

HESSEN LEGEA

«Erreakzio kimiko baten entalpia-aldaketa (ΔH) berdina izango da erreakzioa pauso batean edo hainbat pausotan gertatzen bada honela da entalpia egoera-funtzio bat delako.

HESSEN-en LEGEA Erreakzio kimiko bat, beste erreakzioen batzuen batura algebraiko bezala, adieraz daiteke eta ondorioz bere entalpia erreakzioen entalpien batura aljebraikoa izango da.

(**GOGORATU**:edozein aldaketa erreakzio baten, bere entalpiaren aldaketan ere islatuko da).

$$\Delta H_e^0 = \Delta H_A^0 + \Delta H_B^0 + \dots$$

HESSEN LEGEA ERABILTZEN DA ERREAKZIOEN ENTALPIEN DATUAK DATUAK FORMAZIO ENTALPIAK EZ DIRENEAN