**Science 9e année Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ classe : \_\_\_\_\_**

**Pratique Sc9.1.3 : Nommer les composés binaires**

**I. Composés ioniques**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| a. Li2O | L’ oxyde de lithium | n. K2O |  |
| b. CsCl |  | o. RbI |  |
| c. MgS |  | p. Mg3N2 |  |
| d. CaBr2 |  | q. Ca3P2 |  |
| e. BaI2 |  | r. Al2S3 |  |
| f. KH |  | s. Ag2O |  |
| g. Na2S |  | t. NaH |  |
| h. AlN |  | u. CaO |  |
| i. AgF |  | v. Na2S |  |
| j. ZnO |  | w. LiI |  |
| k. CdI2 |  | x. CdS |  |
| l. BaS |  | y. ZnCl2 |  |
| m. LiCl |  | z. CsI |  |

**II. Composés covalents**

|  |  |
| --- | --- |
| Formule | Nom |
| a. N2F6 | L’hexafluorure de diazote |
| b. CO2 |  |
| c. SiF4 |  |
| d. CBr4 |  |
| e. NCl3 |  |
| f. P2S3 |  |
| g. CO |  |
| h. NO2 |  |
| i. SF2 |  |
| j. PF5 |  |
| k. SO2 |  |
| l. NO |  |
| m. CBr4 |  |
| n. P2O5 |  |

III. **Composés ioniques et covalents**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Formule | Ionique ou covalent? | Nom |
| a. P2O5 |  |  |
| b. NH3 |  |  |
| c. SiO2 |  |  |
| d. GaCl3 |  |  |
| e. CoBr2 |  |  |
| f. B2H2 |  |  |
| g. CO |  |  |
| h. P4 |  |  |

**IV. En sens inverse – passer du nom à la formule!**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Nom | Ionique ou covalent? | Formule |
| a. Le trioxyde de diazote |  |  |
| c. Le décahydrure de tétracarbone |  |  |
| d. le trifluorure de phosphore |  |  |
| e. le diazote |  |  |
| f. Le tétrafluorure de silicium |  |  |
| g. le trihydrure de bore |  |  |
| h. l’iodure de potassium |  |  |
| i. le chlorure de magnésium |  |  |