#### TRANSF 3: Fiche d'exercices

H:	<b>C</b> :	0:
0		

# $C_2H_6$ (éthane) + 3 $O_2 \rightarrow 2 CO_2 + 3 H_2O$

	Dessins des molécules présentes	Nombre d'atomes	Nombre d'atomes H	Nombre d'atomes C
Réactifs				
Produits				

Est ce que cette équation de réaction est équilibrée ? Quels sont tes arguments ? Traduire l'équation bilan par une phrase.

### $C_3H_8$ (propane) + 3 $O_2 \rightarrow 3$ $CO_2 + 4$ $H_2O$

	Dessins des molécules présentes	Nombre d'atomes	Nombre d'atomes <b>H</b>	Nombre d'atomes C
Réactifs				
Produits				

Est ce que cette équation de réaction est équilibrée ? Quels sont tes arguments ? Traduire l'équation bilan par une phrase.

### 2 CH<sub>4</sub> (méthane) + 4 O<sub>2</sub> $\rightarrow$ 2 CO<sub>2</sub> + 3 H<sub>2</sub>O

	Dessins des molécules présentes	Nombre d'atomes	Nombre d'atomes <b>H</b>	Nombre d'atomes C
Réactifs				
Produits				

Est ce que cette équation de réaction est équilibrée ? Quels sont tes arguments ? Traduire l'équation bilan par une phrase.

H:	C:	0:	CI:
0			

## $6 CO_2 + 2 H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 (glucose) + 4 O_2$

	Dessins des molécules présentes	Nombre d'atomes <b>O</b>	Nombre d'atomes <b>H</b>	Nombre d'atomes <b>C</b>
Réactifs				
Produits				

Est ce que cette équation de réaction est équilibrée ? Quels sont tes arguments ? Traduire l'équation bilan par une phrase :