является самой слабой:

а) муравьиная (метановая) кислота; б) уксусная (этановая) кислота;
в) бутановая кислота; г) пропановая кислота.

10. Что называется этерификацией:

- а) реакция гидролиза сложного эфира;
- б) взаимодействие кислот со спиртами с образованием сложного эфира;
- в) взаимодействие спиртов с образованием простого эфира;
- г) правильного ответа нет.

Ответы: 1 – Г, 2 – Б, 3 – Г, 4 – В, 5 – А, 6 – Б, 7 – А, 8 – В, 9 – В, 10 – Б

Сообщения и рефераты № 11.

- 1. Метанол: хемофилия и хемофобия.
- 2. Этанол: величайшее благо и страшное зло.
- 3. Алкоголизм и его профилактика.
- 4. Применение многоатомных спиртов.
- 5. Формальдегид как основа получения веществ и материалов.
- 6. Муравьиная кислота в природе, науке и производстве.
- 7. История уксуса.
- 8. Мыла: прошлое, настоящее, будущее.
- 9. Средства гигиены на основе кислородсодержащих органических соединений.
- 10. Синтетические моющие средства (СМС): достоинства и недостатки.
- 11. Сложные эфиры и их значение в природе, быту и производстве.
- 12. Жиры как продукт питания и химическое сырье.
- 13. Замена жиров в технике непищевым сырьем.
- 14. Нехватка продовольствия как глобальная проблема человечества и пути ее решения.
- 15. Углеводы и их роль в живой природе.
- 16. Строение глюкозы: история развития представлений и современные воззрения.

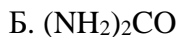
Тема 2.4. Азотсодержащие органические соединения. Полимеры.

Устный опрос № 11.

- 1. Амины. Первичные, вторичные, третичные амины. Алифатические амины. Основные свойства аминов.
- 2. Ароматические амины. Анилин, как органическое основание. Получение анилина из нитробензола. Применение анилина.
- 3. Аминокислоты как амфотерные бифункциональные органические соединения. Химические свойства и применение аминокислот.
- 4. Белки. Первичная, вторичная, третичная структуры белков. Химические свойства белков: денатурация, гидролиз, цветные реакции. Биологические функции белков.
- 5. Полимеры. Пластмассы. Получение полимеров реакцией полимеризации и поликонденсации.
- 6. Термопластичные и термореактивные пластмассы.
- 7. Волокна, их классификация. Получение волокон.

Тестирование № 20.

1. К аминам относятся:



2. Соединение, структурная формула которого $C_6H_5-N(CH_3)C_2H_5$, относится к:

А. первичным аминам

Б. вторичным аминам

В. третичным аминам

3. Какое из веществ будет изменять красную окраску лакмуса на синюю?

А. глюкоза

Б. метиламин

В. этанол

Г. уксусная кислота

4. Расположите перечисленные вещества в ряд по усилению основных свойств.

А. аммиак

Б. диметиламин

В. анилин

Г. этиламин

5. Для аминов характерны свойства:

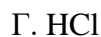
А. окислителей

Б. кислот

В. оснований

Г. восстановителей

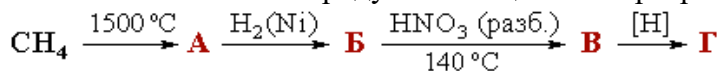
6. Анилин взаимодействует с веществами:



7. Промышленный способ получения анилина основан на реакции:

- А. гидратации (реакция Кучерова)
- Б. восстановления (реакция Зинина)
- В. нитрования (реакция Коновалова)
- Г. дегидратации (по правилу Зайцева)

8. Укажите конечный продукт "Г" в цепочке превращений:



- А. метиламин Б. этиламин В. диметиламин Г. нитроэтан

9. Некоторое вещество по данным элементного анализа содержит в массовых долях 38,71% углерода, 16,13% водорода и 45,16% азота. Относительная плотность его паров по водороду равна 15,5. Это вещество...

Ответы: 1 – А, Д, Е; 2 – В; 3 – Б; 4 – В, А, Б, Г; 5 – В; 6 – Г; 7 – Б; 8 – Б; 9 – CH_3NH_2 – метиламин.

Тестирование № 21.

1. В молекулах аминокислот содержатся функциональные группы:

- А. $-\text{NO}_2$ Б. $-\text{COOH}$ В. $-\text{O}-\text{NO}_2$ Г. $-\text{CO}-\text{NH}_2$ Д. $-\text{NH}_2$

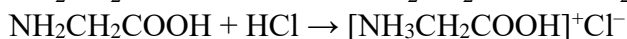
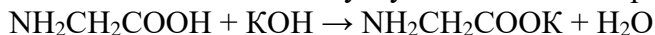
2. К аминокислотам относятся соединения:

А. $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$	Б. $\text{CH}_3-\underset{\text{O}}{\underset{\text{ }}{\text{C}}}-\text{NH}_2$	В. $\text{CH}_3-\underset{\text{NH}_2}{\underset{ }{\text{CH}}}-\underset{\text{O}}{\underset{\text{ }}{\text{C}}}-\text{OH}$
Г. $\text{H}_2\text{N}-\underset{\text{O}}{\underset{\text{ }}{\text{C}}}-\text{NH}_2$	Д. $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\underset{\text{O}}{\underset{\text{ }}{\text{C}}}-\text{H}$	

3. Какие из приведенных ниже формул соответствуют α -аминокислотам?

- А. $\text{NH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$ Б. $(\text{CH}_3)_2\text{CH}-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
В. $\text{NH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$ Г. $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
Д. $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{NH}_2$ Е. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{NH}_2$

4. Какие свойства аминокислоты характеризуют следующие уравнения реакций:



- А. кислотные свойства Б. восстановительную способность
В. амфотерность Г. основные свойства
Д. окислительную способность

5. По карбоксильной группе в реакции с аминокислотой вступают:

- А. $\text{H}_2\text{C}=\text{O}$ Б. KOH В. CH_3OH Г. HCl Д. NH_3 Е. Zn Ж.

KMnO_4

6. Укажите реагенты, взаимодействующие с аминокислотой по аминогруппе:

- А. HCl Б. Mg В. NaOH Г. CH_3Cl Д. HNO_2 Е. CH_3OH

7. Какая связь является пептидной?

- А. $-\text{CO}-\text{NH}_2$ Б. $-\text{COO}^- + \text{NH}_3^+$ В. $-\text{CO}-\text{NH}-$ Г. $-\text{CO}-\text{O}-$

Ответы: 1 – Б, Д; 2 – А, В; 3 – Б, В, Г; 4 – В; 5 – Б, В, Д, Е; 6 – А, Г, Д; 7 – В.

Тестирование № 22.

Вариант I.

1. Сколько аминокислот входит в состав белка?

- А. 20 Б. 26 В. 48 Г. 150

2. Ферменты от других белков отличаются тем, что они:

- А. синтезируются на рибосомах
Б. включают в свой состав витамины, металлы
В. являются катализаторами химических реакций

3. Денатурация – это процесс:

- А. нарушение естественной структуры белка

- Б. восстановления естественной структуры белка
4. Ренатурация – это процесс:
 - А. нарушение естественной структуры белка
 - Б. восстановления естественной структуры белка
5. В пробирки с пероксидом водорода поместили кусочек колбасы, хлеба, моркови, вареного яйца. Кислород выделялся в пробирке:
 - А. с хлебом
 - Б. с морковью
 - В. с вареным яйцом
 - Г. с колбасой
6. Сколько ккал энергии выделяется при расщеплении 1 г белка?
 - А. 3,4 ккал
 - Б. 4,1 ккал
 - В. 9,3 ккал
 - Г. 17,6 ккал
7. К какой структуре белка относится глобула?
 - А. первичной
 - Б. вторичной
 - В. третичной
 - Г. четвертичной
8. Цепочки из аминокислот, соединённых пептидной связью обладают структурой:
 - А. первичной
 - Б. вторичной
 - В. третичной
 - Г. четвертичной
9. Связи, поддерживающие вторичную структуру белка:
 - А. пептидные
 - Б. водородные
 - В. ионные
 - Г. ковалентные
10. Спиральная структура белковой молекулы поддерживается
 - А. ковалентными связями
 - Б. водородными связями
 - В. ионными связями
 - Г. электростатическим притяжением глобул

1. Функциональные группы $-\text{NH}_2$ и $-\text{COOH}$ входят в состав:
А. сложных эфиров
Б. альдегидов
В. спиртов
Г. аминокислот
2. Вторичная структура белковой молекулы обусловлена:
А. пептидными связями
Б. водородными связями
В. дисульфидными связями
Г. амидными связями
3. Отметьте вещество, в молекулах которого пептидная связь:
А. крахмал
Б. белок
В. сложный эфир
Г. углевод
4. Укажите свойство, которое указывает на амфотерность аминокислот:
А. реакции с HCl и HNO_3
Б. реакция этерификации
В. образование пептидов
Г. реакции с кислотами и щелочами
5. Аминокислоты **не реагируют** с:
А. этиловым спиртом
Б. предельными углеводородами
В. кислотами и основаниями
Г. карбонатом натрия
6. При денатурации белка:
А. сохраняется третичная структура
Б. сохраняется вторичная структура
В. сохраняется первичная структура
Г. все уровни структуры белка разрушаются
7. Укажите соединение, взаимодействие с которым является качественной реакцией на белок:
А. азотная кислота
Б. раствор брома
В. хлорид железа (III)
Г. аммиачный раствор оксида серебра
8. Глутаминовая кислота содержит две карбоксильные группы $-\text{COOH}$ и одну аминогруппу $-\text{NH}_2$. Раствор этой кислоты обладает щелочной или кислой реакцией среды? Почему?

1. Образование пептидной связи осуществляется за счет групп:
А. $-\text{CONH}_2$ и $-\text{NH}_2$
Б. $-\text{OH}$ и $-\text{NH}_2$
В. $-\text{COOH}$ и $-\text{NH}_2$
Г. $-\text{COOH}$ и $-\text{NO}_2$
2. Устойчивость третичной структуры белка обеспечивается:

- А. водородными связями
 - Б. связями между функциональными группами радикалов
 - В. плотной упаковкой молекулы
 - Г. клеточными мембранами
3. Под первичной структурой белка понимается:
- А. последовательность аминокислотных остатков полипептидной цепи
 - Б. пространственная конфигурация полипептидной цепи
 - В. объём, форма и взаимное расположение участков цепи
 - Г. соединение белковых макромолекул
4. Укажите характерное свойство аминокислот в отличие от карбоновых кислот:
- А. способность образовывать пептидные связи
 - Б. взаимодействие со спиртами
 - В. взаимодействие со щелочами
 - Г. взаимодействие с основными оксидами
5. Укажите, с какими соединениями не будут взаимодействовать аминокислоты:
- А. хлороводородом
 - Б. гидроксидом натрия
 - В. этиленом
 - Г. этанолом в присутствии H_2SO_4
6. При взаимодействии глицина с метанолом образуется:
- А. простой эфир
 - Б. сложный эфир
 - В. дипептид
 - Г. амид
7. Для обнаружения в составе белков остатков ароматических аминокислот используют:
- А. ксантопротеиновую реакцию
 - Б. реакцию этерификации
 - В. биуретовую реакцию
 - Г. реакцию гидролиза
8. Лизин содержит одну карбоксильную группу – COOH и две аминогруппы – NH_2 . Раствор этой кислоты обладает щелочной или кислой реакцией среды? Почему?
- Ответы Вариант I.
- 1 (А) 2 (В) 3 (А) 4 (Б) 5 (Б) 6 (Б) 7 (В) 8 (А) 9 (Б) 10 (Б)
- Ответы Вариант II.
- 1 (Г) 2 (Б) 3 (Б) 4 (Г) 5 (Б) 6 (В) 7 (А)
- 8 (КИСЛОЙ, т.к. число карбоксильных групп больше аминогрупп)
- Ответы Вариант III.
- 1 (В) 2 (Б) 3 (А) 4 (А) 5 (В) 6 (Б) 7 (А)
- 8 (ЩЕЛОЧНОЙ, т.к. число аминогрупп больше карбоксильных)

Тестирование № 23.

1. В первичной структуре молекул белка остатки аминокислот соединены между собой посредством следующей химической связи:
- а) дисульфидная;
 - б) водородная;
 - в) пептидная;
 - г) ионная.
2. Структурная особенность молекул аминокислот, отличающая их друг от друга:
- а) аминогруппа;
 - б) радикал;
 - в) карбоксильная группа;
 - г) нитрогруппа.
3. Белки, свойственные данному организму:
- а) поступают с пищей;
 - б) образуются в тканевой жидкости;
 - в) синтезируются в клетках тела;
 - г) синтезируются в пищеварительном тракте.
4. Аминокислоты не могут реагировать:
- а) с кислотами и спиртами;
 - б) друг с другом;
 - в) с основаниями и кислотами;
 - г) с предельными углеводородами.
5. Карбоксильную группу содержат молекулы:
- а) аминокислоты;
 - б) фенола;
 - в) формальдегида;
 - г) этанола.
6. Вторичная структура белка обусловлена связью:
- а) ионной;
 - б) ковалентной;
 - в) водородной;
 - г) пептидной.
7. При гидролизе белка образуются:
- а) аминокислоты;
 - б) крахмал;
 - в) целлюлоза;
 - г) сахароза.

8. Для всех аминокислот две общие структурные единицы:
 а) радикал; б) гидроксогруппа; в) карбоксильная группа; г) аминогруппа.
9. Процесс необратимого свертывания белков называется:
 а) поликонденсация; б) полимеризация; в) денатурация; г) гибридизация.
10. При действии концентрированной азотной кислоты на белки (ксантопротеиновая реакция) появляется:
 а) красно-фиолетовая окраска; б) желтое окрашивание;
 в) черный осадок; г) осадок голубого цвета.
- Ответы: 1 – В, 2 – Б, 3 – В, 4 – Г, 5 – А, 6 – В, 7 – А, 8 – В, Г, 9 – В, 10 – Б

Тестирование № 24.

1. Реакция гидролиза характерна для:
 а) жиров; б) альдегидов; в) спиртов; г) ароматических углеводов.
2. Реакция «серебряного зеркала» характерна для:
 а) фруктозы; б) глюкозы; в) крахмала; г) целлюлозы.
3. В первичной структуре молекул белка остатки аминокислот соединены между собой посредством следующей химической связи:
 а) дисульфидная; б) водородная; в) пептидная; г) ионная.
4. При гидролизе белка образуются:
 а) аминокислоты; б) крахмал; в) целлюлоза; г) сахароза.
5. Процесс необратимого свертывания белков называется:
 а) поликонденсация; б) полимеризация; в) денатурация; г) гибридизация.
6. Вторичная структура белка обусловлена связью:
 а) ионной; б) ковалентной; в) водородной; г) пептидной.
7. Конечным продуктом гидролиза крахмала является:
 а) сахароза; б) глюкоза; в) целлюлоза; г) этанол.
8. Белки в отличие от углеводов:
 а) гидролизуются до аминов; б) не окисляются кислородом;
 в) не реагируют с азотной кислотой; г) содержат в своем составе атомы азота.
9. Верны ли следующие суждения о качественных реакциях на белки:
 А) С солями свинца белки дают оранжевое окрашивание.
 Б) При действии азотной кислоты на белок появляется желтое окрашивание.
- а) верно только А; б) верно только Б; в) верны оба суждения; г) оба суждения неверны.
10. Верны ли следующие суждения об углеводах:
 А) К полисахаридам относятся целлюлоза и крахмал.
 Б) Глюкоза типичный представитель гексоз.
- а) верно только А; б) верно только Б; в) верны оба суждения; г) оба суждения неверны.
- Ответы: 1 – А, 2 – Б, 3 – В, 4 – А, 5 – В, 6 – В, 7 – Б, 8 – Г, 9 – Б, 10 – В

Тестирование по № 25.

Вариант I.

1. Строение макромолекул полимера со степенью полимеризации n
 $\dots\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-}\dots$
 можно представить формулой:
 А. $[-\text{CH}_2-]_n$ Б. $[-\text{CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)-]_n$ В. $[-\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)-]_n$
 Г. $[-\text{CH}_3]_n$ Д. $[-\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)-]_n$ Е. $[-\text{CH}(\text{CH}_3)-]_n$
2. Какая группа атомов является структурным звеном макромолекулы
 $\dots\text{-CO-NH-CH}_2\text{-CO-NH-CH}_2\text{-CO-NH-CH}_2\text{-}\dots$?
 А. $-\text{NH-CH}_2-$ Б. $-\text{CO-NH-}$ В. $-\text{CO-NH-CH}_2\text{-CO-NH-}$
 Г. $-\text{NH-CH}_2\text{-CO-}$ Д. $-\text{NH-CH}_2\text{-CO-NH-CH}_2-$
3. Некоторый полимер содержит 67,9% углерода, 26,4% азота и 5,7% водорода.
 Установите формулу структурного звена этого полимера.
 А. $-\text{CH}_2\text{-CH}(\text{NH}_2)-$ Б. $-\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CN})-$ В. $-\text{CH}_2\text{-NH-}$
 Г. $\text{CH}(\text{CN})\text{-CH}(\text{CN})-$ Д. $-\text{CH}_2\text{-N}(\text{CH}_3)-$ Е. $-\text{CH}(\text{CH}_3)\text{-NH-}$

4. Высокомолекулярное соединение, содержащее различные мономерные звенья, называется...
5. Структурным звеном макромолекул целлюлозы является остаток:
 А. нуклеотида Б. α -глюкозы В. β -фруктозы Г. α -аминокислоты
 Д. β -глюкозы Е. α -фруктозы Ж. β -рибозы
6. Гибкость макромолекул полимера определяется:
 А. цепным строением Б. вращением по σ -связям В. вращением по π -связям
 Г. разветвлённым строением Д. образованием водородных связей
 Е. пространственной структурой
7. Гибкоцепные полимеры (в качестве основного компонента) используются в производстве:
 А. волокон Б. резиновых изделий В. не находят применения
 Г. пластмасс Д. моторного топлива Е. небьющихся стёкол
8. Какие из предложенных соединений можно использовать в качестве мономеров и в полимеризации, и в поликонденсации?
 А. $\text{HOOC-C}_6\text{H}_4\text{-COOH}$ Б. HOOC-CH=CH-COOH
 В. $\text{HO(CH}_2)_3\text{COOH}$ Г. $\text{H}_2\text{N-CH(CH=CH}_2\text{)-COCl}$
 Д. $\text{NH}_2\text{-C}_6\text{H}_4\text{-NH}_2$ Е. $\text{HOOC-CH=CH-CH}_2\text{OH}$

Вариант II.

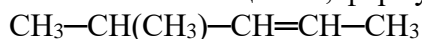
1. Полиэтилен получают, используя реакцию:
 А. гидрирование Б. поликонденсации
 В. полимеризации Г. изомеризации
2. Какой способ используется для получения искусственных полимеров?
 А. полимеризация
 Б. химические превращения синтетических полимеров
 В. сополимеризация
 Г. поликонденсация
 Д. химические превращения природных полимеров
3. В основе биосинтеза природных полимеров лежат реакции:
 А. полимеризации и поликонденсации Б. гидролиза
 В. сополимеризации Г. сополимеризации и конденсации
 Д. поликонденсации Е. полимеризации
4. Основу натуральных хлопковых тканей составляет:
 А. белок Б. целлюлоза
 В. 1,4-транс-полиизопрен Г. амилоза
 Д. амилопектин Е. 1,4-цис-полиизопрен
5. Натуральный шелк состоит из макромолекул:
 А. амилозы Б. полинуклеотида
 В. амилопектина Г. 1,4-цис-полиизопрена
 Д. белка Е. целлюлозы
 Ж. ацетата целлюлозы
6. К природным высокомолекулярным соединениям относится:
 А. полиэтилен Б. глюкоза В. сахароза Г. клетчатка
7. Белковые молекулы из аминокислот образуются по реакции:
 А. замещения Б. поликонденсации
 В. полимеризации Г. разложения
8. Процесс соединения одинаковых молекул в более крупные молекулы:
 А. поликонденсация Б. изомеризация
 В. полимеризация Г. гидратация

Вариант III.

1. Элементарным звеном бутадиенового каучука является:

- 1) C_nH_{2n}
2) C_nH_{2n+2}
- 3) C_nH_{2n-2}
4) C_nH_{2n-6}

A2. Название вещества, формула которого



- 1) гексен-2 3) 4-метилпентен-2
2) 2-метилпентен-3 4) 4-метилпентин-2

A3. Толуол относится к классу:

- 1) спиртов
- 2) альдегидов
- 3) **фенолов**
- 4) аренов

A4. Только σ -связи присутствуют в молекуле

- 1) метилбензола 3) 2-метилбутена-2
2) **изобутана** 4) ацетилену

A5. Вид гибридизации электронных орбиталей атома углерода, обозначенного звёздочкой в веществе, формула которого



- 1) sp³
2) **sp²**
3) sp
4) не гибридизирован

A6. Гомологом уксусной кислоты является кислота

- 1) хлоруксусная
2) муравьиная
3) олеиновая
4) бензойная

A7. Изомерами являются:

- 1) пентан и пентадиен 3) этан и ацетилен
2) бутадиен и бутин 4) этанол и этаналь

A8. Бутадиен-1,3 из этанола можно получить при помощи реакции

- 1) Вюрца
2) Зинина
3) Кучерова
4) **Лебедева**

A9. Какие вещества можно использовать для последовательного осуществления следующих превращений



- 1) КОН (спирт. р-р), H₂O 3) КОН (водн. р-р), H₂O
2) KCl, H₂O 4) Na, H₂O

A10. При взаимодействии пропена с водой образуется:

- 1) пропанол-1 3) пропаналь
2) **пропанол-2** 4) 2- метилпропанол

A11. При окислении пропанола – 2 образуется:

- 1) пропилен 3) пропаналь
2) **пропанон** 4) пропанол

A12. В одну стадию бутан можно получить из:

- 1) бутаналю
- 2) диэтилового эфира
- 3) бутена – 2**
- 4) бутанола-2

A13. Фенол взаимодействует с:

- 1) соляной кислотой
- 2) гидроксидом натрия
- 3) этиленом
- 4) метаном

A14. Этанол и фенол взаимодействуют с:

- 1) натрием
2) гидроксидом натрия
3) хлороводородом
4) гидрокарбонатом натрия

A15. При гидролизе крахмала образуется:

- 1) глюкоза**

2) сахароза

4) целлюлоза

A16. Реакция «серебряного зеркала» характерна для веществ, указанных в паре:

1) метанол и метаналь

2) глюкоза и этаналь

3) формальдегид и этанол

4) этаналь и пропанол

A17. Верны ли следующие суждения об ацетилене:

А. В молекуле ацетилена между атомами углерода присутствуют только σ - связи

Б. При взаимодействии ацетилена с бромной водой разрываются π - связь между атомами углерода

1) верно только А

2) верно только Б

3) верны оба суждения

4) оба суждения неверны

A18. Фенол не взаимодействует с:

1) Na

2) NaOH

3) Br

4) HBr

A19. Глюкозу обработали гидроксидом меди (II) при нагревании. В результате образовалось:

1) глюконат меди

2) глюконовая кислота

3) глюкаровая кислота

4) сорбит

A20. Какой объём этилена (н.у.) можно получить из этилового спирта массой 100 г, если объёмная доля выхода составляет 88%?

1) 42,86 л

2) 21,43 л

3) 22,4 л

4) 11,2 л

Часть В.

B1. Установите соответствие между молекулярной формулой органического вещества и классом, к которому оно относится

А) $C_6H_{12}O_6$

Б) C_5H_8

В) C_8H_{10}

Г) $C_4H_{10}O$

1) алкины

2) арены

3) углеводы

4) простые эфиры

5) многоатомные спирты

А-3 Б-1 В-2 Г-4

B2. Установите соответствие между названием органического вещества и классом, к которому оно относится:

А) толуол

Б) глицерин

В) этанол

Г) глицин

1) алкены

2) одноатомные спирты

3) многоатомные спирты

4) арены

5) аминокислоты

6) фенолы

А-6 Б-3 В-2 Г-5

B3. С аминокислотой может реагировать

1) сульфат натрия

2) хлороводород

3) метан

4) этанол

5) анилин

6) гидроксид калия

Ответ: 2,6

B4. И для ацетилена, и для пропина характерны

1) тетраэдрическая форма молекулы

- 2) sp-гибридизация атомов углерода в молекулах
- 3) реакция гидрирования
- 4) наличие только σ -связей в молекулах
- 5) горение на воздухе
- 6) реакция с хлоридом натрия

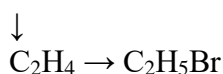
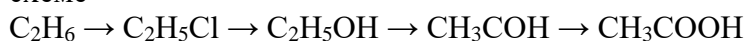
Ответ: 2, 3, 5

- B5.** Молекулярная формула углеводорода, массовая доля водорода в котором 15,79 %, а относительная плотность паров по воздуху 3, 93 _____
- B6.** Определите массу воды, которую надо добавить к 20 г раствора уксусной кислоты с массовой долей 70 % для получения раствора уксусной кислоты с массовой долей 5%.

Ответ _____

Часть С.

- C1.** Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения по схеме



- C2.** С какими из перечисленных веществ: натрий, оксид серебра (I) в аммиачном растворе, серебро, соляная кислота, гидроксид натрия, карбонат натрия – будет реагировать муравьиная кислота? Составьте уравнения реакций и назовите продукты реакции.
- C3.** Аминоуксусная кислота получена из уксусной кислоты массой 24г (массовая доля выхода равна 60%). Вычислите объем раствора гидроксида натрия (массовая доля NaOH 15%, плотность 1,16 г/мл), который потребуется для нейтрализации полученной аминоксусной кислоты.

Дифференцированный зачёт по химии

Инструкция по выполнению работы

На выполнение дифференцированного зачёта по химии даётся 90 минут. Работа состоит из 2 частей, включающих 30 заданий.

Часть 1 включает 20 заданий (A1-A20). К каждому заданию даётся 4 ответа, один из которых верный.

Часть 2 включает 10 заданий (B21-B30) с выбором трёх верных ответов из шести. При выполнении этих заданий в бланк ответа надо записать цифры, обозначающие элементы правильного ответа.

Внимательно прочитайте каждое задание и предлагаемые варианты ответа. Отвечайте только после того, как Вы поняли вопрос и проанализировали все варианты ответа.

Выполняйте задание в том порядке, в котором они даны. Если какое-то задание вызывает у Вас затруднение, пропустите его и постарайтесь выполнить те, в ответах на которые Вы уверены. К пропущенным заданиям можно будет вернуться, если у Вас останется время.

За правильно выполненные задания из части 1 Вы получаете по одному баллу. За правильно выполненные задания из части 2 Вы получаете по два балла.

Полученные баллы суммируются. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Для получения отметки «3» достаточно набрать 16-25 баллов.

Для получения отметки «4» достаточно набрать 26-36 баллов.

Для получения отметки «5» достаточно набрать 37-40 баллов.

Часть 1

A1. Вещество, формула которого CH_3COOH :

1. алкан
2. спирт
3. карбоновая кислота
4. альдегид

A2. К химическим явлениям относится:

1. испарение воды
2. измельчение руды
3. горение спирта
4. плавление парафина

A3. Восстановительные свойства металлов одной подгруппы с увеличением порядкового номера элемента:

- 1.ослабевают
- 2.не изменяются
- 3.возрастают
- 4.сначала возрастают, затем убывают.

A4. Вещества H_2SO_4 , HCl , HNO_3 являются:

1. кислотами
2. оксидами
3. основаниями
4. солями

A5. Формула фенола:

1. $C_6H_{13}OH$
2. C_6H_5OH
3. $C_6H_5NH_2$
4. $C_6H_5NO_3$

A6. Пять электронов находится на внешнем энергетическом уровне атома:

1. калия
2. азота
3. алюминия
4. фтора

A7. Массовая доля серы в сульфиде калия равна:

1. 29,1%
2. 30,4 %
3. 45,1%
4. 58, 2%

A8. Порядковый номер химического элемента всегда равен ... в атоме:

1. числу протонов, числу нейтронов и числу электронов;
2. числу протонов и числу нейтронов;
3. числу протонов и числу электронов;
4. числу электронов и числу нейтронов.

A9. Кристаллическая решётка, характерная для металлов и сплавов:

1. атомная
2. ионная
3. молекулярная
4. металлическая

A10. К моносахаридам относится:

1. глюкоза
2. сахароза
3. крахмал
4. клетчатка

A11. Процесс разрушения металлов и сплавов под действием внешних условий:

1. восстановление
2. коррозия
3. диффузия
4. испарение

A12. Валентность углерода в органических соединениях:

1. один
2. два
3. три
4. четыре

A13. К реакциям замещения относится реакция:

1. $S + O_2 = SO_2$
2. $2NaOH = Na_2O + H_2O$
3. $AgNO_3 + HCl = AgCl + HNO_3$
4. $2HCl + Zn = ZnCl_2 + H_2$

A14. Ковалентная неполярная связь реализуется в соединении:

1. хлороводород (HCl)
2. SiC (карбид кремния)
3. H_2 (водород)

4. CH_4 (метан)

A15. Вещества, имеющие один и тот же состав и одну и ту же молекулярную массу, но различающиеся строением молекул называют:

1. изомерами
2. аналогами

- 3.гомологами
- 4.углеводами.

A16. Катализаторы, это вещества:

1. ускоряющие химические реакции
2. замедляющие химические реакции
3. не влияющие на химические реакции
4. легирующие добавки

A17. Вещество NaOH – это:

1. кислота
2. соль
3. основание
4. оксид

A18. Присутствие в растворе кислоты можно доказать с помощью:

- 1) лакмуса
- 2) фенолфталеина
- 3) щелочи

A19. Вещества с общей формулой C_nH_{2n} относятся к классу

- 1) алканов
- 2) алкенов
- 3) алкинов
- 4) аренов

A20. Какая степень окисления хрома в $K_2Cr_2O_7$?

- 1) +6
- 2) +3
- 3) -3
- 4) -6

Часть 2

Б1. К реакциям обмена относятся:

1. $S + O_2 = SO_2$
2. $2NaOH = Na_2O + H_2O$
3. $AgNO_3 + HCl = AgCl + HNO_3$
4. $2HCl + Zn(NO_3)_2 = ZnCl_2 + 2HNO_3$
5. $SO_2 + H_2O = H_2SO_3$
6. $NaOH + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + 2H_2O$

Б2. Оксидами являются:

1. $Ca(OH)_2$
2. $CaCO_3$
3. CaO
4. HCl
5. Na_2O
6. SO_3

Б3. К классам органических соединений относятся:

- 1.арены
- 2.алкадиены
- 3.оксиды
- 4.основания
- 5.щелочи
- 6.алкены

Б4. Реакции, характерные для спиртов:

- 1.горение
- 2.присоединение
- 3.полимеризация
- 4.дегидратация
- 5.химически инертны
- 6.этерификация

Б5. Среди приведённых ниже веществ, найдите формулы карбоновых кислот:

1. CH_3-CH_2-COOH

2. $\text{CH}_3\text{-OH}$
3. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COH}$
4. $\text{CH}_3\text{-COOH}$
5. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$
6. $\text{OH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$

Б6. Изомеры углеводорода составом C_5H_{12} :

1. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
2. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH(CH}_3\text{)-CH}_3$
3. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
4. $\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-CH}_3$
5. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH=CH}_2$
6. $\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_3$

Б7. Какие вещества являются алканами:

1. CH_4
2. C_2H_2
3. C_8H_{16}
4. C_5H_{12}
5. C_3H_8
6. C_5H_8

Б8. Уксусную кислоту применяют для:

1. очистки воды
2. получения синтетического каучука
3. для получения лекарств
4. ацетатного шёлка
5. ускорения созревания помидоров
6. консервирования овощей

Б9. Вещества с ионной связью:

1. C_3H_8
2. KCl
3. Na_2S
4. HCl
5. CaO
6. SO_2

Б10. Оксид кальция вступит в реакцию со следующими веществами:

1. Na_2SO_4
2. O_2
3. HCl
4. H_2O
5. NaOH
6. SO_3

Ответы:

A1-3; A2-3; A3-3; A4-1; A5-2; A6-2; A7-1; A8-1; A9-4; A10-1; A11-2; A12-4; A13-4; A14-3; A15-1; A16-1; A17-3; A18-1; A19-2; A20-1.

B1-346; B2-356; B3-126; B4-146; B5-145; B6-124; B7-145; B8-346; B9-235; B10-346.

На дифференцированном зачете обучающимся разрешается использовать Периодическую таблицу химических элементов Д.И. Менделеева; таблицу растворимости солей, кислот и оснований; электрохимический ряд напряжений металлов и не программируемый калькулятор.

Оценка устного ответа

Оценка «5»:

- ответ полный и правильный на основании изученных теорий;
- материал изложен в определенной логической последовательности, литературным языком;
- ответ самостоятельный.

Оценка «4»:

- ответ полный и правильный на основании изученных теорий;
- материал изложен в определенной логической последовательности, при этом допущены две-три несущественные ошибки, исправленные по требованию учителя.

Оценка «3»:

- ответ полный, но при этом допущена существенная ошибка или ответ неполный, несвязный.

Оценка «2»:

- при ответе обнаружено непонимание обучающимися основного содержания учебного материала или допущены существенные ошибки, которые обучающийся не может исправить при наводящих вопросах преподавателя.

Оценка «1»:

- отсутствие ответа.

Оценка самостоятельных письменных и контрольных работ.**Оценка «5»** ставится, если студент:

- Выполняет работу без ошибок и /или/ допускает не более одного недочёта.
- Соблюдает культуру письменной речи; правила оформления письменных работ.

Оценка «4» ставится, если студент:

- Выполняет письменную работу полностью, но допускает в ней не более одной не грубой ошибки и одного недочёта и /или/ не более двух недочётов.
- Соблюдает культуру письменной речи, правила оформления письменных работ, но допускает не большие поправки при ведении записей.

Оценка «3» ставится, если студент:

- Правильно выполняет не менее половины работы.
- Допускает не более двух грубых ошибок, или не более одной грубой, одной не грубой ошибки и одного недочёта, или не более трёх не грубых ошибок, или одной не грубой ошибки и трёх недочётов, или при отсутствии ошибок, но при наличии пяти недочётов.
- Допускает незначительное несоблюдение основных норм культуры письменной речи, правил оформления письменных работ.

Оценка «2» ставится, если студент:

- Правильно выполняет менее половины письменной работы.
- Допускает число ошибок и недочётов, превосходящее норму, при которой может быть выставлена оценка "3".
- Допускает значительное несоблюдение основных норм культуры письменной речи, правил оформления письменных работ.

Оценка «1» ставится в случае:

- Нет ответа

Требования к написанию сообщения и реферата**1. Тема реферата и ее выбор**

- тема должна быть сформулирована грамотно с литературной точки зрения
- в названии реферата следует определить четкие рамки рассмотрения темы

2. Требования к оформлению титульного листа

В правом верхнем углу указывается название учебного заведения, в центре - тема реферата, ниже темы справа - Ф.И.О. студента, группа, Ф.И.О. руководителя, внизу – населенный пункт и год написания.

3. Оглавление

4. Введение должно включать в себя краткое обоснование актуальности темы реферата. В этой части необходимо также показать, почему данный вопрос может представлять научный интерес и какое может иметь практическое значение.

Очень важно, чтобы студент умел выделить цель (или несколько целей), а также задачи, которые требуется решить для реализации цели.

5. Основная часть реферата содержит материал, который отобран студентом для рассмотрения проблемы. Средний объем основной части реферата - 10 страниц.

6. Заключение - часть реферата, в которой формулируются выводы, обращается внимание на выполнение поставленных во введении задач и целей (или цели).

7. Основные требования к списку изученной литературы

Источники должны быть перечислены в алфавитной последовательности (по первым буквам фамилий авторов или по названиям сборников). Необходимо указать место издания, название издательства, год издания.

8. Выставление оценки за реферат

В итоге оценка складывается из ряда моментов:

- соблюдения формальных требований к реферату;
- грамотного раскрытия темы;
- умения четко рассказать о представленном реферате;
- способности понять суть задаваемых по работе вопросов и сформулировать точные ответы.

56

Оценка умений решать расчетные задачи

Оценка «5»:

- в логическом рассуждении и решении нет ошибок, задача решена рациональным способом.

Оценка «4»:

- в логическом рассуждении и решении нет существенных ошибок, но задача решена нерациональным способом или допущено не более двух несущественных ошибок.

Оценка «3»:

- в логическом рассуждении нет существенных ошибок, но допущена существенная ошибка в математических расчетах.

Оценка «2»:

- имеются существенные ошибки в логическом рассуждении и в решении.

Оценка «1»:

- отсутствие ответа.

Критерии оценивания тестовых работ:

«5» - при отсутствии ошибок;

«4» - верно выполнено не менее 75% заданий;

«3» - верно выполнено не менее 50% заданий;

«2» - верно выполнено менее 50% заданий.

ЛИТЕРАТУРА:

1. Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Остроумова Е.Е. и др. Химия для профессий и специальностей естественно-научного профиля: учебник для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2019.

2. Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А., Дорофеева Н.М. Практикум: учеб. пособие для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2020.

Дополнительная:

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ: БАЗОВЫЕ ПРИНЦИПЫ 2-е изд. Учебное пособие для СПО Научная школа: Российский химико-технологический университет имени Д. И. Менделеева (г. Москва) — М.: Издательство Юрайт, 2020 перер. — 143 с.

Ивчатова, А. Л. Химия воды и микробиология: учебник / А.Л. Ивчатова, В.И. Малов. - Москва: ИНФРА-М, 2019.- 218с.— (Среднее профессиональное образование). - ISBN 978-5-16-006616-5. - Текст: электронный. - URL: <https://znanium.com/catalog/product/1013519>

НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ. ВОПРОСЫ И ЗАДАЧИ 2-е изд., испр. и доп. Учебное пособие для СПО. Научная школа: Российский химико-технологический университет имени Д. И. Менделеева (г. Москва) Щербakov В.В., Фирер А.А., Барботина Н.Н. 2-е изд., испр. и доп. — М.: Издательство Юрайт, 2019. — 107 с.

