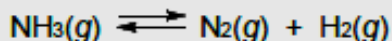


## EKAINA

A1. Amoniakoa berotzen denean, honela disoziatzen da:

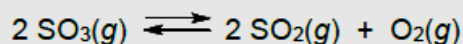


573 K-eko temperaturan eta 6 atm-ko presioan, amoniakoaren % 60a disoziatuta dago bere elementuetan.

- Doitu ezazu erreakzioa. (0,25)
- Kalkula ezazu nahastearen osagai bakoitzaren presio partziala. (0,75)
- Kalkula ezazu  $K_p$  konstantea oreka horretarako tenperatura horretan. (1,00)
- Kalkula ezazu  $K_c$  konstantea oreka horretarako tenperatura horretan. (0,50)

## UZTAILA

A1. Sufre trioxidoa ekuazio honen arabera disoziatzen da:



500 K-ean berotutako 3 litroko ontzi batean 100 g sulfre trioxido sartzen dira, eta, orekara iritsi ondoren, 0,4 mol oxigeno sortzen dira.

- Kalkulatu, oreka horretarako,  $K_c$  eta  $K_p$  konstanteak. (0,75)
- Kalkulatu sulfre trioxidoaren disoziazio-maila eta presio partziala. (1,00)
- Prozesua endotermikoa da. Nola aldatuko da  $\text{SO}_3$ -aren kontzentrazioa tenperatura jaitsez gero? Eta bolumen osoa handituz gero? Arrazoitu. (0,75)