**Sciences 9 – Ch.3 Nom: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Les composés ionique et covalent**

Complète le tableau suivant.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Formule | Ionique ou Covalent | Nom |
| NaCl |  |  |
| CO2 |  |  |
| AlF3 |  |  |
| N2O5 |  |  |
| P2O5 |  |  |
| N2O4 |  |  |
| SO2 |  |  |
| IF5 |  |  |
| P2S3 |  |  |
| SF6 |  |  |
| B2H6 |  |  |
| H2S |  |  |
|  |  | Tétrabromure de dibore |
|  |  | Chlorure de potassium |
|  |  | Fluorure de sodium |
|  |  | Tribromure de nitrogen |
| CaCl2 |  |  |
| CO |  |  |
| SiO2 |  |  |
| KO2 |  |  |
| SF4 |  |  |
| Al2O3 |  |  |
| AsF5 |  |  |
| NO2 |  |  |
| CaBr2 |  |  |
|  |  | Chlorure de fer |
|  |  | Monoxide de tétranitrogen |
|  |  | Dihydrogénure d’oxyde |
|  |  | Bromure de lithium |
| NO3 |  |  |
| NO |  |  |

Réponses:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Formule | Ionique ou Covalent | Nom |
| NaCl | I | Chlorure de Sodium |
| CO2 | C | Dioxyde de carbone |
| AlF3 | I | Flourure d’Aluminum |
| N2O5 | C | Pentaoxyde de dinitrogène |
| P2O5 | C | Pentaoxyde de diphosphore |
| N2O4 | C | Tétraoxyde de dinitrogène |
| SO2 | C | Dioxyde de soufre |
| IF5 | C | Pentafluoryde d’iode |
| P2S3 | C | Trisulfyde de diphosphore |
| SF6 | C | Hexafluoryde de soufre |
| B2H6 | C | Hexahydroyde de dibore |
| H2S | C | Soufyde de dihydrogène |
| B2Br4 | C | Tétrabromure de dibore |
| KCl | I | Chlorure de potassium |
| NaF | I | Fluorure de sodium |
| NBr3 | C | Tribromure de nitrogène |
| CaCl2 | I | Chlorure de calcium |
| CO | C | Monoxyde de carbone |
| SiO2 | C | Dioxyde de silicium |
| KO2 | I | Oxyde de potassium |
| SF4 | C | Tetrafluoryde de soufre |
| Al2O3 | I | Oxyde d’aluminum |
| AsF5 | C | Pentafluoryde d’arsenic |
| NO2 | C | Dioxyde de nitrogène |
| CaBr2 | I | Bromure de Calcium |
| FeCl | I | Chlorure de fer |
| N4O | C | Monoxide de tétranitrogen |
| H2O | C | Dihydrogénure d’oxyde |
| LiBr | I | Bromure de lithium |
| NO3 | C | Trioxyde de nitrogène |
| NO | C | Monoxyde de nitrogène |