

# PA-C4-LA COMBUSTION, UN AUTRE EXEMPLE DE TRANSFORMATION CHIMIQUE

## ● Consigne :

1-Emettre une hypothèse sur les réactifs et les produits de la transformation chimique ayant lieu dans le barbecue.

2-Rédiger un protocole expérimental composé d'une ou plusieurs expériences permettant de montrer les réactifs sont réactifs et que les produits sont les produits de la transformation chimique.

3-Ecrire l'équation bilan associé à la combustion du charbon (ensemble d'atomes de carbone).

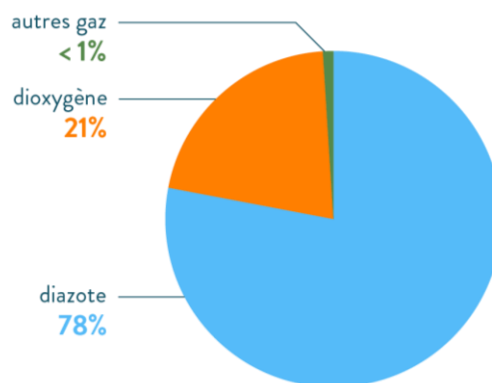
## ● Matériel mis à disposition :

Fusain (charbon), allumette, bouteille de dioxygène pur, bouteille d'air, bouteille de diazote pur, bocal, pince, bouteille de dioxyde de carbone pur, eau de chaux, verre à pied, béchers, tube à essai.

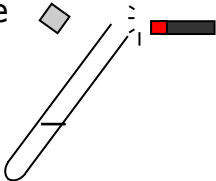
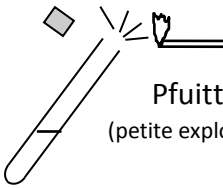
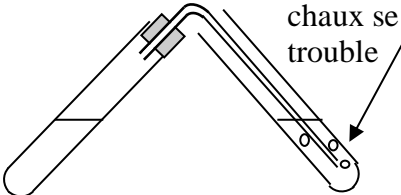
## ● Situation déclenchante :



**Document 1 : La composition de l'air**



**Document 2 : Test d'identification de gaz**

GAZ	Test de présence
DIOXYGENE O <sub>2</sub>	Ravive l'incandescence de la bûchette 
DIHYDROGENE H <sub>2</sub>	 Pfuitt ! (petite explosion)
DIOXYDE DE CARBONE CO <sub>2</sub>	 L'eau de chaux se trouble
EAU H <sub>2</sub> O	Test au sulfate de cuivre anhydre

**• Bilan de compétences personnel à compléter à la fin de l'activité**

Capacités / Compétences	Niveau de maîtrise		
	☺	☹	☹
J'ai réussi à identifier le problème de départ, la problématique			
J'ai su rédiger des hypothèses.			
J'ai su rédiger un protocole expérimental			
J'ai réussi à faire des schémas propres, lisibles et clairs.			
J'ai su interpréter les résultats des expériences ou de mes observations			
Je sais donner la définition d'un périphérique d'entrée, de sortie et d'entrée et de sortie.			
J'ai su rédiger correctement mon protocole en utilisant du vocabulaire scientifique.			