

Nom, prénom :

Equilibres qualitatifs et quantitatifs

5^e...

- /2 1. Que se passe-t-il au niveau a) microscopique et b) macroscopique dans un récipient contenant une réaction à l'équilibre ?
2. La préparation de l'acide sulfurique se fait en plusieurs étapes. Celle qui nous intéresse, la 1^{ère}, est la réaction d'oxydation du dioxyde de soufre par le dioxygène qui donne du trioxyde de soufre. Dans un système particulier à température constante, lorsque l'équilibre est établi, la concentration de chacun des différents gaz est égale à 0,018 mol/L.
- /4 a) Ecris l'équation de la réaction décrite, l'expression de la constante d'équilibre K_c et calcule sa valeur:
- /4 b) Dans ce système particulier ci-dessus, si la quantité initiale introduite de trioxyde de soufre était de 0,002 mole dans un volume 500 mL, quelle était la concentration initiale en chacun des réactifs ?

Nom, prénom :

Equilibres qualitatifs et quantitatifs

5^e...

- /2 1. Que se passe-t-il au niveau a) microscopique et b) macroscopique dans un récipient contenant une réaction à l'équilibre ?
2. La préparation de l'acide sulfurique se fait en plusieurs étapes. Celle qui nous intéresse, la 1^{ère}, est la réaction d'oxydation du dioxyde de soufre par le dioxygène qui donne du trioxyde de soufre. Dans un système particulier à température constante, lorsque l'équilibre est établi, la concentration de chacun des différents gaz est égale à 0,016 mol/L.
- /4 a) Ecris l'équation de la réaction décrite, l'expression de la constante d'équilibre K_c et calcule sa valeur:
- /4 b) Dans ce système particulier ci-dessus, si la quantité initiale introduite de trioxyde de soufre était de 0,003 mole dans un volume 500 mL, quelle était la concentration initiale en chacun des réactifs ?