Comment est-ce qu’on détermine si un composé est ionique ou covalent?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |
| --- | --- |
| **Les Règles Pour Nommer les Composés** | |
| Les Composés Ioniques | Les Composées Covalents |
|  |  |

**Complétez le tableau qui suit**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Formule Chimique** | **Ionique ou Covalent** | **Nom de composé** |
| 1 | NH4Cl |  |  |
| 2 |  |  | sulfure de potassium |
| 3 | CI4 |  |  |
| 4 |  |  | oxyde de calcium |
| 5 |  |  | chlorure d’ammonium |
| 6 | Li3N |  |  |
| 7 | Mg(OH)2 |  |  |
| 8 |  |  | oxyde de zinc |
| 9 | CuNO3 |  |  |
| 10 |  |  | dichlorure d’oxygène |
| 11 | CuCl |  |  |
| 12 | FeCl2 |  |  |
| 13 |  |  | tetrabromure de carbone |
| 14 |  |  | chromate d’aluminium |