ВАРИАНТ № 1

1. Дать определение реакциям соединения и замещения.

2. Расставить коэффициенты в уравнениях реакций, указать тип реакции:

 а) N2O5 + H2O 🡪 HNO3

 б) Al(OH)3 🡪 Al2O3 + H2O

 в) Mg + H2SO4 🡪 MgSO4+ H2

 г) NaOH + H2SO4🡪 Na2SO4 + H2O

д) H2 + N2 🡪 NH3.

3. Дописать уравнения реакций, расставить коэффициенты, назвать все вещества:

 а) Mg(OH)2 + HCl 🡪 … + …

 б) KOH + H2SO4 🡪 … + …

4. Вычислить массу и количество вещества (моль) оксида магния, который образуется при взаимодействии 6г магния с

 кислородом по уравнению реакции: Mg +О2 🡪 MgO.

5. Вычислить массу серы, необходимой для получения 5,6л сероводорода по уравнению

 реакции: H2 + S 🡪 H2S.

ВАРИАНТ №2

1. Дать определение реакциям разложения и обмена.

2. Расставить коэффициенты в уравнениях реакций, указать тип реакции:

 а) Ba(OH)2 + HCl 🡪 BaCl2 + H2O

б) CaCO3 🡪 CaO + CO2

 в) P2O5 + H2O 🡪 H3PO4

 г) Zn + HCl 🡪 ZnCl2 + H2

 д) P + Cl2 🡪 PCl5

3. Дописать уравнения реакций, расставить коэффициенты, назвать все вещества:

 а) Ca(OH)2 + H2SO4 🡪 … + …

 б) NaOH + HNO3 🡪 … + …

4. Вычислить массу и количество вещества (моль) оксида серы(IV), который образуется при взаимодействии 96г серы с

 кислородом по уравнению реакции: S + O2 🡪 SO2

5. Вычислить объем кислорода, необходимого для получения 72г воды по уравнению

 реакции: H2 + O2 🡪 H2O.