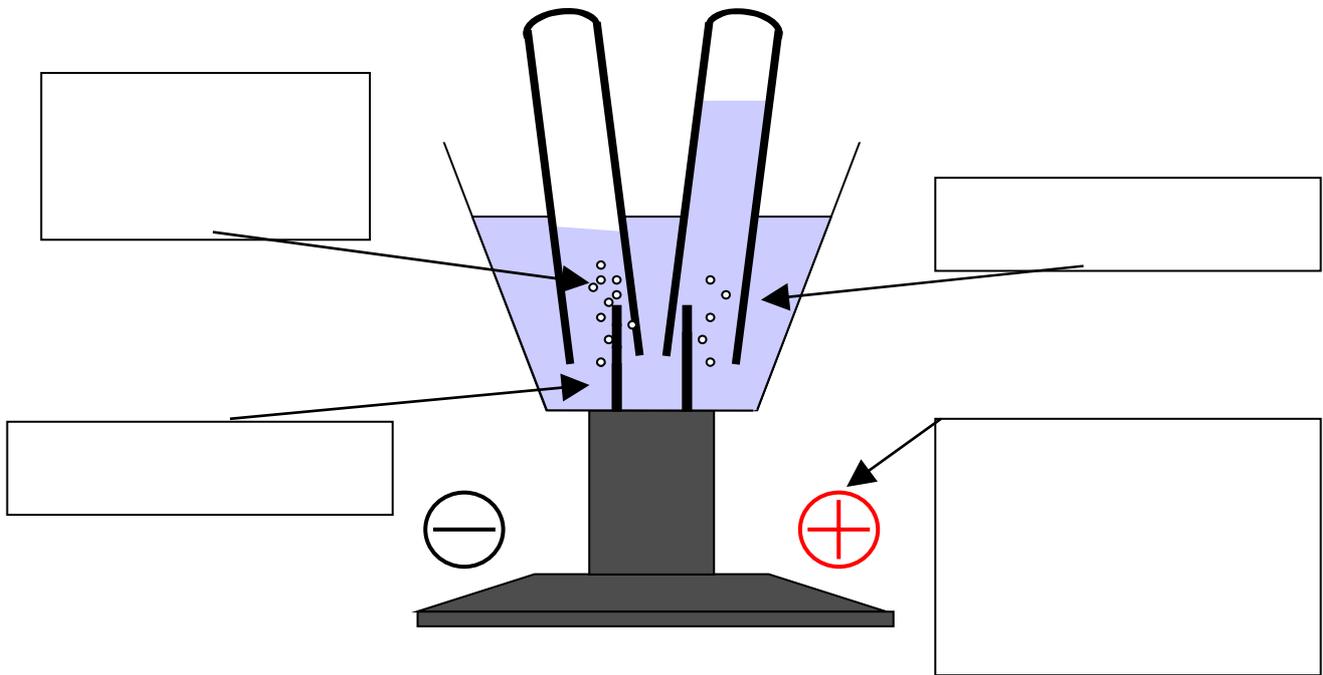


Nom :	Électrolyse de l'eau	Date :
Prénom :		Classe :

1) Remplir la légende suivante:



2) Identification du dégagement gazeux à l'électrode négative:

3) Identification du dégagement gazeux à l'électrode positive:

4) Ecrire l'équation bilan de cette réaction:

5) On se demande quel volume de dihydrogène et de dioxygène peut se former si 3,6g d'eau se transforme en dihydrogène et en dioxygène, pour cela répondre aux questions suivantes:

- a) Calculer le nombre de moles d'eau contenus dans 3,6 g d'eau.
- b) Calculer le nombre de moles de dihydrogène et de dioxygène qui se forment.
- c) Calculer le volume de dihydrogène et de dioxygène qui se forment; et comparer ces valeurs.
- d) Calculer la masse de dihydrogène et de dioxygène qui se forment; et additionner ces valeurs.