

TRABALHO 3: CINÉTICA DA REACÇÃO DE CORANTES COM O IÃO HIDRÓXIDO

Questionário para avaliação da preparação do trabalho

Nome:

Nº:

Curso:

Turno:

Data:

1. Deduza a equação de Arrhenius para 2 constantes cinéticas (k_1 e k_2) a duas temperaturas diferentes (T_1 e T_2)

2. Indique a expressão que relaciona a absorvância de uma solução com concentração de uma espécie dissolvida.

3. Calcule a concentração final de violeta de cristal no copo reaccional de 50 cm^3 , no instante exactamente a seguir a ter adicionado a solução de NaOH, sabendo que a solução-mãe tem uma concentração de $5 \times 10^{-5} \text{ M}$.

4. Porque fica a solução incolor após a reacção com o NaOH?