## Содержание

1 Эксперемент 2

<u>№</u> 0

## 1. Эксперемент

$$(NH_4)_2S_2O_8 + KI \rightarrow I_2 + K_2SO_4 + (NH_4)_2SO_4$$
 (1.1)

Лимитирующей реакцией в нашем случае будет

$$S_2 O_8^{2-} + I^- \to S_2 O_8 I^{3-}$$
 (1.2)

Из-за больших энерго затрат времени на абсорбцию энергии из окружающей среды, в следствии чего она (реакция) требутет ниибольшее количество времени.

$$\mu = \frac{\left[S_2 O_3^{2-}\right]}{\left[S_2 O_8^{2-}\right]} = \frac{0.2}{2 \cdot 0.5} = 0.2 \tag{1.3}$$

$$[I^{-}] = \frac{1}{8(7+n)} \tag{1.4}$$

$$k' = (0.00275, 0.00603, 0.00769, 0.02479)$$
 (1.5)

$$k = (0.242, 0.482, 0.554, 1.587)$$
 (1.6)

$$\langle k \rangle = 0.71625 \tag{1.7}$$