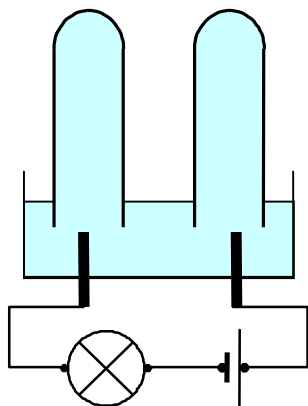


Electrolyse de l'eau

TP 1 - Electrolyse

On réalise l'électrolyse de l'eau :

2^{ème} schéma



Le liquide étant de l'eau pure, le courant passe-t-il dans le circuit ?

.....
Ajouter de la soude, quel changement cela apporte-t-il ?

.....
Qu'observe-t-on au bout de quelques minutes ?

Le montrer sur un deuxième schéma en écrivant en légende le maximum de renseignements (nature du liquide, signe des bornes du générateur, nom des électrodes, volume des gaz apparus, etc.).

.....
.....

TP 2 – Identification des produits

Gaz de la cathode

Quelle est la nature de ce gaz ? Comment peut-on identifier ce gaz ?

.....
.....

Gaz de l'anode

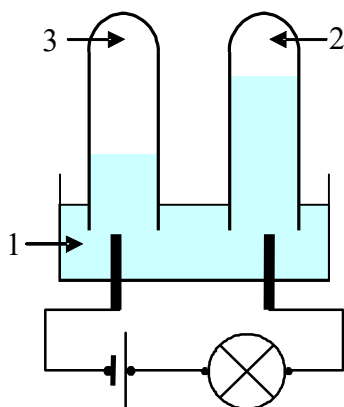
Quelle est la nature de ce gaz ? Comment peut-on identifier ce gaz ?

.....
.....

Comparer les volumes de gaz recueillis à l'anode et à la cathode

.....

TP 3 à 6 : Equation de réaction



Lors de cette réaction :

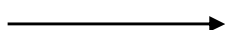
Quel est le réactif ❶
(corps présent en début
d'expérience)

Quels sont les produits ❷ & ❸ (corps formés)?

❶

❷

❸



2 volumes de

1 volume d'

.....
La molécule d'eau est donc constituée de 2 atomes du corps ❷ et d'un atome du corps ❸.

Quelle sera sa formule moléculaire ?

Dans la ligne 1 du tableau ci-dessous, dessine les modèles moléculaires du réactif et des produits.

Dans la ligne 2, écris les formules moléculaires.

Enfin, équilibre l'équation en plaçant les coefficients qui conviennent (ligne3).

Tu pourras utiliser le tableau pour ajuster les coefficients.

	Réactif		Produits
1			
2		→	
3		→	

Tableau

Réactif	Atomes	Produits

TP :	1	2	3	4	5	6
Notation :	3 pts	6 pts	2 pts	4 pts	3 pts	4 pts