**2 и 3 курс задание по Химии:**

# Нужно прислать на почту последние 3 билета, 15 16 и 17 билеты, написанные полностью!!!! Также прислать решенную практическую задание, которое написано ниже.

Ни один человек не будет допущен к экзамену без оформленной тетради!!!

Продолжаем готовиться к предстоящему экзамену: ведем записи в тетради, у каждого должно быть оформлено 17 билетов полностью. Переходим к выполнению практических заданий:

1. Расставьте коэффициенты, используя метод электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель:

Ag + HNO3 → AgNO3 + NO + H2O

1. Расставьте коэффициенты в следующих схемах реакций, определите, к какому типу относится каждая из реакций:

Al + Cl2 → AlCl3 3) CaO + HCl → CaCl2 + H2O

Mg + H2SO4 → MgSO4 + H2 4) NaHCO3 → Na2CO3 + CO2 + H2O

Источники: учебник «Химия» 10-11 класс или всевозможные интернет – ресурсы. Если появляются вопросы, сложности с выполнением заданий, связывайтесь по телефону или в ВК, будем разбирать задания и вопросы онлайн.