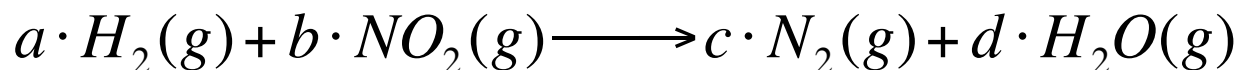
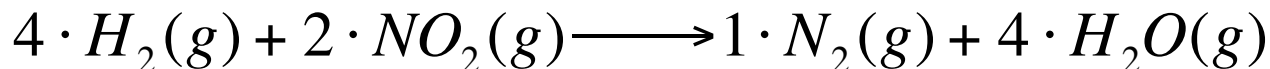


Question

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



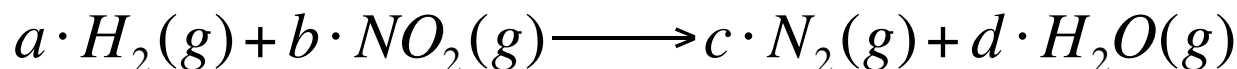
Combien de moles de H_2 faut-il pour éliminer une mole de NO_2 ?



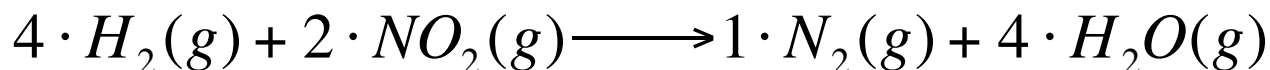
- A. 4
- B. 2
- C. 0.5
- D. 1

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 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
Considérer que le degré d'oxydation de l'oxygène est -2

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

Question

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

1) +3

2) +6

3) +7

$2 \times \text{DO}(\text{Cr}) + 7 \times \text{DO}(\text{O}) = -2$ (charge de l'ion)
or $\text{DO}(\text{O}) = -2$

4) +8

$$\text{DO}(\text{Cr}) = (-2 + 14) / 2 = 6$$

$$\begin{aligned}\text{Soit } \text{DO}(\text{Cr}) &= x \\ 2x - (7 \times 2) &= -2 \\ x &= 6\end{aligned}$$