

Détermine :

1. Le Volume V_1 de dioxygène ayant réagi
2. Le volume V_2 du gaz restant

Activité 6

Au cours d'une électrolyse de l'eau, Yao recueille 80 cm^3 de gaz à l'électrode reliée à la borne négative du générateur.

- 1- Donne le nom de cette électrode.
- 2- 2-1. Nomme le gaz recueilli à cette électrode.
2-2. Comment identifie-t-on ce gaz ?
- 3- 3-1. Donne le nom du gaz recueilli à l'autre électrode.
3-2. Comment identifie-t-on ce gaz ?
- 4- Ecris l'équation-bilan de cette réaction.

Activité 7

Lors de l'électrolyse de l'eau, le gaz obtenu à la cathode est du, son volume est fois plus que le volume de..... recueilli à l'anode. Au cours de cette expérience augmente la conductibilité électrique de l'eau.

L'électrolyse et la synthèse de l'eau sont des Une réaction chimique est traduite symboliquement par une, celle-ci doit être

Activité 8

On mélange dans les conditions habituelles dans un eudiomètre 120 cm^3 de gaz qu'on peut recueillir à l'électrode d'entrée du courant et 60 cm^3 de gaz à l'autre électrode lors d'une électrolyse de l'eau.

Après passage d'une étincelle et retour aux conditions initiales, on observe la buée sur les parois internes de l'eudiomètre.

- 1- Donne la nature de chacun des gaz.
- 2- Donne le nom de la réaction chimique qui a lieu.
- 3- Ecris l'équation-bilan de cette réaction.
- 4- Indique la nature et le volume du gaz nécessaire à mettre dans l'eudiomètre pour former de l'eau.
- 5- Détermine la nature et le volume du gaz restant dans l'eudiomètre.

Activité 9

On réalise l'électrolyse de l'eau en utilisant une source de courant continu.

- 1) Fais le schéma de l'expérience.
- 2) Ecris l'équation de la réaction.
- 3) On recueille à la cathode 16 cm^3 de gaz
 - 3.1- Donne son nom ; puis dis comment peut-on l'identifier ?
 - 3.2- Détermine le volume de gaz recueilli à l'anode. Donne son nom.