**Тема: Решение задач по темам «Скорость химических реакций», «Электролиз»**

Повторите весь представленный теоретический материал и выполните задание до 24.04.2020 и оправить на электронную почту , ris-alena@mail.ru WhatsApp, Viber

**Задача №1**

Какие продукты, и какой массы выделятся на угольных электродах при полном электролизе 59,4 г бромида бария находящегося в водном растворе.

**Задача №2**

При электролизе 260 г водного раствора сульфата меди –II с массовой долей 40% на катоде выделилось медь массой 16г. Определить массовую долю сульфата меди II в растворе после электролиза.

**Задача №3**

Во сколько раз изменится скорость прямой и обратной реакции в системе

2NО (г) +О2 (г) ↔ 2NО2 (г), если объем газовой смеси уменьшить в три раза?