

Chimie

Voici de quoi un peu travailler en chimie pendant ce confinement.

Écris la formule de la molécule qui se compose des éléments suivants (attention, donne toutes les solutions, certains éléments ont plusieurs valences).

1. H et O
2. H et Br
3. Na et Cl
4. Fe et SO_4
5. Pb et Cl
6. Zn et NO_2
7. Al et PO_4
8. H et S
9. Pb et Cl
10. K et O
11. C et Cl
12. Cu et Br
13. Na et OH
14. H et SO_3
15. Fe et PO_4
16. Al et O
17. Ag et CO_3
18. Mg et NO_2
19. Hg et PO_3
20. Ba et OH

Maintenant que tu sais écrire correctement une molécule, le but de l'exercice est de pouvoir donner son NOM, c'est ce qu'on appelle la Nomenclature.

Il est important de pouvoir reconnaître la nature des composés.

Les métaux sont représentés par le symbole M, les non-métaux par X, l'oxygène par O, les groupements particuliers par XO et l'hydrogène par H.

Le nom des composés se lit toujours de droite à gauche.

Lis attentivement les pages 30,31 et 32 de ton cours de chimie.

- A. Les oxydes métalliques: M O
- B. Les oxydes acides: X O et X X toujours avec un préfixe
- C. Les hydroxydes: M OH
- D. Les acides: H X et H XO
- E. Les sels: M X et M XO

Si on reprend les exercices du haut:

1. H_2O c'est de l'eau
2. HBr il y a du H et un X c'est (acide bromhydrique) ou bromure d'hydrogène.
10. K_2O il y a du M et du O c'est de l'oxyde de potassium.
11. CCl_4 il y a du X et du X c'est du tétrachlorure de carbone.
17. $AgCO_3$ il y a du M et du XO c'est du carbonate d'argent.
- 20 $Ba(OH)_2$ il y a du M et du OH c'est de l'hydroxyde de baryum.

A toi de trouver le nom des 14 autres molécules.