

# Entalpia

Gabriel Braun

Colégio e Curso Pensí, Coordenação de Química



## Nível I

### PROBLEMA 1.1

2A01

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima do valor absoluto do trabalho realizado por um gás que se expande em 500 mL contra uma pressão de 1,20 atm.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| <b>A</b> 54 J | <b>B</b> 60 J | <b>C</b> 66 J |
| <b>D</b> 72 J | <b>E</b> 70 J |               |

### PROBLEMA 1.2

2A02

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima do valor absoluto do trabalho realizado no congelamento de 100 g de água a 0 °C e 1070 atm.

- |                |                |                |
|----------------|----------------|----------------|
| <b>A</b> 720 J | <b>B</b> 790 J | <b>C</b> 860 J |
| <b>D</b> 880 J | <b>E</b> 910 J |                |

### PROBLEMA 1.3

2A03

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima do valor absoluto do trabalho realizado quando 50 g de ferro reagem com ácido clorídrico formando gás hidrogênio e cloreto de ferro (II) a 25 °C.

- |                  |                  |                  |
|------------------|------------------|------------------|
| <b>A</b> 2,20 kJ | <b>B</b> 4,40 kJ | <b>C</b> 6,60 kJ |
| <b>D</b> 8,80 kJ | <b>E</b> 5,30 kJ |                  |

### PROBLEMA 1.4

2A04

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima do valor absoluto do trabalho realizado na eletrólise de 50 g de água formando gás hidrogênio e oxigênio a 25 °C.

- |                |                |                |
|----------------|----------------|----------------|
| <b>A</b> 10 kJ | <b>B</b> 12 kJ | <b>C</b> 18 kJ |
| <b>D</b> 15 kJ | <b>E</b> 20 kJ |                |

### PROBLEMA 1.5

2A05

Em um calorímetro foram adicionados 20 g de um metal a 100 °C e 50 g de água a 22 °C. A temperatura final registrada foi 25 °C. **Assinale** a alternativa que mais se aproxima da capacidade calorífica do metal.

- |  |  |
|--|--|
| <b>A</b> 0,100 J K <sup>-1</sup> g <sup>-1</sup> | <b>B</b> 0,200 J K <sup>-1</sup> g <sup>-1</sup> |
| <b>C</b> 0,300 J K <sup>-1</sup> g <sup>-1</sup> | <b>D</b> 0,400 J K <sup>-1</sup> g <sup>-1</sup> |
| <b>E</b> 0,500 J K <sup>-1</sup> g <sup>-1</sup> |  |

### PROBLEMA 1.6

2A06

Em um calorímetro adiabático foram adicionados 300 g de gelo a 0 °C e 400 g de água a 55 °C.

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da temperatura final do sistema.

- |                |                |               |
|----------------|----------------|---------------|
| <b>A</b> -4 °C | <b>B</b> -3 °C | <b>C</b> 0 °C |
| <b>D</b> 3 °C  | <b>E</b> 4 °C  |               |

### Dados

- $C_p(\text{H}_2\text{O}, \text{l}) = 75,3 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{H}_2\text{O}, \text{s}) = 37,8 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, \text{s}) = -292 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 1.7**

2A07

A expansão de um gás ideal em um recipiente de 1 L a 10 atm é realizada de duas maneiras diferentes em temperatura constante.

1. Expansão contra pressão constante de 1 atm, levando o volume final do recipiente a 10 L.
2. Expansão contra pressão constante de 5 atm até atingir um volume de 2 L, seguida de expansão contra pressão constante de 1 atm atingindo o volume final de 10 L.

**Assinale** a alternativa *correta*.

- A** O trabalho realizado pelo gás é igual nos dois processos de expansão.
- B** O trabalho realizado no primeiro processo é metade do trabalho realizado no segundo processo.
- C** A variação de energia interna do gás é igual em ambos os processos.
- D** A variação de energia interna do gás no primeiro processo é metade da do segundo processo.
- E** O calor trocado pelo gás é igual em ambos os processos.

**PROBLEMA 1.8**

2A08

Considere os processos químicos realizados em temperatura constante.

1. Dissolução do nitrato de potássio.
2. Ebulição da água.
3. Conversão da grafita em diamante.
4. Oxidação do sódio metálico.

**Assinale** a alternativa com os processos que apresentam variação de energia interna não nula.

- A** 1, 2 e 3
- B** 1, 2 e 4
- C** 1, 3 e 4
- D** 2, 3 e 4
- E** 1, 2, 3 e 3

**PROBLEMA 1.9**

2A09

São descritos abaixo dois experimentos em que há sublimação completa de uma mesma quantidade de dióxido de carbono no estado sólido a 25 °C:

1. O processo é realizado em um recipiente hermeticamente fechado, de paredes rígidas e indeformáveis.
2. O processo é realizado em cilindro provido de um pistão, cuja massa é desprezível e se desloca sem atrito.

**Assinale** a alternativa *incorreta*.

- A** O primeiro processo ocorre com absorção de calor.
- B** O valor absoluto do trabalho realizado é maior no primeiro.
- C** A variação de energia interna é maior no primeiro processo.
- D** Há realização de trabalho no segundo processo.
- E** A variação de energia interna é igual ao calor no segundo processo.

**PROBLEMA 1.10**

2A10

Um sistema termicamente isolado é composto por dois balões idênticos resistentes, porém não inquebráveis, **A** e **B**, conectados por um tubo com uma válvula fechada. O balão **A** contém um mol de um gás ideal monoatômico e **B** encontra-se perfeitamente evacuado. Em um dado instante a válvula é aberta.

**Assinale** a alternativa *correta*.

- A** O balão B quebrar-se-á devido ao impacto do gás ideal.
- B** O trabalho gerado pela expansão do gás aquecerá o sistema.
- C** O gás em expansão absorverá calor da vizinhança, resfriando o sistema.
- D** A variação da energia interna da expansão será nula.
- E** A variação da energia interna do sistema será negativa.

**PROBLEMA 1.11**

2A11

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entalpia quando um mol de um gás pressurizado em 1 MPa e 300 K se expande adiabaticamente contra pressão de 0,100 MPa até atingir o equilíbrio.

- A** 15 kJ
- B** 17 kJ
- C** 20 kJ
- D** 22 kJ
- E** 25 kJ

**PROBLEMA 1.12**

2A12

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entalpia quando 500 J de energia são transferidos em volume constante a uma amostra contendo 0,900 mol de oxigênio.

- A** -700 J      **B** -500 J      **C** 300 J  
**D** 500 J      **E** 700 J

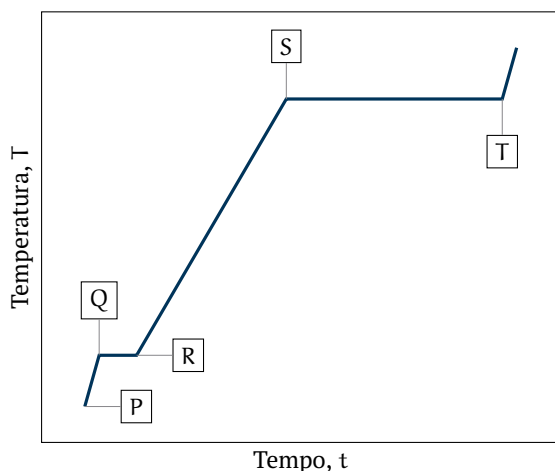
**Dados**

•  $C_p(\text{O}_2, \text{g}) = 29,4 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 1.13**

2A13

Considere a curva de aquecimento para uma substância sólida com apenas uma fase cristalina.



Considere as proposições.

1. Na região entre P e Q ocorre aumento da energia cinética.
2. Na região entre Q e R ocorre aumento da energia potencial.
3. O calor de fusão da substância é menor que o seu calor de vaporização.
4. O calor específico do sólido é maior que o calor específico do líquido.

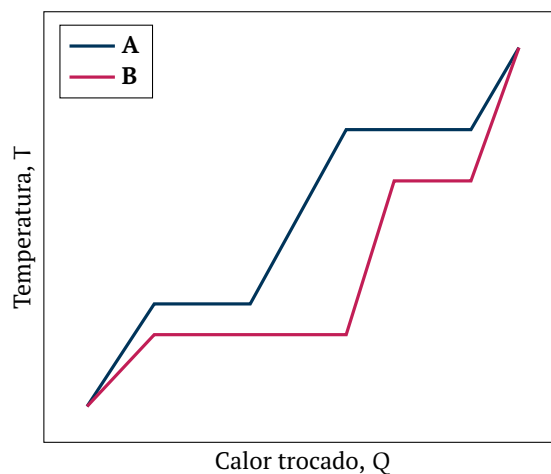
**Assinale** a alternativa que relaciona as proposições *incorretas*.

- A** 1, 2 e 3      **B** 1, 2 e 3      **C** 1, 2 e 3  
**D** 1, 2 e 3      **E** 1, 2 e 3

**PROBLEMA 1.14**

2A14

Amostras de massas iguais de duas substâncias, **A** e **B**, foram submetidas independentemente a um processo de aquecimento em atmosfera inerte e sob pressão constante. A curva de aquecimento das amostras é apresentado a seguir.



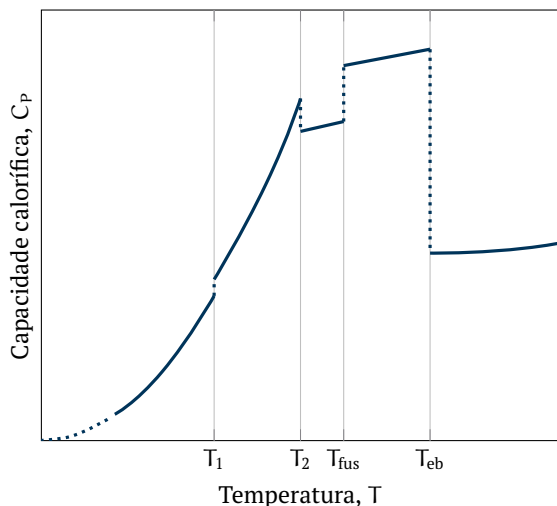
**Assinale** a alternativa *incorreta*.

- A** A entalpia de fusão de **A** é menor que a de **B**.  
**B** A entalpia de vaporização de **A** é menor que a de **B**.  
**C** A capacidade calorífica na fase sólida de **A** é menor que a de **B**.  
**D** A capacidade calorífica na fase líquida de **A** é maior que a de **B**.  
**E** A capacidade calorífica na fase gasosa de **A** é maior que a de **B**.

**PROBLEMA 1.15**

2A15

Considera a variação da capacidade calorífica de uma substância com a temperatura.



Assinale a alternativa *incorreta*.

- A** A substância apresenta mais de uma estrutura cristalina.
- B** A capacidade calorífica da substância é menor no estado gasoso do que no estado líquido.
- C** A capacidade calorífica para qualquer fase da substância aumenta com o aumento da temperatura.
- D** Caso a substância se mantenha no estado líquido em temperaturas inferiores a  $T_f$ , a capacidade calorífica da substância líquida é maior que a capacidade calorífica da fase sólida metaestável em temperaturas inferiores a  $T_f$ .
- E** A variação de entalpia quando essa substância sofre uma reação química no estado líquido aumenta com o aumento da temperatura.

**PROBLEMA 1.16**

2A16

Aminoácidos são oxidados no organismo formando ureia ( $\text{H}_2\text{NCONH}_2$ ), dióxido de carbono e água.

Assinale a alternativa do valor mais próximo da entalpia de oxidação da glicina ( $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ).

- A** 620 kJ mol<sup>-1</sup>
- B** 650 kJ mol<sup>-1</sup>
- C** 680 kJ mol<sup>-1</sup>
- D** 710 kJ mol<sup>-1</sup>
- E** 740 kJ mol<sup>-1</sup>

Dados

- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, \text{g}) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, \text{l}) = -286 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{ureia}, \text{s}) = -334 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 1.17**

2A17

Assinale a alternativa que mais se aproxima da entalpia de formação do metano.

- A** -225 kJ mol<sup>-1</sup>
- B** -75 kJ mol<sup>-1</sup>
- C** 75 kJ mol<sup>-1</sup>
- D** 150 kJ mol<sup>-1</sup>
- E** 225 kJ mol<sup>-1</sup>

Dados

- $\Delta H_c^\circ(\text{CH}_4, \text{g}) = -890 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, \text{g}) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, \text{g}) = -242 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 1.18**

2A18

Assinale a alternativa que mais se aproxima da razão entre a energia liberada por átomo de hidrogênio na combustão completa do octano gasoso e na célula de combustível de hidrogênio e oxigênio.

- A** 0,200
- B** 0,500
- C** 1
- D** 2,50
- E** 5

Dados

- $\Delta H_L^\circ(\text{C}-\text{C}) = 348 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_L^\circ(\text{C}-\text{H}) = 412 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_L^\circ(\text{C}=\text{O}) = 743 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_L^\circ(\text{H}_2) = 436 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_L^\circ(\text{O}_2) = 496 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 1.19**

2A19

Assinale a alternativa que mais se aproxima da entalpia de bromação de um mol de propeno ( $\text{CH}_3\text{CHCH}_2$ ), formando 1,2-dibromopropano ( $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_2\text{Br}$ ,  $\Delta H_{\text{vap}} = 35,61 \text{ kJ mol}^{-1}$ ).

- A** -101 kJ
- B** -401 kJ
- C** -302 kJ
- D** -130 kJ
- E** -202 kJ

Dados

- $\Delta H_L^\circ(\text{Br}_2) = 193 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_L^\circ(\text{C}=\text{C}) = 612 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_{\text{vap}}^\circ(\text{Br}_2) = 30,9 \text{ kJ mol}^{-1}$

## PROBLEMA 1.20

2A20

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da entalpia de formação do metanol.

- |                                     |                                     |
|-------------------------------------|-------------------------------------|
| <b>A</b> $-260 \text{ kJ mol}^{-1}$ | <b>B</b> $-200 \text{ kJ mol}^{-1}$ |
| <b>C</b> $-130 \text{ kJ mol}^{-1}$ | <b>D</b> $130 \text{ kJ mol}^{-1}$  |
| <b>E</b> $260 \text{ kJ mol}^{-1}$  |                                     |

## Dados

- $\Delta H_L^\circ(\text{C-H}) = 412 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_L^\circ(\text{C-O}) = 360 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_L^\circ(\text{H}_2) = 436 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_L^\circ(\text{O-H}) = 463 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_L^\circ(\text{O}_2) = 496 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_{\text{sub}}^\circ(\text{grafite}) = 712 \text{ kJ mol}^{-1}$

## PROBLEMA 1.21

2A21

A hidrogenação do monóxido de carbono libera  $131 \text{ kJ}$  por mol de grafita formado.

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da entalpia de reforma de  $1 \text{ mol}$  de metano com vapor d'água, método industrial para produção de hidrogênio.

- |                                    |                                     |
|------------------------------------|-------------------------------------|
| <b>A</b> $207 \text{ kJ mol}^{-1}$ | <b>B</b> $-204 \text{ kJ mol}^{-1}$ |
| <b>C</b> $302 \text{ kJ mol}^{-1}$ | <b>D</b> $-197 \text{ kJ mol}^{-1}$ |
| <b>E</b> $250 \text{ kJ mol}^{-1}$ |                                     |

## Dados

- $\Delta H_c^\circ(\text{CH}_4, \text{g}) = -890 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, \text{g}) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, \text{l}) = -286 \text{ kJ mol}^{-1}$

## PROBLEMA 1.22

2A22

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da entalpia de desidrogenação de  $1 \text{ mol}$  de propano, formando propeno.

- |                             |                             |
|-----------------------------|-----------------------------|
| <b>A</b> $-3,50 \text{ MJ}$ | <b>B</b> $-2,20 \text{ MJ}$ |
| <b>C</b> $2,20 \text{ MJ}$  | <b>D</b> $125 \text{ kJ}$   |
| <b>E</b> $114 \text{ kJ}$   |                             |

## Dados

- $\Delta H_c^\circ(\text{propano}, \text{g}) = -2220 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, \text{g}) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{propeno}, \text{g}) = 20,4 \text{ kJ mol}^{-1}$

## PROBLEMA 1.23

2A23

Uma amostra de  $0,113 \text{ g}$  de benzeno é queimada em um calorímetro isobárico ( $C = 551 \text{ J } ^\circ\text{C}^{-1}$ ) com excesso de oxigênio. A elevação de temperatura registrada foi de  $8,60^\circ\text{C}$ .

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da entalpia de combustão do benzeno.

- |                             |                             |
|-----------------------------|-----------------------------|
| <b>A</b> $-6,55 \text{ MJ}$ | <b>B</b> $-7,05 \text{ MJ}$ |
| <b>C</b> $-8,90 \text{ MJ}$ | <b>D</b> $-5,50 \text{ MJ}$ |
| <b>E</b> $-9,75 \text{ MJ}$ |                             |

## PROBLEMA 1.24

2A24

Um calorímetro foi calibrado pela queima de  $0,825 \text{ g}$  de ácido benzoico com excesso de oxigênio. A elevação de temperatura registrada foi de  $8,60^\circ\text{C}$ . Quando uma amostra com  $0,725 \text{ g}$  de ribose ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$ ) é queimada no mesmo calorímetro, a temperatura aumenta de  $21,8^\circ\text{C}$  para  $22,7^\circ\text{C}$ .

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da energia de combustão da ribose.

- |                                    |                                     |
|------------------------------------|-------------------------------------|
| <b>A</b> $220 \text{ kJ mol}^{-1}$ | <b>B</b> $4700 \text{ kJ mol}^{-1}$ |
| <b>C</b> $580 \text{ kJ mol}^{-1}$ | <b>D</b> $740 \text{ kJ mol}^{-1}$  |
| <b>E</b> $850 \text{ kJ mol}^{-1}$ |                                     |

## Dados

- $\Delta H_c^\circ(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}, \text{s}) = -3230 \text{ kJ mol}^{-1}$

## PROBLEMA 1.25

2A25

Uma amostra de  $1 \text{ mol}$  de glicose é queimada em um calorímetro isocórico ( $C = 512 \text{ J } ^\circ\text{C}^{-1}$ ) com excesso de oxigênio. A variação de temperatura registrada foi de  $5^\circ\text{C}$ .

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da entalpia de combustão da glicose.

- |                             |                             |
|-----------------------------|-----------------------------|
| <b>A</b> $-2580 \text{ kJ}$ | <b>B</b> $-2560 \text{ kJ}$ |
| <b>C</b> $-2550 \text{ kJ}$ | <b>D</b> $2550 \text{ kJ}$  |
| <b>E</b> $2560 \text{ kJ}$  |                             |

**PROBLEMA 1.26**

2A26

Em um cilindro, provido de um pistão móvel sem atrito, é realizada a combustão completa de carbono. A temperatura no interior do cilindro é mantida constante desde a introdução dos reagentes até o final da reação.

1. A variação da energia interna do sistema é igual a zero.
2. O sistema não realiza trabalho.
3. A quantidade de calor trocada entre o sistema e a vizinhança é igual a zero.
4. A variação da entalpia do sistema é igual à variação da energia interna.

**Assinale** a alternativa que relaciona as proposições corretas.

- A** 1, 2 e 3      **B** 1, 2 e 3      **C** 1, 2 e 3  
**D** 1, 2 e 3      **E** 1, 2 e 3

**PROBLEMA 1.27**

2A27

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da massa de butano necessária para aquecer 1 L de água de 17 °C a 100 °C.

- A** 3 g      **B** 7 g      **C** 14 g  
**D** 21 g      **E** 28 g

**Dados**

- $C_p(\text{H}_2\text{O}, \text{l}) = 75,3 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\rho(\text{H}_2\text{O}) = 1 \text{ g cm}^{-3}$
- $\Delta H_c^\circ(\text{butano}, \text{g}) = -2880 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 1.28**

2A28

O poder calorífico superior (PCS) e o poder calorífico inferior (PCI) são definidos como a energia liberada na combustão completa de uma substância formando água líquida e gasosa, respectivamente.

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima do PCI do etanol (PCS = 30 MJ kg<sup>-1</sup>).

- A** 21 MJ kg<sup>-1</sup>      **B** 27 MJ kg<sup>-1</sup>  
**C** 30 MJ kg<sup>-1</sup>      **D** 33 MJ kg<sup>-1</sup>  
**E** 39 MJ kg<sup>-1</sup>

**Dados**

- $\Delta H_{\text{vap}}^\circ(\text{H}_2\text{O}) = 40,7 \text{ kJ mol}^{-1}$

**Nível II**
**PROBLEMA 2.1**

2A29

Uma substância de massa molar 200 g mol<sup>-1</sup> foi colocada em um recipiente equipado com uma serpentina de aquecimento resistivo, a 80 °C e 1 bar. Para a manutenção da temperatura, foi utilizada uma fonte de 30 V e 900 mA durante 30 s, vaporizando 2 g da substância.

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da entalpia de vaporização dessa substância.

- A** 8 kJ mol<sup>-1</sup>      **B** 40 kJ mol<sup>-1</sup>  
**C** 80 kJ mol<sup>-1</sup>      **D** 400 kJ mol<sup>-1</sup>  
**E** 800 kJ mol<sup>-1</sup>

**PROBLEMA 2.2**

2A30

Um calorímetro foi calibrado aplicando uma corrente de 1 A de uma fonte de 9 V por 150 s, sendo registrada uma variação de temperatura de 5 °C. Em um segundo experimento, um mol de uma substância foi queimado nesse calorímetro e a variação de temperatura registrada foi de 3 °C.

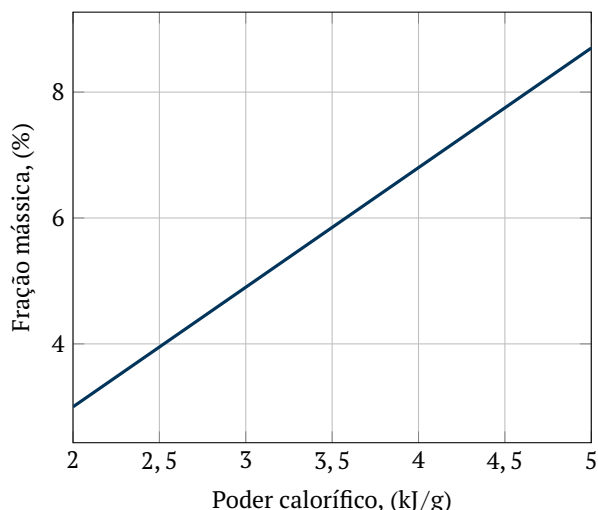
**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da entalpia de vaporização dessa substância.

- A** 510 kJ mol<sup>-1</sup>      **B** 610 kJ mol<sup>-1</sup>  
**C** 710 kJ mol<sup>-1</sup>      **D** 810 kJ mol<sup>-1</sup>  
**E** 910 kJ mol<sup>-1</sup>

**PROBLEMA 2.3**

2A31

O perclorato de amônio (PA) é um dos componentes mais utilizados em propelentes de foguetes. Para aperfeiçoar seu desempenho, hidrogênio pode ser utilizado como aditivo. Considere o poder calorífico dessa mistura em função da fração mássica de hidrogênio.



- Determine** a entalpia de combustão do perclorato de amônio.
- Determine** a entalpia de combustão do hidrogênio.

**PROBLEMA 2.4**

2A32

Uma mistura de metano e eteno foi queimada em um reator de 3 L a 25 °C, em presença de excesso de oxigênio. O reator é equipado com uma jaqueta externa, preenchida com 1 L de água, que mantém a temperatura constante em seu interior. A combustão foi realizada a 25 °C, liberando 243 kcal, e reduzindo a pressão em 16,3 atm.

- Determine** a energia interna de combustão do metano e do eteno.
- Determine** a massa de metano na mistura inicial.

**Dados**

- $C_p(\text{H}_2\text{O}, \text{l}) = 75,3 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, \text{g}) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, \text{l}) = -286 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{eteno}, \text{g}) = 52,3 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{metano}, \text{g}) = -74,8 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 2.5**

2A33

**Determine** a energia liberada durante a precipitação pluviométrica de 20 mm de chuva sobre uma área de 100 km<sup>2</sup>.

**Dados**

- $\rho(\text{H}_2\text{O}) = 1 \text{ g cm}^{-3}$
- $\Delta H_{\text{vap}}^\circ(\text{H}_2\text{O}) = 40,7 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 2.6**

2A34

O consumo global anual de energia é cerca de 100 terawatts – ano, sendo 30% desse valor proveniente da queima de combustíveis fósseis. Considere que os combustíveis fósseis são compostos majoritariamente por octano, contendo 10 ppm de enxofre. Apenas 80% da energia liberada na combustão completa pode ser aproveitada.

- Apresente** a reação de combustão completa do octano com ar atmosférico.
- Determine** a massa de dióxido de enxofre formada por hora devido à queima de combustíveis fósseis.

**Dados**

- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, \text{g}) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, \text{l}) = -286 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{octano}, \text{l}) = -250 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 2.7**

2A35

Considere os processos químicos a seguir.

- Reação de formação da água gasosa.
- Reação de formação da água líquida.

**Assinale** a alternativa *incorreta*.

- As reações 1 e 2 são exotérmicas.
- O valor absoluto da variação de entalpia é menor que o da variação de energia interna para a reação 1.
- O valor absoluto da variação de energia interna da reação 1 é menor que o da 2.
- O valor absoluto da variação de entalpia da reação 1 é menor que o da 2.
- A capacidade calorífica do produto da reação 1 é menor que o da 2.

**PROBLEMA 2.8**

2A36

Considere os processos a seguir, em 298 K e 1 atm. Combustão de 1 g de etanol formando fuligem. Combustão de 1 g de etanol formando monóxido de carbono.

**Assinale** a alternativa *correta*.

- Os processos ocorrem com a mesma variação de energia interna.
- Os processos ocorrem com a mesma variação de entalpia.
- O valor absoluto da variação de energia interna é maior para o primeiro processo.
- O valor absoluto da variação de entalpia é maior que o valor absoluto da variação de energia interna para o primeiro processo.
- O valor absoluto da variação de entalpia é menor que o valor absoluto da variação de energia interna para o segundo processo.

**PROBLEMA 2.9**

2A37

**Determine** a entalpia de combustão do octano.

**Dados**

- $\Delta H_c^\circ(\text{butano}, \text{g}) = -2880 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_c^\circ(\text{pentano}, \text{g}) = -3540 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 2.10**

2A38

Amostras de 5 g de etano e propano foram queimadas independentemente em um calorímetro a 298 K e 1 atm, liberando 260 kJ e 250 kJ de energia, respectivamente.

- Determine a energia da ligação C–C.
- Determine a energia da ligação C–H.

**Dados**

- $\Delta H_L^\circ(\text{H}_2) = 436 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, \text{g}) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, \text{l}) = -286 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_{\text{sub}}^\circ(\text{grafite}) = 712 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 2.11**

2A39

Assinale a alternativa que mais se aproxima da temperatura adiabática de chama para a combustão octano líquido com 300% de excesso de ar atmosférico.

- |                |                |                |
|----------------|----------------|----------------|
| <b>A</b> 580 K | <b>B</b> 680 K | <b>C</b> 780 K |
| <b>D</b> 880 K | <b>E</b> 980 K |                |

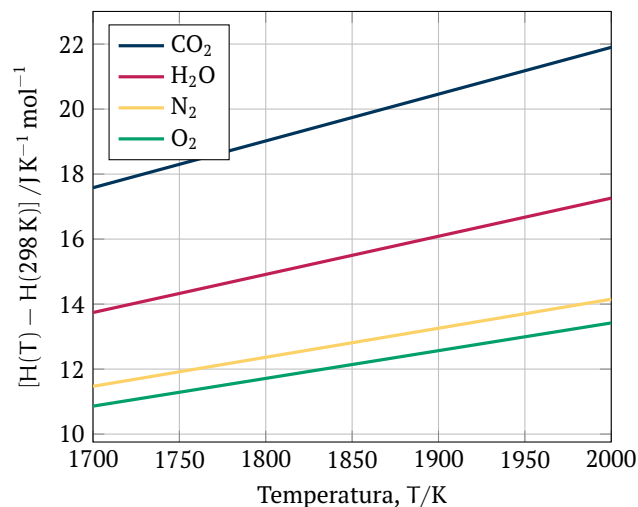
**Dados**

- $C_p(\text{CO}_2, \text{g}) = 37,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{H}_2\text{O}, \text{g}) = 33,6 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{N}_2, \text{g}) = 29,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{O}_2, \text{g}) = 29,4 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, \text{g}) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, \text{g}) = -242 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{octano}, \text{l}) = -250 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 2.12**

2A40

Uma mistura (1 : 15) de metano e ar atmosférico, a 298 K e 1 atm, entra em combustão em um reservatório adiabático, consumindo completamente o metano. O processo ocorre sob pressão constante e os produtos formados permanecem em fase gasosa.



- Determine a temperatura final do sistema.
- Determine a concentração final de vapor d'água.

**Dados**

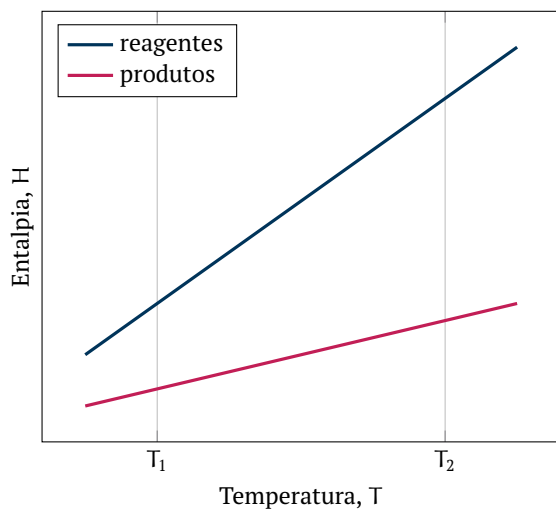
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, \text{g}) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, \text{g}) = -242 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{metano}, \text{g}) = -74,8 \text{ kJ mol}^{-1}$



**PROBLEMA 2.13**

2A41

Considere a variação da entalpia com a temperatura para os reagentes e produtos de uma reação.



Assinale a alternativa *incorreta*.

- A** A reação ocorre com liberação de calor em  $T_1$ .
- B** A capacidade calorífica dos reagentes é maior que a dos produtos em  $T_1$ .
- C** A reação ocorre com absorção de calor entre  $T_1$  e  $T_2$ .
- D** O valor absoluto da entalpia de reação aumenta com o aumento de temperatura.
- E** A capacidade calorífica dos reagentes e dos produtos aumenta com o aumento da temperatura.

**PROBLEMA 2.14**

2A42

Assinale a alternativa que mais se aproxima da entalpia de formação da amônia a  $450^\circ\text{C}$ .

- A**  $-30 \text{ kJ mol}^{-1}$
- B**  $-43 \text{ kJ mol}^{-1}$
- C**  $-46 \text{ kJ mol}^{-1}$
- D**  $-65 \text{ kJ mol}^{-1}$
- E**  $-70 \text{ kJ mol}^{-1}$

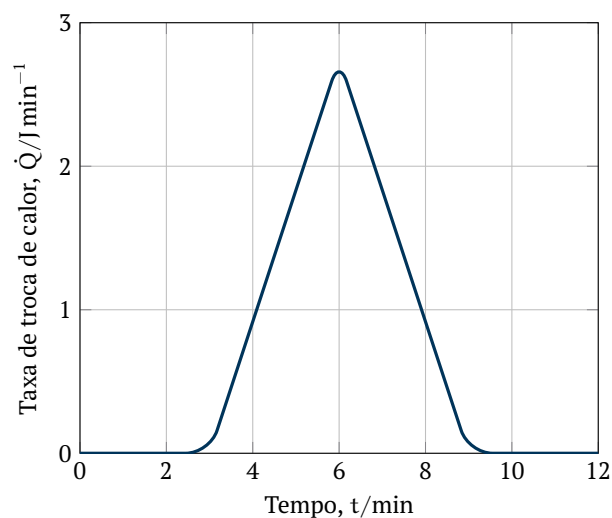
Dados

- $C_p(\text{H}_2, \text{g}) = 28,8 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{N}_2, \text{g}) = 29,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{NH}_3, \text{g}) = 35,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{NH}_3, \text{g}) = -46,1 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 3.1**

2A43

O gráfico a seguir apresenta a taxa de liberação de calor para uma reação química. Ao final da reação é formado 1 mol de produto.

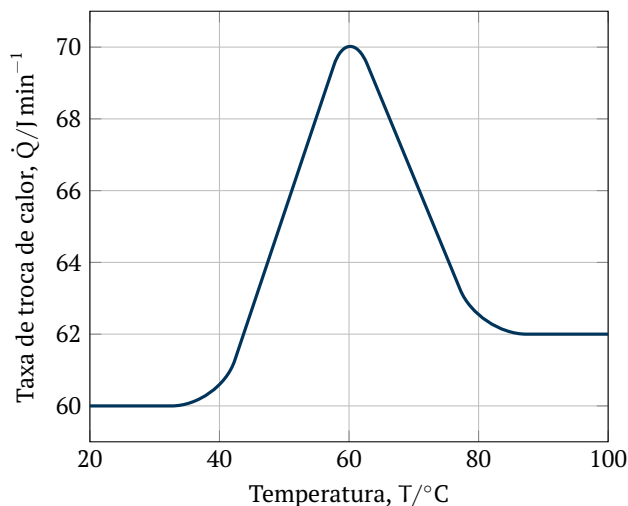


- a. **Determine** a quantidade de produto formada até 4 minutos de reação.
- b. **Determine** o calor liberado até 11 minutos de reação.

**PROBLEMA 3.2**

2A44

A técnica de calorimetria exploratória diferencial pode ser aplicada para determinar a entalpia de desnaturação uma proteína. Uma amostra contendo 1 g da proteína e uma amostra de alumínio são colocadas no equipamento. O alumínio recebe uma taxa constante de calor de forma que sua temperatura varia  $1 \text{ K s}^{-1}$ . A taxa de calor fornecida à proteína varia de forma que a temperatura da proteína e do alumínio permanecem iguais em todo o processo. O termograma a seguir apresenta a taxa de calor fornecida à proteína em função de sua temperatura.



- Classifique** a desnaturação como endotérmica ou exotérmica.
- Compare** a capacidade calorífica da proteína antes e após a desnaturação.
- Estime** a variação de entalpia da desnaturação.

**PROBLEMA 3.3**

2A45

Dados termodinâmicos podem ser utilizados para quantificar a estabilidade de compostos aromáticos.

- Determine** a entalpia de hidrogenação do cicloexeno.
- Determine** a entalpia de hidrogenação do benzeno.
- Determine** a entalpia de ressonância do benzeno.

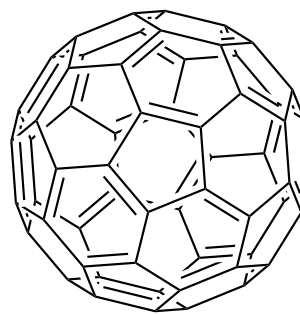
**Dados**

- $\Delta H_c^\circ(\text{benzeno}, l) = -3270 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_c^\circ(\text{cicloexano}, l) = -3920 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_c^\circ(\text{cicloexeno}, l) = -3750 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, l) = -286 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 3.4**

2A46

Considere a estrutura do fulereno,  $\text{C}_{60}$ ,  $\Delta H_{\text{fus}} = 1$ ,  $\Delta H_{\text{vap}} = 1$ .



- Determine** a entalpia de formação do fulereno.
- Determine** a entalpia de ressonância do fulereno.

**Dados**

- $\Delta H_L^\circ(\text{C-C}) = 348 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_L^\circ(\text{C=C}) = 612 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, g) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 3.5**

2A47

Uma massa de óxido ferroso é aquecida a 1270 K e, em seguida, exposta a uma mistura gasosa de monóxido de carbono e hidrogênio. O óxido é reduzido a metal sem qualquer fornecimento adicional de energia. O sistema perde 4,20 kJ de calor para a vizinhança por mol de óxido reduzido.

**Determine** a razão mínima entre as pressões parciais de monóxido de carbono e de hidrogênio na mistura gasosa inicial, para que o processo seja autossustentável.

**Dados**

- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}, g) = -111 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{FeO}, s) = -824 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, g) = -242 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 3.6**

2A48

A ustulação da blenda de zinco é conduzida a 1270 K em um reator do tipo leito fluidizado. Sulfeto de zinco misturado com sílica e ar são adicionados em fluxo contínuo a 273 K. A reação libera 460 kJ de calor por mol de sulfeto a 1270 K, formando óxido de zinco e dióxido de enxofre.

**Determine** a fração molar máxima da sílica na mistura com sulfeto de zinco para que o processo seja autossustentável a 1270 K.

**PROBLEMA 3.7**

2A49

Monóxido de carbono a 473 K é queimado com 90% de excesso de ar seco, a 773 K e 1 atm. Os produtos da combustão abandonam a câmara de reação a 1270 K.

**Determine** o calor liberado por mol de monóxido de carbono formado.

**Dados**

- $C_p(\text{CO}_2, \text{g}) = 37,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{CO}, \text{g}) = 29,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{N}_2, \text{g}) = 29,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{O}_2, \text{g}) = 29,4 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, \text{g}) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}, \text{g}) = -111 \text{ kJ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 3.8**

2A50

Um carro comum possui quatro cilindros, que totalizam um volume de 1,60 L e um consumo de combustível de 9,50 L por 100 km quando viaja a  $80 \text{ km h}^{-1}$ . Cada cilindro sofre 20 ciclos de queima por segundo. O combustível, octano, e ar são introduzidos a 390 K no cilindro quando seu volume é máximo, até que a pressão seja 1 atm. Na combustão, 10% do carbono é convertido em monóxido e o restante em dióxido. Ao final do ciclo, o cilindro se expande novamente até o volume máximo, sob pressão final de 20 atm.

- Determine** a vazão de entrada de ar no motor.
- Determine** a composição da mistura gasosa de saída.
- Determine** a temperatura dos gases imediatamente após a combustão.
- Determine** a temperatura de saída dos gases.
  - $40 \text{ L s}^{-1}$
  - 75%  $\text{N}_2$ , 4%  $\text{O}_2$ , 1%  $\text{CO}$ , 9%  $\text{CO}_2$ , 11%  $\text{H}_2\text{O}$
  - $2000^\circ\text{C}$
  - 750 K

**Dados**

- $C_p(\text{CO}_2, \text{g}) = 37,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{CO}, \text{g}) = 29,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{N}_2, \text{g}) = 29,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{O}_2, \text{g}) = 29,4 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}_2, \text{g}) = -394 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{CO}, \text{g}) = -111 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}, \text{g}) = -242 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta H_f^\circ(\text{octano}, \text{l}) = -250 \text{ kJ mol}^{-1}$

**4.1 Nível I**

- |              |              |              |              |              |
|--------------|--------------|--------------|--------------|--------------|
| 1. <b>B</b>  | 2. <b>C</b>  | 3. <b>A</b>  | 4. <b>A</b>  | 5. <b>D</b>  |
| 6. <b>C</b>  | 7. <b>C</b>  | 8. <b>E</b>  | 9. <b>E</b>  | 10. <b>D</b> |
| 11. <b>D</b> | 12. <b>E</b> | 13. <b>B</b> | 14. <b>B</b> | 15. <b>E</b> |
| 16. <b>B</b> | 17. <b>B</b> | 18. <b>D</b> | 19. <b>A</b> | 20. <b>A</b> |
| 21. <b>A</b> | 22. <b>E</b> | 23. <b>A</b> | 24. <b>C</b> | 25. <b>C</b> |
| 26. <b>B</b> | 27. <b>B</b> | 28. <b>B</b> |              |              |

**4.2 Nível II**

- C**
- D**
- $-190 \text{ kJ mol}^{-1}$
  - $-286 \text{ kJ mol}^{-1}$
- metano:  $-891 \text{ kJ mol}^{-1}$ ; eteno:  $-1410 \text{ kJ mol}^{-1}$
  - 12 g
- $4,90 \times 10^{15} \text{ J}$
- ???
  - 7 toneladas por hora
- B**
- E**
- 6340 kJ
- ???
  - ???
- E**
- 1730 K
  - $5,20 \text{ mmol L}^{-1}$
- C**
- C**

**4.3 Nível III**

- $n = 60 \text{ mmol}$
  - $Q = 8,25 \text{ J mol}^{-1}$ .
- Endotérmica
  - Aumenta
  - $3 \text{ J g}^{-1}$
- $-120 \text{ kJ mol}^{-1}$
  - $-208 \text{ kJ mol}^{-1}$
  - $18 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $-39,6 \text{ MJ mol}^{-1}$
  - ???
- 1,50
- $2/3$
- $-193 \text{ kJ}$
- 

**Gabarito**