

Termoquímica

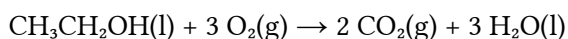
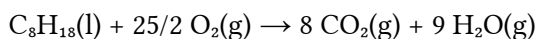
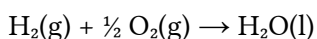
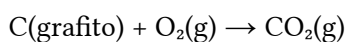
● Lei de Hess

1. Considera que a gasolina está composta principalmente por octano (C_8H_{18}) e que no bioetanol o composto principal é o etanol (CH_3CH_2OH). Cos seguintes datos: $\Delta H_f^\circ(CO_2(g)) = -393,5 \text{ kJ/mol}$; $\Delta H_f^\circ(H_2O(l)) = -285,8 \text{ kJ/mol}$; $\Delta H_c^\circ(C_8H_{18}(l)) = -5445,3 \text{ kJ/mol}$; $\Delta H_c^\circ(CH_3CH_2OH(l)) = -1369,0 \text{ kJ/mol}$; densidade a 298 K do etanol $\rho_e = 0,79 \text{ g/cm}^3$ e do octano $\rho_o = 0,70 \text{ g/cm}^3$.
- Escrebe a ecuación da reacción de combustión do etanol e calcula entalpía estándar de formación do etanol a 25 °C.
 - Cantos litros de bioetanol necesítanse para producir a mesma enerxía que produce 1 dm³ de gasolina?

(P.A.U. set. 14)

Rta.: a) $\Delta H_f^\circ(C_2H_6O) = -275,4 \text{ kJ/mol}$; b) $V = 1,43 \text{ dm}^3 \text{ CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$.

Datos



Densidade do etanol C_8H_{18}

Densidade do octano C_8H_{18}

Volume de gasolina

Temperatura

Masa molar: Octano

Etanol

Cifras significativas: 3

$$\Delta H_f^\circ(CO_2) = -393,5 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H_f^\circ(H_2O) = -285,8 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H_c^\circ(C_8H_{18}) = -5445,3 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H_c^\circ(C_2H_6O) = -1369,0 \text{ kJ/mol}$$

$$\rho_e = 0,790 \text{ g/cm}^3$$

$$\rho_o = 0,700 \text{ g/cm}^3$$

$$V_o = 1,00 \text{ dm}^3$$

$$T = 25 \text{ °C} = 298 \text{ K}$$

$$M(C_8H_{18}) = 114 \text{ g/mol}$$

$$M(C_2H_6O) = 46,1 \text{ g/mol}$$

Incógnitas

Entalpía de formación do etanol

$$\Delta H_f^\circ(C_2H_6O)$$

Volume de bioetanol que libera a mesma enerxía que 1 dm³ de gasolina

$$V$$

Outros símbolos

Cantidade de substancia (número de moles)

$$n$$

Ecuacións

Lei de Hess

$$\Delta H^\circ = \Delta H^\circ(\text{prod.}) - \Delta H^\circ(\text{react.})$$

Solución:

- a) Escríbese a ecuación de combustión do etanol e axústase:



A entalpía de formación dos elementos en estado normal é nula, por definición.

Como a entalpía é unha función de estado, é independente do camiño. Aplícase a lei de Hess:

$$\Delta H_c^\circ(C_2H_6O) = 2 \Delta H_f^\circ(CO_2) + 3 \Delta H_f^\circ(H_2O) - (\Delta H_f^\circ(C_8H_{18}) + \Delta H_f^\circ(O_2))$$

$$-1369,0 \text{ [kJ]} = (2 \text{ [mol } CO_2] (-393,5 \text{ [kJ/mol } CO_2]) + 3 \text{ [mol } H_2O] (-285,8 \text{ [kJ/mol } H_2O])) - (1 \text{ [mol } C_2H_6O] \cdot \Delta H_f^\circ(C_2H_6O) + 3 \text{ [mol } O_2] \cdot 0)$$

Despéxase a entalpía de formación do etanol:

$$\Delta H_f^\circ(C_2H_6O(l)) = -787,0 - 857,4 + 1369,0 = -275,4 \text{ kJ/mol}$$

- b) Calcúlase a cantidade de gasolina que hai en 1 litro:

$$n(\text{C}_8\text{H}_{18}) = 1,00 \text{ dm}^3 \text{ gasolina} \frac{10^3 \text{ cm}^3}{1 \text{ dm}^3} \frac{0,700 \text{ g gasolina}}{1 \text{ cm}^3 \text{ gasolina}} \frac{1 \text{ mol C}_8\text{H}_{18}}{114 \text{ g gasolina}} = 6,13 \text{ mol C}_8\text{H}_{18}$$

Calcúlase a enerxía producida ao queimarse:

$$Q = 6,13 \text{ mol C}_8\text{H}_{18} \frac{5445,3 \text{ kJ}}{1 \text{ mol C}_8\text{H}_{18}} = 3,34 \cdot 10^4 \text{ kJ}$$

Calcúlase a cantidade de bioetanol que produciría esa enerxía:

$$n(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = 3,34 \cdot 10^4 \text{ kJ} \frac{1 \text{ mol C}_2\text{H}_5\text{OH}}{1369,0 \text{ kJ}} = 24,4 \text{ mol C}_2\text{H}_5\text{OH}$$

Calcúlase a masa de bioetanol:

$$m(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = 24,4 \text{ mol C}_2\text{H}_5\text{OH} \frac{46,1 \text{ g C}_2\text{H}_5\text{OH}}{1 \text{ mol C}_2\text{H}_5\text{OH}} = 1,12 \cdot 10^3 \text{ g C}_2\text{H}_5\text{OH}$$




Calcúlase o volume que ocuparía, empregando dato da densidade:

$$V(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = 1,12 \cdot 10^3 \text{ g C}_2\text{H}_5\text{OH} \frac{1 \text{ cm}^3 \text{ C}_2\text{H}_5\text{OH}}{0,790 \text{ g C}_2\text{H}_5\text{OH}} = 1,43 \cdot 10^3 \text{ cm}^3 = 1,43 \text{ dm}^3 \text{ C}_2\text{H}_5\text{OH}$$

A maior parte das respostas pode calcularse coa folla de cálculo [Química \(gal\)](#)

As instrucións para o manexo desta folla de cálculo poden verse na ligazón [instrucións](#).

Para ir á folla onde resolver un problema de Termoquímica, pode elixir unha destas opcións:

- Busque a pestana  Hess na zona inferior. Se non está á vista, pulse varias veces na icona ► da pestana , situada na zona inferior esquerda, ata que apareza pola dereita a pestana  Hess. Logo preme sobre esa pestana.
- Vaia ao índice, buscando a ligazón [Índice](#) na zona superior dereita e pulsando a tecla [Ctrl] mentres preme sobre [Índice](#). No índice, pulse a tecla [Ctrl] mentres preme sobre a cela [Lei de Hess](#) de **Ter-**
moquímica.

Escriba as fórmulas químicas nas celas de cor branca con bordo verde e os datos nas celas de cor branca con bordo azul. Prema nas celas de cor laranxa para elixir entre as opcións que se presentan.

DATOS:

			→		
CH ₃ CH ₂ OH	3 O ₂	2 CO ₂	3 H ₂ O		
Entalpías de	formación				
CH ₃ CH ₂ OH (l)	+ 3 O ₂ (l)	→ 2 CO ₂ (g)	+ 3 H ₂ O (l)		
ΔH _f		- 393,5 ^a	- 285,8 ^a		
			ΔH reacción		
Calcular a entalpía de	formación	de	CH ₃ CH ₂ OH	-1369 kJ	
Masa	Substancia	p = 1			
0,79 kg	CH ₃ CH ₂ OH	T = 0			

RESULTADOS:

					Cifras significativas:	4
CH ₃ CH ₂ OH(l)	+	3 O ₂ (l)	→	2 CO ₂ (g)	+	3 H ₂ O(l)
Entalpía	Calor de formación	de reacción				
kJ	/mol CH ₃ CH ₂ OH	kJ/0,79 kg		kJ/0,79 kg		
		CH ₃ CH ₂ OH		CH ₃ CH ₂ OH		

$$\Delta H_f = -275,5 \quad q_f = -4,724 \cdot 10^3 \quad q_r = -2,348 \cdot 10^4 \quad \text{A presión constante}$$

En OUTROS CÁLCULOS escriba as fórmulas:

Etiqueta	Moles gasolina	Calor gasolina	Moles bioetanol	V(cm ³) bioetanol
Fórmula	=1000*0,7/MASAMOL("C8H18")	=G26*5445,3	=I26/1369	=K26*MASAMOL(G3)/0,79
para obter os resultados:				
Fórmula	6,13	33 368,145528	24,4	1.421,38

2. a) A partir dos datos da táboa, calcula a entalpía estándar de combustión do metano.

Enlace	C – H	O – H	O = O	C = O
Entalpía de enlace en condicións estándar (kJ/mol)	413	482	498	715

b) Calcula o volume de dióxido de carbono medido a 25 °C e 1 atm (101,3 kPa) que se xerará na combustión completa de 100 g de metano.

Dato: $R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} = 8,31 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$

(P.A.U. set. 15)

Rta.: a) $\Delta H_c(\text{CH}_4) = -710 \text{ kJ/mol}$; b) $V = 153 \text{ dm}^3$.

Datos

Entalpía de enlace:

C – H

O – H

O = O

C = O

Presión

Temperatura

Masa de metano

Masa molar do metano

Constante dos gases ideais

Incógnitas

Entalpía estándar de combustión do metano

Volume de dióxido de carbono

Outros símbolos

Cantidade de substancia

Ecuacións

Lei de Hess

Ecuación de estado dos gases ideais

Cifras significativas: 3

$$\Delta H(\text{C-H}) = 413 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H(\text{O-H}) = 482 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H(\text{O=O}) = 498 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H(\text{C=O}) = 715 \text{ kJ/mol}$$

$$p = 101,3 \text{ kPa} = 1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$$

$$T = 25 \text{ °C} = 298 \text{ K}$$

$$m(\text{CH}_4) = 100 \text{ g CH}_4$$

$$M(\text{CH}_4) = 16,0 \text{ g/mol}$$

$$R = 8,31 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$\Delta H_c^\circ(\text{CH}_4)$$

$$V$$

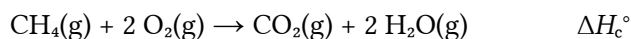
$$n$$

$$\Delta H^\circ = \Delta H^\circ(\text{prod.}) - \Delta H^\circ(\text{react.})$$

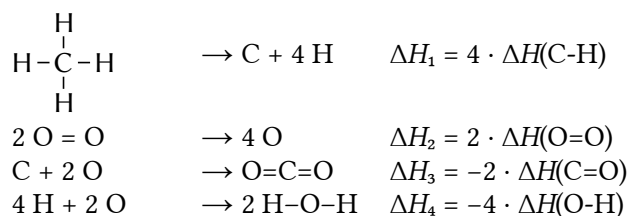
$$p \cdot V = n \cdot R \cdot T$$

Solución:

- a) Escríbese a ecuación de combustión do metano axústase:



Pódese imaxinar un hipotético camiño de rotura e formación de enlaces:



Como a entalpía é unha función de estado, é independente do camiño.

A entalpía de combustión do metano pode expresarse como combinación lineal das ecuacións de rotura e formación de enlaces:

$$\begin{aligned}\Delta H_c(\text{CH}_4) &= 4 \cdot \Delta H(\text{C-H}) + 2 \cdot \Delta H(\text{O=O}) - 2 \cdot \Delta H(\text{C=O}) - 4 \cdot \Delta H(\text{O-H}) = \\ &= 4 \cdot 413 \text{ [kJ/mol]} + 2 \cdot 498 \text{ [kJ/mol]} - 2 \cdot 715 \text{ [kJ/mol]} - 4 \cdot 482 \text{ [kJ/mol]} \\ \Delta H_c^\circ(\text{CH}_4) &= -710 \text{ kJ/mol}\end{aligned}$$

b) Calcúlase a cantidade de metano que hai en 100 g:

$$n(\text{CH}_4) = 100 \text{ g CH}_4 \cdot \frac{1 \text{ mol CH}_4}{16,0 \text{ g CH}_4} = 6,25 \text{ mol CH}_4$$

Calcúlase a cantidade de CO_2 a partir da ecuación de combustión axustada:

$$n(\text{CO}_2) = n(\text{CH}_4) = 6,13 \text{ mol CO}_2$$

Calcúlase o volume que ocupará a 25 °C e 1 atm, coa ecuación de estado dos gases ideais, supoñendo comportamento ideal do CO_2 :

$$V = \frac{n \cdot R \cdot T}{p} = \frac{6,25 \text{ mol} \cdot 8,31 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \cdot 298 \text{ K}}{101,3 \cdot 10^3 \text{ Pa}} = 0,153 \text{ m}^3 = 153 \text{ dm}^3$$

● Calorimetría

1. É vostede guía dun grupo de xeólogos da National Geographic que vai explorar o deserto de Atacama. Diseña un kit de emerxencia que inclúa paquetes de frío e calor instantáneos. Estes paquetes funcionan mesturando un sal con auga nunha bolsa pechada: o sal está contido nunha cápsula situada no interior da bolsa que contén a auga. Esta cápsula pódese romper cunha lixeira presión, de modo que o sal mestúrase coa auga, cambiando a súa temperatura. Para construír o kit dispón de dúas sales, nitrato de amonio (NH_4NO_3) e cloruro de calcio (CaCl_2).

Os paquetes do kit deben cumprir as seguintes especificacións:

Cada paquete debe ser capaz de cambiar a temperatura de 500 mL de auga en 20 °C.

O paquete de frío debe arrefriar a auga de 25 °C a 5 °C.

O paquete de calor debe elevar a temperatura da auga de 25 °C a 45 °C.

Datos: Calor específica da auga = 4,18 J/(g·°C); entalpía molar de disolución do NH_4NO_3 :

$\Delta H_d = 25,69 \text{ kJ/mol}$; entalpía molar de disolución do CaCl_2 : $\Delta H_d = -82,8 \text{ kJ/mol}$.

- a) Explique que sal escollería para fabricar a bolsa de frío e cal para a de calor.
- b) Calcule a cantidade de calor necesaria para cambiar a temperatura dos 500 mL nos 20 °C que se indica no enunciado.
- c) Calcule a masa necesaria de cada un dos sales para o cambio de temperatura indicado.
- d) Debuxa un esquema de como construíría un aparato sinxelo para comprobar, de forma aproximada, que os seus cálculos son correctos, describindo o procedemento para a comprobación. Material dispoñible: bote de marmelada grande con tapa metálica, tapón de cortiza do mesmo tamaño cá tapa metálica, termómetro, un rolo de espuma de polistireno (bo illante térmico), cinta adhesiva.

(P.A.U. Modelo 25)

Rta.: b) $Q = 41\,800 \text{ J}$; c) $m_1 = 130 \text{ g NH}_4\text{NO}_3$; $m_2 = 56,1 \text{ g CaCl}_2$.

Solución:

a) Elección dos sales

Nitrato de amonio (NH_4NO_3) para a bolsa de frío, porque a súa disolución é un proceso endotérmico (entalpía de disolución positiva), o que significa que absorbe calor, arrefriando a auga.

Cloruro de calcio (CaCl_2) para a bolsa de calor porque a súa disolución é un proceso exotérmico, (entalpía de disolución negativa), o que significa que libera calor, quentando a auga.

b) Cálculo da cantidade de calor necesaria.

A ecuación para este cálculo é:

$$Q = m \cdot c \cdot \Delta T$$

Onde:

- Q = cantidade de calor (J)
- m = masa da auga (g) (500 mL de auga teñen unha masa de 500 g)
- c = calor específica da auga (4,18 J/g·°C)
- ΔT = cambio de temperatura (20°C)

$$Q = 500 \text{ g} \cdot 4,18 \text{ J/g} \cdot ^\circ\text{C} \cdot 20 \text{ } ^\circ\text{C} = 41\,800 \text{ J}$$

c). Cálculo da masa necesaria de cada sal.

Cálculo da cantidade de nitrato de amonio:

$$n_1 = \frac{41\,800 \text{ J}}{25\,690 \text{ J/mol}} \approx 1,63 \text{ mol } \text{NH}_4\text{NO}_3$$

Cálculo da masa necesaria de nitrato de amonio: (Masa molar: $M = 80,0 \text{ g/mol } \text{NH}_4\text{NO}_3$)

$$m_1 = 1,63 \text{ mol} \cdot 80,0 \text{ g/mol} \approx 130,4 \text{ g } \text{NH}_4\text{NO}_3$$

Cálculo da cantidade de cloruro de calcio:

$$n_2 = \frac{41\,800 \text{ J}}{82\,800 \text{ J/mol}} \approx 0,505 \text{ mol } \text{CaCl}_2$$

Cálculo da masa necesaria de cloruro de calcio: (Masa molar: $M = 111 \text{ g/mol } \text{CaCl}_2$)

$$m_2 = 0,505 \text{ mol} \cdot 111 \text{ g/mol} = 56,1 \text{ g } \text{CaCl}_2$$

d) Dispositivo para comprobar os cálculos

Materiais: bote de marmelada, tapón de cortiza, termómetro, polistireno, cinta adhesiva.




Procedemento:

1. Preparación: Encher o bote de marmelada con 500 mL de auga a temperatura ambiente (25 °C).
2. Illamento: Rodear o bote con polistireno e fixalo con cinta adhesiva para minimizar a perda de calor.
3. Medición inicial: Introducir o termómetro e medir a temperatura inicial da auga.
4. Adición do sal: Romper a cápsula do sal (NH_4NO_3 ou CaCl_2) e axitar o bote ata que o sal se disolva completamente.
5. Medición final: Medir a temperatura da auga a intervalos regulares ata que se estabilice.
6. Comparación: Comparar a variación de temperatura observada coa calculada.

A maior parte das respostas pode calcularse coa folla de cálculo [Química \(gal\)](#)

As instrucións para o manexo desta folla de cálculo poden verse na ligazón [instrucións](#).

Para ir á folla onde resolver un problema de Calorimetría, pode elixir unha destas opcións:

- Busque a pestana  **Calorim** na zona inferior. Se non está á vista, pulse varias veces na icona ► da pestana , situada na zona inferior esquerda, ata que apareza pola dereita a pestana  **Calorim**. Logo preme sobre esa pestana.
- Vaia ao índice, buscando a ligazón [Índice](#) na zona superior dereita e pulsando a tecla [Ctrl] mentres preme sobre [Índice](#). No índice, pulse a tecla [Ctrl] mentres preme sobre a cela [Calorimetría](#) de **Ter-moquímica**.

Escriba as fórmulas químicas nas celas de cor branca con bordo verde e os datos nas celas de cor branca con bordo azul. Prema nas celas de cor laranxa para elixir entre as opcións que se presentan.

Para este problema debería ser:

Solute ou composto formado:		CaCl ₂	
	(CaCl ₂)		
Volume	H ₂ O	V =	500 mL
Equivalente en auga		m_e =	g
Variación de temperatura		Δt =	20 °C
Densidade	(H ₂ O)	ρ =	1 g/cm ³

Calor específica (H ₂ O)	$c_e =$	4,18	J·g ⁻¹ ·°C ⁻¹
Entalpía molar	$\Delta H =$	-82,8	kJ/mol

Os RESULTADOS serán:

Calor ganada	
pola auga $q_1 =$	4,18·10 ⁴ J
polo calorímetro $q_2 =$	0 J
Calor cedida $Q =$	-4,18·10 ⁴ J
Cantidade $n =$	0,505 mol (CaCl ₂)
Masa $m =$	56,0 g

Cambie os valores dos datos para o NH₄NO₃

Soluto ou composto formado:	NH ₄ NO ₃
(NH ₄ NO ₃)	
Volume	H ₂ O
	$V =$ 500 mL
Equivalente en auga	$m_e =$ g
Variación de temperatura	$\Delta t =$ -20 °C
Densidade (H ₂ O)	$\rho =$ 1 g/cm ³
Calor específica (H ₂ O)	$c_e =$ 4,18 J·g ⁻¹ ·°C ⁻¹
Entalpía molar	$\Delta H =$ 25,69 kJ/mol

2. Explica detalladamente como se pode determinar no laboratorio a calor de disolución de KOH(s) en auga. Efectúa o cálculo (á presión e temperatura de laboratorio) supoñendo unha masa de hidróxido de potasio de 4,5 g que se disolven en 450 cm³ nun calorímetro que ten un equivalente en auga de 15 g. O incremento da temperatura é de 2,5 °C.

Datos: Calor específica da auga: 4,18 J/(g·°C) e densidade da auga: 1 g/cm³.

(P.A.U. set. 05)

Rta.: $\Delta H_d^\circ(\text{KOH}) = -61 \text{ kJ/mol}$.

Solución:

Procedemento:

Nunha probeta de 500 cm³, mídense 450 cm³ de auga e vértense nun calorímetro. Déixanse pasar uns minutos e mídense a temperatura cun termómetro.

Pésase un vidro de reloxo nunha balanza e bótase KOH cunha vareta ata que a súa masa aumente 4,5 g. Rapidamente (para evitar a hidratación e carbonatación do KOH) bótase o hidróxido de potasio no calorímetro e axítase cunha vareta, comprobando a temperatura. Anótase o valor máximo e réstase do valor inicial da temperatura da auga.

Cálculos: (Suporei que os datos teñen polo menos dúas cifras significativas).

$$\text{masa de auga} = 450 \text{ dm}^3 \cdot 1,0 \text{ g/cm}^3 = 450 \text{ g auga}$$

Ao ser o calorímetro un sistema illado, o proceso é adiabático, non se intercambia calor coa contorna.

$$Q(\text{cedida na disolución}) + Q_a(\text{gañada pola disolución}) + Q_c(\text{gañada polo calorímetro}) = 0$$

A calor gañada pola disolución é aproximadamente igual á calor gañada pola auga.

$$Q_a = m(\text{auga}) \cdot c_e(\text{auga}) \cdot \Delta t = 450 \text{ g} \cdot 4,18 \text{ J/(g·°C)} \cdot 2,5 \text{ °C} = 4,7 \cdot 10^3 \text{ J}$$

A calor gañada polo calorímetro calcúlase de forma análoga, usando o equivalente en auga do calorímetro.

$$Q_c = m(\text{equivalente en auga}) \cdot c_e(\text{auga}) \cdot \Delta t = 15 \text{ g} \cdot 4,18 \text{ J/(g} \cdot ^\circ\text{C)} \cdot 2,5 ^\circ\text{C} = 1,6 \cdot 10^2 \text{ J}$$

$$Q(\text{cedida na disolución}) = -(4,7 \cdot 10^3 + 1,6 \cdot 10^2) \text{ J} = -4,9 \cdot 10^3 \text{ J}$$

$$\Delta H_d^\circ = \frac{-4,9 \cdot 10^3 \text{ J}}{4,5 \text{ g KOH}} \cdot \frac{1 \text{ kJ}}{10^3 \text{ J}} \cdot \frac{56 \text{ g KOH}}{1 \text{ mol KOH}} = -61 \text{ kJ/mol KOH}$$

A maior parte das respostas pode calcularse coa folla de cálculo [Química \(gal\)](#)

DATOS

Solute ou composto formado:		KOH	
Masa (KOH)	$m =$	4,5 g	
Volume H_2O	$V =$	450 cm^3	
Equivalente en auga	$m_e =$	15 g	
Variación de temperatura	$\Delta t =$	2,5 $^\circ\text{C}$	
Densidade (H_2O)	$\rho =$	1 g/cm^3	
Calor específica (H_2O)	$c_e =$	4,18 $\text{J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot ^\circ\text{C}^{-1}$	
Entalpía molar	$\Delta H =$		kJ/mol

RESULTADOS:

Calor ganada		
pola auga	$q_1 =$	4,70 $\cdot 10^3 \text{ J}$
polo calorímetro	$q_2 =$	157 J
Calor cedida	$Q =$	-4,86 $\cdot 10^3 \text{ J}$
Cantidade	$n =$	0,0802 mol (KOH)
Entalpía molar	$\Delta H =$	-60,6 kJ/mol

Cuestións e problemas das [Probos de avaliación de Bacharelato para o acceso á Universidade](#) (A.B.A.U. e P.A.U.) en Galiza.

[Respostas](#) e composición de [Alfonso J. Barbadillo Marán](#).

Algúns cálculos fixéronse cunha [folha de cálculo](#) de [LibreOffice](#) do mesmo autor.

Algunhas ecuacións e as fórmulas orgánicas construíronse coa extensión [CLC09](#) de Charles Lalanne-Cassou.

A tradución ao/desde o galego realizouse coa axuda de [traducindote](#), e de o [tradutor da CIXUG](#).

Procurouse seguir as [recomendacións](#) do Centro Español de Metrología (CEM).

Consultouse ao Copilot de Microsoft Edge e tivéronse en conta algunhas das súas respostas nas cuestións.

Actualizado: 29/09/24

Sumario

TERMOQUÍMICA

<i>Lei de Hess</i>	1
1. Considera que a gasolina está composta principalmente por octano (C_8H_{18}) e que no bioetanol o composto principal é o etanol (CH_3CH_2OH). Cos seguintes datos: $\Delta H_f^\circ(CO_2(g)) = -393,5 \text{ kJ/mol}$; $\Delta H_f^\circ(H_2O(l)) = -285,8 \text{ kJ/mol}$; $\Delta H_c^\circ(C_8H_{18}(l)) = -5445,3 \text{ kJ/mol}$; $\Delta H_c^\circ(CH_3CH_2OH(l)) = -1369,0 \text{ kJ/mol}$; densidade a 298 K do etanol $\rho_e = 0,79 \text{ g/cm}^3$ e do octano $\rho_o = 0,70 \text{ g/cm}^3$	1
a) Escribe a ecuación da reacción de combustión do etanol e calcula entalpía estándar de formación do etanol a 25 °C.....	
b) Cantos litros de bioetanol necesítanse para producir a mesma enerxía que produce 1 dm ³ de gasolina?.....	
2. a) A partir dos datos da táboa, calcula a entalpía estándar de combustión do metano.....	3
<i>Calorimetría</i>	4
1. É vostede guía dun grupo de xeólogos da National Geographic que vai explorar o deserto de Atacama. Deseña un kit de emerxencia que inclúa paquetes de frío e calor instantáneos. Estes paquetes funcionan mesturando un sal con auga nunha bolsa pechada: o sal está contido nunha cápsula situada no interior da bolsa que contén a auga. Esta cápsula pódese romper cunha lixeira presión, de modo que o sal mestúrase coa auga, cambiando a súa temperatura. Para construír o kit dispón de dúas sales, nitrato de amonio (NH_4NO_3) e cloruro de calcio ($CaCl_2$).....	4
a) Explique que sal escollería para fabricar a bolsa de frío e cal para a de calor.....	
b) Calcule a cantidade de calor necesaria para cambiar a temperatura dos 500 mL nos 20 °C que se indica no enunciado.....	
c) Calcule a masa necesaria de cada un dos sales para o cambio de temperatura indicado.....	
d) Debuxa un esquema de como construír un aparato sinxelo para comprobar, de forma aproximada, que os seus cálculos son correctos, describindo o procedemento para a comprobación. Material dispoñible: bote de marmelada grande con tapa metálica, tapón de cortiza do mesmo tamaño cá tapa metálica, termómetro, un rolo de espuma de polistireno (bo illante térmico), cinta adhesiva.....	
2. Explica detalladamente como se pode determinar no laboratorio a calor de disolución de KOH(s) en auga. Efectúa o cálculo (á presión e temperatura de laboratorio) supoñendo unha masa de hidróxido de potasio de 4,5 g que se disolven en 450 cm ³ nun calorímetro que ten un equivalente en auga de 15 g. O incremento da temperatura é de 2,5 °C.....	5