**Задание:**

1. **Выполнить упражнения по теме «Химическая кинетика»**
2. **Фото конспекта отправить на почту А.П. Лескову до 27.11.20**

**Упражнения и задачи**

1. Определите, как измениться скорость реакции синтеза оксида серы (VI) из оксида серы (IV) при: 1) уменьшении исходных веществ в 2 раза; 2) увеличении давления в 3 раза.

2. Рассчитайте, как измениться скорость реакции, температурный коэффициент которой равен двум при: 1) увеличении температуры на 300С; 2) уменьшении температуры с 70 до 20 0С.

3. На сколько градусов нужно понизить температуру для уменьшения скорости реакции, если температурный коэффициент равен 3.

4. Определите во сколько раз увеличиться скорость реакции при увеличении температуры от 10 до 500С, если температурный коэффициент равен 3.

5. Определите, как измениться скорость синтеза аммиака при: 1) увеличении концентрации исходных веществ в 3 раза; 2) при уменьшении давления в реакционной смеси в 2 раза.

6. Как изменится скорость реакции синтеза бурого газа из оксида азота (II), если уменьшить объем реакционного сосуда в 3 раза.

7. При охлаждении реакционной смеси с 50 до 200С скорость реакции уменьшилась в 27 раз. Вычислите температурный коэффициент.

8. Определите, как измениться скорость реакции синтеза углекислого газа из угарного при увеличении концентрации угарного газа в 2 раза.