Nom

Date

Sciences naturelles 9

**Les ions polyatomiques**

Remplissez le tableau suivant. N’oubliez pas les parenthèses.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Les ions | L’équation chimique | Le nom chimique composé |
| *Exemple*  Ca2+ et CH3COO- | Ca2+ + 2CH3COO- ↔ Ca(CH3COO)2 | Acétate de sodium |
| K+ et CrO42- |  |  |
|  |  | Nitrate d’aluminium |
| Ca2+ et SO42- |  |  |
|  |  | Hydroxyde de sodium |
|  | NH4+ + NO3- ↔ NH4NO3 |  |
| K+ et HCO3- |  |  |
|  | K+ + ClO3- ↔ KClO3 |  |
|  |  | Permanganate de potassium |
| Ca2+ et HCO3- |  |  |
|  | 2NH4+ + Cr2O72- ↔ (NH4)2Cr2O7 |  |
|  |  | Nitrate d’aluminium |
| Al3+ et SO42- |  |  |
|  |  | Nitrate de magnésium |
| NH4+ et CH3COO- |  |  |
| K+ et ClO- |  |  |
|  |  | Sulfate de magnésium |