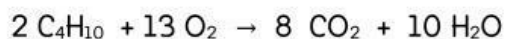


Nom :

Prénom :

Exercice 1 : combustion du butane

Le butane (C₄H₁₀) présent dans les bouteilles de camping gaz. L'équation de la combustion complète du butane est :



- Détailler la composition de la molécule de butane (C₄H₁₀). La molécule de butane est formée de _____ et de _____
- Nommer les réactifs de la réaction de combustion. le _____ et le d _____
- Nommer les produits de cette réaction. le _____ et l' _____
- Combien faut-il de molécules de dioxygène pour brûler 2 molécules de butane ? _____
- Combien de molécules de dioxyde de carbone sont produites par la combustion de 2 molécules de butane ? _____
- 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.

_____ + _____ → _____

_____ + _____ → _____