

TRABALHO DE RECUPERAÇÃO 1º TRIMESTRE 2025

ALUNO (A): _____ TURMA: _____

VALOR: 12,0 Nota: _____

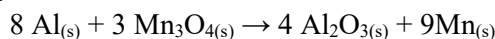
INSTRUÇÕES: Todas as questões devem ser respondidas a CANETA.

1A	2A	CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do Carbono										3A	4A	5A	6A	7A	O
1 H 1,01	2 He 4,00											3 B 10,8	4 C 12,0	5 N 14,0	6 O 16,0	7 F 19,0	8 Ne 20,2
3 Li 6,94	4 Be 9,01	Elementos de transição										13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,1	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	3B	4B	5B	6B	7B	8B	9B	10B	11B	12B	31 Ga 69,7	32 Ge 72,6	33 As 74,9	34 Se 79,0	35 Br 79,9	36 Kr 83,8
19 K 39,1	20 Ca 40,1	21 Sc 45,0	22 Ti 47,9	23 V 50,9	24 Cr 52,0	25 Mn 54,9	26 Fe 55,8	27 Co 58,9	28 Ni 58,7	29 Cu 63,5	30 Zn 65,4	49 In 115	50 Sn 119	51 Sb 122	52 Te 128	53 I 127	54 Xe 131
37 Rb 85,5	38 Sr 87,6	39 Y 88,9	40 Zr 91,2	41 Nb 92,9	42 Mo 96,0	43 Tc (99)	44 Ru 101	45 Rh 103	46 Pd 106	47 Ag 108	48 Cd 112	81 Tl 204	82 Pb 207	83 Bi 209	84 Po (210)	85 At (210)	86 Rn (222)
55 Cs 133	56 Ba 137	57-71 Série dos Lantanídeos	72 Hf 179	73 Ta 181	74 W 184	75 Re 186	76 Os 190	77 Ir 192	78 Pt 195	79 Au 197	80 Hg 201						
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89-103 Série dos Actinídeos	104 Rf 104	105 Db 105	106 Sg 106	107 Bh 107	108 Hs 108	109 Mt 109	110 Uun 110	111 Uuu 111	112 Uub 112						
Número Atômico Símbolo Massa Atômica () - N.º de massa do isótopo mais estável		Série dos Lantanídeos															
		Série dos Actinídeos															

Abreviaturas: (s) sólido (l) = líquido (g) = gás (aq) = aquoso [A] = concentração de A em mol/L

* PARA A CORREÇÃO, TODAS AS QUESTÕES DEVEM ESTAR RESOLVIDAS À CANETA EM FOLHA SEPARADA E ENTREGAR JUNTO COM A LISTA DE QUESTÕES.

QUESTÃO 01. O alumínio é utilizado como redutor de óxidos, no processo denominado de aluminotermia, conforme mostra a equação química:

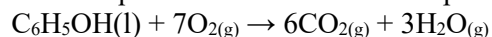


Observe a tabela:

Substância	Entalpia de formação (ΔH à 298K)
$\text{Al}_2\text{O}_{3(s)}$	-1667,8
$\text{Mn}_3\text{O}_{4(s)}$	-1385,3

Segundo a equação acima, para a obtenção do $\text{Mn}_{(s)}$, qual é a variação de entalpia, na temperatura de 300 K, em KJ?

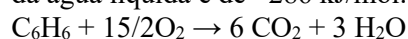
QUESTÃO 02. O fenol ($\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$) é um composto utilizado industrialmente na produção de plásticos e corantes. Sabe-se que sua combustão total é representada pela equação:



$$\Delta H = -3052 \text{ KJ/mol}$$

e que as entalpias de formação do $\text{CO}_{2(g)}$ e $\text{H}_2\text{O}_{(g)}$ valem, respectivamente: -395 kJ/mol e -286 kJ/mol a 25°C e 1 atm. Qual é a entalpia de formação do fenol, a 25°C e a 1 atm, em kJ/mol?

QUESTÃO 03. Calcule o valor da entalpia de combustão de um mol do benzeno (C_6H_6) sabendo que ele apresenta entalpia de formação no estado líquido igual a $+49 \text{ kJ/mol}$, que o CO_2 gasoso apresenta -395 kJ/mol e que o valor da água líquida é de -286 kJ/mol .



QUESTÃO 04. Considere o seguinte gráfico:

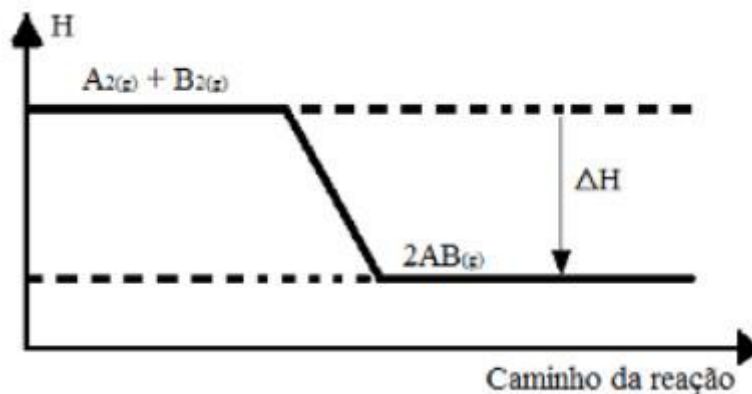


Gráfico de variação de entalpia de uma reação genérica

De acordo com o gráfico acima, preencha as lacunas e justifique sua resposta abaixo.

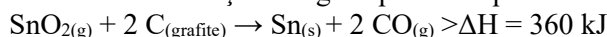
“A variação da entalpia, ΔH , é _____; a reação é _____ porque se processa _____ calor.”

QUESTÃO 05. Quando 0,5 mol de etanol líquido sofre combustão total sob pressão constante, produzindo CO_2 e H_2O gasosos, a energia liberada é de 148 kcal. Na combustão de 6,00 mol de etanol, nas mesmas condições, qual é a entalpia dos produtos, em relação à dos reagentes?

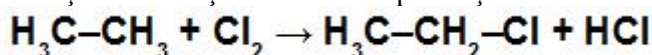
QUESTÃO 06. Analise as reações termoquímicas a seguir com os seus respectivos valores de variação de entalpia e classifique-as como endotérmicas ou exotérmicas, justificando:

- A) $\text{CO}_{(\text{g})} + \frac{1}{2} \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{CO}_{2(\text{g})} > \Delta H = -282,6 \text{ kJ}$
 B) $\text{S}_{(\text{rômbico})} + \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{SO}_{2(\text{g})} > \Delta H = -296,6 \text{ kJ}$
 C) $\text{H}_{2(\text{g})} + \frac{1}{2} \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(\text{g})} > \Delta H = -241,6 \text{ kJ}$
 D) $\text{N}_{2(\text{g})} + \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow 2 \text{NO}_{(\text{g})} > \Delta H = +179,7 \text{ kJ}$
 E) $\text{Na}_{(\text{s})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \rightarrow \text{NaOH}_{(\text{aq})} + \frac{1}{2} \text{H}_{2(\text{g})} > \Delta H = -140 \text{ kJ}$

QUESTÃO 07. Qual será o calor absorvido na reação a seguir quando a quantidade de carbono for igual a 72 g?



QUESTÃO 08. Veja a seguir a reação de cloração do etano na presença de luz:



Sabe-se que ela apresenta uma variação de entalpia igual a $-35 \text{ Kcal.mol}^{-1}$. Considerando os valores das energias de ligação presentes na reação, determine a energia da ligação C-Cl no composto CH_3Cl .

$$\text{C-H} = 105 \text{ kcal.mol}^{-1}$$

$$\text{Cl-Cl} = 58 \text{ kcal.mol}^{-1}$$

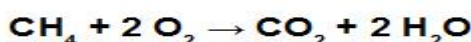
$$\text{H-Cl} = 103 \text{ kcal.mol}^{-1}$$

$$\text{C-C} = 368 \text{ kcal.mol}^{-1}$$

QUESTÃO 09. Observe a tabela referente aos valores de entalpias de ligação:

Ligação	$\Delta H (\text{ kJ.mol}^{-1})$
C—H	414
C=O	716
O—H	439
C—O	339
C—C	368
O=O	500

Com base nos valores fornecidos, qual será o valor do ΔH da combustão de 2 mol de metano?

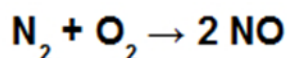


QUESTÃO 10. A ligação covalente que mantém os átomos de nitrogênio e oxigênio unidos no óxido nítrico, NO, não é explicada pela regra do octeto, mas a sua energia de ligação pode ser calculada a partir dos dados fornecidos abaixo. Dados:

Energia de ligação $\text{N}\equiv\text{N}$: $950 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$;

Energia de ligação $\text{O}=\text{O}$: $500 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$;

Entalpia de formação do NO: $90 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$.



A partir dessas informações, qual é a energia de ligação entre os átomos de nitrogênio e oxigênio no óxido nítrico ?

QUESTÃO 11. $\text{C}_2\text{H}_4(\text{g}) \rightarrow 2 \text{C}(\text{g}) + 4 \text{H}(\text{g}) \quad \Delta H = 542 \text{ kcal/mol}$

Na reação representada pela equação anterior, sabe-se que a energia da ligação $\text{C}-\text{H}$ é igual a $98,8 \text{ kcal/mol}$. A partir dos dados acima. Qual é o valor da energia de ligação $\text{C}=\text{C}$, em kcal/mol ?

QUESTÃO 12. Durante a Guerra do Golfo, os soldados aqueciam seus alimentos utilizando-se de recipientes de plástico que continham magnésio metálico. Para que houvesse o aquecimento, pequenas quantidades de água eram adicionadas ao magnésio, produzindo hidróxido de magnésio e hidrogênio. O diagrama de entalpia dessa reação é mostrado na figura abaixo. Com relação a esse diagrama, analise-o e anote as conclusões.

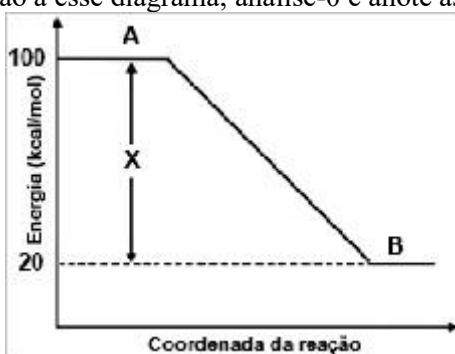


Gráfico da entalpia do hidróxido de magnésio

QUESTÃO 13. Dado o gráfico:

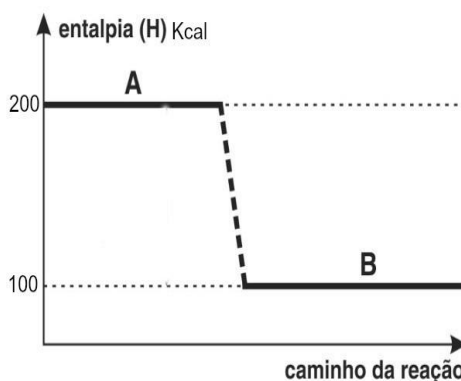


Gráfico de entalpia de uma reação genérica

Para uma reação genérica representada pela equação:



Qual será o valor da variação de entalpia do processo?

QUESTÃO 14. Considere as afirmações a seguir, segundo a Lei de Hess. Analise cada uma e reescreva as afirmações corrigindo-as:

I – O calor de reação (ΔH) depende apenas dos estados inicial e final do processo.

II – As equações termoquímicas podem ser somadas como se fossem equações matemáticas.

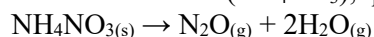
III – Podemos inverter uma equação termoquímica desde que se inverta o sinal de ΔH .

IV – Se o estado final do processo for alcançado por vários caminhos, o valor de ΔH dependerá dos estados intermediários através dos quais o sistema pode passar.

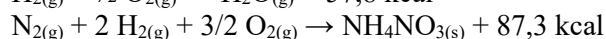
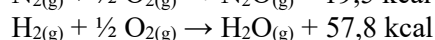
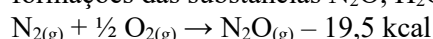
QUESTÃO 15. "De acordo com a Lei de Hess, "A variação de entalpia (ΔH) em uma reação química depende apenas dos estados inicial e final da reação, independentemente do número de reações." Desse modo, a partir das equações termoquímicas fornecidas abaixo e aplicando os princípios dessa lei, qual é o valor da entalpia-padrão de combustão do etanol?



QUESTÃO 16. O gás hilariante (N_2O) tem características anestésicas e age sobre o sistema nervoso central, fazendo com que as pessoas riem de forma histérica. Sua obtenção é feita a partir de decomposição térmica do nitrato de amônio (NH_4NO_3), que se inicia a 185°C , de acordo com a seguinte equação:

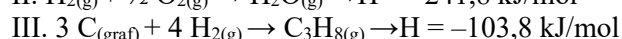
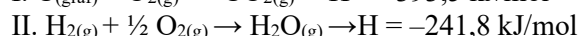
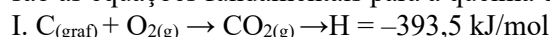


No entanto, o processo é exotérmico e a temperatura fornecida age como energia de ativação. Sabe-se que as formações das substâncias N_2O , H_2O e NH_4NO_3 ocorrem por meio das seguintes equações termoquímicas:



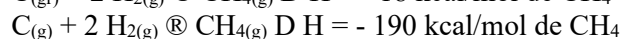
Qual é a quantidade de calor liberada, em Kcal, no processo de obtenção do gás hilariante ?

QUESTÃO 17. Um dos combustíveis que vem sendo utilizado em substituição à gasolina é o gás propano (C_3H_8). Isso porque ele é um combustível econômico e menos poluente, preocupações fundamentais no que tange aos fatores econômicos e ambientais. As equações termoquímicas abaixo antecedem a combustão do propano, ou seja, são as equações fundamentais para a queima do propano:



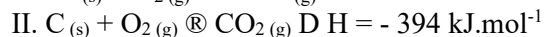
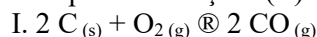
Baseando-se nessas informações, assinale a alternativa que apresenta a quantidade de calor liberada a partir da combustão de 4,0 Kg de gás propano.

QUESTÃO 18. Considere os seguintes dados:



Quantos kcal são necessários para vaporizar 240 g de carbono grafitico (Dados: massa atômica do carbono = 12)?

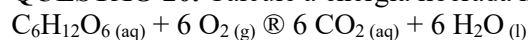
QUESTÃO 19. A entalpia da reação (I) não pode ser medida diretamente em um calorímetro porque a reação de carbono com excesso de oxigênio produz uma mistura de monóxido de carbono e dióxido de carbono gasosos. As entalpias das reações (II) e (III), a 20°C e 1 atm, estão indicadas nas equações termoquímicas a seguir:



A) Calcular a entalpia da reação (I) nas mesmas condições.

B) Considerando o calor envolvido, classificar as reações (I), (II) e (III).

QUESTÃO 20. Calcule a energia liberada na queima metabólica de glicose:



use os valores das energias (em kJ/mol) das seguintes reações:

