**SCI 10 Chimie Jour 17 Nommer les composés ioniques et covalents**

Pour les questions suivantes, déterminez si le compose est ionique ou covalent et nommer / écrire la formule appropriée. *\*N’oubliez pas d’ajouter les charges pour les métaux de transition!*

* **IONIQUE: + et – (métal + non-métal)**, terminaison –ure, charge doit être zéro
* **COVALENT: - et – (non-métal + non-métal)**, préfixes

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  | **Ionique (I) ou Covalent (C)** | **Nom** |  |  | **Ionique (I) ou Covalent (C)** | **Formule** |
|  | Na2CO3 | I | Carbonate de sodium | 14. | trioxyde de diazote | C | N2O3 |
|  | P2O5 |  |  | 15. | azote |  |  |
|  | NH3 | C | ammoniaque | 16. | méthane\* | C | CH4 |
|  | FeSO4 |  |  | 17. | Acetate de lithium |  |  |
|  | SiO2 |  |  | 18. | Trifluorure de phosphore |  |  |
|  | GaCl3 |  |  | 19. | Oxyde de vanadium (V) |  |  |
|  | CoBr2 |  |  | 20. | Hydroxyde d’aluminium |  |  |
|  | B2H4 |  |  | 21. | Sulfure de zinc |  |  |
|  | CO |  |  | 22. | Tétraflourure de silicium |  |  |
|  | O2 (g) |  |  | 23. | Phosphate d’argent |  |  |
|  | H3PO4 (aq) |  |  | 24. | Acide chlorhydrique |  |  |
|  | HF (aq) |  |  | 25. | Acide acétique |  |  |
|  | Ca(OH)2 (aq) |  |  | 26. | Hydroxyde de béryllium |  |  |