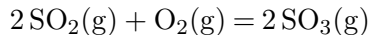


Planche Bonus

Exercice 1 - Chimie : Oxydation du SO_2 avec perturbation

Le dioxyde de soufre peut être oxydé en trioxyde de soufre selon :



Dans un réacteur de volume $V = 8,0 \text{ L}$ maintenu à $T = 900 \text{ K}$, on introduit initialement $n_{\text{SO}_2}^0 = 1,20 \text{ mol}$ et $n_{\text{O}_2}^0 = 0,80 \text{ mol}$. À l'équilibre : $n_{\text{SO}_3}^{eq} = 0,90 \text{ mol}$.

1. Dresser le tableau d'avancement, calculer ξ_{eq} et les quantités à l'équilibre.
2. Calculer la pression totale et les pressions partielles à l'équilibre.
3. Calculer la constante d'équilibre K^o .
4. On ajoute $0,40 \text{ mol}$ de O_2 au système à l'équilibre. Calculer le nouveau quotient réactionnel Q_r et prévoir le sens d'évolution du système.

Données : $R = 8,314 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$; $P^o = 1 \text{ bar} = 10^5 \text{ Pa}$