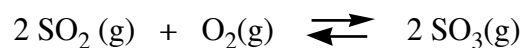


Exercice 1

Dans un récipient fermé de 5 L, on mélange 12 g de SO₃, 5 g de O₂ et 8 g de SO₂ à 700°C



Si la constante d'équilibre K de la réaction vaut 3.46 à la température d'expérience. (P⁰ = 1 bar)

- a) Le système est-il à l'équilibre ? Sinon, dans quel sens la réaction évolue-t-elle ?
- b) Une fois l'équilibre atteint, dans quel sens la réaction aura-t-elle tendance à évoluer si
- on chauffait le système en sachant que la réaction est exothermique
 - on augmentait la pression du système **en diminuant le volume**
 - on augmentait la quantité de SO₂