

# Les transformations de la matière

A. Voici deux nouvelles situations.

☐ **Observe**-les.

☐ **Réponds** aux questions.

1)



☐ **Entoure** la bonne proposition.

Il s'agit d'une transformation physique.

Il s'agit d'une transformation chimique.

☐ **Explique** pourquoi.

.....

.....

.....

.....

2)



☐ **Entoure** la bonne proposition.

Il s'agit d'une transformation physique.

Il s'agit d'une transformation chimique.

☐ **Explique** pourquoi.

.....

.....

.....

.....

- B. ☐ **Explique** ce changement d'état.  
☐ **Décris** de quelle transformation il s'agit.

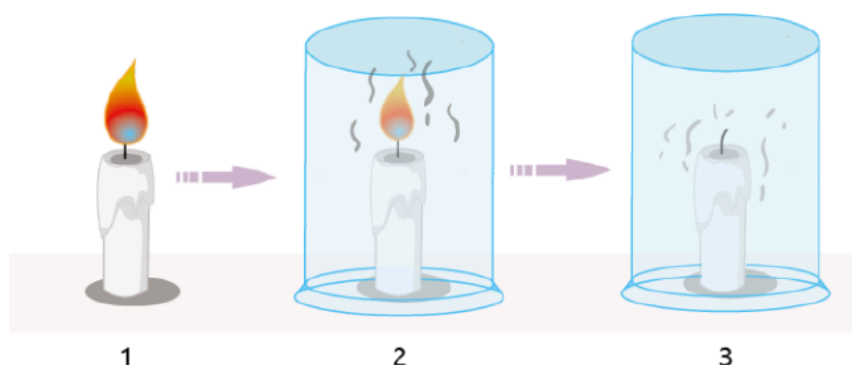


.....

.....

.....

- C. ☐ **Numérote** les étapes de l'expérience dans l'ordre chronologique.



N° de l'étape	Description de l'étape
	Lorsque le verre est placé sur la bougie, celle-ci termine de consommer l' $O_2$ qui l'entoure, mais lorsqu'il n'y en a plus la flamme s'éteint.
	La flamme consomme l'oxygène ( $O_2$ ) qui se trouve autour d'elle.
	Cette combustion libère du $CO_2$ et de l'eau, et transforme l'énergie chimique en énergie thermique.

D. ☐ **Indique** si la proposition est vraie ou fausse.

- La combustion est un phénomène chimique. ....
- La cuisson est un phénomène physique. ....
- Le changement d'état de l'eau est un phénomène chimique. ....
- Toutes les combustions sont des phénomènes chimiques. ....
- Lors d'une transformation chimique, la nature de la matière se transforme. ....
- Une combustion dégage principalement de l'eau, du dioxyde de carbone et de la chaleur. ....
- Un glaçon qui fond change d'état et de nature.  
.....
- Un phénomène chimique est irréversible. ....

E. ☐ **Relie** chaque début de phrase à la fin correcte.

Un phénomène physique est...

• ...ne se transforme pas.

Un phénomène chimique est...

• ...réversible.

Dans un phénomène physique, la  
matière...

• ...irréversible.

Dans un phénomène chimique, la  
matière...

• ...se transforme.