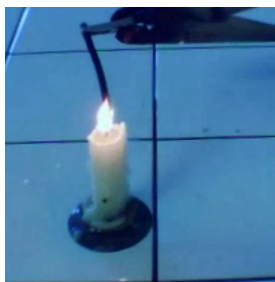
	EXERCICE DE REMÉDIATION chimie - 4^{ÈME}	
		4112
Notion	Interprétation moléculaire des réactions chimiques	
Capacité	Traduire, décoder, coder	
Pré-requis / connaissances	La notion de molécule et de réaction chimique. L'eau de chaux se trouble en présence de dioxyde de carbone.	
Commentaires		

ÉNONCÉ

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.



⇒

On place un bâton de charbon dans un flacon rempli de dioxygène.



On ajoute de l'eau de chaux dans le flacon.

⇒



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

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

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

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