

Electrolyse de l'eau

1 – Quelques molécules à reconnaître

Dans le tableau ci-dessous, nommer chacun des 10 corps étudiés et écrire leur formule moléculaire.

2 – Mettre en évidence le dioxygène

Explique par une phrase ou un schéma comment on peut mettre en évidence la présence de dioxygène.

.....

.....

.....

.....

Schéma :

3 – Mettre en évidence le dihydrogène

Explique par une phrase ou un schéma comment on peut mettre en évidence la présence de dihydrogène.

.....

.....

.....

.....

Schéma :

4 –Ecrire et équilibrer une équation de réaction chimique

Exemple : la combustion de l'acétylène

*Au siècle dernier, les rues des villes étaient éclairées par des lampes à gaz.
Certaines de ces lampes fonctionnaient à l'aide d'un gaz appelé acétylène.*

*L'acétylène brûle dans le l'air avec une flamme très lumineuse.
Sa combustion donne de l'eau et du dioxyde de carbone.*

Schéma

1) Dessine le modèle moléculaire de la molécule d'acétylène.

Quelle est sa composition en atomes ?

.....
.....

Dans le tableau ci-dessous :

2) Complète la ligne 1 par le nom des réactifs et des produits.

3) Dans la ligne 2, représente les modèles moléculaires de ces corps.

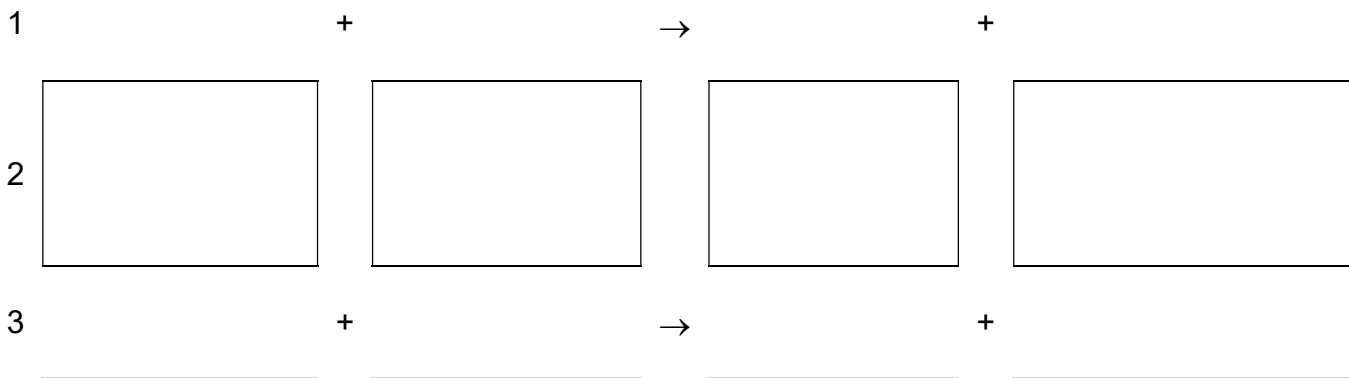
4) Ligne 3, écris la formule moléculaire correspondant à chaque modèle que tu viens de représenter.

5) Dans une réaction chimique il y a conservation des atomes.

Equilibre cette équation :

- en ajoutant les molécules nécessaires (ligne2).

- en plaçant les coefficients qui conviennent (ligne3).



Pour équilibrer l'équation de réaction, tu pourras utiliser le tableau ci-dessous.

Réactifs	Atomes	Produits
	C	
	H	
	O	