Fiche de nomenclature – les composés moléculaires

Sciences 9e

1. Écris le nom de chacun des composés ci-dessous. Utilise des préfixes pour indiquer le nombre d’atomes de chaque élément présent dans le composé moléculaire.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 atome : mono | 3 atomes : tri | 5 atomes : penta | 7 atomes : hepta | 9 atomes : nona |
| 2 atomes : di | 4 atomes : tétra | 6 atomes : hexa | 8 atomes : octa | 10 atomes : déca |

|  |  |
| --- | --- |
| 1) BrCl3 |  |
| 2) BN |  |
| 3) N2O3 |  |
| 4) NI3 |  |
| 5) SF6 |  |
| 6) XeF4 |  |
| 7) PCl3 |  |
| 8) CH4 |  |
| 9) PCl5 |  |
| 10) P2O5 |  |
| 11) S2Cl2 |  |
| 12) ICl2 |  |
| 13) NH3 |  |
| 14) P4O10 |  |
| 15) H2O |  |
| 16) OF2 |  |

1. Écris la formule de chacun des composés ci-dessous. Utilise des indices pour indiquer le nombre d’atomes de chaque élément de la formule.

|  |  |
| --- | --- |
| 1) monoxyde de chlore |  |
| 2) hexachlorure de soufre |  |
| 3) monoxyde de diazote |  |
| 4) trifluorure d’azote |  |
| 5) tétrachlorure de soufre |  |
| 6) trioxyde de xénon |  |
| 7) dioxyde de carbone |  |
| 8) trichlorure de bore |  |
| 9) pentaoxyde de diphosphore |  |
| 10) trichlorure de phosphore |  |
| 11) dioxyde de soufre |  |
| 12) pentafluorure de brome |  |
| 13) dichlorure de disoufre |  |
| 14) trifluorure de bore |  |
| 15) décaoxyde de tétraarsenic |  |
| 16) tétrachlorure de silicone |  |

