



Synthèse de l'eau

APPLICATIONS

Activité d'application

Recopie la bonne réponse parmi les propositions suivantes:

On réalise l'électrolyse de l'eau. Il se dégage du dihydrogène et du dioxygène aux électrodes.

1- le volume du dihydrogène obtenu est:

- a) le double du volume du dioxygène ;
- b) égal au volume du dioxygène ;
- c) la moitié du volume du dioxygène.

2- Le dioxygène est un gaz qui:

- a) trouble l'eau de chaux;
- b) rallume une bûchette présentant un point incandescent;
- c) brûle en émettant un bruit.

3- Le dihydrogène se dégage:

- a) à la cathode ;
- b) à l'anode;
- c) aux deux électrodes.

Activité d'application

Recopie le numéro correspondant à chacune des affirmations ci-dessous et écris V si l'affirmation est vraie ou F si elle est fausse.

1- L'électrolyse de l'eau est une réaction chimique.

2- L'eau et le dioxyde de carbone sont les produits de l'électrolyse de l'eau.

Au cours de l'électrolyse de l'eau, de l'eau disparaît tandis que se forment du dioxygène et du dihydrogène.

Activité d'application

Au cours d'une séance de travaux pratiques, un élève provoque une explosion d'un mélange de dihydrogène et de dioxygène pour obtenir de l'eau.

1. Nomme cette réaction chimique.
2. Ecris l'équation bilan de cette réaction chimique