

## 6- CINÉTICA II (reação relógio)

### 6.1 MATERIAIS:

- 
- |                          |   |
|--------------------------|---|
| - Bécheres de 250 mL (4) | - Solução de metabissulfito de sódio 0,05 mol/L |
| - Água destilada         | (Solução A)                                     |
| - Placa de agitação      | - Solução de iodato de potássio 0,05 mol/L      |
| - Agitador magnético     | (Solução B)                                     |
| - Provetas de 50 mL (2)  | - Solução de amido a 1%                         |
| - Tubos de ensaio (6)    | - Cronômetro                                    |
- 

### 6.2 OBJETIVO:

Exemplificar como as velocidades das reações são afetadas pelas concentrações das espécies presentes. Apresentar o conceito de ordem de reação e explorar uma equação de velocidades.

### 6.3 PARTE PRÁTICA:

#### 6.3.1 *Efeito da Concentração:*

A solução de metabissulfito de sódio 0,05 mol/L (solução A) é adicionada a solução de amido e a seguir a solução de iodato de potássio 0,05 mol/L (solução B), seguindo as quantidades apresentadas na tabela abaixo, mantendo o volume final de 41 mL. Observar e registrar o tempo necessário para o aparecimento de coloração.

Volume da Solução A (mL)	Quantidades de amido (mL)	Volume de Água (mL)	Volume da solução B(mL)
20	1	-	20
10	1	10	20
5	1	15	20
2,5	1	17,5	20
0,5	1	19,5	20