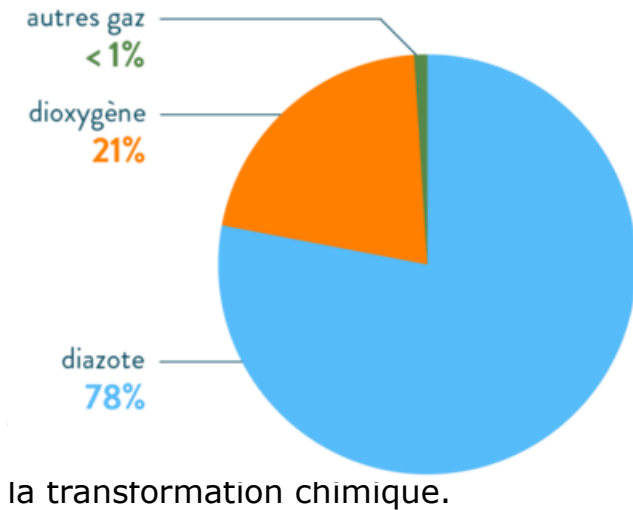


ON, UN AUTRE EXEMPLE IATION CHIMIQUE



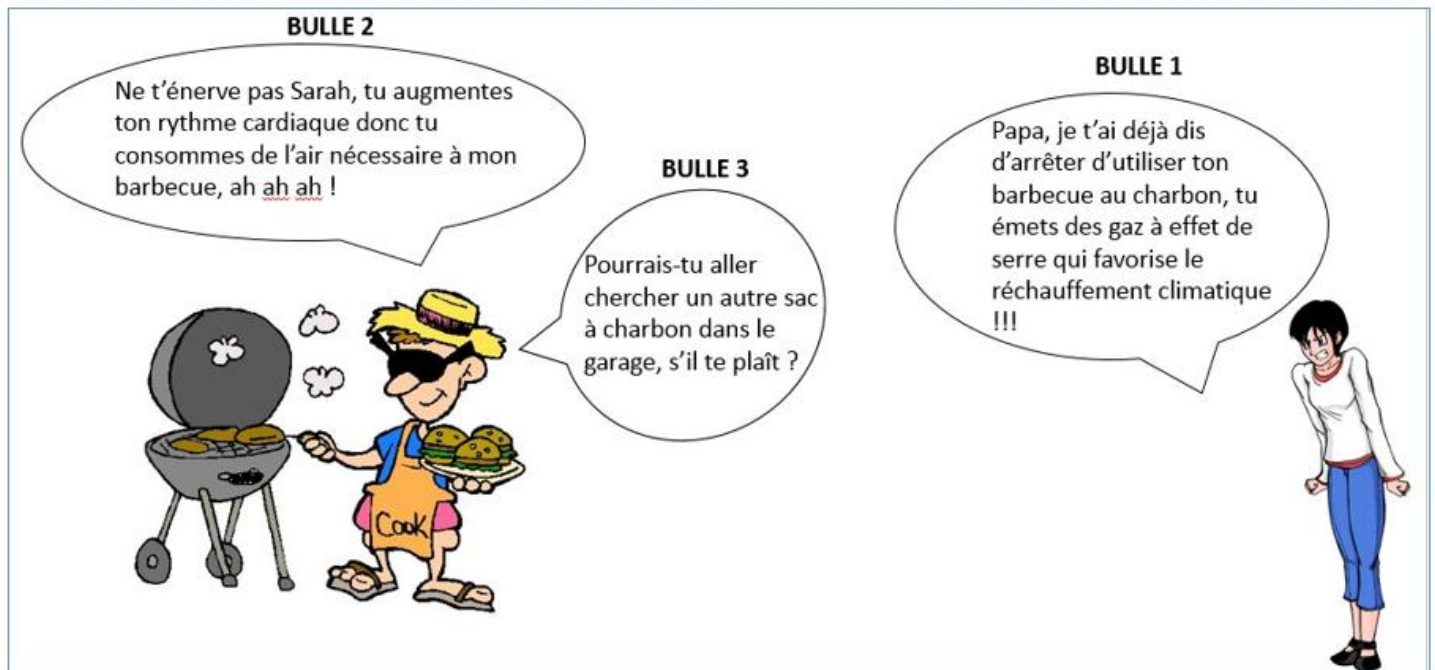
is et les produits de la transformation chimique

composé d'une ou plusieurs expériences
éactifs et que les produits sont les produits de

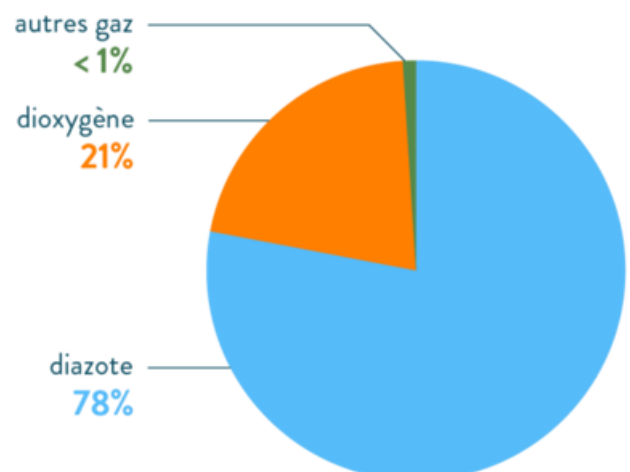
● Matériel mis à disposition :

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.

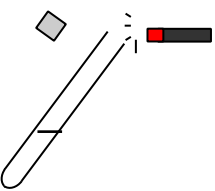
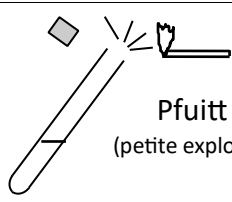
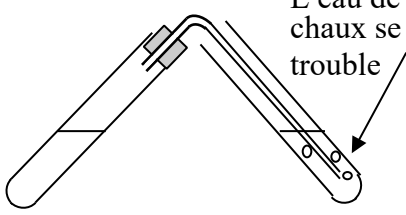
● Situation déclenchante :



Document 1 : La composition de l'air



Document 2 : Test d'identification de gaz

GAZ	Test de présence
DIOXYGENE O_2	Ravive l'incandescence de la bûchette 
DIHYDROGENE H_2	 Pfuitt ! (petite explosion)
DIOXYDE DE CARBONE CO_2	 L'eau de chaux se trouble
EAU H_2O	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.			