

## Exercice 4

40 OTN2

(CREA)

2/4

a - glucose + dioxygène  $\rightarrow$  eau + dioxyde de carbone

b - le glucose : combustible

le dioxygène : comburant

c - lors d'un effort de la chaleur est libérée par la combustion du glucose, ce qui produit une élévation de température

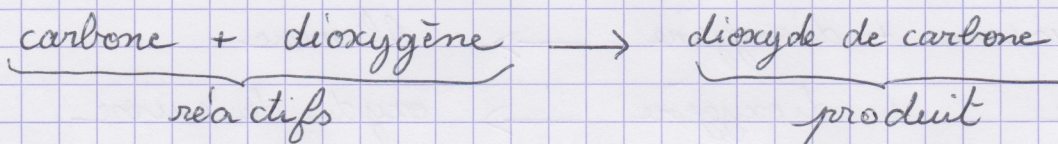
## Exercice 1 p69

Une combustion nécessite la présence simultanée d'un combustible et d'un comburant. Lorsqu'une bougie brûle dans l'air, le comburant est le dioxygène de l'air.

La combustion de carbone est une transformation chimique.

Au cours d'une transformation chimique, certains corps appelés réactifs disparaissent, tandis que de nouveaux corps appelés produits apparaissent

Le bilan de cette transformation s'écrit



La flèche va des réactifs vers le produit, elle se lit "donne". Le "+" signifie "réagit avec".

Le trouble de l'eau de chaux est dû à un précipité de carbonate de calcium.

Un précipité est constitué de particules solides en suspension dans un liquide que l'on met en évidence par décantation ou par filtration. Un précipité peut être coloré.