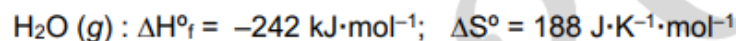
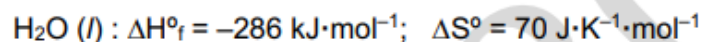


EKAINA 2020

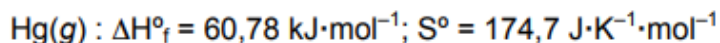
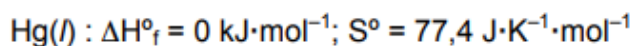
C1. Ur likidoari eta ur gaseosoari dagozkien datu termodinamikoak ematen dira, 298 K eta 1 atm-ean neurtuak.



- a) Kalkulatu ΔH° , ΔS° eta ΔG° uraren lurruntze-prozesurako. (0,75)
- b) Kalkulatu zer temperaturatan egongo diren orekan uraren fase likidoa eta gaseosoa. Jo dezagun ΔH° eta ΔS° ez direla aldatzen temperaturarekin. (0,75)

UZTAILA 2020

B1. Datu hauek merkurio likido eta gaseosoari dagozkien balio estandarrek dira. Onartuz gero temperaturarekin ez direla aldatzen, kalkulatu:



- a) Zer entalpia-aldaketa gertatzen den 100 g merkurio lurruntzean. Esan (0,75) prozesua exotermikoa ala endotermikoa den.
- b) Zer entropia-aldaketa gertatzen den 100 g merkurio lurruntzean. Esan ea (0,75) prozesuan sistema ordenatu ala desordenatu egiten den.
- c) Merkurioaren irakite-tenperatura normala °C-tan, kontuan izanik tenperatura horretan merkurio likidoa eta gasa orekan daudela. (0,50)