Nom

Date

Sciences naturelles 9

**Le nom chimique et l’équation chimique**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Les paires d’éléments | Les formes ioniques | La formule chimique | L’équation chimique | Le nom chimique du composé |
| Magnésium et chlore | Mg2+ et Cl- | MgCl2 | Mg2+ + 2Cl- ↔ MgCl2 | Chlorure de magnésium |
|  | Ca2+ et Br- |  |  |  |
| Lithium et azote |  |  |  |  |
|  |  |  |  | Sulfure de magnésium |
|  |  | CaO |  |  |
|  |  |  | Na+ + I- ↔ NaI |  |
|  |  | CaI2 |  |  |
|  | Al3+ et P3- |  |  |  |
| Béryllium et brome |  |  |  |  |
|  |  |  |  | Chlorure de calcium |
|  |  |  | Be2+ + O2- → BeO |  |
|  |  |  |  | Séléniure de béryllium |
|  |  | K2Se |  |  |
|  | Sr2+ et Cl- |  |  |  |
|  |  |  | K+ + Cl- → KCl |  |
| Strontium et oxygène |  |  |  |  |
| Rubidium et iode |  |  |  |  |