**Сборка задач «Химическая кинетика»**

**(зависимость скорости реакции от температуры)**

1. При повышении температуры на 10°С скорость реакции возрастает в 2 раза. Как увеличится скорость при повышении температуры с 25°С до 75°С? (ответ: в 32 раза)
2. Скорость некоторой реакции увеличилась в 2,5 раза при повышении температуры на 10°С. Во сколько раз увеличится скорость при повышении температуры от 10°С до 50°С? (ответ:в 39 раза)
3. Для реакции Ꝩ= 4. Как изменится её скорость при понижении температуры на 40°С? (ответ: в 256 раз понизится)
4. Для некоторой реакции Ꝩ= 3. На сколько градусов надо повысить температуру, чтобы увеличить скорость реакции в 81 раз? (ответ: на 40°)
5. При понижении температуры на 40°С скорость реакции уменьшилась в 16 раз. Вычислите значение температурного коэффициента для этой реакции. (ответ:2)