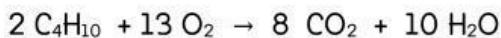


Nom :

Prénom :

### Exercice 1 : combustion du butane

Le butane ( $C_4H_{10}$ ) présent dans les bouteilles de camping gaz. L'équation de la combustion complète du butane est :



1. Déttailler la composition de la molécule de butane ( $C_4H_{10}$ ). La molécule de butane est formée de \_\_\_\_\_ et de \_\_\_\_\_
2. Nommer les réactifs de la réaction de combustion. le \_\_\_\_\_ et le d \_\_\_\_\_
3. Nommer les produits de cette réaction. le \_\_\_\_\_ et l' \_\_\_\_\_
4. Combien faut-il de molécules de dioxygène pour brûler 2 molécules de butane ? \_\_\_\_\_
5. Combien de molécules de dioxyde de carbone sont produites par la combustion de 2 molécules de butane ? \_\_\_\_\_
6. Traduire par une phrase l'équation chimique de la combustion du butane \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ molécules de \_\_\_\_\_ réagissent avec \_\_\_\_\_ molécules de \_\_\_\_\_ pour former \_\_\_\_\_ molécules de \_\_\_\_\_ et \_\_\_\_\_ molécules d' \_\_\_\_\_

### Exercice 2 :

Le mélange gazeux de deux volumes de dihydrogène avec un volume de dioxygène explose violemment en présence d'une flamme. Il se forme alors des molécules d'eau.

Compléter le bilan de cette réaction avec les noms de molécules, puis avec les formules des molécules.

