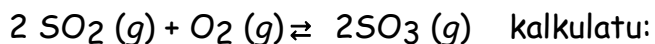


2019EAP1. 1L-eko ontzi batean $8,0 \cdot 10^{-3}$ mol SO_2 eta $5,6 \cdot 10^{-3}$ mol O_2 sartzen dira 1.000 K-ean. Nahastea orekara heltzen denean, $4 \cdot 10^{-3}$ mol SO_3 sortzen dira erreakzio honen bidez:



- Orekako konposatuen mol kopuru osoa.
- Oreka nahastearen presio osoa.
- K_c eta K_p -ren balioak

2019UBP2. 2,5 mol $\text{N}_2(g)$ eta 2,5 mol $\text{H}_2(g)$ dituen nahaste bat 25 L-ko ontzi batean sartu da, eta 400 °C- ra berotu. Orekan, nitrogenoaren % 5ek erreakzionatu du. Prozesu exotermikoari ekuazio kimiko hau dagokiola jakinik



- Kalkulatu K_c eta K_p konstanteen balioak.
- Kalkulatu gas guztien presio partzialak orekan.
- Norantz desplazatuko da oreka eta zer gertatuko da amoniakoaren mol kopuruarekin tenperatura igotzen bada?