**06.04.2020г**

**Тема «Решение задач»**

Решить задачи:

1. К раствору гидроксида натрия массой 250 г с массовой долей щелочи 12% добавили воду массой 120 г. Рассчитайте массовую долю щелочи в новом растворе.
2. В качестве средства для полоскания горла при аллергии часто используют карбонатные минеральные воды, где доля карбоната натрия не менее 2%. У вас имеется одна чайная ложка карбоната натрия (3 г). Какой объём (см3) воды понадобится для получения раствора для полоскания горла? Сколько раствора образуется?
3. Массовые доли углерода и водорода в альдегиде равны соответственно 54, 55% и 9, 09 %. Вычислите относительную молекулярную массу альдегида.

Ответ отправить на WatsApp или эл.адрес: trachuk.56@mail.ru