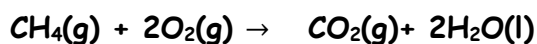


13.- Kalkula ezazu metano gaseosoaren errektuntza erreakzioaren energia aske estandarren aldakuntza, taularen datuetatik abiatuta.



	CH ₄ (g)	CO ₂ (g)	H ₂ O(l)
ΔG _f ⁰ (kJ/mol)	-50,8	-394,4	-237,2

Kalkula ezazu metano, CH₄, gaseosoaren errektuntza-erreakzioaren energia aske estandarren aldakuntza, eraketa-energia askeen taularen datuak erabiliz: CH₄ (g) + 2 O₂ (g) → CO₂ (g) + 2 H₂O (l)

— Datuak: ΔG_f⁰ [CH₄ (g)] = -50,8 kJ · mol⁻¹; ΔG_f⁰ [CO₂ (g)] = -394,4 kJ · mol⁻¹; ΔG_f⁰ [H₂O (l)] = -237,2 kJ · mol⁻¹

— Adierazpen hau aplikatuko dugu: ΔG_{erreakzioa}⁰ = Σ n · ΔG_f⁰ produktuak - Σ m · ΔG_f⁰ erreaktiboak

$$\Delta G_{\text{erreakzioa}}^0 = 1 \text{ mol} \left(-394,4 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}} \right) + 2 \text{ mol} \left(-237,2 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}} \right) - 1 \text{ mol} \left(-50,8 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}} \right) = -818 \text{ kJ}$$

Mol bat metanoren errektuntzan gertatzen den energia askearen aldaketa **-818 kJ**-koa da.

***Baldintza estandarretan erreakzioa berezkoa da.**