**2 и 3 курс задание по Химии:**

Продолжаем готовиться к предстоящему экзамену: ведем записи в тетради, у каждого должно быть оформлено 15 билетов полностью. Переходим к выполнению практических заданий:

1. Решить задачу:

Какую массу соли и воды надо взять для приготовления раствора с массовой долей хлорида натрия 25% массой 140г?

1. Напишите формулы возможных изомеров гексана и назовите их по систематической номенклатуре.
2. Расставьте коэффициенты, используя метод электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель:

HNO3 + H2S = H2SO4 + NO + 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.