

Correction

Correction du 1^{er} EXERCICE:

1) a)

Equation de la réaction		$4 Al + 3CO_2 \rightarrow 2Al_2O_3 + 3C$			
états	avancement	Quantité de matière (en mol)			
Etat initial	0	8	9	0	0
Etat de transformation	x	$8 - 4x$	$9 - 3x$	$2x$	$3x$

b) Dans le cas où l'avancement $x=2mol$, les quantités de matière $n_{(Al)}$ d'aluminium et $n_{(CO_2)}$ de dioxyde de carbone restant sont:

$$n(Al)_{restant} = 8 - 4 \times 2 = 0mol$$

$$n(CO_2)_{restant} = 9 - 3 \times 2 = 3mol$$

c) Dans le cas où l'avancement $x=2mol$, déterminer les quantités de matière $n_{(Al)}$ d'aluminium et $n_{(CO_2)}$ de dioxyde de carbone qui ont réagi.

$$n(Al)_{réagit} = 4 \cdot x = 4 \times 2 = 8mol$$

$$n(CO_2)_{réagit} = 3x = 3 \times 2 = 6mol$$

d) En supposant que l'aluminium est limitant : $8 - 4x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = 2mol$

En supposant que CO_2 est limitant : $9 - 3x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = 3mol$

On a : $2mol < 3mol$ donc : $x_{max} = 2mol$ et c'est l'aluminium qui est le réactif limitant.

e) La valeur de l'avancement x ne pourra pas être supérieure à $2mol$, car $x_{max} = 2mol$

Correction du 2^{eme} EXERCICE:

1) a)

Equation de la réaction		$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$			
états	avancement	Quantité de matière (en mol)			
Etat initial	0	2	7	0	0
Etat de transformation	x	$2 - x$	$7 - 5x$	$3x$	$4x$

b) Dans le cas où l'avancement $x=1mol$, les quantités de matière $n(C_3H_8)$ et $n(O_2)$ restants.

$$n(C_3H_8)_{restant} = 2 - x = 2 - 1 = 1mol$$

$$n(O_2)_{restant} = 7 - 5x = 7 - 5 \times 1 = 2mol$$

c) Dans le cas où l'avancement $x=1mol$, déterminer les quantités de matière $n(C_3H_8)$ et $n(O_2)$ qui ont réagi.

$$n(C_3H_8)_{réagit} = x = 1mol$$

$$n(O_2)_{réagit} = 5x = 5 \times 1 = 5mol$$

d) En supposant que C_3H_8 est limitant : $2 - x_{\max} = 0 \Rightarrow x_{\max} = 2 \text{ mol}$

En supposant que O_2 est limitant : $7 - 5x_{\max} = 0 \Rightarrow x_{\max} = \frac{7}{5} = 1,4 \text{ mol}$

On a : $1,4 \text{ mol} < 2 \text{ mol}$ donc : $x_{\max} = 1,4 \text{ mol}$ et c'est O_2 qui est le réactif limitant.

e) Oui la valeur de l'avancement x pourra être supérieure à 1 mol , car $x_{\max} = 1,4 \text{ mol}$

g) le bilan de la réaction.

	$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$			
états	Quantité de matière (en mol)			
Etat de final	0,6	0	4,2	5,6

Correction du 3^{eme} EXERCICE :

1) Equation de la réaction : $2Al + 3S \rightarrow Al_2S_3$

Les coefficients stœchiométriques de la réaction sont : 2, 3, 1.

2) le tableau d'avancement de la réaction:

Equation de la réaction		$2Al$	+	$3S$	\rightarrow	Al_2S_3
états	avancement	Quantité de matière (en mol)				
Etat initial	0	0,08		0,09		0
Etat de transformation	x	$0,08 - 2x$		$0,09 - 3x$		x
Etat final	x_{\max}	$0,08 - 2x_{\max}$		$0,09 - 3x_{\max}$		x_{\max}

3) En supposant que l'aluminium est limitant : $0,08 - 2x_{\max} = 0 \Rightarrow x_{\max} = 0,04 \text{ mol}$

En supposant que le soufre est limitant : $0,09 - 3x_{\max} = 0 \Rightarrow x_{\max} = 0,03 \text{ mol}$

On a : $0,03 \text{ mol} < 0,04 \text{ mol}$ donc : $x_{\max} = 0,03 \text{ mol}$ et c'est le soufre qui est le réactif limitant.

4) bilan de la réaction:

$$n(Al)_{\text{finale}} = 0,08 - 2 \cdot x_{\max} = 0,08 - 2 \times 0,03 = 0,02 \text{ mol}$$

$$n(S)_{\text{finale}} = 0,09 - 3 \cdot x_{\max} = 0,09 - 3 \times 0,03 = 0 \text{ mol}$$

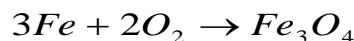
$$n(Al_2S_3)_{\text{finale}} = x_{\max} = 0,03 \text{ mol}$$

composition finale du mélange

Equation de la réaction		$2Al$	+	$3S$	\rightarrow	Al_2S_3
états	Quantité de matière (en mol)					
Etat final	0,02			0		0,03

CORRECTION DU 4^{eme} EXERCICE

1) équilibre de l'équation :



1) **Quantité de matière initiale de O_2 :**

$$n_i(O_2) = \frac{m(O_2)}{M(O_2)} = \frac{128}{16 \times 2} = 4 \text{ mol}$$

Quantité de matière initiale de Fe:

$$2) \quad n_i(Fe) = \frac{m(Fe)}{M(Fe)} = \frac{223,2}{55,8} = 4 \text{ mol}$$

3 Tableau d'avancement:

Equation de la réaction		$3Fe + 2O_2 \rightarrow Fe_3O_4$			
états	avancement	Quantité de matière (en mol)			
Etat initial		4	4		0
Etat de transformation		$4 - 3x$	$4 - 2x$		x
Etat final		$4 - 3x_{\max}$	$4 - 2x_{\max}$		x_{\max}

4) On suppose que Fe est limitant:

$$4 - 3x_{\max} = 0 \Rightarrow x_{\max} = \frac{4}{3} \text{ mol} \approx 1,3 \text{ mol}$$

On suppose que O₂ est limitant:

$$4 - 2x_{\max} = 0 \Rightarrow x_{\max} = \frac{4}{2} = 2 \text{ mol}$$

$$1,3 \text{ mol} < 2 \text{ mol} \quad \text{donc :} \quad x_{\max} = \frac{4}{3} \text{ mol} \approx 1,3 \text{ mol} \quad \text{et Fe est le réactif limitant.}$$

5) bilan de la matière à l'état final:

$$n(Fe)_{\text{finale}} = 4 - 3x_{\max} = 4 - 3 \times \frac{4}{3} = 0 \text{ mol}$$

$$n(O_2)_{\text{finale}} = 4 - 2x_{\max} = 4 - 2 \times \frac{4}{3} = \frac{4 \times 3 - 2 \times 4}{3} = \frac{3}{3} \text{ mol} \approx 1,3 \text{ mol}$$

$$n(Fe_3O_4)_{\text{finale}} = x_{\max} = \frac{4}{3} \text{ mol} \approx 1,3 \text{ mol}$$

Equation de la réaction		$3Fe + 2O_2 \rightarrow Fe_3O_4$			
Etat final		0 mol	$\approx 1,3 \text{ mol}$		$\approx 1,3 \text{ mol}$

la masse de O₂ : on a : $n_i(O_2)_f = \frac{m(O_2)_f}{M(O_2)} \Rightarrow m(O_2)_f = n_i(O_2)_f \times M(O_2) = \frac{3}{4} \times 32 \approx 24 \text{ g}$

6) La masse de Fe₃O₄ formée :

$$m(Fe_3O_4)_f = n(Fe_3O_4)_f \times M(Fe_3O_4) = \frac{4}{3} \times (3 \times 55,8 + 4 \times 16) = \frac{4}{3} \times 231,4 \approx 308,5 \text{ g}$$

7) Pour que le mélange initial soit stoichiométrique il faut que $\frac{n_i(Fe)}{3} = \frac{n_i(O_2)}{2}$

Or: $\frac{4}{3} \neq \frac{4}{2}$ Donc le mélange initial n'est pas stoichiométrique.

Autrement si le mélange était stoichiométrique, les deux réactifs seront limitants et disparaissent entièrement à la fin de la réaction.

Dans ce cas le mélange n'est pas stoichiométrique car il reste O₂ à la fin de la réaction et seul le fer a entièrement disparu, c'est-à-dire que O₂ est en excès.

5) Correction de EXERCICE n°5

1) équation de la réaction : $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$

2) a) $n(Al)_i = \frac{m}{M(Al)} = \frac{0,54}{27} = 0,02 \text{ mol}$

$$n(O_2)_i = \frac{V(O_2)}{V_M} = \frac{1,44}{24} = 0,06 \text{ mol}$$

b) tableau d'avancement:

Equation de la réaction		$4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$			
états	avancement	Quantité de matière (en mol)			
Etat initial	0	0,02	0,06		0
Etat de transformation	x	$0,02 - 4x$	$0,06 - 3x$		$2x$
Etat final	x_{\max}	$0,02 - 4x_{\max}$	$0,06 - 3x_{\max}$		$2x_{\max}$

En supposant que l'aluminium est limitant : $0,02 - 4x_{\max} = 0 \Rightarrow x_{\max} = 0,005\text{mol}$

En supposant que O_2 est limitant : $0,06 - 3x_{\max} \Rightarrow x_{\max} = 0,02\text{mol}$

On a : c) $0,005\text{mol} < 0,02\text{mol}$ donc : $x_{\max} = 0,005\text{mol}$ et c'est l'aluminium qui est le réactif limitant.

bilan de la réaction.

$$n(\text{Al})_{\text{finale}} = 0,02 - 4x_{\max} = 0,02 - 4 \times 0,005 = 0\text{ mol}$$

$$n(\text{O}_2)_{\text{finale}} = 0,06 - 3x_{\max} = 0,06 - 3 \times 0,005 = 0,045\text{mol}$$

$$n_1(\text{Al}_2\text{O}_3)_{\text{finale}} = 2x_{\max} = 2 \times 0,005 = 0,01\text{mol}$$

Equation de la réaction	4 Al	+	3 O_2	\rightarrow	$2 \text{ Al}_2\text{O}_3$
états	Quantité de matière (en mol)				
Etat final	0		0,045		0,01

à suivre

SBIRO Abdelkrim mail: sbiabdou@yahoo.fr

Pour toute observation contacter moi.