Corrigé - 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 | iodure d’argent | AgI |
| b) magnésium ***et*** oxygène | oxyde de magnésium | MgO |
| c) magnésium ***et*** brome | bromure de magnésium | MgBr2 |
| d) calcium ***et*** azote | nitrure de calcium | Ca3N2 |
| e) zinc ***et*** sélénium | séléniure de zinc | ZnSe |
| f) sodium ***et*** soufre | sulfure de sodium | Na2S |
| g) baryum ***et*** phosphore | phosphure de baryum | Ba3P2 |
| h) aluminium ***et*** fluor | fluorure d’aluminium | AlF3 |
| i) potassium ***et*** chlore | chlorure de potassium | KCl |
| j) argent ***et*** oxygène | oxyde d’argent | Ag2O |

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

|  |  |
| --- | --- |
| **Formule** | **Nom** |
| a) MgCl2 | chlorure de magnésium |
| b) Ag3N | nitrure d’argent |
| c) CsF | fluorure de césium |
| d) CdO | oxyde de cadmium |
| e) MgBr2 | bromure de magnésium |
| f) Al2O3 | oxyde d’aluminium |
| g) NaI | iodure de sodium |
| h) K2S | sulfure de potassium |
| i) BaS | sulfure de baryum |
| j) Li3P | phosphure de lithium |