14.05.2020.задание для группы 21. Химия. Пахомова Н.Н.

ВНИМАНИЕ!!!! У вас осталось 9 занятий и ЭКЗАМЕН!!!!! Жду ДОЛГИ!!!!

По списку в журнале нечетные – 1 вариант, четные – 2 вариант

**Контрольная работа по разделу «Общая и неорганическая химия».**

**Вариант I.**

1(5б). Напишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующие генетические превращения: Fe → FeSO4 → Fe(OH)2 → FeO → Fe.

Укажите тип химической реакции.

2(5б). Допишите уравнения химических реакций, составьте полное и сокращенное ионное уравнение:

a) CuCl2 + NaOH →

б) K2SO3 + HNO3 →

в) Na2CO3 + CaBr2 →

3(8б). Составьте схему электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель:

Ag + HNO3 → AgNO3 + NO2 + H2O

4(10б). Задача. Определите объем газа, который образуется при взаимодействии карбоната калия с 120г 30% азотной кислоты.

**Контрольная работа по разделу «Общая и неорганическая химия».**

**Вариант II.**

1(5б). Напишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующие генетические превращения: Al → AlCl3 → Al(OH)3 → Al2O3 → Al.

Укажите тип химической реакции.

2(5б). Допишите уравнения химических реакций, составьте полное и сокращенное ионное уравнение:

a) FeBr2 + KOH →

б) Na2CO3 + H2SO4 →

в) AgNO3 + CaCl2 →

3(8б). Составьте схему электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель:

Ag + HNO3 → AgNO3 + NO + H2O

4(10б). Задача. Определите объем газа, который образуется при взаимодействии сульфита натрия с 80г 35% раствора соляной кислоты.