06.-10.04.20 г. **Гр. 101, 104, 105** Предмет «ХИМИЯ»

**Контрольная работа**  **«Типы химической реакции»** ( решить любой по выбору )

**Вариант 1**

1. Расставьте коэффициенты, определите тип реакции: а) H2 + N2 →NH3 б) CO +O2 → CO2 в) HNO3 → NO2+H2O+O2↑ г ) Ca3N2 + H2O → Ca(OH)2 + NH3↑ д) Ba + H2O → Ba(OH)2 + H2↑

2. Рассчитать степени окисления для каждого элемента в веществе Al2(SO4)3 3. записать формулы веществ: А) хлорид магния Б) сульфат железа (III) В) соляная кислота

4. В реакции меди с кислородом (О2) образовалось 800 г оксида меди (II). Рассчитать, какая масса меди вступила в реакцию с кислородом? 5. Составить уравнения и определить тип реакции: А) хлорид железа (II) + гидроксид натрия Б) цинк + серная кислота

**Вариант 2**

1. Расставьте коэффициенты, определите тип реакции: а) Mg + N2 →Mg3N2 б) C +Cr2 O3→ CO2 +Cr в) HNO3 + CaO→ Ca(NO3)2+H2O г ) Na + H2O → NaOH+ H2↑ д) Ba O+ H2SO4 → BaSO4 ↓+ H2O

2. Рассчитать степени окисления для каждого элемента в веществе Fe(NO3)3

3. Записать формулы веществ: А) сульфид железа (III) Б) серная кислота В) гидроксид меди (II)

4. По уравнению реакции CuCl2 +Mg →MgCl2 +Cu, вычислите количество вещества меди , если в реакцию с хлоридом меди (II) вступило 480 г магния.

5. Составить уравнение и определить тип реакции А) сульфат бария + серная кислота Б) соляная кислота + карбонат кальция

А) алюминий + серная кислота

Б) карбонат калия + соляная кислота