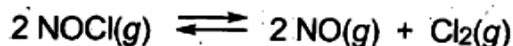


OREKA KIMIKOA SELEK 20222

SELEK 2022 EKAINA A AUKERA

1, 131 g nitrosilo kloruro (NOCl) sartzen dira 1 L-eko matrazean, eta ontzia 450 °C-an berotzen da. Nitrosilo kloruroaren % 33-a disoziatzen da ekuazio honen arabera:



- a) Kalkulatu  $K_c$  konstantea. (1,25)
- b) Kalkulatu  $K_p$  konstantea. (0,50)
- c) Nola aldatzen da (handitu, gutxitu edo ez aldatu)  $\text{Cl}_2$ -aren kontzentrazioa matrazean orekan dagoen nahasketari gas geldo bat (Ar) gehitzen bazaio bolumen eta temperatura konstantean? Arrazoitu. (0,75)

SELEK 2022 UZTAILA A AUKERA

A1. 1 L-eko ontzi batean 1,36 mol hidrogeno eta 0,78 mol karbono monoxido nahasita, 160 °C-an, metanola gas-fasean eratzeko oreka ezartzen da ekuazio honen arabera:



Orekan, hidrogeno molekularren kontzentrazioa  $0,12 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$  da.

- a) Doitu erreakzioa. (0,25)
- b) Kalkulatu orekaren  $K_c$  temperatura horretan. (1,00)
- c) Kalkulatu orekaren  $K_p$  temperatura horretan. (0,50)
- d) Adierazi zer gertatuko zaion orekari sistemaren bolumena txikiagotzen bada. (0,75)