Химическая реакция. Условия и признаки .

1. Какое уравнение соответствует реакции соединения?
   1. Na2O+H2O→2NaOH
   2. 2HCI+MgO→MgCI2+H2O
   3. 2AgNO3→2Ag+2NO2+O2
   4. H2SO4+Fe→FeSO4+H2
2. Какое уравнение соответствует реакции соединения?
   1. NH3+HNO3→NH4NO3
   2. H2S+MgO→MgS+H2O
   3. SO3+2NaOH→Na2SO4+H2O
   4. CuO+H2→Cu+H2O
3. Какое уравнение соответствует реакции обмена?
   1. CO2+C→2CO
   2. 2H2S+3O2→2SO2+2H2O
   3. 2HCI+Ca(OH)2→CaCI2+2H2O
   4. Zn+2HCI→ZnCI2+H2
4. К реакциям обмена относят реакцию, уравнение которой
   1. CaO+SO3→CaSO4
   2. 2Na+2H2O→2NaOH+H2
   3. 2AI(OH)3→AI2O3+3H2O
   4. H2S+2KOH→K2S+2H2O
5. Какое уравнение соответствует реакции замещения?
   1. Fe+CuSO4→FeSO4+Cu
   2. CaCI2+K2CO3→CaCO3+2KCI
   3. AgNO3+NaCI→AgCI+NaNO3
   4. Zn(OH)2→ZnO+H2O
6. Какое уравнение соответствует реакции разложения?
   1. СH4+2O2→CO2+2H2O
   2. C+H2O→CO+H2
   3. 2H2O2→2H2O+O2
   4. 2Na+2H2O→2NaOH+H2
7. Взаимодействие раствора серной кислоты с магнием относится к реакциям
   1. соединения
   2. замещения
   3. разложения
   4. обмена
8. Взаимодействие раствора гидроксида натрия с фосфорной кислотой относится к реакциям
   1. соединения
   2. замещения
   3. разложения
   4. обмена
9. Взаимодействие оксида углерода (II) и кислорода относится к реакциям
   1. соединения
   2. замещения
   3. разложения
   4. обмена
10. К реакциям замещения относится взаимодействие между
    1. аммиаком и хлороводородной кислотой
    2. цинком и раствором сульфата меди(II)
    3. раствором гидроксида натрия и оксидом серы (VI)
    4. серной кислотой и раствором хлорида бария
11. Взаимодействие оксида натрия и воды относится к реакциям
    1. соединения
    2. замещения
    3. разложения
    4. обмена
12. Признаком химической реакции между растворами сульфата меди (II) и гидроксида натрия является
    1. выделение газа
    2. образование осадка
    3. растворение осадка
    4. появление запаха
13. Признаком химической реакции между растворами гидроксида железа (II) и серной кислоты является
    1. выделение газа
    2. образование осадка
    3. растворение осадка
    4. появление запаха
14. Признаком химической реакции цинка с соляной кислотой является
    1. выделение газа
    2. образование осадка
    3. растворение осадка
    4. выделение света
15. Признаком химической реакции магния с кислородом является
    1. выделение газа
    2. образование осадка
    3. выделение теплоты и света
    4. появление резкого запаха
16. Признаком химической реакции натрия с водой является
    1. выделение газа и теплоты
    2. образование осадка
    3. растворение осадка
    4. изменение окраски раствора
17. В уравнении реакции между оксидом натрия и оксидом серы (VI) сумма коэффициентов равна

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

1. В уравнении реакции между гидроксидом калия и оксидом углерода (IV) коэффициент перед формулой образующейся соли равен

1) 1 2) 2 3) 3 4) 4

1. Сумма коэффициентов в уравнении реакции получения фосфата кальция из оксида кальция и ортофосфорной кислоты равна

1) 9 2) 10 3) 11 4) 12

1. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между оксидом натрия и серной кислотой равна

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

1. Сумма коэффициентов между алюминием и соляной кислотой равна

1) 13 2) 11 3) 12 4) 10

1. В уравнении реакции между оксидом алюминия и соляной кислотой коэффициент перед формулой образующейся соли равен

1) 1 2) 2 3) 3 4) 6

1. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между калием и водой равна

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

1. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между оксидом кальция и водой равна

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

1. В уравнении химической реакции, схема которой

С6Н6+О2→Н2О+СО2,

коэффициент перед формулой оксида углерода (IV) равен

1) 6 2) 9 3) 12 4) 15

1. В уравнении химической реакции, схема которой

С3Н8+О2→Н2О+СО2,

коэффициент перед формулой кислорода равен

1) 5 2) 2 3) 3 4) 4

1. В уравнении химической реакции, схема которой

Fe2O3+CО→Fe+СО2,

коэффициент перед формулой угарного газа равен

1) 1 2) 2 3) 3 4) 6

1. Только при нагревании протекает реакция, уравнение которой
   1. Na2O+H2O→2NaOH
   2. 2Na+2H2O→2NaOH+H2
   3. Zn+2HCI→ZnCI2+H2
   4. Fe+S→FeS