**Comment nommer les composés covalents (Formule 🡺. Nom)**

|  |  |
| --- | --- |
| **Prefixes** | |
| 1 | mono |
| 2 | di |
| 3 | tri |
| 4 | tetra |
| 5 | penta |
| 6 | hexa |
| 7 | hepta |
| 8 | octa |
| 9 | nona |
| 10 | deca |

(préfixe) + nom de l'élément 2 (ure ou changement de la terminaison) de (Préfixe)+nom de l'élément 1

\*\*\*Le deuxième élément dans la formule est le premier qui est nommé.

Ex. P2O5



Ex. CS2



**Comment nommer les composés covalents (Formule 🡺. Nom)**

|  |  |
| --- | --- |
| **Prefixes** | |
| 1 | mono |
| 2 | di |
| 3 | tri |
| 4 | tetra |
| 5 | penta |
| 6 | hexa |
| 7 | hepta |
| 8 | octa |
| 9 | nona |
| 10 | deca |

(préfixe) + nom de l'élément 2 (ure ou changement de la terminaison) de (Préfixe)+nom de l'élément 1

\*\*\*Le deuxième élément dans la formule est le premier qui est nommé.

Ex. P2O5

Ex. CS2

**Nom 🡺 Formule.**

La règle est inversée : le premier élément dans le nom devient le deuxième dans la formule

Ex. octahydrure de tricarbon



Ex. tetrafluorure de soufre



**Si vous avez seulement un du premier élément dans la formule du composé, vous n’écrivez pas de préfixe pour cet élément.**

Ex : CBr4



Ex :ClF5



**Nom 🡺 Formule.**

La règle est inversée : le premier élément dans le nom devient le deuxième dans la formule

Ex. octahydrure de tricarbon

Ex. tetrafluorure de soufre

**Si vous avez seulement un du premier élément dans la formule du composé, vous n’écrivez pas de préfixe pour cet élément.**

Ex : CBr4

Ex :ClF5