

NOM :

SECTION :



CRAQUAGE DE L'EAU



OBJECTIF En utilisant la pile à combustible (électrolyseur) du kit DIY La voiture du futur, vous pourrez :

- ♦ Identifier l'hydrogène et l'oxygène lorsque les molécules se détachent l'une de l'autre en utilisant le kit scientifique DIY La voiture du futur;
- ♦ Mesurer le rapport entre l'oxygène et l'hydrogène dans l'eau ;
- ♦ Analyser l'efficacité de l'hydrogène comme source d'énergie

Qu'est-ce que l'hydrogène ?

Qui utilise l'hydrogène ?

Décrivez une méthode de production d'hydrogène :

Suivez les instructions fournies dans la présentation sur le craquage de l'eau et/ou regardez la vidéo pour des instructions plus spécifiques. Pendant que vous faites l'expérience, vérifiez les deux seringues et observez comment ils se remplissent de gaz.

Répondez aux questions suivantes :

Qu'est-ce qu'un électrolyseur ?

Laquelle des deux seringues s'est déplacée le plus rapidement vers 20 ml ?

De quel côté l'hydrogène est-il sorti ? Pourquoi ?

Expliquez pourquoi l'oxygène est allé du côté opposé :

PRENDRE DES NOTES
PENDANT QUE
L'ENSEIGNANT FAIT SA
PRÉSENTATION



NOM :

SECTION :



CRAQUAGE DE L'EAU



Comparez la quantité d'hydrogène produite à la quantité d'oxygène produite.



Divisez la quantité d'hydrogène par deux. Vous devriez obtenir la quantité d'oxygène.

FORMULE :

$$\frac{? \text{ ml d'hydrogène}}{2} = ? \text{ ml d'oxygène}$$

Rapport
hydrogène/oxygène :

$$\frac{\text{ml d'hydrogène}}{2} = \text{ } \text{ ml d'oxygène}$$

Qu'est-ce que cela signifie ?

C'est de là que l'eau tire son nom (ou sa formule chimique) : _____ .

Rappelez-vous que nous avons utilisé de l'eau distillée pure. Cela signifie que les composants de l'eau pure sont : _____ et _____ .

Que pouvons-nous faire avec l'hydrogène et l'oxygène ?



LEÇON 3