

муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Средняя
общеобразовательная школа № 3» г.Альметьевска Республики Татарстан

РАССМОТРЕНО
Педагогический совет
Протокол №1
от “31.08.2023”

УТВЕРЖДЕНО

Директор школы

Гафиятуллина Л.Г.

Приказ №235 от
“01.09.2023”



**Контрольно-измерительные материалы для проведения
итоговой аттестации по химии 8-11 классов
на 2023-2024 учебный год**

г.Альметьевск

Промежуточная аттестация

Предмет: химия, 8 класс

Условия проведения процедуры промежуточной аттестации:

Работа проводится в классе, задания выполняются на двойном листочке в клетку

Время выполнения:

На выполнение всей работы отводится 45 минут.

Назначение работы:

Определить уровень овладения предметных результатов у учащихся 8 класса по итогам усвоения программы по предмету «Химия».

Структура и содержание работы:

Форма промежуточной работы – контрольная работа в виде теста.

Работа состоит из 3 частей:

часть А – 10 вопросов с выбором ответа (базовый уровень)

часть В – 2 задания на соответствие и множественный выбор (повышенный уровень)

часть С- 2 вопроса с развернутым ответом(высокий уровень)

Выберите правильный ответ

Часть 1 (выберите один верный ответ из четырех предложенных)

А1 В атоме химического элемента, расположенного в 2 периоде, 4А группе, общее число электронов равно

- 1) 3, 2) 8, 3) 15, 4) 6

А2 В каком ряду элементов усиливаются металлические свойства?

- 1) $\text{Ba} \rightarrow \text{Mg} \rightarrow \text{Ca}$, 2) $\text{Ge} \rightarrow \text{Si} \rightarrow \text{C}$, 3) $\text{Li} \rightarrow \text{Na} \rightarrow \text{K}$, 4) $\text{C} \rightarrow \text{N} \rightarrow \text{O}$.

А3 Ковалентную полярную связь имеет

- 1) N_2 , 2) O_3 , 3) Na_2S , 4) H_2S .

А4 Свою высшую степень окисления азот проявляет в соединении

- 1) NO , 2) NaNO_2 , 3) NH_3 , 4) HNO_3 .

А5. В каком ряду расположены сложные вещества?

- 1) O_2 , Al , N_2 , 3) HNO_3 , CaO , PH_3
2) Mg , Fe , H_2O 4) Si , P_4 , Fe_2O_3

А6 Какое уравнение соответствует реакции замещения?

- 1) $\text{MgO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{MgCO}_3$, 2) $\text{FeCl}_3 + 3\text{NaOH} \rightarrow 3\text{NaCl} + \text{Fe}(\text{OH})_3$
3) $2\text{NaI} + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{NaBr} + \text{I}_2$ 4) $2\text{AgBr} \rightarrow 2\text{Ag} + \text{Br}_2$

А7. Верны ли следующие суждения о правилах работы в химической лаборатории?

А. При нагревании жидкостей пробирку с раствором следует держать строго вертикально.

Б. в лаборатории запрещено трогать вещества руками.

- 1). Верно только А 2). Верно только Б

С2. Вычислите объем кислорода, который потребуется для получения оксида кальция массой 112г.

Промежуточная аттестация

Предмет: химия, 9 класс

Условия проведения процедуры промежуточной аттестации:

Работа проводится в классе, задания выполняются на двойном листочке в клетку

Время выполнения:

На выполнение всей работы отводится 45 минут.

Назначение работы:

Определить уровень овладения предметных результатов у учащихся 9 класса по итогам усвоения программы по предмету «Химия».

Структура и содержание работы:

Форма промежуточной работы – контрольная работа в виде теста.

На выполнение тестовой работы отводится 45 минут.

Работа состоит из 3 частей.

Часть А включает 10 заданий базового уровня (A1 – A10).

Часть В состоит из 3 заданий повышенного уровня (B1 – B3).

Часть С содержит 2 наиболее сложных задания.

Выберите правильный ответ

Часть А

A1. (2 балла) В каком ряду химические элементы расположены в порядке уменьшения радиуса атома?

1) Ca, Mg, Be. 2) F, O, N. 3) P, S, Cl. 4) K, Na, Li.

A2. (2 балла) В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления неметаллических свойств?

1) Na → Mg → Al. 2) K → Na → Li 3) Ca → Mg → Be 4) Al → Mg → Na

A3. (2 балла) В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления металлических свойств?

1) P → S → Cl 2) N → P → As 3) O → S → Se 4) S → P → Si

A4. (2 балла) В ряду оксидов $\text{SiO}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{MgO}$ свойства изменяются от

1) кислотных к амфотерным 2) амфотерных к основным

3) основных к кислотным 4) кислотных к основным

A5. (2 балла) В соединениях CuCl_2 и $\text{Cu}(\text{OH})_2$ степени окисления железа, соответственно, равны:

1) +3 и +2 2) +2 и +2 3) +3 и +3 4) +3 и 0

A6. (2 балла) Сумма коэффициентов в уравнении реакции между оксидом кальция и серной кислотой равна

1) 7 2) 5 3) 6 4) 4

A7. (2 балла) Какие вещества образуются при взаимодействии магния с разбавленной соляной кислотой?

1) сульфат цинка, вода и оксид серы (IV) 2) сульфат цинка и водород

3) сульфит цинка и водород 4) сульфид цинка и вода

A8. (2 балла) Взаимодействие раствора соляной кислоты с оксидом магния относится к реакциям

1) соединения 2) замещения 3) разложения 4) обмена

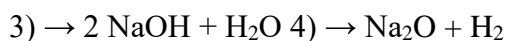
A9. (2 балла) Осадок не образуется при смешивании растворов

1) гидроксида натрия и нитрата железа (II) 2) сульфата натрия и гидроксида калия

3) силиката калия и соляной кислоты 4) карбоната калия и хлорида кальция

A10. (2 балла) Выберите верную запись правой части уравнения реакции натрия с водой.

1) $\rightarrow 2 \text{NaOH} + \text{H}_2$ 2) $\rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$



Часть В

В1. (4 балла) В ряду элементов Li–Na – K

- 1) уменьшается радиус атомов
- 2) возрастает способность атомов отдавать электроны
- 3) увеличиваются заряды ядер атомов
- 4) уменьшается относительная атомная масса
- 5) увеличивается степень окисления в высших гидроксидах

В2. (4 балла) В реакцию с кальцием вступают растворы:

- 1) K_2SO_4 2) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 3) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 4) CaCl_2 5) H_2SO_4

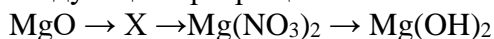
В3. (6 баллов) Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции

Исходные вещества Продукты реакции

- А) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{SO}_3$ 1) $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
Б) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$ 2) $\text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
В) $\text{H}_2\text{S} + \text{Ba}(\text{OH})_2$ 3) $\text{CaSO}_3 + \text{H}_2$
4) $\text{Ba}(\text{HS})_2 + \text{H}_2\text{O}$
5) $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2$

Часть С

С1. (9 баллов) Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



С2. (7 баллов) Вычислить объем оксида углерода (IV) (при н. у.), который может быть поглощен гидроксидом калия, массой 16 г, содержащим 5% массовой доли примеси

Промежуточная аттестация

Предмет: химия, 10 класс

Условия проведения процедуры промежуточной аттестации:

Работа проводится в классе, задания выполняются на двойном листочке в клетку

Время выполнения:

На выполнение всей работы отводится 45 минут.

Назначение работы:

Определить уровень овладения предметных результатов у учащихся 10 класса по итогам усвоения программы по предмету «Химия».

Структура и содержание работы:

Форма промежуточной работы – контрольная работа в виде теста.

Работа состоит из 3 частей:

часть А – 10 вопросов с выбором ответа (базовый уровень)

часть В – 2 задания на соответствие и множественный выбор (повышенный уровень)

3 вопроса с развернутым ответом (высокий уровень)

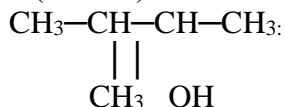
Демоверсия

Часть А. Тестовые задания с выбором ответа и на соотнесение

1.(2балла). Общая формула алканов:

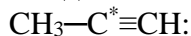
А. C_nH_{2n} . Б. C_nH_{2n+1} . В. C_nH_{2n+2} . Г. C_nH_{2n-2} .

2.(2балла). Название вещества, формула которого:



А. Бутанол-2. В. 2-Метилбутанол-3
Б. Пентанол-2 Г. 3-Метилбутанол-2

3.(2балла). Вид гибридизации электронных орбиталей атома углерода, обозначенного звёздочкой в веществе, формула которого



А. sp^3 . Б. sp^2 . В. sp . Г. Не гибридизирован

4.(2балла). Для вещества, изомерного односоставным карбоновым кислотам, одним из продуктов щелочного гидролиза является:

А. Альдегид. В. Простой эфир.
Б. Спирт. Г. Сложный эфир.

5.(2балла). Продукт реакции 2-бромпропана со спиртовым раствором гидроксида калия:

А. Пропаноль. В. Пропанол-2.
Б. Пропанол-1. Г. Пропен.

6.(2балла). Окраска смеси белка с гидроксидом меди (II) при нагревании:

А. Голубая В. Красная
Б. Синяя Г. Фиолетовая.

7.(2балла). Этан из хлорметана можно получить при помощи реакции:

А. Вюрца. В. Кучерова.
Б. Зинина. Г. Лебедева.

8.(2балла). Для производства серебряных зеркал используют аммиачный раствор оксида серебра и раствор:

А. Глюкозы. В. Фруктозы.
Б. Сахарозы. Г. Этанол.

9.(2балла). Веществом X в цепочке превращений $\text{этан} \rightarrow X \rightarrow \text{этанол}$ является:

А. Ацетилен. В. Пропан.
Б. Этилен. Г. Хлорметан.

10.(2балла). Кислота, на нейтрализацию 23г, которой расходуется 0,5 Моль гидроксида калия:

А. Масляная. В. Пропионовая.
Б. Муравьиная . Г. Уксусная.

11.(6 баллов). Установите соответствие.

Формула вещества:

I. CH_3COH . II. C_2H_2 . III. CH_3OH .

Класс соединений:

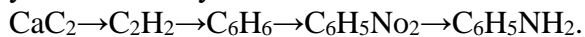
А. Алканы. В. Альдегиды.
Б. Алкины. Г. Одноатомные спирты.

Реагент для распознавания:

- Бромная вода.
- Гидроксид меди (II).
- Оксид меди(II).
- Хлорид железа (III).

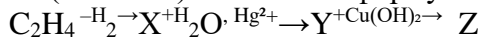
ЧАСТЬ Б. Задания со свободным ответом

12 (8 баллов). Составьте уравнения реакций по приведённой ниже схеме и укажите условия их осуществления:



Дайте названия каждого вещества.

13 (6 баллов)..Напишите формулы веществ X, Y, Z в цепочке превращений:



14. (4 балла) Составьте схему получения этанола из крахмала. Над стрелками переходов укажите условия осуществления реакции и формулы необходимых для этого веществ.

15. (6 баллов) Выведите молекулярную формулу углеводорода, массовая доля водорода в котором 15,79%, а плотность паров этого вещества по воздуху равна 3,93.