

FEUILLE D'EXERCICES – Ch.2 - LES COMBUSTIONSEQUILIBRER LES EQUATIONS DE COMBUSTIONMéthane :

CH_4	+	2 O_2	=	CO_2	+	$2 \text{ H}_2\text{O}$
C = 1				C = 1		
H = 4						H = $2 \times 2 = 4$
		O = $2 \times 2 = 4$		O = 2		O = 2

L 4

Ethane :

C_2H_6	+	$\frac{7}{2} \text{ O}_2$	=	2 CO_2	+	$3 \text{ H}_2\text{O}$
C = 2				C = 1×2		
H = 6						H = 2×3
		O = $2 \times \frac{7}{2} = 7$		O = $2 \times 2 = 4$		O = $3 \times 1 = 3$

L 7

Propane :

C_3H_8	+	5 O_2	=	3 CO_2	+	$4 \text{ H}_2\text{O}$
C = 3				C = $1 \times 3 = 3$		
H = 8						H = $2 \times 4 = 8$
		O = $2 \times 5 = 10$		O = $3 \times 2 = 6$		O = 4

L 10

Butane :

C_4H_{10}	+	$\frac{13}{2} \text{ O}_2$	=	4 CO_2	+	$5 \text{ H}_2\text{O}$
C = 4				C = $1 \times 4 = 4$		
H = 10						H = $2 \times 5 = 10$
		O = $2 \times \frac{13}{2} = 13$		O = $4 \times 2 = 8$		O = 5

L 13

Pentane :

C_5H_{12}	+	8 O_2	=	5 CO_2	+	$6 \text{ H}_2\text{O}$
C = 5				C = $1 \times 5 = 5$		
H = 12						H = $2 \times 6 = 12$
		O = $2 \times 8 = 16$		O = $5 \times 2 = 10$		O = 6

L 16

FEUILLE D'EXERCICES – Ch.2 -LES COMBUSTIONSHexane :

C_6H_{14}	+	$19\frac{1}{2} O_2$	=	$6 CO_2$	+	$7 H_2O$
C = 6				C = $1 \times 6 = 6$		
H = 14					H = $2 \times 7 = 14$	
		O = $2 \times 19\frac{1}{2} = 19$		O = $2 \times 6 = 12$		O = 7

L 19

Heptane :

C_7H_{16}	+	$11 O_2$	=	$7 CO_2$	+	$8 H_2O$
C = 7				C = $1 \times 7 = 7$		
H = 16					H = $2 \times 8 = 16$	
		O = $2 \times 11 = 22$		O = $2 \times 7 = 14$		O = $1 \times 8 = 8$

L 22

Octane :

C_8H_{18}	+	$25\frac{1}{2} O_2$	=	$8 CO_2$	+	$9 H_2O$
C = 8				C = $1 \times 8 = 8$		
H = 18					H = $2 \times 9 = 18$	
		O = $2 \times 25\frac{1}{2} = 25$		O = $2 \times 8 = 16$		O = 9

L 25

Ce document PDF gratuit à imprimer est issu de la page :

- [Exercices Secondaire 2 Physique - Chimie : Les combustions, un exemple de transformations chimiques - PDF à imprimer](#)

Le lien ci-dessous vous permet de télécharger cet exercice avec un énoncé vierge

- [Les combustions, un exemple de transformations chimiques - Exercices avec les corrections : Secondaire 2](#)

Découvrez d'autres exercices en : Secondaire 2 Physique - Chimie : Les combustions, un exemple de trans

- [Combustion du carbone - Activité expérimentale avec les corrections : Secondaire 2](#)
- [Combustion du butane - Activité expérimentale avec les corrections : Secondaire 2](#)

Les exercices des catégories suivantes pourraient également vous intéresser :

- [Exercices Secondaire 2 Physique - Chimie : Air et matière - PDF à imprimer](#)
- [Exercices Secondaire 2 Physique - Chimie : L'air - PDF à imprimer](#)
- [Exercices Secondaire 2 Physique - Chimie : L'électricité - PDF à imprimer](#)
- [Exercices Secondaire 2 Physique - Chimie : La lumière - PDF à imprimer](#)
- [Exercices Secondaire 2 Physique - Chimie : Actions, interactions et modélisations - PDF à imprimer](#)

Besoin d'approfondir en : Secondaire 2 Physique - Chimie : Les combustions, un exemple de transformation

- [Cours Secondaire 2 Physique - Chimie : Les combustions, un exemple de transformations chimiques](#)
- [Séquence / Fiche de prep Secondaire 2 Physique - Chimie : Les combustions, un exemple de transformations chimiques](#)