

Je retiens l'essentiel

Compléter le texte à trous à partir des mots suivants :

1. molécule, atomes, duet, octet, hydrogène, deux électrons, noyau, célibataires, atomes, 8, molécules.
2. nom, nombre, symbole, indice, nombre.
3. ions, perdu, gagné.
4. précipitation, précipité, réactif.
5. conduire, déplacement, positifs.

1. Une est un assemblage d'..... . Cet assemblage ne se fait pas au hasard puisqu'elle doit respecter des règles appelées règle du et règle de l'..... .

La règle du duet : L'..... cherche à posséder autour de son (couche externe). Pour y parvenir, l'hydrogène se lie avec d'autres atomes pour mettre en commun leurs électrons et ainsi former des molécules.

La règle de l'octet : les cherchent à posséder électrons autour de leur noyau (couche externe). Pour y parvenir, les atomes se lient entre eux pour mettre en commun leurs électrons célibataires et ainsi former des

2. La formule chimique d'une molécule indique le et le d'atomes la constituant.

Elle est constituée du de chaque atome qui entre dans sa composition. On place ensuite en (en bas à droite de chacun de ces symboles), un qui correspond au nombre d'atomes de cet élément.

H₂O : 1 atome d'oxygène et 2 atomes d'hydrogène.

3. Une solution qui contient des est une solution ionique.

Un ion est un atome qui a ou un ou plusieurs électrons.

4. Pour mettre en évidence la présence d'ions on réalise des tests de Ce test est positif quand les ions forment un en présence d'un adapté.

Les solutions doivent contenir des ions pour l'électricité.

Les solutions qui ne contiennent que des molécules ne sont pas conductrices.

Dans les solutions aqueuses, le courant électrique est dû à un d'ions.

Les ions se déplacent dans le sens du courant (vers la borne -) et les ions négatifs dans le sens contraire (vers la borne +).

Carte mentale : de haut en bas et de gauche à droite :

Anions – gain – cations – perte.