

Вариант 1

При выполнении задания №1-7 выберите один верный ответ..

1. К кислотам относится каждое из двух веществ

- 1) H_2S , Na_2CO_3 2) K_2SO_4 , Na_2SO_4 3) H_3PO_4 , HNO_3 4) KOH , HCl

2. Гидроксиду меди(II) соответствует формула

- 1) Cu_2O 2) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 3) CuOH 4) CuO

3. Оксид углерода (IV) реагирует с

- 1) гидроксидом бария 2) серной кислотой 3) кислородом 4) оксидом серы (IV)

4. Гидроксид калия реагирует

- 1) HCl 2) Na_2O 3) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 4) CaCO_3

5. Азотная кислота реагирует с каждым из двух веществ

- 1) SiO_2 и Fe 2) CuSO_4 и SO_3 3) NaCl и HCl 4) Zn и KOH

6. Карбонат калия реагирует с

- 1) оксидом натрия 2) серной кислотой 3) магнием 4) азотом

7. В цепочке превращений $\text{Na}_2\text{O} \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{BaSO}_4$

Веществом X является

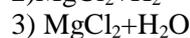
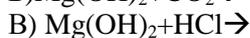
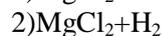
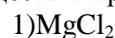
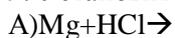
1. NaOH 2. Na 3. Na_2SO_4 4. BaCl_2

Ответами к заданиям №8-9 является последовательность цифр, которая соответствует либо номерам правильных ответов (№8), либо буквами АБВ, расположенным в левом столбце(№9). Запишите полученные цифры в соответствующем порядке.

8. В результате взаимодействия гидроксида кальция и карбоната калия образуются вещества, относящиеся к классам/группам

- 1) кислотный оксид 2) основной оксид 3) кислота 4) основание 5) соль

9. Установите соответствие между формулой исходных веществ и продуктами реакции



При выполнении задания №10 подробно запишите ход его решения и полученные результат.

10. Какая масса сульфата бария образуется при взаимодействии 20,6г оксида бария с достаточным количеством серной кислоты?

Вариант 2

При выполнении задания №1-7 выберите один верный ответ.

1. К основаниям относится каждое из двух веществ

- 1) H_2SO_4 , H_2CO_3 2) K_2O , Na_2S 3) $\text{Ca}(\text{OH})_2$, H_2SiO_3 4) KOH , $\text{Cu}(\text{OH})_2$

2. Кремниевой кислоте соответствует формула

- 1) H_2SO_3 2) H_2SiO_3 3) H_2S 4) SiO_2

3. Оксид бария реагируют с каждым из двух веществ

- 1) NaOH , CO_2 2) N_2O_5 , H_2SO_4 3) $\text{Ca}(\text{OH})_2$, HCl 4) SO_3 , CaO

4. Гидроксид железа (II) реагирует с

- 1) оксидом калия 2) гидроксид магния 3) серной кислотой 4) оксидом меди (II)

5. Фосфорная кислота реагирует с каждым из двух веществ

- 1) Na_2O и CaCl_2 2) CO_2 и K_2SO_4 3) BaO и H_2SiO_3 4) Ag и $\text{Cu}(\text{OH})_2$

6. Сульфат натрия реагирует с

- 1) хлоридом бария 2) медью 3) гидроксидом алюминия 4) углеродом

7. В цепочке превращения $\text{SO}_3 \rightarrow X \rightarrow \text{CuSO}_4$

- 1) CuO 2) Na_2SO_3 3) CuS 4) Na_2SO_4

Ответами к заданиям №8-9 является последовательность цифр, которая соответствует либо номерам правильных ответов (№8), либо буквами АБВ, расположенным в левом столбце(№9). Запишите полученные цифры в соответствующем порядке.

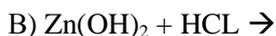
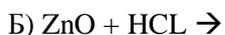
8. В результате взаимодействия серной кислоты и нитрата бария образуются вещества, относящиеся к классам / группам

- 1) кислотный оксид 2)основный оксид 3)кислота 4)основание 5)соль

9. Установите соответствие между формулой исходных веществ и продуктами реакций

формулы веществ

продукты взаимодействия



При выполнении задания №10 подробно запишите ход его решения и полученные результат.

10.Какая масса карбоната кальция образуется при взаимодействии 21,2 карбоната натрия с достаточным количеством гидроксида кальция?

Вариант 3

При выполнении задания №1-7 выберите один верный ответ.

1. К солям относится каждое из двух веществ

- 1) K_2S , Na_2O 2) H_2SO_4 , NH_3 3) Na_2SiO_3 , KNO_3 4) KCl , $Ca(OH)_2$

2. Сульфату меди (II) соответствует формула

- 1) Cu_2SO_4 2) $CuSO_4$ 3) CuS 4) CuO

3. Оксид фосфора (V) реагирует с

- 1) O_2 2) Na_2SO_4 3) HCl 4) H_2O

4. При взаимодействии гидроксида калия с соляной кислотой образуются

- 1) соль и водород 2) соль и вода 3) оксид неметалла и основание 4) оксид металла и кислота

5. В реакцию с раствором H_2SO_4 вступает каждое из двух веществ

- 1) оксид углерода(IV) и медь 2) оксид меди (II) и фосфорная кислота
3) хлорид натрия и оксид кремния 4) железо и хлорид бария

6. Раствор нитрата железа(III) реагирует с

- 1) гидроксидом калия 2) оксидом магния 3) серебром 4) серой

7. В цепочке превращения $Zn(OH)_2 \rightarrow X \rightarrow ZnSO_4$ веществом X является

- 1) H_2SO_4 2) Zn 3) ZnO 4) $ZnCO_3$

Ответами к заданиям №8-9 является последовательность цифр, которая соответствует либо номерам правильных ответов (№8), либо буквами АБВ, расположенным в левом столбце(№9). Запишите полученные цифры в соответствующем порядке.

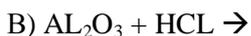
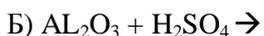
8. В результате взаимодействия гидроксида бария и оксида углерода (IV) образуются вещества, являющиеся

- 1) металлом 2) неметаллом 3) основанием 4) солью

9. Установите соответствие между формулой исходных веществ и продуктами реакций

формулы веществ

продукты взаимодействия



При выполнении задания №10 подробно запишите ход его решения и полученные результат.

10. Какая масса хлорида натрия образуется при взаимодействии 15,5 оксида натрия с достаточным количеством раствора соляной кислоты?

Вариант 4

При выполнении задания №1-7 выберите один верный ответ.

1. В каком ряду представлены только формулы оксида, кислоты и основания

- 1) H_2S , CuO , Na_2CO_3 2) K_2SO_4 , P_2O_5 , $NaOH$ 3) $Ba(OH)_2$, HNO_3 , Na_2O 4) KCl , CaO , H_3PO_4

2. Фосфату железа (II) соответствует формула

- 1) $Fe_2(PO_4)_3$ 2) $Fe_3(PO_4)_2$ 3) $Fe(PO_4)_2$ 4) $FePO_4$

3. Оксид азота (V) реагирует с каждым из двух веществ

- 1) CO_2 , KCl 2) H_3PO_4 , SO_3 3) HCl , O_2 4) CaO , $Ba(OH)_2$

4. Гидроксид алюминия вступает в реакцию

- 1) горения 2) разложения 3) с оксидом меди(II) 4) с карбонатом кальция

5. Хлороводородная кислота **не реагирует** с

- 1) серебром и гидроксидом калия 2) нитратом серебра и гидроксидом магния
3) свинцом и оксидом меди (II) 4) оксидом углерода(IV) и хлоридом бария

6. В реакцию с раствором сульфата цинка вступает

- 1) гидроксидом натрия 2) азотная кислота 3) медь 4) азот

7. В цепочке превращения $Fe \rightarrow X \rightarrow Fe(OH)_3$ веществом X является

- 1) $FeCl_3$ 2) FeO 3) FeS 4) $Fe(OH)_2$

Ответами к заданиям №8-9 является последовательность цифр, которая соответствует либо номерам правильных ответов (№8), либо буквами АБВ, расположенным в левом столбце(№9). Запишите полученные цифры в соответствующем порядке.

8. В результате взаимодействия нитрата серебра и фосфорной кислоты образуются вещества, относящиеся к классам / группам

- 1) простое вещество 2) кислота 3) основание 4) оксид 5) соль

9. Установите соответствие между формулой исходных веществ и продуктами реакций

формулы веществ

продукты взаимодействия

А) $Fe + HCl \rightarrow$

1) $FeCl_2 + H_2$

Б) $FeO + HCl \rightarrow$

2) $FeCl_3 + H_2$

В) $Fe(OH)_3 + HCl \rightarrow$

3) $FeCl_2 + H_2O$

4) $FeCl_3 + H_2O$

5) $Fe(OH)_2 + Cl_2$

6) $Fe(OH)_3 + Cl_2$

При выполнении задания №10 подробно запишите ход его решения и полученные результат.

10. Какая масса сульфата алюминия образуется при взаимодействии 40,8г оксида алюминия с достаточным количеством раствора серной кислоты?

Бланк ответов. Химия. 8 « »класс -----

При оценивании по 5-ти бальной шкале предлагается следующее распределение баллов:

-от 1 до 4 баллов – отметка «2»

-от 5 до 7 баллов – отметка «3»

-от 8 до 10 баллов – отметка «4»

-от 11 до 14 баллов – отметка «5»

Задания №1-7 (мах. балл – 7)

№	ответ
1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	

Задания №8,9 (мах. балл – 4)

№ 8			
№ 9			

Задание №10 (мах. балл – 3)