

## RELATÓRIO DE ATIVIDADES



NOME: \_\_\_\_\_

DISCIPLINA: Práticas Experimentais

DATA: \_\_\_\_\_

ELABORADO POR: Prof.<sup>a</sup> Dárlen Crísthiê H. Pena (EEOP), Élyca Vieira de Castro (EF/UFOP), Giovanna Letícia Silva Rodrigues (EF/UFOP), Lígia Caroline Glória (EF/UFOP), Prof.<sup>a</sup> Flávia D. M. Marinho (EF/UFOP)

### Relógio de Iodo com leitura de absorvância no espectrofotômetro

1 - Preencher a Tabela abaixo com os dados solicitados após execução do experimento pelos grupos 1, 2 e 3

Béquer de concentração de iodo	Cor observada após adição de			Tempo de reação da solução	
	Iodo (1)	Ácido ascórbico (2)	Amido 1% + H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> (3)	1 e 3	1, 2 e 3
10					
20					
30					

2 - Preencher a Tabela abaixo com os dados solicitados após execução do experimento pelo grupo 4

Béquer	Adição de reagente	Cor observada	Absorvância medida (nm)
10	Solução de Iodo		
10A	Amido + H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		

## RELATÓRIO DE ATIVIDADES



1. A ausência do ácido ascórbico afeta a velocidade da reação e a cor observada durante o experimento? Explicar.

---

---

---

---

2. A concentração de tintura de iodo nas soluções preparadas por cada grupo influenciou a velocidade da reação? Explicar.

---

---

---

---

3. Qual é a relação entre a velocidade da reação e o tempo em que as mudanças observadas aconteceram durante o experimento?

---

---

---

---

Parabéns pela dedicação nesta atividade.  
Até a próxima aula prática! 🌟🌟🌟🌟🌟🌟