

ENTALPIA

ENTALPIA ALDAKETA (egoera funtzioa da)

Erreakzioaren bero trukaketak presio konstantean, neurtzen du. $\Delta H = Q_p$.

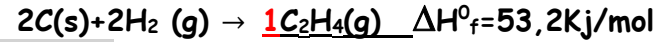
$$\Delta H^0 (\text{Kj}) = H^0_p - H^0_e$$

* $\Delta H > 0$ (+) : ENDOTERMIKOA
energia bero moduan xurgatzen du $\rightarrow H_p > H_e$

* $\Delta H < 0$ (-) : EXOTERMIKOA.
energia bero moduan askatzen da $\rightarrow H_p < H_e$

* **SUBSTANTZIA BATEN FORMAIZIO ENTALPIA MOLARRAREN ALDAKETA**, ΔH_f^0 **BALDINTZA ESTANDARRETAN** (1atm, 25°C).

*Konposatu mol bat eratzeko elementutik abiatuta, askatzen edo xurgatzen den energia, bero eran, baldintza estandarretan



*Tabulatuta daude eta **ELEMENTUENA 0 DA.**

ERREAKZIO BATEN ENTALPIA ALDAKETAREN **KALKULOA** b.e.-tan DATOAK substantzien **FORMAIZIO ENTALPIA MOLAR** aldaketak **DIRENEAN**:

$$\Delta H^0 (\text{Kj}) = H^0_p - H^0_e = (\sum n_p \Delta H_{fp}^0)_{\text{produktuak}} - (\sum n_e \Delta H_{fe}^0)_{\text{erreaktiboak}}$$

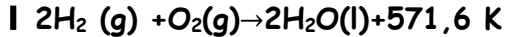
* ΔH_f^0 (Kj/mol): erreakzioaren parte hartzen dituzten substantzien formazio entalpia-aldaketa molarrak, baldintza estandarretan.

*n substantzien molak (koefiziente estekiometrikoak)

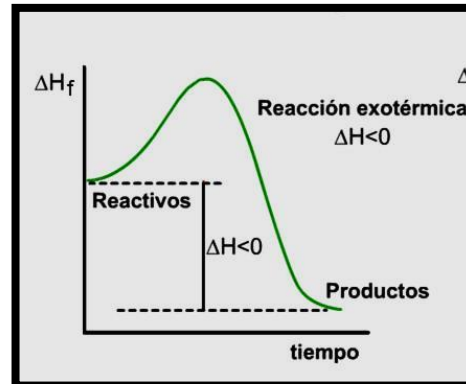
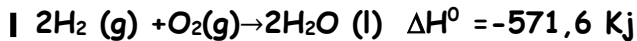
$$\Delta H^0 (\text{Kj}) = H^0_p - H^0_e$$

EXOTERMIKOA $\Delta H < 0$ ($H_p < H_e$)

EKUAZIO TERMIKOMIKOAK



edo



ENDOTERMIKOA $\Delta H > 0$ ($H_p > H_e$)

EKUAZIO TERMIKOMIKOAK

