

ÉQUATION CHIMIQUE ANIMÉE



Dans un premier temps, observez les deux animations permettant de mieux comprendre le déroulement d'une réaction chimique. Une série de questions suivra concernant la combustion du butane.



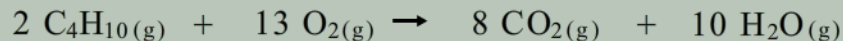
Le balancement d'une équation nous révèle les coefficients stœchiométriques ou les proportions dans lesquelles les substances réagissent.

Ainsi la combustion de deux (2) moles de butane nécessite la présence de treize (13) moles d'oxygène et la réaction entraîne la formation de huit (8) moles de dioxyde de carbone et dix (10) moles de vapeur d'eau.

Observez les deux animations suivantes distinguant une réaction complète et une réaction incomplète. Répondez ensuite correctement à six (6) des huit (8) questions suivantes à propos de cette réaction.

[Animation 1](#)

[Animation 2](#)



Appuyez ici pour démarrer la réaction.

