

Номер варианта \_\_\_\_\_

Шифр участника \_\_\_\_\_

**11 класс**

1. Результаты измерений времени протекания реакции и расчётов

№	V(р-ра KI), мл	C(I <sup>-</sup> ), моль/л	t, с	v, моль I <sup>-</sup> / (л·с)	k
1	5				
2	5				
3	10				
4	10				
5	15				
6	15				
7					
8					

Поле для промежуточных расчётов:

Экспериментальное значение порядка реакции  $\alpha$ : \_\_\_\_\_

Среднее арифметическое полученных значений константы  $\langle k \rangle$ : \_\_\_\_\_

Погрешность измерения константы  $\Delta k = \sqrt{\langle k^2 \rangle - \langle k \rangle^2}$ : \_\_\_\_\_

2. Объясните, для чего в эксперименте нужна аскорбиновая кислота. Чем её можно заменить?

3. Исходя из кинетического уравнения и измеренной вами величины порядка, предположите, какая стадия реакции окисления иодида пероксидом водорода является скоростьюопределяющей.