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

**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ**

**8 КЛАСС**

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

**ВАРИАНТ 1**

 1. Растворы каких веществ будут проводить электрический ток:

 Na2CO3, Ca(OH)2, HF, H2O, Fe(OH)2, H2SO4?

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

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

 а) KNO3 + HCl →

 б) NaOH + ZnCl2 →

 в) CuI2 + AgNO3 →

 г) Al2(SO4)3 + KBr →

 д) Mg(OH)2 + H2SO4 →

 е) MnCl2 + Ba(OH)2 →

 3. С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать сульфат железа (II): соляная кислота, гидроксид лития, карбонат натрия, ртуть, хлорид бария, магний, гидроксид цинка. Приведите молекулярные и ионные уравнения реакций.

 4. Покажите генетическую взаимосвязь основных классов неорганических веществ на примере какого-либо металла и его соединений в соответствии со схемой: металл → оксид металла → гидроксид металла → соль металла1 → соль металла2.

 Укажите тип каждой реакции.

 5. Какой объем (н.у.) углекислого газа может быть получен из 12 кг природного известняка, содержащего 80% карбоната кальция?

 6. Какая масса 10%-ного раствора азотной кислоты потребуется для полной нейтрализации 350 г 3,7%-го раствора гидроксида кальция?