

Question

La pression partielle d'une espèce i dans un mélange est la contribution de la seule espèce i à la pression totale

A 25° C, on prépare un ballon de 1 L contenant du O₂(g) à une pression de 1 bar et un ballon contenant 1L N₂ (g) à une pression de 1 bar.

Quelles sont les pressions partielles de O₂ et N₂ lorsqu'on relie les 2 ballons à température constante.

1) pO₂ = 1 bar pN₂ = 1 bar

1) pO₂ = 1/2 bar pN₂ = 1 bar

2) pO₂ = 1 bar pN₂ = 1/2 bar

3) pO₂ = 1/2 bar pN₂ = 1/2 bar

Question

La pression partielle d'une espèce i dans un mélange est la contribution de la seule espèce i à la pression totale

A 25° C, on prépare un ballon de 1 L contenant du O₂(g) à une pression de 1 bar et un ballon contenant 1L N₂ (g) à une pression de 1 bar.

Quelles sont les pressions partielles de O₂ et N₂ lorsqu'on relie les 2 ballons à température constante.

1) pO₂ = 1 bar pN₂ = 1 bar

1) pO₂ = 1/2 bar pN₂ = 1 bar

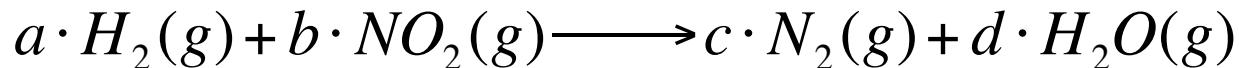
2) pO₂ = 1 bar pN₂ = 1/2 bar

3) pO₂ = 1/2 bar pN₂ = 1/2 bar

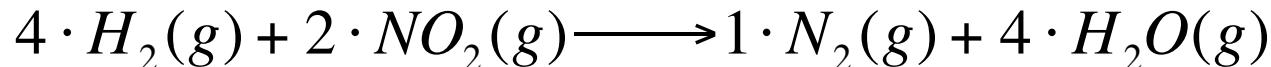
La pression totale pO₂ + pN₂ = 1bar

Question

Pour éliminer le gaz toxique NO_2 on le fait réagir avec de l'hydrogène en présence d'un catalyseur de Pt selon:



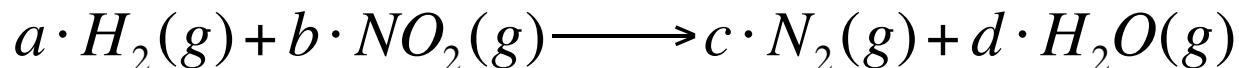
Combien de moles de H_2 faut-il pour éliminer une mole de NO_2 ?



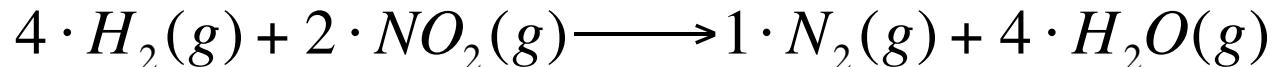
- A. 4
- B. 2
- C. 0.5
- D. 1

Question

Pour éliminer le gaz toxique NO_2 on le fait réagir avec de l'hydrogène en présence d'un catalyseur de Pt selon:



Combien de moles de H_2 faut-il pour éliminer une mole de NO_2 ?



A. 4

B. 2

C. 0.5

D. 1

Question

Quel est le degré d'oxydation du chrome dans $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$

- 1) +3
- 2) +6
- 3) +7
- 4) +8