



# Une histoire de barbecue

Je sais utiliser la  
**proportionnalité** en chimie

# Rappels des consignes



- Je m'applique
- Je ne copie pas les questions
- Je présente **clairement** les calculs comme appris en mathématiques

# Question 1

J'écris la réaction chimique qui explique la combustion du carbone.

# Question 2

Le charbon utilisé pour le barbecue contient  
80% de carbone pur

Je recopie et complète le tableau ci-dessous

Masse de charbon de bois (en g)	Masse de carbone pur contenu (en g)
100	
1000	
2000	

# Question 3



Au cours d'un barbecue, 2kg de charbon ont été brûlés.

A l'aide du tableau, j'écris la masse de carbone pur brûlé.

## Question 4

Les chimistes ont calculé que 1 g de carbone pur, produit 4 g de dioxyde de carbone en brûlant dans l'air.

Je calcule la masse (m) de dioxyde de carbone rejeté par le barbecue

# Question 5



En cinquième, j'ai appris qu'un litre de dioxyde de carbone a pour masse environ 2g.

Je calcule le volume (V) de dioxyde de carbone rejeté par le barbecue

# Question 6



En utilisant les résultats précédents, j'en déduis la raison pour laquelle **un barbecue ne s'utilise pas dans un local fermé.**

Je n'oublie pas d'utiliser la conjonction **donc.**



