

C5.-

- Erreakzio endotermiko asko tenperatura altuetan modu espontaneoan sortzen dira. Zergatik gertatzen da hori? Arrazoitu.
- Azal ezazu argi eta labur zer-nolako lotura mota dagoen hidrogeno ioduro eta hidrogeno kloruro molekuletan. Konpara itzazu bien polaritateak, eta azal ezazu bietatik zein izango den azidorik sendoena.

DATUAK: $Z(\text{Cl})=17$; $Z(\text{I})=53$; $Z(\text{H})=1$.

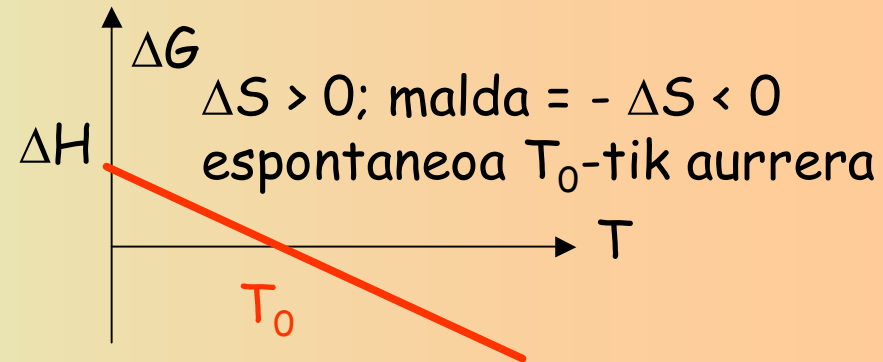
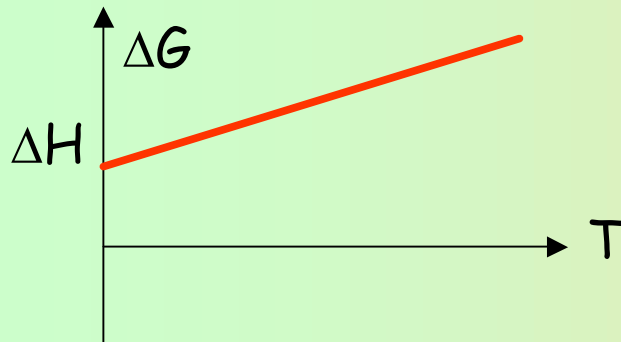
a) Erreakzio endotermikoen analisia

Hona hemen prozesu endotermiko espontaneoaren grafiko eta analisia:

Prozesu endotermiko espontaneoak honelako ezaugarriak ditu:

$$\Delta H > 0 \dots \Delta G = \Delta H - T \cdot \Delta S < 0$$

Entropia-aldaketaren ikurraren arabera bi kasu hauek eman daitezke:



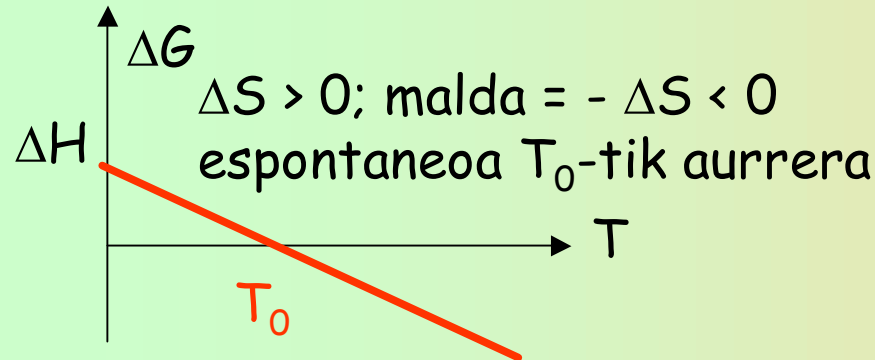
C5.-

- Erreakzio endotermiko asko tenperatura altuetan modu espontaneoan sortzen dira. Zergatik gertatzen da hori? Arrazoitu.
- Azal ezazu argi eta labur zer-nolako lotura mota dagoen hidrogeno ioduro eta hidrogeno kloruro molekuletan. Konpara itzazu bien polaritateak, eta azal ezazu bietatik zein izango den azidorik sendoena.

DATUAK: $Z(\text{Cl})=17$; $Z(\text{I})=53$; $Z(\text{H})=1$.

a) Erreakzio endotermikoen analisia

Hona hemen prozesu endotermiko espontaneoaren grafiko eta analisia:



$T=0$ -rako ezin du inoiz espontaneoak izan zeren entalpia-aldaketa positiboa da eta Gibbs-en energia negatiboa behar du.

Espontaneoak izateko malda negatiboa (entropia-aldaketa positiboa) izan behar du. Hori gerta daiteke T_0 tenperatura batetik gorantz

C5.-

- Erreakzio endotermiko asko tenperatura altuetan modu espontaneoan sortzen dira. Zergatik gertatzen da hori? Arrazoitu.
- Azal ezazu argi eta labur zer-nolako lotura mota dagoen hidrogeno ioduro eta hidrogeno kloruro molekuletan. Konpara itzazu bien polaritateak, eta azal ezazu bietatik zein izango den azidorik sendoena.

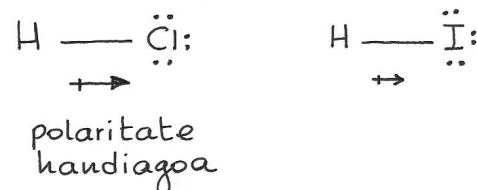
DATUAK: $Z(\text{Cl})=17$; $Z(\text{I})=53$; $Z(\text{H})=1$.

b) Hidrogeno haluroen analisia

H-I eta H-Cl molekuletan ematen den lotura-mota kobalente polarra da. Polaritatea elektronegatibitate-diferentziaren arabera da.

Elektronegatibitatea honela handitzen da: $en \uparrow \dots Z^* \uparrow \quad n \downarrow$

Ondorioz, kloroaren elektronegatibitatea handiagoa da -iodoarekin alderatuz, eta iodoarena hidrogenoarena baino zertxobait handiagoa- eta loturaren polaritateak:



C5.-

- Erreakzio endotermiko asko temperatura altuetan modu espontaneoan sortzen dira. Zergatik gertatzen da hori? Arrazoitu.
- Azal ezazu argi eta labur zer-nolako lotura mota dagoen hidrogeno ioduro eta hidrogeno kloruro molekuletan. Konpara itzazu bien polaritateak, eta azal ezazu bietatik zein izango den azidorik sendoena.

DATUAK: $Z(\text{Cl})=17$; $Z(\text{I})=53$; $Z(\text{H})=1$.

b) Hidrogeno haluroen analisia

Hori azaltzeko erabiltzen den arrazoia hauxe da:

H-X lotura ahuldu egiten da beherantz, zeren H-X loturaren luzera handitzen doa beherantz.

H-I molekulan ematen da lotura luzeena, ahulena eta apurtzeko errazena.

Azido hidrazidoen sendotasunak ez doa polaritatearekin batera. Sendotasuna honela doa (polaritatearen aurka!!!):

