

2023EC2

C2. Erreakzio kimiko baten entalpia-aldaketa $-94,6 \text{ kJ mol}^{-1}$ da eta entropia-aldaketa aldiz, $-189,1 \text{ J}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$. Magnitude hauek tenperaturarekin aldatzen ez badira:

- a) Kalkulatu zein tenperaturatan dagoen sistema orekan. (0,75)
b) Kalkulatu zein tenperaturatik aurrera den erreakzioa berezkoa (espontaneo). (0,75)

2023UC4

C4. Erreakzio honen ΔH° eta ΔS° balioak tenperaturaren menpe ez daudela onartuz,



- a) Adierazi ea erreakzioa espontaneo izango den 25°C -an. (0,50)
b) Adierazi ea erreakzioa espontaneo izango den 1.000°C -an. (0,50)
c) Zer tenperaturatan ($^\circ\text{C}$ -tan) aldatuko da espontaneo ez izatetik espontaneo izatera? (0,50)