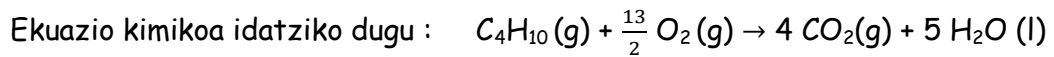
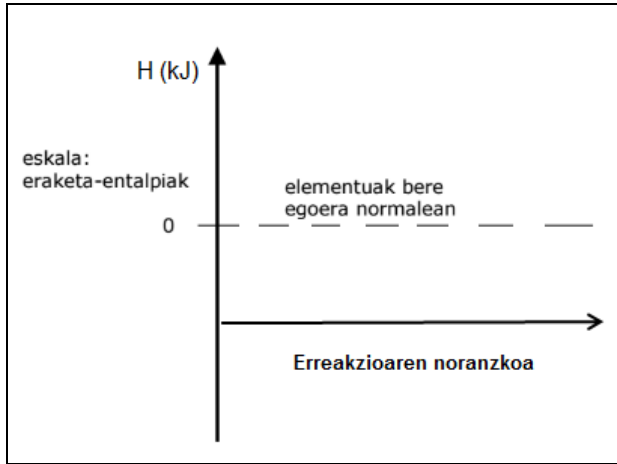


ENTALPIA-DIAGRAMAK EGITEKO PROZEDURA



Eraketa-entalpiak tabulaturik daude eta diagrama egiteko errektibo eta produktuen eraketa-entalpiak ezagutu behar dira.



1. Y ardatza eta X ardatza irudikatuko ditugu.
2. Y ardatzean entalpia, H(kJ), adierazten da.
X ardatzean erreakzioaren noranzkoa (bidea) adierazten da.
3. Hiru marra horizontal irudikatu behar dira:
 - Elementuen entalpia: $\Delta H_f^\circ [O_2(g)] = 0$
 - Erreaktiboentzako entalpia: $H_e = \sum \Delta H_f^\circ$
 - Produktuentzako entalpia: $H_p = \sum \Delta H_f^\circ$

4. Elementuak dira bai errektiboak bai produktuak eratu dituztenak.

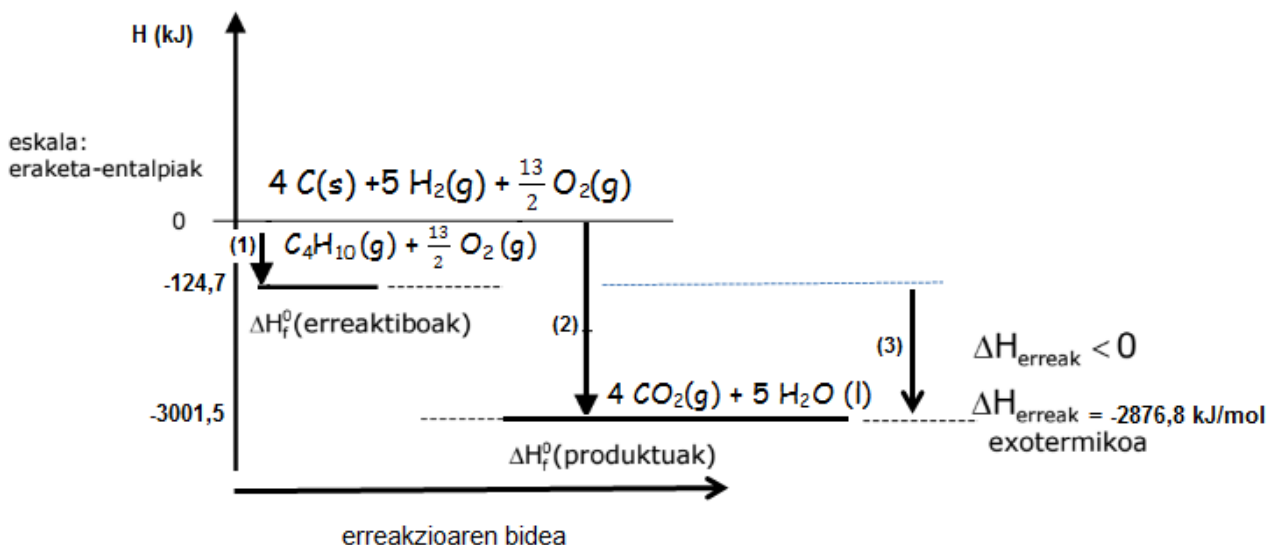
Kasu horretan: C(s), H₂(g) eta O₂(g) dira.

5. Erreaktiboentzako entalpia: ΔH_f°

$$H_e = \sum \Delta H_f^\circ (\text{erreaktiboak}) = \Delta H_f^\circ [C_4H_{10}(g)] + \frac{13}{2} \Delta H_f^\circ [O_2(g)] = -124,7 + 0 = -124,7 \text{ kJ/mol}$$

6. Produktuentzako entalpia: ΔH_f°

$$H_p = \sum \Delta H_f^\circ (\text{produktuak}) = 4 \cdot \Delta H_f^\circ [CO_2(g)] + 5 \cdot \Delta H_f^\circ [H_2O(l)] = 4 \cdot (-393,5) + 5 \cdot (-285,5) = -3001,5 \text{ kJ/mol}$$



(1) Elementuak → errektiboak $\sum \Delta H_f^\circ$ (erreaktiboak)

(2) Elementuak → produktuak $\sum \Delta H_f^\circ$ (produktuak)

(3) Erreaktiboak → produktuak $\sum \Delta H_f^\circ$ erreakzioa