**COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS**

**Data: \_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_**

**Professora: Letícia Aires**

**Aluno: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Lista de Exercícios – 2º ano**

**APOSTILA 2 – pg 9**

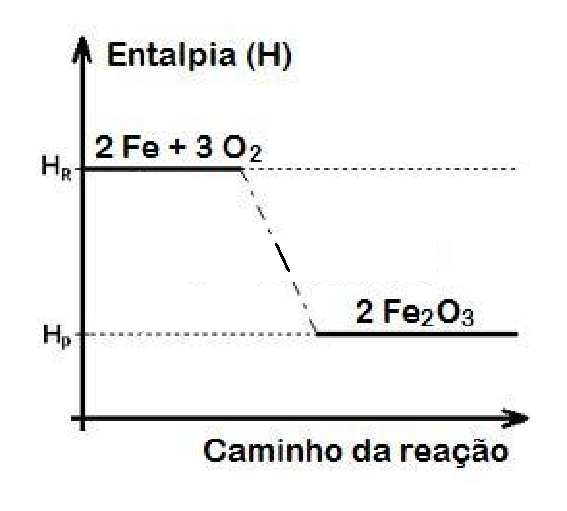
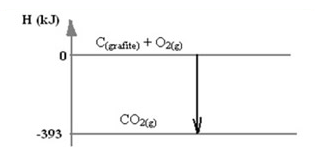
1. Classifique as transformações apresentadas em endotérmicas ou exotérmicas

EXOTÉRMICA

ENDOTÉRMICA

EXOTÉRMICA

ENDOTÉRMICA

1.  EXOTÉRMICA
2. EXOTÉRMICA

**CADERNO DE ATIVIDADE – pgs 5, 6 e 7**

1. As imagens a seguir apresentam fenômenos que ocorrem em nosso dia a dia. Classifique cada transformação em exotérmica ou endotérmica.
2. Queima da vela

 EXOTÉRMICA

1. Roupas secando no varal

 ENDOTÉRMICA

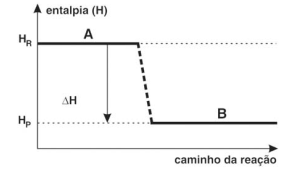
1. Condensação da água no vidro

 EXOTÉRMICA

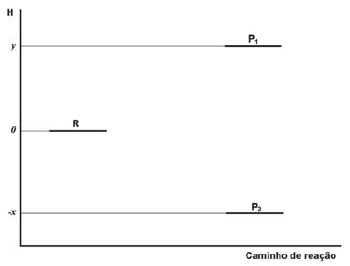
1. Fotossíntese

ENDOTÉRMICA

1. Desde a pré-história, quando aprendeu a manipular o fogo para cozinhar seus alimentos e se aquecer, o homem vem percebendo sua dependência cada vez maior das várias formas de energia. A energia é importante para uso industrial e doméstico, nos transportes, etc. Existem reações químicas que ocorrem com liberação ou absorção de energia, sob a forma de calor, denominadas, respectivamente, como exotérmicas e endotérmicas. Observe o gráfico a seguir e assinale a alternativa correta:

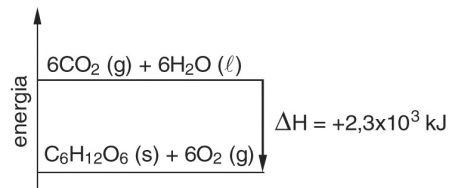


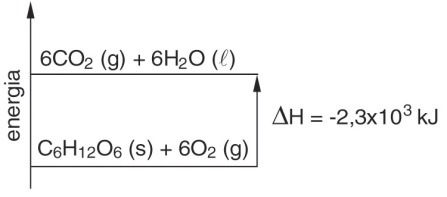
1. O gráfico representa uma reação endotérmica
2. O gráfico representa uma reação exotérmica
3. A entalpia dos reagentes é igual à dos produtos
4. A entalpia dos produtos é maior que a dos reagentes
5. A variação de entalpia é maior que zero
6. O gráfico a seguir representa a variação de entalpia para uma reação genérica que pode levar à formação dos produtos P1 e P2 a partir do reagente R

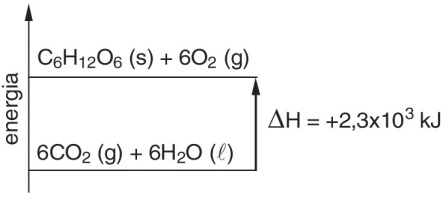


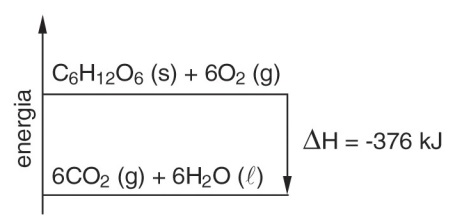
A análise do gráfico permite concluir que a:

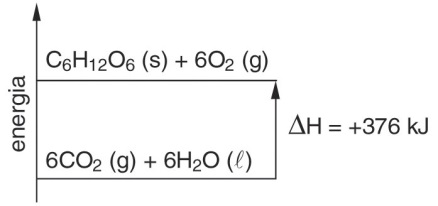
1. Reação libera energia para produção de P1
2. Produção de P2 é um processo endotérmico
3. Variação de entalpia para formação de P1 é y
4. Reação que leva a P2 ocorre com maior rendimento.
5. Assinale a alternativa que representa corretamente a equação termoquímica para a formação do ácido clorídrico.
6. H2 + Cℓ2 → 2 HCℓ
7. H2(g) + Cℓ2(g) → HCℓ(g)ΔH = –92,31 kJ
8. H2(g) + Cℓ2(g) → HCℓ(g)
9. H2(g) + Cℓ2(g)→2 HCℓ(g)ΔH = –184,8 kJ
10. ½ H2(g) + ½ Cℓ2(g) → 1 HCℓ(g)ΔH = –92,31 kJ
11. A fotossíntese envolve a absorção de 2,3 x 10³ kJ/mol de glicose e está representada adequadamente pelo diagrama de energia

(A) ****

(B) ****

(C) ****

(D) ****

(E)****