

Утверждены
на заседании методического объединения
МБОУ Усохская СОШ
Протокол № _____ от _____ 202.. г
Руководитель МО: _____ Яковина С.М.

Материалы
для проведения промежуточной аттестации
за 2022- 2023 учебный год
по химии
для 8 класса

Учитель: Кудинова Т.М.

І вариант

Часть А. Выберите один правильный ответ:

- A1. Четыре энергетических уровня содержит электронная оболочка атома:
а) калия б) бериллия в) кремния г) гелия
- A2. Шесть электронов находятся на внешнем энергетическом уровне атома:
а) золота б) углерода в) хром г) кислорода
- A3. Выберите соединение с ковалентной полярной связью:
а) H_2 б) H_2S в) NaI г) N_2
- A4. Выберите формулу соединения серы, в котором она проявляет степень окисления -2
а) SO_2 б) SO_3 в) MgS г) SF_6
- A5. Выберите формулу оксида железа (III):
а) FeO б) $FeCl_3$ в) Fe_2O_3 г) OF_2
- A6. Выберите ряд формул, в котором все вещества являются основаниями:
а) Fe_2O_3 , ZnO , $Cu(OH)_2$ б) $Ba(NO_3)_2$, $Ba(OH)_2$, H_2SO_4
в) KOH , $Fe(OH)_3$, $NaOH$ г) $Zn(OH)_2$, HCl , H_2O
- A7. Серная кислота не реагирует:
а) Zn б) $NaOH$ в) HCl г) $CuCl_2$
- A8. Неправильно написана формула основания:
а) $Ca(OH)_2$ б) $NaOH$ в) $Li(OH)_2$ г) $Ba(OH)_2$
- A9. Уравнение реакции замещения:
а) $Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$ б) $ZnO + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2O$
в) $Cu(OH)_2 = CuO + H_2O$ г) $Fe + S = FeS$
- A10. Выберите уравнение электролитической диссоциации для $Ba(NO_3)_2$:
а) $Ba(NO_3)_2 = Ba^{2+} + NO_3^-$ б) $Ba(NO_3)_2 = Ba + 2 NO_3$
в) $Ba(NO_3)_2 = Ba^{2+} + 6 NO^-$ г) $Ba(NO_3)_2 = Ba^{2+} + 2 NO_3^-$
- A11. К химическим явлениям относится:
а) таяние льда б) сжатие пружины
в) горение свечи г) измельчение соли
- A12. Выберите краткое ионное уравнение для реакции: $H_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow BaSO_4 \downarrow + HCl$
а) $H^+ + SO_4^{2-} \rightarrow BaSO_4 + H^+$ б) $Ba^{2+} + SO_4^{2-} \rightarrow BaSO_4 \downarrow$
в) $BaCl_2 + 2H^+ \rightarrow Ba^{2+} + 2HCl$ г) $Ba^{2+} + 2Cl^- \rightarrow BaCl_2$
- A13. Какой объем при н.у. занимает 2 моль водорода H_2 :
а) 11,2 л б) 22,4 л в) 44,8 л г) 89,6 л

Часть В.

В1. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу неорганических соединений.

<u>Класс веществ:</u>	<u>Формула вещества:</u>
1. оксиды	а) HNO_2
2. основания	б) P_2O_5
3. кислоты	в) $Fe(OH)_3$
4. соли	г) $Mg(NO_3)_2$

В2. Напишите уравнения практически осуществимых химических реакций. Укажите типы химических реакций. Выберите реакцию обмена и запишите ее в молекулярном и ионном виде.

- $Zn + H_2SO_4 =$
- $MgSO_4 + NaOH =$
- $P_2O_5 + KOH =$
- $Zn(OH)_2 = \dots + \dots$

В3. Вычислите массовую долю кислорода в серной кислоте H_2SO_4 равна ...%

Часть С

С 1. По уравнению реакции $K_2CO_3 + Ba(NO_3)_2 = BaCO_3 + 2KNO_3$ вычислите массу осадка, выпавшего при взаимодействии карбоната калия K_2CO_3 со 170 г раствора нитрата бария $Ba(NO_3)_2$.

Промежуточная аттестация по химии 8 класс.

2 вариант

Часть А. Выберите один правильный ответ:

A1. Элемент третьего периода главной подгруппы II группы Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева:

- а) алюминий б) бериллий в) магний г) натрий

A2. Элемент, в ядре атома которого содержится 9 протонов:

- а) кислород б) углерод в) бериллий г) фтор

A3. Ковалентную полярную связь имеет

- а) S₈ б) O₃ в) K₂S г) H₂S

A4. Вещество, в котором сера проявляет степень окисления +4, имеет формулу:

- а) H₂S б) SO₂ в) SO₃ г) Na₂S

A5. Вещество, имеющее формулу NaNO₃, называется:

- а) карбонат натрия б) нитрит натрия в) хлорид натрия г) нитрат натрия

A6. Ряд формул, в котором все вещества являются оксидами:

- а) ZnO, ZnCl₂, HCl б) SO₃, MgO, CuO в) KOH, K₂O, MgO г) HNO₃, P₂O₅, NaCl

A7. С раствором гидроксида натрия NaOH взаимодействует вещество, формула которого:

- а) HCl б) MgO в) KOH г) Mg

A8. Неправильно написана формула соли:

- а) CaCO₃ б) NaSO₄ в) LiNO₃ г) Ba₃(PO₄)₂

A9. Уравнение реакции обмена:

- а) CaO+SiO₂= CaSiO₃ б) FeS+ 2HCl= FeCl₂+H₂S
в) 2 KClO₃ = 2KCl+ 3O₂ г) Mg+ 2HCl= MgCl₂+ H₂

A10. Выберите уравнение электролитической диссоциации для сульфата алюминия Al₂(SO₄)₃:

- а) Al₂(SO₄)₃ = Al³⁺ + (SO₄)₃²⁻ б) Al₂(SO₄)₃ = Al³⁺ + SO₄²⁻
в) Al₂(SO₄)₃ = 2Al³⁺ + 3SO₄²⁻ г) Al₂(SO₄)₃ = Al₂³⁺ + 3SO₄²⁻

A11. К химическим явлениям относится:

- а) плавление парафина б) горение бензина
в) горение электрической лампы г) засахаривание варенья

A12. Какое краткое ионное уравнение отображает сущность процесса NaOH + HCl = NaCl + H₂O

- а) H⁺ + OH⁻ = H₂O б) NaOH + H⁺ = Na⁺ + H₂O
в) 2H⁺ + 2OH⁻ = 2 H₂O г) OH⁻ + HCl = Cl⁻ + H₂O

A13. Количество вещества *n*, соответствующее 36 г воды H₂O

- а) 1 моль б) 2 моль в) 3 моль г) 5 моль

Часть В.

V1. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу неорганических соединений.

<u>Класс веществ:</u>	<u>Формула вещества:</u>
1) оксиды	а) NaOH
2) основания	б) HCl
3) кислоты	в) CaO
4) соли	г) NaNO ₃

V2. Напишите уравнения практически осуществимых реакций. Укажите типы химических реакций. Запишите реакцию ионного обмена в молекулярном и ионном виде.

1. Fe(OH)₂ = ... + ...
2. MgO + H₂SO₄ =
3. ZnSO₄ + NaOH =
4. Cu + HCl =

V3. Вычислите массовую доля кислорода в азотной кислоте HNO₃ равна... %

Часть С.

C2. Определите массу карбоната кальция CaCO₃, по уравнению химической реакции:

CaCO₃ = CaO + CO₂, если при его термическом разложении выделяется 45 литров CO₂.

Утверждены
на заседании методического объединения
МБОУ Усохская СОШ
Протокол № _____ от _____ 202... г
Руководитель МО: _____ Яковина С.М.

Материалы
для проведения промежуточной аттестации
за 2022- 2023 учебный год
по химии
для 9 класса

Учитель: Кудинова Т.М.

Промежуточная аттестация по химии 9 класс
Вариант 1

Часть 1

Внимательно прочитайте каждое задание (А1 – А7), из четырех предложенных вариантов ответов выберите один правильный и отметьте его.

А1. К основным оксидам относится:

- 1) оксид брома(VII); 2) оксид натрия;
3) оксид серы(IV); 4) оксид алюминия.

А2. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между оксидом алюминия и серной кислотой равна:

- 1) 6; 2) 8; 3) 10; 4) 12.

А3. Электрический ток проводит:

- 1) водный раствор глюкозы; 2) водный раствор хлорида бария;
3) расплав серы; 4) расплав оксида кремния.

А4. Практически необратимо протекает реакция ионного обмена между растворами:

- 1) хлорида калия и нитрата меди(II); 2) серной кислоты и хлорида бария;
3) сульфата натрия и гидроксида калия; 4) нитрата натрия и хлорида железа(III).

А5. В реакцию с разбавленной серной кислотой вступает:

- 1) медь; 2) вода; 3) оксид углерода(IV); 4) оксид натрия.

А6. Верны ли следующие суждения о правилах безопасной работы в химической лаборатории?

А. Твердую щелочь нельзя брать руками.

Б. Чтобы определить газ по запаху, необходимо наклониться над сосудом и глубоко вдохнуть.

- 1) Верно только А; 2) верно только Б;
3) верны оба суждения; 4) оба суждения неверны.

А7. Массовая доля кислорода в карбонате кальция равна:

- 1) 15 %; 2) 27 %; 3) 48 %; 4) 54 %.

Часть 2

В1. Выберите уравнения реакций, в которых элемент азот является восстановителем.

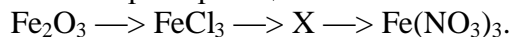
- 1) $N_2 + O_2 = 2NO$; 2) $2NO + O_2 = 2NO_2$;
3) $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$; 4) $N_2 + 3Mg = Mg_3N_2$; 5) $N_2 + 6Li = 2Li_3N$.

В2. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

Исходные вещества	Продукты реакции
А) $SO_2 + H_2O \longrightarrow$.	1) H_2SO_4
Б) $SO_3 + NaOH \longrightarrow$.	2) H_2SO_3
В) $H_2SO_4 + Na_2O \longrightarrow$.	3) $SO_3 + H_2$
	4) $Na_2SO_4 + H_2O$
	5) $Na_2SO_4 + H_2$

Часть 3

С1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. Выберите реакцию обмена и запишите ее и в молекулярном и в ионном виде.



**Промежуточная аттестация по химии 9 класс
Вариант 2**

Часть 1

Внимательно прочитайте каждое задание (А1 – А7), из четырех предложенных вариантов ответов выберите один правильный и отметьте его.

А1. К кислотным оксидам относится:

- 1) оксид бария; 2) оксид калия;
3) оксид фосфора(V); 4) оксид меди(II).

А2. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между кальцием и фосфорной кислотой равна:

- 1) 9; 2) 10; 3) 11; 4) 12.

А3. Электрический ток не проводит:

- 1) раствор соляной кислоты; 2) раствор хлорида натрия;
3) раствор гидроксида натрия; 4) раствор сульфата бария

А4. Практически необратимо протекает реакция ионного обмена между растворами:

- 1) сульфата калия и хлорида меди(II); 2) серной кислоты и нитрата натрия;
3) хлорида натрия и нитрата серебра; 4) соляной кислоты и сульфата натрия.

А5. В реакцию с раствором гидроксида натрия вступает:

- 1) оксид меди(II); 2) водород; 3) серебро; 4) соляная кислота.

А6. Верны ли следующие суждения о правилах безопасной работы в химической лаборатории?

А. Нагреваемую пробирку нужно держать отверстием от себя.

Б. Для ускорения растворения твердых веществ в пробирке нужно закрыть ее отверстие пальцем и встряхнуть.

- 1) Верно только А; 2) верно только Б;
3) верны оба суждения; 4) оба суждения неверны.

А7. Массовая доля кислорода в оксиде серы(VI) равна:

- 1) 25 %; 2) 44 %; 3) 52 %; 4) 60 %.

Часть 2

В1. Выберите уравнения реакций, в которых элемент железо является окислителем.

- 1) $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 = 2\text{FeCl}_3$; 2) $\text{FeO} + \text{H}_2 = \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$; 3) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} = \text{FeO} + \text{H}_2$;
4) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{CO} = 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$; 5) $4\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{Fe}(\text{OH})_3$.

В2. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

Исходные вещества	Продукты реакции
А) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow .$	1) $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2$
Б) $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow .$	2) $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
В) $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow .$	3) $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
	4) $\text{CaO} + \text{H}_2$
	5) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$

Часть 3

С1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. Выберите реакцию обмена и запишите ее и в молекулярном и в ионном виде.
 $\text{SO}_2 \rightarrow \text{SO}_3 \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{BaSO}_4$.

Утверждены
на заседании методического объединения
МБОУ Усохская СОШ
Протокол №____ от ____ ____ 202... г
Руководитель МО: _____ Яковина С.М.

Материалы
для проведения промежуточной аттестации
за 2022- 2023 учебный год
по химии
для 10 класса

Учитель: Кудинова Т.М.

Промежуточная аттестация по химии 10 класс

Вариант 1

Часть А. (при выполнении заданий А₁–А₉ выберите один верный ответ)

- А 1.** Гомологом формальдегида является
1) пропаналь; 2) этилацетат; 3) пропанол; 4) этанол.
- А 2.** Продуктом гидратации ацетиленов является
1) этанол; 2) этилен; 3) этаналь; 4) уксусная кислота.
- А 3.** При окислении пропанола-1 образуется
1) пропилен; 2) пропанон; 3) пропаналь; 4) пропан.
- А 4.** Ацетальдегид реагирует с
1) Br₂ (вода); 2) Cu(OH)₂; 3) KOH; 4) Na.
- А 5.** Глюкоза реагирует с
1) Cu(OH)₂; 2) Br₂ (вода); 3) NaOH; 4) CuO.
- А 6.** Бензол из ацетиленов в одну стадию можно получить реакцией
1) дегидрирования; 2) тримеризации;
3) гидрирования; 4) гидратации.
- А 7.** Анилин реагирует с
1) этиловым спиртом; 2) соляной кислотой;
3) карбонатом натрия; 4) гидроксидом калия.
- А 8.** В схеме превращений $\text{этен} \Rightarrow X \Rightarrow \text{этаналь}$ веществом X является:
1) HCHO; 2) CH₃-O-CH₃; 3) C₂H₅OH; 4) C₂H₆.
- А 9.** Основным компонентом природного газа является
1) C₂H₆; 2) C₂H₂; 3) CH₄; 4) C₆H₆.
- А 10.** Установите соответствие между названием соединения и его принадлежностью к определенному классу органических веществ.

НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ

КЛАСС ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

- | | |
|----------------|----------------------------------|
| А) этанол | 1) галогенопроизводные углеводов |
| Б) анилин | 2) амины |
| В) этилформиат | 3) карбонильные соединения |
| Г) дихлорметан | 4) спирты |
| | 5) сложные эфиры |
| | 6) простые эфиры |

А 11. Установите соответствие между названиями двух веществ и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества.

НАЗВАНИЯ ВЕЩЕСТВ

РЕАКТИВ

- | | |
|--------------------------|----------------------------|
| А) этанол и фенол (р-р) | 1) KMnO ₄ (р-р) |
| Б) крахмал и сахароза | 2) ZnO |
| В) пропанол-2 и глицерин | 3) Br ₂ (водн.) |
| Г) анилин и бензол | 4) Cu(OH) ₂ |
| | 5) I ₂ (р-р) |

А 12. Углеводороды ряда ацетиленов будут реагировать с:

- 1) C₃H₈ 2) KMnO₄ 3) Br₂ 4) HCOH 5) H₂ 6) CH₄

--	--	--

А 13. Фенол взаимодействует с растворами:

- 1) KOH 2) FeCl₃ 3) H₂SO₄ 4) Br₂(р-р) 5) [Ag(NH₃)₂]OH 6) Na₂CO₃

--	--	--

Часть В.

В 1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ.

С акт



В 2. Определите формулу углеводорода, массовая доля углерода в котором составляет 75%. Относительная плотность этого вещества по кислороду равна 0,5.

