

TERMOKIMIKAREN MAGNITUDEEN BALIOAK BALDINTZA ESTANDARRETAN (1atm, 25°C)

ERAKETA ENTALPIA-ALDAKETA ESTANDARRA

Substantzia	ΔH_f° (kJ · mol ⁻¹)
H ₂ O (g)	-241,8
H ₂ O (l)	-285,8
CO (g)	-110,5
CO ₂ (g)	-393,5
C ₂ H ₄ (g)	+52,3
C ₂ H ₆ (g)	-84,7
SO ₂ (g)	-296,1
SO ₃ (g)	-395,2
NH ₃ (g)	-46,3
NO (g)	+90,4
NO ₂ (g)	+33,85
N ₂ O ₄ (g)	+9,66
CaO (s)	-635,6
CaCO ₃ (s)	-1206,9

*Baliok positiboak edo negatiboak izan daitezke eraketak prozesu **endotermikoak** edo **exotermikoak** izan daitezkeelako.

*Balioa substantziaren egoera fisikoaren menpekoa da, adibidez ur likidoa edo gasa.

***Elementurenak 0 dira** horregatik taulan ez dira agertzen, eraketa entalpia 1mol **konposatu** eratzeko elementuetatik abiatuta definitzen delako.

*Beti negatiboak dira errektuntzak beti prozesu **exotermikoak** direlako.

* Elementuak ere erre daitezke, adibidez C eta H₂.

ERREKUNTZA ENTALPIA-ALDAKETA ESTANDARRA

Substantzia	ΔH_f° (kJ · mol ⁻¹)
Karbono monoxidoa, CO (g)	-283
Etanola, C ₂ H ₅ OH (l)	-1368
Metanoa, CH ₄ (g)	-890
Karbonoa, C (grafitua)	-394
Azetilenoa, C ₂ H ₂ (g)	-1300
Sakarosa C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ (s)	-5645
Propanoa, C ₃ H ₈ (g)	-2220

SUBSTANTZIEN ENTROPIA MOLAR ESTANDARRA

Substantziak	S ^o (J/mol.K)
H ₂ O (g)	188,7
H ₂ O (l)	69,9
H ₂ O (s)	43,2
H ₂ (g)	131
N ₂ (g)	192
Cl ₂ (g)	223
O ₂ (g)	205
S (s)	31,9
Cu (s)	33,3
HCl (g)	187
CO ₂ (g)	213,6
SO ₂ (g)	248,5
CH ₄ (g)	186,19
NH ₃ (g)	193
CaO (s)	39,8
CaCO ₃ (s)	92,9
MgCO ₃ (s)	65,69
MgO (s)	26,78
CuO (s)	43,5

* S, ez du adierazten aldaketa bat beste magnitudeen bezala, baizik eta substantzia bakoitzaren desordena maila, **SUBSTANTZIAREN ENTROPIA**.

* Balio guztiak positiboak dira, entropiak desordena molekularrarekin erlazionatuta dagoelako.

***Elementuenak ez dira 0**

*Balioa substantziaren egoera fisikoaren menpekoa da, adibidez ur likidoan, gasan edo solidoan, desordena molekularra desberdina

*Baliok positiboak edo negatiboak eraketak prozesu **ez-espontaneoak** edo **berezkoak** izan daitezkeelako.

*Balioa substantziaren egoera fisikoaren menpekoa da, adibidez ur likidoa edo gasa.

***Elementuenak 0 dira** horregatik taulan ez dira agertzen, eraketa energia askea 1mol **konposatu** eratzeko elementuetatik abiatuta definitzen delako.

ERAKETA ENERGIA ASKEA-ALDAKETA ESTANDARRA

Substantzia	ΔG_f° (kJ · mol ⁻¹)
H ₂ O (l)	-237,2
H ₂ O (g)	-228,6
CO ₂ (g)	-394,4
CH ₄ (g)	-50,8
MgO (s)	-569,6
NO (s)	+86,7
C ₂ H ₂ (g)	209,2
SO ₂ (g)	-300,4
SO ₃ (g)	-370,4