

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** $-0,340 \text{ J K}^{-1}$
- B** $-0,170 \text{ J K}^{-1}$
- C** $0,0800 \text{ J K}^{-1}$
- D** $0,170 \text{ J K}^{-1}$
- E** $0,340 \text{ J K}^{-1}$

PROBLEMA 1.4

2B04

Assinale a alternativa que mais se aproxima da variação na entropia da vizinhança no congelamento do mercúrio.

- A** $-44 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- B** $-22 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- C** $-11 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- D** $22 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- E** $44 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

Dados

- $T_{\text{fus}}(\text{Hg}) = 249^\circ\text{C}$
- $\Delta H_{\text{fus}}(\text{Hg}) = 2,30 \text{ kJ mol}^{-1}$

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 J K^{-1}
- B** -4 J K^{-1}
- C** -2 J K^{-1}
- D** 4 J K^{-1}
- E** 6 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 kPa é aquecido reversivelmente de 20 °C a 400 °C.

- A** $-0,700 \text{ J K}^{-1}$
- B** $-0,500 \text{ J K}^{-1}$
- C** $0,500 \text{ J K}^{-1}$
- D** $0,700 \text{ J K}^{-1}$
- E** $0,900 \text{ J K}^{-1}$

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.

- A $-6,70 \text{ J K}^{-1}$ B $-4,70 \text{ J K}^{-1}$
 C $-2,70 \text{ J K}^{-1}$ D $4,70 \text{ J K}^{-1}$
 E $5,70 \text{ J K}^{-1}$

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°C para 25°C .

- A $-13,4 \text{ J K}^{-1}$ B -13 J K^{-1}
 C $0,400 \text{ J K}^{-1}$ D 13 J K^{-1}
 E $13,4 \text{ J K}^{-1}$

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 1,50 mol de neônio diminui isotermicamente de 15 atm até 0,500 atm.

- A 12 J K^{-1} B 22 J K^{-1}
 C 32 J K^{-1} D 42 J K^{-1}
 E 52 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.

- A -288 J K^{-1} B -144 J K^{-1}
 C -72 J K^{-1} D 144 J K^{-1}
 E 288 J K^{-1}

PROBLEMA 1.11

2B11

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

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

- A -600 J K^{-1} B -2 J K^{-1}
 C 0 D 2 J K^{-1}
 E 600 J K^{-1}

PROBLEMA 1.12

2B12

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

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

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

PROBLEMA 1.13

2B13

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

- A -272°C B 100°C
 C 395°C D 670°C
 E 1500°C

Dados

- $\Delta H_{\text{vap}}(\text{Hg}) = 60 \text{ kJ mol}^{-1}$
- $\Delta S_{\text{vap}}(\text{Hg}) = 90 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

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.

- A 200 K B 225 K
 C 250 K D 275 K
 E 300 K

Dados

- $\Delta H_{\text{vap}}(\text{CH}_3\text{OCH}_3) = 21,5 \text{ kJ mol}^{-1}$

PROBLEMA 1.15

2B15

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

- | | |
|---|---|
| A 5,76 J K ⁻¹ mol ⁻¹ | B 11,5 J K ⁻¹ mol ⁻¹ |
| C 17,2 J K ⁻¹ mol ⁻¹ | D 23,1 J K ⁻¹ mol ⁻¹ |
| E 28,8 J K ⁻¹ mol ⁻¹ | |

PROBLEMA 1.16

2B16

Considere as moléculas:

1. CO₂
2. NO
3. N₂O
4. Cl₂

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

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

PROBLEMA 1.17

2B17

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

- | | |
|---------------------------------|---------------------------------|
| A -400 J K ⁻¹ | B -200 J K ⁻¹ |
| C 100 J K ⁻¹ | D 200 J K ⁻¹ |
| E 400 J K ⁻¹ | |

Dados

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

PROBLEMA 1.18

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.

- | | |
|----------------------------------|----------------------------------|
| A -72,8 J K ⁻¹ | B -36,4 J K ⁻¹ |
| C -18,2 J K ⁻¹ | D 18,2 J K ⁻¹ |
| E 36,4 J K ⁻¹ | |

Dados

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

PROBLEMA 1.19

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.

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

PROBLEMA 1.20

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.

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

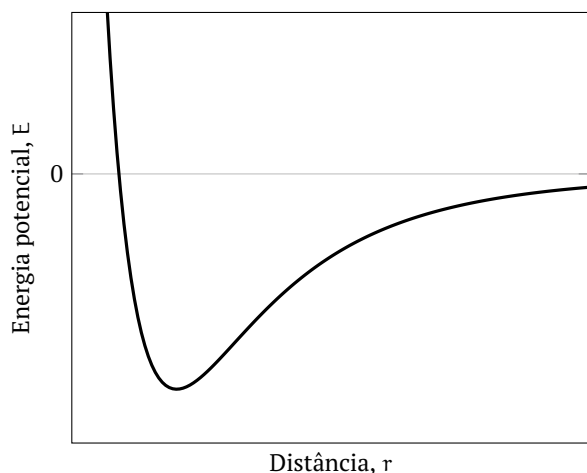
Um bloco de gelo a 0 °C é colocado em contato com um recipiente fechado que contém vapor de água a 100 °C e 1 atm. Após algum tempo, separa-se o bloco de gelo do recipiente fechado. Nesse instante 25 g de gelo foram convertidos em água líquida a 0 °C e que no recipiente fechado existe água líquida e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

Determine a variação de entropia do bloco de gelo.

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

Assinale a alternativa que relaciona as proposições *corretas*.

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

PROBLEMA 2.8

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

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

PROBLEMA 2.9

2B26

Um motor de 3 L contendo gás nitrogênio a 18,5 °C foi comprimido rapidamente até 500 mL por um pistão. A temperatura do gás aumentou para 28,1 °C.

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

- | | |
|-----------------------------------|-----------------------------------|
| A $-14,3 \text{ J K}^{-1}$ | B $-7,10 \text{ J K}^{-1}$ |
| C 0 | D $7,10 \text{ J K}^{-1}$ |
| E $14,3 \text{ J K}^{-1}$ | |

PROBLEMA 2.10

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

- $C_p(\text{acetona, l}) = 127 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- $T_{\text{eb}}(\text{acetona}) = 329 \text{ K}$
- $\Delta H_{\text{vap}}(\text{acetona}) = 29,1 \text{ kJ mol}^{-1}$

PROBLEMA 2.11

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 cm², absortividade, $\alpha = 20\%$ e transmissividade, $\tau = 80\%$. O porta-amostras possui absortividade de 100% e volume variável, operando à pressão constante de 1 atm.

Em um procedimento experimental, injetou-se 0,100 mol de uma substância pura líquida no porta-amostras do dispositivo. Em seguida, mediu-se um tempo de 15 min. para a vaporização total da amostra, durante o qual a irradiação solar permaneceu constante e igual a 750 W m². 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.

- | | |
|---|---|
| A $2,30 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ | B $15,4 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ |
| C $123 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ | D $154 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ |
| E $90 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ | |

Gabarito

Nível I

- | | | | | |
|--------------|--------------|--------------|--------------|--------------|
| 1. C | 2. D | 3. E | 4. E | 5. E |
| 6. D | 7. E | 8. B | 9. D | 10. D |
| 11. B | 12. D | 13. D | 14. C | 15. B |
| 16. C | 17. B | 18. B | 19. D | 20. C |

Nível II

1. **E**
2. **D**
3. **D**
4. **C**
5. **B**
6. $8,10 \text{ J K}^{-1}$
7. **C**
8.
 - a. $111 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
 - b. $115 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
 - c. $-4 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
9. **E**
10.
 - a. $98,3 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
 - b. $108 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
 - c. $-10,4 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
11. **C**