**Контрольная работа (8 класс)**

**ВАРИАНТ -**

1. Вещество с химической формулой HSO относится к классу
2. Оснований 2) кислот 3) оксидов 4) солей
3. Укажите ряд, состоящий только из формул солей
4. KSO, MgCl, KNO 3) HSiO, HSO, HCl
5. CaO, CaCO, NaS 4) CO, NO, FeO
6. Вещество с химической формулой KSO называется
7. Сульфид калия 3) сульфат калия
8. Гидроксид калия 4) серная кислота
9. Оксид кальция реагирует с
10. Оксидом бария 3) кислородом
11. Соляной кислотой 4) нитратом натрия
12. Разбавленная соляная кислота взаимодействует с
13. Cu 2) AgNO 3) BaSO 4) SiO
14. Гидроксид бария вступает в реакцию с
15. Хлоридом натрия 3) серной кислотой
16. Оксидом магния 4) магнием
17. С раствором сульфата цинка реагирует
18. Свинец 3) оксид кремния
19. Углерод 4) гидроксид калия
20. Оксид натрия взаимодействует с азотной кислотой с образованием
21. Нитрата натрия и воды 3) нитрита натрия и воды
22. Нитрата натрия и водорода 4) нитрита натрия и водорода
23. Установите соответствие между формулой вещества и классом неорганических веществ.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА КЛАСС ВЕЩЕСТВ

1. NaPO А) основные оксиды
2. НPO Б) кислоты
3. NaOH В) соли
4. NaО г) основания

ОТВЕТ:

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

1. Составьте уравнения реакции между веществами. Расставьте коэффициенты.
2. нитрат бария + сульфат калия=
3. фосфат калия + хлорид магния =
4. калий + сера (S) =
5. Установите соответствие между молекулярным уравнением реакции и сокращенным ионным уравнением реакции.

МОЛЕКУЛЯРНОЕ УРАВНЕНИЕ СОКРАЩЕННОЕ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ

А) CuSO+ 2NaOH = Cu(OH)+ NaSO 1) Cu+ S= CuS

Б) CuSO+ ВаCl= CuCl+ BaSO 2) Cu+ 2OH= Cu(OH)

В) CuSO+ NaS = CuS + NaSO 3) Cu+ 2Cl= CuCl

 4) 2Na+ SO = NaSO

 5) Ba+ SO = BaSO

ОТВЕТ:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| А | Б | В |
|  |  |  |

1. Решите задачу.

Какую массу соли можно получить, если в реакцию с серной кислотой вступил оксид цинка массой 40,5 г?

**Контрольная работа (8 класс)**

**ВАРИАНТ -**

1. Вещество с химической формулой КSO относится к классу
2. Оснований 2) кислот 3) оксидов 4) солей
3. Укажите ряд, состоящий только из формул оснований
4. KSO, MgCl, KNO 3) HSiO, HSO, HCl
5. NaOH, CaCO, NaS 4) NaOH, Ca(OH), Cu(OH)
6. Вещество с химической формулой NaSO называется
7. Сульфид натрия 3) сульфит натрия
8. Сернистая кислота 4) серная кислота
9. Оксид серы (IV) реагирует с
10. Оксидом кальция 3) нитратом серебра
11. Серной кислотой 4) хлоридом кальция
12. Разбавленный раствор серной кислоты реагирует с
13. CuCl 2) Cu(NO) 3) Cu(OH) 4) Cu
14. Гидроксид натрия реагирует с
15. Хлоридом бария 3) карбонатом кальция
16. Оксидом магния 4) сульфатом цинка
17. Карбонат калия реагирует с
18. Нитратом кальция 3) оксидом серы (IV)
19. железом 4) кислородом
20. В результате взаимодействия гидроксида меди с соляной кислотой образуются
21. Оксид меди + водород + хлор 3) гидроксид меди + хлор
22. Хлорид меди+ вода 4) хлорид меди + водород
23. Установите соответствие между формулой вещества и классом неорганических веществ.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА КЛАСС ВЕЩЕСТВ

1. NaSO А) нерастворимые основания
2. Cu(OH) Б) кислоты
3. NO В) соли
4. HNO Г) кислотные оксиды

ОТВЕТ:

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

1. Составьте уравнения реакции между веществами. Расставьте коэффициенты.
2. карбонат натрия + нитрат кальция=
3. фосфат натрия + бромид кальция=
4. литий + кислород (O)=
5. Установите соответствие между молекулярным уравнением реакции и сокращенным ионным уравнением реакции.

МОЛЕКУЛЯРНОЕ УРАВНЕНИЕ СОКРАЩЕННОЕ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ

А) Fe(SO)+ 6NaOH =2Fe(OH) + 3NaSO 1) 2Na+ SO = NaSO

Б) FeCl+3AgNO= 3AgCl+ Fe (NO) 2) Fe+ 2OH= Fe(OH)

В) FeSO+ 2NaOH = Fe(OH)+ NaSO 3) Fe+ 3OH= Fe(OH)

 4) Fe+ 3NO= Fe(NO)

 5) Ag+ Cl= AgCl

ОТВЕТ:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| А | Б | В |
|  |  |  |

1. Решите задачу.

Какую массу соли можно получить, действуя на 31 г оксида натрия соляной кислотой?