**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.