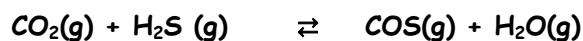


## EKAINA 2020

A3.  $\text{CO}_2$  berehala erreakzionatzen du  $\text{H}_2\text{S}$  -gasarekin tenperatura altuan, erreakzio honen arabera:



Esperimentu batean 2,4 g  $\text{CO}_2$  ipini dira 2,5l-ko ontzi batean  $337^\circ\text{C}$ -an eta behar adina  $\text{H}_2\text{S}$  gehitu zaio eta orekara iritsi eta gero presio totala 10 atm izan dadin. Orekan dagoenean azken nahaste horretan 0,01mol ur daudela jakinda.

- Kalkulatu konposatu bakoitzaren zenbat mol dauden orekan
- Kp oreka-konstantea
- Adierazi nola aldatuko den oreka, ontziaren presio totala erdira murrizten bada.  
(Emaitzak a) 0,0445mol, 0,436mol,0,01mol; b)  $5,46 \cdot 10^{-3}$  .c) Ez du eragiten)

## UZTAILA 2020

A1. 10 litroko ontzi batean 2 mol nitrogenu eta 4 mol hidrogeno sartzen dira, eta nahastea orekatzen uzten da 700 K-an. Erreakzio hau gertatzen da:

$\text{N}_2(\text{g}) + 3 \text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{NH}_3(\text{g})$ . Orekan, ontziko presio osoa 21 atm bada, kalkulatu:

- Substantzia bakoitzaren kontzentrazioa orekan. (1,00)
- Tenperatura horretan, Kc-ren balioa. (0,50)
- Kp-ren balioa. (0,50)
- Nola aldatu behar da erreakzio-nahastearen presioa amoniakoaren (0,50) kontzentrazioa gutxitzeko?.