

# Entropia

Gabriel Braun

Colégio e Curso Pensí, Coordenação de Química



## Nível I

### PROBLEMA 1.1

2B01

Um sistema A transfere, naturalmente, uma determinada quantidade de energia, na forma de calor, para um sistema B, que envolve totalmente A.

Assinale a alternativa correta.

- A A entropia do Universo decrescerá.
- B A entropia do sistema A crescerá.
- C O aumento da entropia do sistema B será maior que o decréscimo da entropia do sistema A.
- D O aumento da entropia do sistema B será menor que o decréscimo da entropia do sistema A.
- E O aumento da entropia do sistema B será necessariamente igual ao decréscimo da entropia do sistema A.

### PROBLEMA 1.2

2B02

O termo *seta do tempo* é usado para distinguir uma direção no tempo nos fenômenos naturais, ou seja, que o estado 2 de um sistema macroscópico ocorre após o estado 1.

Assinale a alternativa correta a respeito de um processo que ocorre em sistema fechado.

- A  $S_2$  é igual a  $S_1$ .
- B  $S_2$  é maior que  $S_1$ .
- C  $S_2$  é menor que  $S_1$ .
- D  $S_2$  independe de  $S_1$ .
- E A relação entre  $S_2$  e  $S_1$  depende do caminho percorrido entre os estados.

### PROBLEMA 1.3

2B03

Assinale a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia da água quando 100 J são transferidos de forma reversível à água a 25 °C.

- A  $-0,34 \text{ J K}^{-1}$
- B  $-0,17 \text{ J K}^{-1}$
- C  $0,08 \text{ J K}^{-1}$
- D  $0,17 \text{ J K}^{-1}$
- E  $0,34 \text{ J K}^{-1}$

### PROBLEMA 1.4

2B04

Assinale a alternativa que mais se aproxima da entropia de congelamento do mercúrio.

- A  $-4,4 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- B  $-2,2 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- C  $-1,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- D  $2,2 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- E  $4,4 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

Dados

- $\Delta H_{\text{fus}}^{\circ}(\text{Hg}) = 2,29 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $T_{\text{fus}}(\text{Hg}) = -38,8^{\circ}\text{C}$

### PROBLEMA 1.5

2B05

Assinale a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia do gás quando 1 mol de um gás ideal monoatômico é aquecido reversivelmente de 300 K a 400 K sob pressão constante.

- A  $-6 \text{ J K}^{-1}$
- B  $-4 \text{ J K}^{-1}$
- C  $-2 \text{ J K}^{-1}$
- D  $4 \text{ J K}^{-1}$
- E  $6 \text{ J K}^{-1}$

### PROBLEMA 1.6

2B06

Assinale a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia do gás quando um cilindro de 20 L de gás nitrogênio sob 5,00 kPa é aquecido reversivelmente de 20 °C a 400 °C.

- A  $-0,7 \text{ J K}^{-1}$
- B  $-0,5 \text{ J K}^{-1}$
- C  $0,5 \text{ J K}^{-1}$
- D  $0,7 \text{ J K}^{-1}$
- E  $0,9 \text{ J K}^{-1}$

Dados

- $C_P(\text{N}_2, \text{g}) = 29,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 1.7**

2B07

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia do gás quando 1 mol de nitrogênio se expande reversível e isotermicamente de 22 L a 44 L.

- |                                  |                                  |
|----------------------------------|----------------------------------|
| <b>A</b> $-6,7 \text{ J K}^{-1}$ | <b>B</b> $-4,7 \text{ J K}^{-1}$ |
| <b>C</b> $-2,7 \text{ J K}^{-1}$ | <b>D</b> $4,7 \text{ J K}^{-1}$  |
| <b>E</b> $5,7 \text{ J K}^{-1}$  |                                  |

**PROBLEMA 1.8**

2B08

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia do gás quando um mol de oxigênio é rapidamente comprimido de 5 L a 1 L por um pistão e, no processo, sua temperatura aumentou de  $20^\circ\text{C}$  para  $25^\circ\text{C}$ .

- |                                   |                                 |
|-----------------------------------|---------------------------------|
| <b>A</b> $-13,4 \text{ J K}^{-1}$ | <b>B</b> $-13 \text{ J K}^{-1}$ |
| <b>C</b> $0,4 \text{ J K}^{-1}$   | <b>D</b> $13 \text{ J K}^{-1}$  |
| <b>E</b> $13,4 \text{ J K}^{-1}$  |                                 |

**Dados**

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

**PROBLEMA 1.9**

2B09

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia do gás quando a pressão de 1,5 mol de neônio diminui isotermicamente de 15 atm até 0,5 atm.

- |                                |                                |
|--------------------------------|--------------------------------|
| <b>A</b> $12 \text{ J K}^{-1}$ | <b>B</b> $22 \text{ J K}^{-1}$ |
| <b>C</b> $32 \text{ J K}^{-1}$ | <b>D</b> $42 \text{ J K}^{-1}$ |
| <b>E</b> $52 \text{ J K}^{-1}$ |                                |

**PROBLEMA 1.10**

2B10

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia do gás quando a pressão de 70,9 g de gás metano aumenta isotermicamente de 7 kPa até 350 kPa.

- |                                  |                                  |
|----------------------------------|----------------------------------|
| <b>A</b> $-288 \text{ J K}^{-1}$ | <b>B</b> $-144 \text{ J K}^{-1}$ |
| <b>C</b> $-72 \text{ J K}^{-1}$  | <b>D</b> $144 \text{ J K}^{-1}$  |
| <b>E</b> $288 \text{ J K}^{-1}$  |                                  |

**PROBLEMA 1.11**

2B11

A entalpia de fusão de uma determinada substância é  $200 \text{ kJ kg}^{-1}$ , e seu ponto de fusão normal é  $27^\circ\text{C}$ .

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia do sistema na fusão de 3 kg dessa substância.

- |                                  |                                 |
|----------------------------------|---------------------------------|
| <b>A</b> $-600 \text{ J K}^{-1}$ | <b>B</b> $-2 \text{ kJ K}^{-1}$ |
| <b>C</b> 0                       | <b>D</b> $2 \text{ kJ K}^{-1}$  |
| <b>E</b> $600 \text{ J K}^{-1}$  |                                 |

**PROBLEMA 1.12**

2B12

A entalpia de fusão de uma determinada substância é  $6 \text{ kJ mol}^{-1}$ , e seu ponto de fusão normal é  $-183^\circ\text{C}$ .

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia do sistema na fusão de 1 mol dessa substância.

- |  |  |
|--|--|
| <b>A</b> $-20 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ | <b>B</b> $-33 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ |
| <b>C</b> $50 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$  | <b>D</b> $67 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$  |
| <b>E</b> $100 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ |  |

**PROBLEMA 1.13**

2B13

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima do ponto de ebulição do mercúrio.

- |                           |                          |
|---------------------------|--------------------------|
| <b>A</b> $-272 \text{ K}$ | <b>B</b> $100 \text{ K}$ |
| <b>C</b> $395 \text{ K}$  | <b>D</b> $670 \text{ K}$ |
| <b>E</b> $1500 \text{ K}$ |                          |

**Dados**

- $\Delta H_{\text{vap}}^\circ(\text{Hg}) = 59,3 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta S_{\text{vap}}^\circ(\text{Hg}) = 94,2 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

**PROBLEMA 1.14**

2B14

A *Regra de Trouton* estabelece que a entropia molar de vaporização de líquidos em sua temperatura de ebulição é

$$\Delta S_{\text{vap}} \approx 10,5 R = 87,2 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$$

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima do ponto de ebulição do éter metílico.

- |                          |                          |                          |
|--------------------------|--------------------------|--------------------------|
| <b>A</b> $200 \text{ K}$ | <b>B</b> $225 \text{ K}$ | <b>C</b> $250 \text{ K}$ |
| <b>D</b> $275 \text{ K}$ | <b>E</b> $300 \text{ K}$ |                          |

**Dados**

- $\Delta H_{\text{vap}}^\circ(\text{CH}_3\text{OCH}_3) = 21 \text{ kJ mol}^{-1}$

## PROBLEMA 1.15

2B17

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia para a formação da amônia.

- |                                  |                                  |
|----------------------------------|----------------------------------|
| <b>A</b> $-400 \text{ J K}^{-1}$ | <b>B</b> $-200 \text{ J K}^{-1}$ |
| <b>C</b> $100 \text{ J K}^{-1}$  | <b>D</b> $200 \text{ J K}^{-1}$  |
| <b>E</b> $400 \text{ J K}^{-1}$  |                                  |

**Dados**

- $\Delta S^\circ (\text{NH}_3, \text{g}) = 192 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta S^\circ (\text{H}_2, \text{g}) = 131 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta S^\circ (\text{N}_2, \text{g}) = 192 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

## PROBLEMA 1.16

2B18

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia para a decomposição do clorato de potássio formando perclorato e cloreto de potássio.

- |                                   |                                   |
|-----------------------------------|-----------------------------------|
| <b>A</b> $-36,4 \text{ J K}^{-1}$ | <b>B</b> $-18,2 \text{ J K}^{-1}$ |
| <b>C</b> $-9,1 \text{ J K}^{-1}$  | <b>D</b> $9,1 \text{ J K}^{-1}$   |
| <b>E</b> $36,4 \text{ J K}^{-1}$  |                                   |

**Dados**

- $\Delta S^\circ (\text{KClO}_3, \text{s}) = 143 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta S^\circ (\text{KCl}, \text{s}) = 82,6 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta S^\circ (\text{KClO}_4, \text{s}) = 151 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

## PROBLEMA 1.17

2B19

Considere os processos:

1. Cristalização de um sal.
2. Sublimação da naftalina.
3. Mistura de água e álcool.
4. Fusão do ferro.

**Assinale** a alternativa que relaciona os processos que ocorrem com aumento de entropia do sistema.

- |                      |                   |
|----------------------|-------------------|
| <b>A</b> 2 e 3       | <b>B</b> 2 e 4    |
| <b>C</b> 3 e 4       | <b>D</b> 2, 3 e 4 |
| <b>E</b> 1, 2, 3 e 4 |                   |

## PROBLEMA 1.18

2B20

Considere as reações:

1.  $\text{Cl}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \longrightarrow \text{HCl}(\text{aq}) + \text{HClO}(\text{aq})$
2.  $\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2(\text{s}) \longrightarrow 3 \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2 \text{PO}_4^{3-}(\text{aq})$
3.  $\text{SO}_2(\text{g}) + \text{Br}_2(\text{g}) + 2 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2 \text{HBr}(\text{aq})$
4.  $4 \text{NH}_3(\text{g}) + 5 \text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow 4 \text{NO}(\text{g}) + 6 \text{H}_2\text{O}(\text{g})$

**Assinale** a alternativa que relaciona as reações com variação positiva de entropia.

- |                   |                   |
|-------------------|-------------------|
| <b>A</b> 2        | <b>B</b> 4        |
| <b>C</b> 2 e 4    | <b>D</b> 1, 2 e 4 |
| <b>E</b> 2, 3 e 4 |                   |

## Nível II

### PROBLEMA 2.1

2B21

Assinale a alternativa *incorreta*.

- A A variação de energia interna é nula na expansão de um gás ideal a temperatura constante.
- B A variação de energia interna positiva em um processo endotérmico a volume constante.
- C A variação de entalpia é nula em um processo cíclico.
- D A variação de entropia é positiva em um processo endotérmico a pressão constante.
- E A variação de entropia é nula quando um gás ideal sofre expansão livre.

### PROBLEMA 2.2

2B23

Considere as proposições:

1. A entropia do HBr é maior que a do HF a 298 K.
2. A entropia da amônia é maior que a do neônio a 298 K.
3. A entropia do ciclopentano é maior que a do pent-1-eno a 298 K.
4. A entropia do ciclobutano é maior que a do cicloexano a 298 K.

Assinale a alternativa que relaciona as proposições *corretas*.

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

### PROBLEMA 2.3

2B24

Considere os processos:

1. Conversão de grafite e diamante
2. Supersaturação de uma solução saturada.
3. Cristalização de um sólido amorfo.
4. Adsorção do nitrogênio em sílica.

Assinale a alternativa que relaciona os processos que ocorrem com diminuição de entropia do sistema.

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

### PROBLEMA 2.4

2B22

Um recipiente de paredes adiabáticas contém duas amostras de água pura separadas por uma parede também adiabática e de volume desprezível. Uma das amostras consiste em 54 g de água a 25 °C e, a outra, em 126 g a 75 °C. A parede que separa as amostras é retirada e que as amostras de água se misturam até atingir o equilíbrio.

Considere as proposições:

1. A temperatura da mistura no equilíbrio é de 323 K.
2. A variação de entalpia no processo é nula.
3. A variação de energia interna no processo é nula.
4. A variação de entropia no processo é nula.

Assinale a alternativa que relaciona as proposições *corretas*.

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

### PROBLEMA 2.5

2B25

Considere as proposições:

1. A variação da entropia independe da quantidade de gás presente no sistema.
2. Se a transformação é isotérmica, a variação da entropia é dada por:  $\Delta S = nR \ln \left( \frac{P_2}{P_1} \right)$
3. Se a transformação é isobárica, a variação de entropia é dada por:  $\Delta S = nC_p \ln \left( \frac{T_2}{T_1} \right)$
4. Se o sistema realiza um processo cíclico, a variação de entropia é positiva.

Assinale a alternativa que relaciona as proposições *corretas*.

- |         |         |
|---------|---------|
| A 2     | B 3     |
| C 1 e 3 | D 2 e 3 |
| E 3 e 4 |         |

**PROBLEMA 2.6**

2B27

Um bloco de gelo a  $0^\circ\text{C}$  é colocado em contato com um recipiente fechado que contém vapor de água a  $100^\circ\text{C}$  e 1 atm. Após algum tempo, separa-se o bloco de gelo do recipiente fechado. Nesse instante 25 g de gelo foram convertidos em água líquida a  $0^\circ\text{C}$  e que no recipiente fechado existe água líquida e vapor em equilíbrio.

**Determine** a variação de entropia do bloco de gelo.

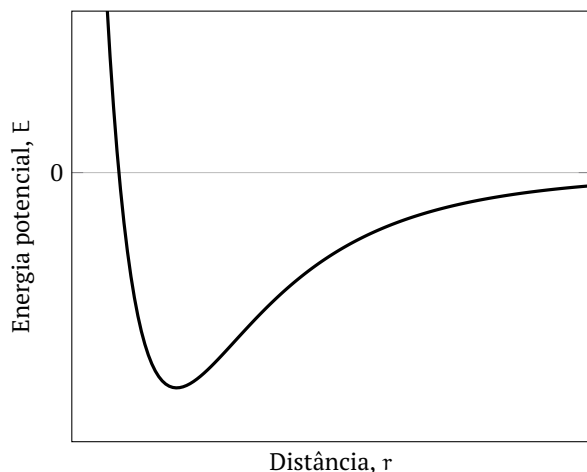
**Dados**

$$\bullet \Delta H_{\text{fus}}^\circ(\text{H}_2\text{O}) = 6,01 \text{ kJ mol}^{-1}$$

**PROBLEMA 2.7**

2B29

Moléculas diatômicas idênticas, na forma de um sólido cristalino, podem ser modeladas como um conjunto de osciladores.



1. À temperatura de 0 K a maioria dos osciladores estará no estado vibracional fundamental, cujo número quântico vibracional é zero.
2. À temperatura de 0 K todos os osciladores estarão no estado vibracional fundamental, cujo número quântico vibracional é zero.
3. O movimento vibracional cessa a 0 K.
4. O princípio da incerteza de Heisenberg será violado se o movimento vibracional cessar.

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

- |                   |                   |
|-------------------|-------------------|
| <b>A</b> 2        | <b>B</b> 4        |
| <b>C</b> 2 e 4    | <b>D</b> 1, 2 e 4 |
| <b>E</b> 2, 3 e 4 |                   |

**PROBLEMA 2.8**

2B26

Um motor de 3 L contendo 1 mol de gás nitrogênio a  $18,5^\circ\text{C}$  foi comprimido rapidamente até 500 mL por um pistão. A temperatura do gás aumentou para  $28,1^\circ\text{C}$ .

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia do gás.

- |                                   |                                  |
|-----------------------------------|----------------------------------|
| <b>A</b> $-14,3 \text{ J K}^{-1}$ | <b>B</b> $-7,1 \text{ J K}^{-1}$ |
| <b>C</b> 0                        | <b>D</b> $7,1 \text{ J K}^{-1}$  |
| <b>E</b> $14,3 \text{ J K}^{-1}$  |                                  |

**PROBLEMA 2.9**

2B28

Um dispositivo utiliza radiação solar para quantificar variações em propriedades termodinâmicas. Este dispositivo é composto por uma lente convergente e por um porta-amostras. A lente possui área útil de  $80 \text{ cm}^2$ , absorvidade,  $\alpha = 20\%$  e transmissividade,  $\tau = 80\%$ . O porta-amostras possui absorvidade de 100% e volume variável, operando à pressão constante de 1 atm.

Em um procedimento experimental, injetou-se 0,1 mol de uma substância pura líquida no porta-amostras do dispositivo. Em seguida, mediu-se um tempo de 15,0 min. para a vaporização total da amostra, durante o qual a irradiação solar permaneceu constante e igual a  $750 \text{ W m}^2$ . Nesse processo, a temperatura do porta-amostras estabilizou-se em 351 K.

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da variação de entropia molar de vaporização do líquido.

- |   |   |
|---|---|
| <b>A</b> $2,3 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$  | <b>B</b> $15,4 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ |
| <b>C</b> $123 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$  | <b>D</b> $154 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$  |
| <b>E</b> $90,0 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ |   |

**PROBLEMA 2.10**

2B15

**Assinale** a alternativa que mais se aproxima da entropia residual do monóxido de carbono.

- |   |   |
|---|---|
| <b>A</b> $5,76 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ | <b>B</b> $11,5 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ |
| <b>C</b> $17,2 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ | <b>D</b> $23,1 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ |
| <b>E</b> $28,8 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ |   |

**PROBLEMA 2.11**

2B16

Considere as moléculas:

1.  $\text{CO}_2$
2. NO
3.  $\text{N}_2\text{O}$
4.  $\text{Cl}_2$

**Assinale** a alternativa que relaciona as moléculas com entropia residual não nula.

- |                   |                   |
|-------------------|-------------------|
| <b>A</b> 2        | <b>B</b> 3        |
| <b>C</b> 2 e 3    | <b>D</b> 1, 2 e 3 |
| <b>E</b> 2, 3 e 4 |                   |

## Nível III

### PROBLEMA 3.1

2B30

Considere a vaporização de 1 mol de água a 85 °C e 1 bar.

- Determine a variação de entropia do sistema.
- Determine a variação de entropia da vizinhança.
- Determine a variação entropia do universo.

#### Dados

- $C_p(\text{H}_2\text{O}, \text{l}) = 75,3 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $C_p(\text{H}_2\text{O}, \text{g}) = 33,6 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta H_{\text{vap}}^\circ(\text{H}_2\text{O}) = 40,7 \text{ kJ mol}^{-1}$

### PROBLEMA 3.2

2B31

Considere a vaporização de 1 mol de acetona a 296 K e 1 bar.

- Determine a variação de entropia do sistema.
- Determine a variação de entropia da vizinhança.
- Determine a variação entropia do universo.

#### Dados

- $C_p(\text{CH}_3\text{COCH}_3, \text{l}) = 125 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta H_{\text{vap}}^\circ(\text{CH}_3\text{OCH}_3) = 29,1 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $T_{\text{eb}}(\text{CH}_3\text{COCH}_3) = 56,2^\circ\text{C}$

### PROBLEMA 3.3

2B32

Uma amostra de 71 g de cloro, inicialmente a 300 K e 100 atm se expande contra uma pressão constante de 1 atm até o estado de equilíbrio. Como resultado da expansão, 10% da massa de gás é condensada.

- Determine a variação de energia interna do sistema.
- Determine a variação de entropia do sistema.

#### Dados

- $\rho(\text{Cl}_2, \text{l}) = 1,56 \text{ g cm}^{-3}$
- $C_p(\text{Cl}_2, \text{g}) = 33,9 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $\Delta H_{\text{vap}}^\circ(\text{Cl}_2) = 20 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $T_{\text{eb}}(\text{Cl}_2) = -34^\circ\text{C}$

### PROBLEMA 3.4

2B33

Em um calorímetro isolado são misturadas duas amostras de massa  $m$  de um líquido de calor específico  $c$  em temperaturas  $T_1$  e  $T_2$ .

- Determine a variação de entropia de mistura
- Prove que a variação de entropia é sempre positiva.

### PROBLEMA 3.5

2B34

Considere um sistema com  $k$  cilindros, cada um contendo certa quantidade de um gás ideal diferente. Os cilindros são conectados e os gases se misturam isotermicamente. Determine a variação de entropia de mistura. Determine a variação de entropia máxima.

### PROBLEMA 3.6

2B35

A capacidade calorífica de certas substâncias pode ser calculada como:

$$C_p = a + bT + \frac{c}{T^2}$$

Determine a variação de entropia quando o grafite é aquecido de 298 K a 400 K.

#### Dados

- $a(\text{grafita}, \text{s}) = 16,68 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $b(\text{grafita}, \text{s}) = 4,77 \text{ mJ K}^{-2} \text{ mol}^{-1}$
- $c(\text{grafita}, \text{s}) = -854 \text{ kJ K mol}^{-1}$

### PROBLEMA 3.7

2B36

Em baixas temperaturas, a capacidade calorífica um dado material é proporcional a  $T^2$ .

Prove que, para temperaturas muito baixas, a entropia absoluta desse material é igual a metade de sua capacidade calorífica na mesma temperatura.

# Gabarito

## Nível I

- |              |              |              |              |              |
|--------------|--------------|--------------|--------------|--------------|
| 1. <b>C</b>  | 2. <b>D</b>  | 3. <b>E</b>  | 4. <b>A</b>  | 5. <b>E</b>  |
| 6. <b>D</b>  | 7. <b>E</b>  | 8. <b>B</b>  | 9. <b>D</b>  | 10. <b>B</b> |
| 11. <b>D</b> | 12. <b>D</b> | 13. <b>D</b> | 14. <b>C</b> | 15. <b>B</b> |
| 16. <b>C</b> | 17. <b>D</b> | 18. <b>C</b> |              |              |

## Nível II

1. **E**
2. **D**
3. **D**
4. **C**
5. **B**
6.  $30 \text{ J K}^{-1}$
7. **C**
8. **A**
9. **C**
10. **A**
11. **C**

## Nível III

1. a.  $111 \text{ J K}^{-1}$   
b.  $-115 \text{ J K}^{-1}$   
c.  $-4 \text{ J K}^{-1}$
2. a.  $98,3 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$   
b.  $-108 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$   
c.  $-10,4 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
3. a.  $-3590 \text{ kJ mol}^{-1}$   
b.  $21,35 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
4. a.  $2mc \ln \left( \frac{T_1 + T_2}{2\sqrt{T_1 T_2}} \right)$   
b. Demonstração.
5. a.  $-nR \sum_{i=1}^k x_i \ln x_i$   
b.  $nR \ln(k)$
6.  $3,31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
7. Demonstração