

Complétez le tableau suivant

| Nom | Formule | Ionique ou Covalent? |
|------------------------|---|----------------------|
| chlorure de sodium | NaCl | ionique |
| oxyde de magnésium | MgO | ionique |
| iodure de lithium | $\overset{+1}{\text{Li}}\overset{-1}{\text{I}} = \text{LiI}$ | ionique |
| dioxyde de carbone | CO ₂ | covalent |
| hydroxyde de strontium | $\overset{+2}{\text{Sr}}\overset{-1}{\text{OH}} \rightarrow \text{Sr}(\text{OH})_2$ | ionique |
| sulfure de potassium | K ₂ S | ionique |
| bromure de cuivre(II) | $\overset{+2}{\text{Cu}}\overset{-1}{\text{Br}}_2$ | ionique |
| trioxyde de soufre | SO ₃ | covalent |
| phosphate de baryum | Ba(PO ₄) ₂ | ionique |
| hydroxyde d'aluminium | $\overset{+3}{\text{Al}}\overset{-1}{\text{OH}}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$ | ionique |
| difluorure d'oxygène | OF ₂ | covalent |
| cyanure d'ammonium | NH ₄ CN | ionique |
| nitrate de fer(III) | $\overset{+3}{\text{Fe}}\overset{-1}{\text{NO}_3}_3$ | ionique |
| sulfate d'or(III) | $\overset{+3}{\text{Au}}\overset{-2}{\text{SO}_4} \rightarrow \text{Au}_2(\text{SO}_4)_3$ | ionique |
| carbonate de fer(II) | $\overset{+2}{\text{Fe}}\overset{-2}{\text{CO}_3} \rightarrow \text{FeCO}_3$ | ionique |
| tetraiodure de carbone | CI ₄ | covalent |
| iodure de fer(III) | $\overset{+3}{\text{Fe}}\overset{-1}{\text{I}}_3$ | ionique |
| trioxyde de diazote | N ₂ O ₃ | covalent |