***Контрольная работа по теме «Первоначальные химические понятия», 1 вар.***

1. **Определите валентность химических элементов в соединениях:**

H2O, NH3, OF2

1. **Записать формулы веществ, состоящих из:**
2. Атомов серы(IV) и кислорода
3. Атомов водорода и хлора (I)
4. Атомов натрия и гидроксогруппы ОН (I)
5. **Решить задачу:** Найдите относительную молекулярную массу вещества *едкий натр* NaOH и массовые доли элементов в этом веществе.
6. **Расставить коэффициенты в уравнениях реакций:**
7. H2 + O2 = H2O
8. Fe + CuCl2 = Cu + FeCl2
9. NH3= N2+ H2
10. Na + S = Na2S
11. CaCO3 = CaO + CO2 ↑
12. CuBr2 + NaOH = Cu(OH)2 + NaBr
13. Fe + H2O = H2↑ + Fe2O3
14. **Дать определение понятиям:**

А) простое вещество

Б) сложное вещество

В) химическое явление (химическая реакция)

Г) катализатор

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

***Контрольная работа по теме «Первоначальные химические понятия», 2 вар.***

1. **Определите валентность химических элементов в соединениях:**

CH4, PH3, MnO

1. **Записать формулы веществ, состоящих из:**
2. Атомов серы(VI) и кислорода
3. Атомов цинка (II) и хлора (I)
4. Атомов натрия и остатка серной кислоты SO4 (II)
5. **Решить задачу:** Найдите относительную молекулярную массу вещества *кали едкое* КOH и массовые доли элементов в этом веществе.
6. **Расставить коэффициенты в уравнениях реакций:**
7. Mg + O2 = MgO
8. NaBr + Cl2 = NaCl + Br2
9. Cu + S = CuS
10. H2S + O2 = H2O + SO2
11. Fe2O3 + H2 = Fe + H2O
12. CaCl2 + NaOH = Ca(OH)2 + NaCl
13. Zn + HCl = H2 + ZnCl2
14. **Дать определение понятиям:**

А) атом

Б) химический элемент

В) химическое уравнение

Г) физическое явление

***Контрольная работа по теме «Первоначальные химические понятия», 3 вар.***

1. **Определите валентность химических элементов в соединениях:**

CО2, HF, Na2O

1. **Записать формулы веществ, состоящих из:**
2. Атомов серы(VI) и кислорода
3. Атомов алюминия (III) и хлора (I)
4. Атомов калия и остатка серной кислоты SO4 (II)
5. **Решить задачу:** Найдите относительную молекулярную массу вещества *гидроксид лития* LiOH и массовые доли элементов в этом веществе.
6. **Расставить коэффициенты в уравнениях реакций:**
7. NaBr + Cl2 = NaCl + Br2
8. Cu + O2 = CuO
9. H2S + O2 = H2O + SO2
10. Fe2O3 + H2 = Fe + H2O
11. CuCl2 + NaOH = Cu(OH)2 + NaCl
12. Mg + HCl = H2 + MgCl2
13. **Дать определение понятиям:**

А) атом

Б) химический элемент

В) химическое уравнение

Г) физическое явление