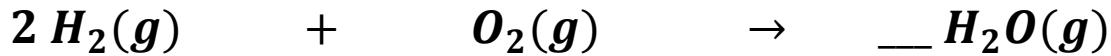


## Objectifs :

*Vérifier la conservation de la masse dans une équation chimique**Expliquer l'acidification des océans*

Réaction de formation de l'eau à partir de l'hydrogène et de l'oxygène :

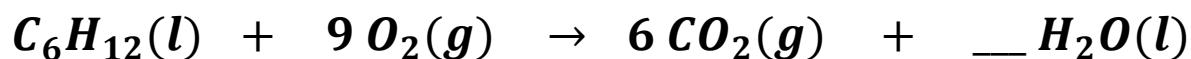
Indiquer le nombre de molécule d'eau nécessaire pour que la réaction chimique soit équilibrée.



	Réactif	Produit
Hydrogène (H)		
Oxygène (O)		

Réaction de combustion du cyclohexane ( $\text{C}_6\text{H}_{12}$ ) dans l'oxygène :

Indiquer le nombre de molécule d'eau nécessaire pour que la réaction chimique soit équilibrée.



	Réactif	Produit
Carbone (C)		
Hydrogène (H)		
Oxygène (O)		

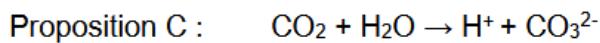
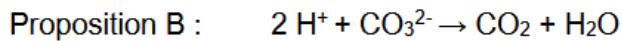
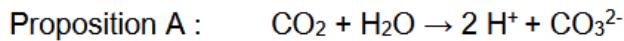
## DNB 2024

### Question 1 : (6 points)

La fabrication d'un smartphone produit du dioxyde de carbone qui a un impact climatique, dont l'acidification des océans.

Le dioxyde de carbone se dissout dans l'eau lors d'une transformation chimique.

**1a-** Indiquer laquelle des équations de réaction ajustées modélise la dissolution du dioxyde de carbone dans l'eau. Justifier.



**1b-** Nommer le matériel utilisé pour mesurer une valeur du pH de l'eau de mer par deux méthodes expérimentales différentes.

**1c-** Expliquer pourquoi la dissolution du dioxyde de carbone dans l'eau provoque une acidification des océans.