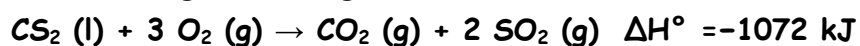
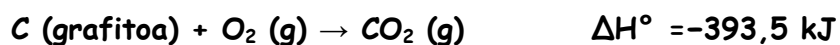


HESSEN LEGEA ARIKETAK

1.-Kalkula ezazu karbono disulfuroaren, CS_2 (l), sintesi-erreakzioaren entalpia estandarra, haren elementuetatik abiatuta: C (grafittoa) eta S (s), eta honako datu hauek jakinda:



Eraitza: 86,3 kJ

2.Kalkulatu erreakzio honen entalpia estandarra: $4 HBr \text{ (g)} + O_2 \text{ (g)} \rightarrow 2 Br_2 \text{ (l)} + 2 H_2O \text{ (g)}$ Horretarako, erabil itzazu ekuazio termokimiko hauek:



Eraitza: -338,1 kJ

Prozesua EXOTERMIKOA DA entalpia aldaketa negatiboa delako, beraz energia askatzen da bero eran.

