|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |

 **КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ**

**8 КЛАСС**

**ТЕМА: "РАСТВОРЫ. СВОЙСТВА РАСТВОРОВ ЭЛЕКТРОЛИТОВ"**

**ВАРИАНТ 4**

1. Растворы каких веществ будут проводить электрический ток:

 MgCl2, HNO3, AgCl, CH2Cl2, KOH, H2S ?

 Напишите уравнения диссоциации электролитов. К какому классу электролитов относится каждое вещество?

 2. Закончите схемы возможных реакций, приведите для них молекулярные и ионные уравнения:

 а) Cu(NO3)2 + Na3PO4 →

 б) Li2CO3 + CaCl2 →

 в) FeSO4 + Mg(OH)2 →

 г) Al(OH)3 + H2SO4 →

 д) MnCl2 + Na2SO4 →

 е) Pb(NO3)2 + NaOH →

 3. С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать гидроксид натрия: оксид серы (VI), нитрат бария, оксид хрома (II), хлорид железа (II), фосфорная кислота, сульфид серебра, оксид углерода (IV). Приведите молекулярные и ионные уравнения реакций.

 4. Покажите генетическую взаимосвязь основных классов неорганических веществ на примере какого-либо неметалла и его соединений в соответствии со схемой: неметалл → оксид неметалла → соль неметалла → гидроксид неметалла → оксид неметалла → неметалл.

 Укажите тип каждой реакции.

 5. Какая масса железа может быть получена при восстановлении водородом 1 кг магнитного железняка, содержащего 88,16% Fe3O4 ?

 6. Какой объем водорода выделится при растворении в соляной кислоте 50 г сплава меди и алюминия, если массовая доля меди в сплаве равна 19%?