**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ 8 КЛАСС**

**ТЕМА: "РАСТВОРЫ. Растворение. Реакции ионного обмена"**

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. Вычислите объем водорода, который при нормальных условиях выделяется при взаимодействии 80 г натрия, содержащего 10% примесей, с соляной кислотой.