Pour éliminer le gaz toxique NO<sub>2</sub> on le fait réagir avec de l'hydrogène en présence d'un catalyseur de Pt selon:

$$a \cdot H_2(g) + b \cdot NO_2(g) \longrightarrow c \cdot N_2(g) + d \cdot H_2O(g)$$

Combien de moles de H<sub>2</sub> faut-il pour éliminer une mole de NO<sub>2</sub> ?

$$4 \cdot H_2(g) + 2 \cdot NO_2(g) \longrightarrow 1 \cdot N_2(g) + 4 \cdot H_2O(g)$$

A. 4

B. 2

C. 0.5

D. 1

Pour éliminer le gaz toxique NO<sub>2</sub> on le fait réagir avec de l'hydrogène en présence d'un catalyseur de Pt selon:

$$a \cdot H_2(g) + b \cdot NO_2(g) \longrightarrow c \cdot N_2(g) + d \cdot H_2O(g)$$

Combien de moles de H<sub>2</sub> faut-il pour éliminer une mole de NO<sub>2</sub> ?

$$4 \cdot H_2(g) + 2 \cdot NO_2(g) \longrightarrow 1 \cdot N_2(g) + 4 \cdot H_2O(g)$$

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

Quel est le degré d'oxydation du chrome dans Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>2</sup>-Considérer que le degré d'oxydation de l'oxygène est -2

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

Quel est le degré d'oxydation du chrome dans Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>2</sup>-

$$1) +3$$

$$2) +6$$

$$3) + 7$$

$$4) + 8$$

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

$$DO(Cr) = (-2 + 14) / 2 = 6$$

Soit DO(Cr) = 
$$x$$
  
2x - (7 x 2) = -2  
x= 6