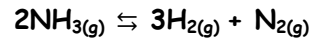


OREKA KIMIKOA: ARIKETAK (mol kopuru totalarekin orekan)

Ariketa1: Amoniakoa 200 °C nitrogenoan eta hidrogenoan deskonposatzen da, hurrengo oreka lortzen.



Ontzi batean 2,6 mol amoniako sartzen dira eta 200°C-tara berotzen dira, eta behatu egiten da nola tenperatura horretan nahasketaren molak (erreaktiboak eta produktuak) 3,8 mol diren.

- Kalkulatu gas bakoitzaren mol-kopurua orekan
- Ontzia 10 litrokoa bada, kalkulatu Kc-ren eta Kp-ren balioak tenperatura horretan.
- Presio totala eta amoniakoaren presioa orekan.
- Amoniaokoaren disoziazio-maila.

Ariketa2 Litro bateko ontzi batean fosforo pentakloruro kantitate bat jarri eta 250°C-ko tenperaturan oreka hau lortzen da:



Fosforo pentakloruroaren disoziazio gradua %60 eta 250°C-tan ontziaren presio totala 2,08 atm dela jakinik, kalkulatu:

- Hasieran beharrezkoa izan den fosforo pentakloruroaren kantitatea .
- Kp eta Kc-ren balioa