

EXERCICES

Chapitre C6 : La transformation chimique

Exercice 1 : Combustion du carbone

- 1 – Ecrire le bilan de la combustion du carbone.
- 2 – Traduire le bilan de cette combustion.
- 3 – Ecrire l'équation de réaction.
- 4 – Traduire l'équation de réaction.

Exercice 2 : Fabrication de l'ammoniac

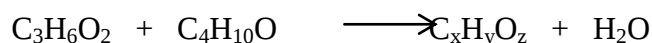
L'ammoniac (NH₃) est un corps important qui sert à fabriquer des engrais. Pour l'obtenir, on fait réagir du diazote (N₂) et du dihydrogène.

- 1 – Ecrire le bilan de la réaction qui permet de fabriquer de l'ammoniac.
- 2 – Ecrire l'équation-bilan de cette réaction.
- 3 – Traduire l'équation-bilan de cette réaction.

Exercice 3 : Monsieur Lavoisier en reste baba...

Le propionate d'isobutyle, de formule C_xH_yO_z, est un arôme à l'odeur de rhum.

La fabrication de cet arôme se fait selon l'équation de réaction suivante :



Déterminer la formule du propionate d'isobutyle. **On prendra soin de justifier.**

Exercice 4

Parmi les événements ci-dessous, rayer ceux qui ne correspondent pas à des réactions chimiques.

- Un glaçon fond dans un verre
- Des déchets sont incinérés
- On mélange du sel et du sucre en poudre
- l'extrémité d'une cigarette est incandescente

Exercices du livre : n° 15 p 78, n° 21 p 79