

# Formato relatório prática 3

## A – Influência da concentração na velocidade da reação

Amostra	Solução 1 (mL)	Solução 2 (mL)	Tempo de reação (s)	Tempo recíproco (s <sup>-1</sup> )	Concentração molar após a mistura (V <sub>f</sub> = 100 mL)	
					KIO <sub>3</sub>	NaHSO <sub>3</sub>
A	5,00	10,00				
B	10,00	10,00				
C	15,00	10,00				
D	20,00	10,00				
E	25,00	10,00				
Número da amostra desconhecida		10,00				

- Fazer um gráfico de tempo de reação Vs [KIO<sub>3</sub>].
- Fazer o gráfico padrão colocando a concentração de KIO<sub>3</sub> no eixo horizontal e o tempo recíproco no eixo vertical. Traçar a melhor reta entre os pontos experimentais;
- Use o gráfico como padrão para determinar a concentração da solução desconhecida.

## B – Influência da temperatura na velocidade da reação

- Medir os diferentes tempos de reação:

Experimento	Temperatura	[KIO <sub>3</sub> ] <sub>inicial</sub>	[HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ] <sub>inicial</sub>	1/tempo	Velocidade
1					
2					
3					

- Com os dados trace um gráfico com o recíproco do tempo de reação em função da temperatura discutindo o resultado obtido.

- Construa um segundo gráfico correlacionando o valor do logaritmo do recíproco do tempo e o recíproco da temperatura na escala absoluta. Qual é a informação contida na inclinação da melhor reta?
- Descreva brevemente a teoria das colisões.
- Como tratar os resíduos gerados?