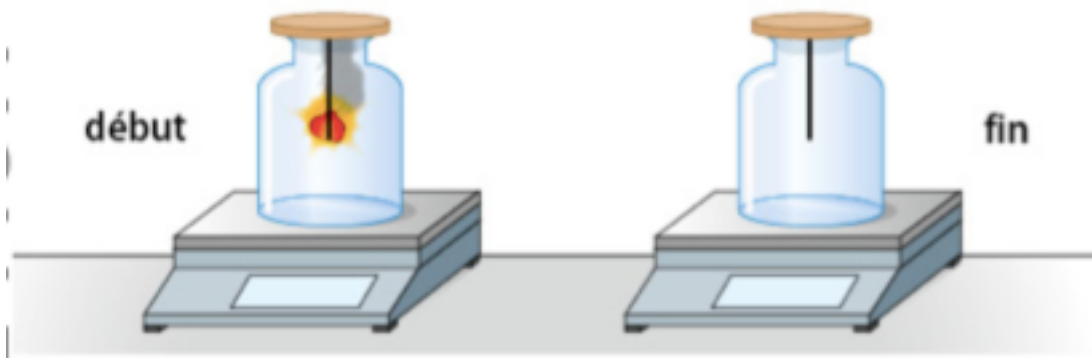


15 Combustion du charbon

On place un bout de charbon incandescent de 2 g dans un flacon de combustion rempli de dioxygène. On place le tout sur une balance et on appuie sur TARE.



Que va-t-on lire sur la balance au début et à la fin de la transformation chimique ?

Correction:

D'après le principe de Lavoisier, au cours d'une transformation chimique, la matière se conserve. Ainsi la masse des produits est identique à la masse des réactifs. On va lire la même valeur.