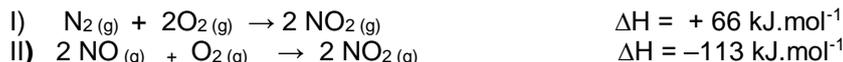


Aluno (a): _____

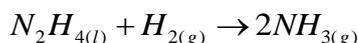
Nº _____

Atividade:

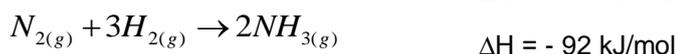
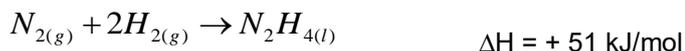
1. A partir dos valores de ΔH determine a variação de entalpia do processo:



2 – Determine a variação de entalpia da seguinte reação:



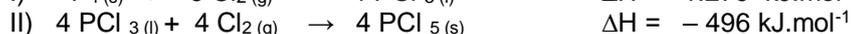
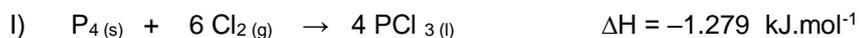
A partir das etapas:



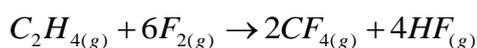
3 – Calcule o ΔH da reação abaixo:



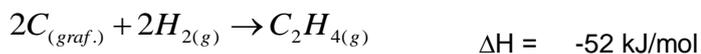
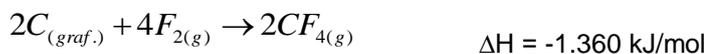
etapas:



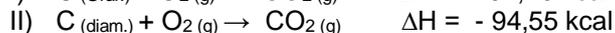
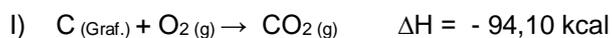
4 – Calcule o ΔH da reação:



Etapas:



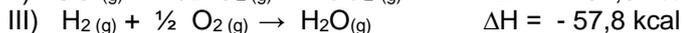
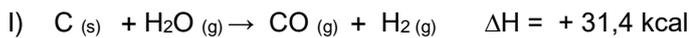
5 - Dadas as equações termoquímicas:



A variação de entalpia será:

- a) - 188,65 kcal b) + 0,45 kcal c) + 188,65 kcal d) - 0,45 kcal e) - 94,32 kcal

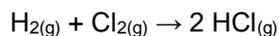
6 - Observe as equações termoquímicas:



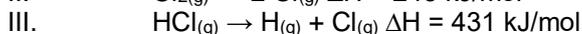
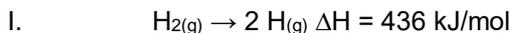
De acordo com o ΔH (variação de entalpia), podemos afirmar que:

- a) II é endotérmica, I e III exotérmica. d) I e II são endotérmicas, III exotérmica.
b) I e II são endotérmicas, III exotérmica. e) I é endotérmica, II e III exotérmicas.
c) II e III são endotérmicas, I exotérmica.

7. Determine a entalpia de formação do ácido clorídrico gasoso, segundo a reação representada pela equação:

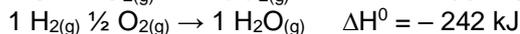
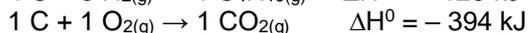


Dados:



Indique todos os cálculos.

8. A combustão completa do butano pode ser representada por: $1 C_4H_{10(g)} + 13/2 O_{2(g)} \rightarrow 4 CO_{2(g)} + 5 H_2O_{(g)}$. Considerando-se o butano, C_4H_{10} , como componente majoritário do gás de cozinha, GLP, e utilizando-se os seguintes dados para entalpias padrão de formação:



Qual a variação de entalpia para a combustão do Butano em KJ/mol