



NOME: _____

DISCIPLINA: Práticas Experimentais

DATA: _____

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

Processos endotérmicos e exotérmicos

- 1) Complete a tabela de acordo com a sensação térmica do Tubo reagente em relação ao Tubo controle para cada material analisado e o tipo de reação em relação ao fluxo de calor:

ETAPA	TUBO N°		SENSAÇÃO TÉRMICA (Tubo reagente)	TIPO DE REAÇÃO (Tubo reagente)
	(controle)	(reagente)		
1	1 (água)	2 (água + comprimido efervescente)		
2	3 (HCl 1 mol/L)	4 (5 mL HCl 1 mol/L + palha de aço)		
		5 (5 mL HCl 1 mol/L + Zn)		
		6 (5 mL HCl 1 mol/L + Mg)		
		7 (5 mL HCl 1 mol/L + Al)		
		8 (5 mL HCl 1 mol/L + Fe)		
3	9 (CuSO ₄ 1 mol/L)	10 (5mL CuSO ₄ 1 mol/L + palha de aço)		

- 2) Com base no que observou explique o que é uma reação endotérmica.

RELATÓRIO DE ATIVIDADES



3) Com base no que observou explique o que é uma reação exotérmica.

4) Identificar na primeira coluna do quadro abaixo, o número do Tubo em que ocorre cada uma das reações químicas representadas.

TUBO N°	REAÇÃO QUÍMICA
	$2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$
	$\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$
	$2\text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
	$\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
	$\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu} + \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$
	$\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
	$\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$

Parabéns pela dedicação
nesta atividade. ★