



ALUNO(A):

PROFESSOR:  
PEDRO HENRIQUE

DISCIPLINA:

TURNO:

SÉRIE:

TURMA:

## Atividade

**Questão 1.** Diz-se que uma reação é endotérmica quando a soma das entalpias dos reagentes é:

- a) maior que a soma das entalpias dos produtos.
- b) menor que a soma das entalpias dos produtos.
- c) igual à soma das entalpias dos produtos.
- d) impossível prever.

**Questão 2.** Uma reação é exotérmica quando há:

- a) liberação de calor.
- b) absorção e liberação de calor.
- c) absorção de calor.

**Questão 3.** (UA-AM) Reação exotérmica é aquela na qual:

- 1-há liberação de calor.
- 2-há diminuição de energia.
- 3-a entalpia dos reagentes é maior que a os produtos.
- 4-a variação de entalpia é negativa.

Estão corretos os seguintes complementos:

- a) somente 1.
- b) somente 2 e 4.
- c) somente 1 e 3.
- d) somente 1 e 4.
- e) 1, 2, 3 e 4.

**Questão 4.** (UFMG) Ao sair molhado em um local aberto, mesmo em dias quentes, sente-se uma sensação de frio. Esse fenômeno está relacionado com a evaporação da água que, no caso, está em contato com o corpo humano. O que explica essa sensação de frio?

- a) A evaporação da água é um processo endotérmico e cede calor ao corpo.
- b) A evaporação da água é um processo endotérmico e retira calor ao corpo.
- c) A evaporação da água é um processo exotérmico e cede calor ao corpo.

d) A evaporação da água é um processo exotérmico e retira calor ao corpo.

**Questão 5.** (Vunesp) Em uma cozinha, estão ocorrendo os seguintes processos:

I- gás **queimando** em uma das "bocas" do fogão e

II - água **fervendo** em uma panela que se encontra sobre essa "boca" do fogão.

Com relação a esses processos, o que se pode afirmar?

- a) I e II são exotérmicos.
- b) I é exotérmico e II é endotérmico .
- c) I é endotérmico e II é exotérmico.
- d) I é isotérmico e II é exotérmico.
- e) I é endotérmico e II é isotérmico.

**Questão 6.** Escreva o nome das mudanças de estados físicos nos locais certos:

