

ANNEXE 8 : Exercice – Les composés binaires à liaisons ioniques

Nom : _____

Date : _____

PARTIE A : Donne la formule chimique des composés binaires à liaisons ioniques suivants.

- | | |
|----------------------------|---|
| 1. chlorure de sodium | $\begin{matrix} + & -1 \\ \text{Na} & \text{Cl} \end{matrix}$ |
| 2. oxyde de magnésium | $\begin{matrix} -2 & +2 \\ \text{Mg} & \text{O} \end{matrix}$ |
| 3. sulfure de potassium | $\begin{matrix} -2 & +1 \\ \text{K}_2 & \text{S} \end{matrix}$ |
| 4. iodure de lithium | $\begin{matrix} -1 & +1 \\ \text{Li} & \text{I} \end{matrix}$ |
| 5. oxyde de cuivre (I) | $\begin{matrix} -2 & +1 \\ \text{Cu}_2 & \text{O} \end{matrix}$ |
| 6. fluorure de calcium | $\begin{matrix} - & +2 \\ \text{Ca} & \text{F}_2 \end{matrix}$ |
| 7. chlorure de plomb (IV) | $\begin{matrix} - & +4 \\ \text{Pb} & \text{Cl}_4 \end{matrix}$ |
| 8. nitrure de titane (III) | $\begin{matrix} 3- & 3+ \\ \text{Ti} & \text{N} \end{matrix}$ |
| 9. sulfure de cuivre (II) | $\begin{matrix} 2- & 2+ \\ \text{Cu} & \text{S} \end{matrix}$ |
| 10. bromure de mercure (I) | $\begin{matrix} - & + \\ \text{Hg} & \text{Br} \end{matrix}$ |

PARTIE B : Nomme les composés binaires à liaisons ioniques suivants.

- | | |
|----------------------------|--------------------------|
| 1. CaCl_2 | chlorure de calcium |
| 2. Fe_2O_3 | oxyde de fer (III) |
| 3. AgI | iodure d'argent |
| 4. Li_2Se | sélénure de lithium |
| 5. NaF | fluorure de sodium |
| 6. PbS | sulfure de plomb (II) |
| 7. CaO | oxyde de calcium |
| 8. BeBr_2 | bromure de béryllium |
| 9. Cr_3N_2 | nitrure de chromium (II) |
| 10. K_3As | arséniure de potassium |

