Nom

Date

Sciences naturelles 9

**Les métaux multivalents**

Remplissez le tableau suivant. N’oubliez pas les chiffres romains.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Les ions | L’équation chimique | Le nom chimique composé |
| *Exemple*  Cu2+ et Cl- | Cu2+ + 2Cl- ↔ CaCl2 | Chlorure de cuivre (II) |
| Fe2+ et O2- |  |  |
|  |  | Fluorure de chrome (II) |
| Pb4+ et O2- |  |  |
|  |  | Iodure de plomb (II) |
|  | Cu+ + I- ↔ CuI |  |
| Cu2+ et S2- |  |  |
|  | 2Cu+ + O2- ↔ Cu2O |  |
|  |  | Sulfure de Manganèse (II) |
| Co2+ et F- |  |  |
|  | 2Co3+ + 3O2- ↔ Co2O3 |  |
|  |  | Nitrure d’aluminium |
| Mn3+ et O2- |  |  |
|  |  | Oxyde de Manganèse (II) |
| Ti4+ et O2- |  |  |
| Ti2+ et O2- |  |  |
|  |  | Oxyde de vanadium (V) |