**Задание 2**

**Тема: «Элементы химической кинетики»**

1. Если химическая реакция протекает в несколько стадий, по какой стадии определяется скорость сложной реакции: ………………

2. Молекулярность химической реакции определяются по числу ………..

3. Порядок химической реакции определяется суммой …….., находящихся при концентрации вещества в кинетическом уравнении для скорости реакции……..

4. Чем выше энергия активации, тем ………… скорость реакции.

5. Температурный коэффициент скорости реакции - это число, показывающее………… возрастает скорость данной реакции.

6. Перечислить факторы, которые влияют на скорость химической реакции

А) для газовых систем: ………. Б) для гетерогенных систем: ………….

7. Катализаторы – это вещества, которые изменяют ……, при этом их состав ……..

8. Составить кинетические уравнения для реакций:

Н2 + Сl2= 2НСl;

2 Н2 + О2 = 2 Н2О;

4Аl + 3О2 = 2Аl2О3;