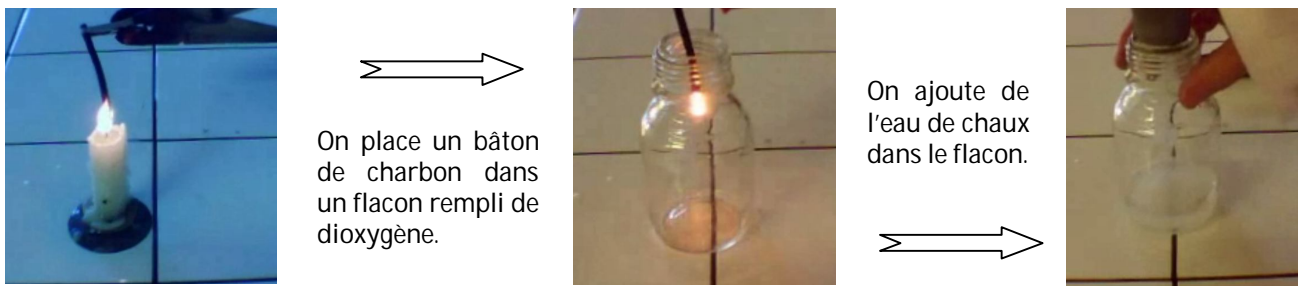
	EXERCICE DE REMÉDIATION chimie - 4^{ÈME}	
		4112c
Notion	Interprétation moléculaire des réactions chimiques	
Capacité	Traduire, décoder, coder	
Pré-requis / connaissances	La notion de molécule et de réaction chimique. L'eau de chaux se trouble en présence de dioxyde de carbone.	
Commentaires		

CORRIGE

Pour réaliser une combustion, on utilise comme réactif du charbon de formule C à l'état solide qui est allumé dans un milieu chargé en dioxygène gazeux de formule O₂.

On ajoute de l'eau de chaux à la fin de la combustion ; celle-ci se trouble et révèle la présence de dioxyde de carbone.



1-a) Donne le nom puis la formule des réactifs de la réaction de combustion.

Les réactifs sont le charbon (C) et le dioxygène (O₂).

b) Donne le nom et la formule du produit de la combustion.

Le produit est le dioxyde de carbone CO₂.

2-a) Ecrire le bilan de la réaction de la façon suivante : Nom du réactif1 +Nom du réactif 2 → Produit

Charbon + dioxygène → dioxyde de carbone

b) Réécrire le bilan de la réaction avec la formule des molécules.

$C + O_2 \rightarrow CO_2$