

Les Composés

Monday, October 26, 2020 9:26 AM

1. Composés Ioniques: - un métal et un non-métal
- le métal transfère un ou plus e^- au non-métal et $-$ et $+$ s'attirent
 $[Na]^+ [F]^- \rightarrow NaF$

2. Composés Covalents: 2 non-métaux qui partagent les électrons.

Pour nommer les composés covalents

- on utilise les préfixes
- l'ordre change encore

ex. (Br_2O_6) hexaoxyde de dibrome

1. Écris le 2^{ème} élément et change la terminaison oxyde
2. Ajoute le préfixe hexa
3. Écris "de"
4. Écris le 1^{ère} élément brome
5. Ajoute le préfixe (sauf si c'est mono) di
hexaoxyde de dibrome

Ex. (N_2Cl_4) tétrachlorure de diazote
↑ terminaison ↑ élément est

Ex. (N_2O)

terminaison

élément est écrit normalement

Ex. (S_3P_5)

pentaposphore de trisoufre

Ex. Cl_2Br_2 dibromure de dichlore

Ex. CO_2 dioxyde de carbone

↑
pas le mono pour le 2eme.

Ex. CO monoxyde de carbone

Écris la formule

a) dicarbure de trifluor F_3C_2

b) trioxyde de pentabrome Br_5O_3

Composé	Ionique ou covalent?	Nom
1. N_2P_4	covalent	tétraphosphore de diazote

1. N_2F_4	covalent		tétraphosphure de diazote
2. Na_2O	ionique	pas de préfixes!	oxyde de sodium
3. $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$	ionique		nitrite de calcium
4. Cl_3N_4	covalent		tétranitride de trichlore
5. PbI_4	ionique		iodure de plomb <u>IV</u>
6. FBr_4	covalent		tétabromure de fluor
7. $\overset{2}{\text{Cu}} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{Cu}(\text{OH})_2 \end{matrix}$	ionique		hydroxyde de cuivre <u>II</u>
8. $\overset{3}{\text{Sc}} \begin{matrix} \text{HSO}_4 \\ \text{Sc}(\text{HSO}_4)_3 \end{matrix}$	ionique		bisulfate de scandium
9. CF_3	covalent		trifluorure de carbone