Fiche de nomenclature – les composés ioniques

Sciences 9e

1. Écris le nom et la formule des composés ioniques pour chaque paire d’élément suivants :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Paire d’élément** | **Nom** | **Formule** |
| a) argent ***et*** iode |  |  |
| b) magnésium ***et*** oxygène |  |  |
| c) magnésium ***et*** brome |  |  |
| d) calcium ***et*** azote |  |  |
| e) zinc ***et*** sélénium |  |  |
| f) sodium ***et*** soufre |  |  |
| g) baryum ***et*** phosphore |  |  |
| h) aluminium ***et*** fluor |  |  |
| i) potassium ***et*** chlore |  |  |
| j) argent ***et*** oxygène |  |  |

1. À partir des formules suivantes, écris le nom des composés.

|  |  |
| --- | --- |
| **Formule** | **Nom** |
| a) MgCl2 |  |
| b) Ag3N |  |
| c) CsF |  |
| d) CdO |  |
| e) MgBr2 |  |
| f) Al2O3 |  |
| g) NaI |  |
| h) K2S |  |
| i) BaS |  |
| j) Li3P |  |