



Nom: Clé  
Div: \_\_\_\_\_ Date: \_\_\_\_\_

## Les Composés Ioniques

**A : Écris le nom des composés suivants:**

- |   |  |
|---|--|
| 1) KBr –<br>bromure de potassium                | 9) $\text{Ca}_2\text{C}$ –<br>carbure de calcium     |
| 2) LiCl –<br>chlorure de lithium                | 10) RbF –<br>fluorure de rubidium                    |
| 3) $\text{CaCl}_2$ –<br>chlorure de calcium     | 11) CsI –<br>iodure de césium                        |
| 4) KI –<br>iodure potassium                     | 12) $\text{Ba}_3\text{P}_2$ –<br>phosphure de baryum |
| 5) CaO –<br>oxyde de calcium                    | 13) SrS –<br>sulfure de strontium                    |
| 6) $\text{Na}_2\text{S}$ –<br>sulfure de sodium | 14) BeO –<br>oxyde de béryllium                      |
| 7) FeO –<br>oxyde de fer(II)                    | 15) NaCl –<br>chlorure de sodium                     |
| 8) ZnS –<br>sulfure de zinc                     |  |

**B : Écris la FORMULE des composés suivants :**

- |   |   |
|---|---|
| 1. chlorure de magnésium<br>$\text{MgCl}_2$     | 6. sulfure de cadmium<br>$\text{CdS}$           |
| 2. iodure de sodium<br>$\text{NaI}$             | 7. nitride de zinc<br>$\text{Zn}_3\text{N}_2$   |
| 3. oxyde d'aluminium<br>$\text{Al}_2\text{O}_3$ | 8. chlorure de scandium<br>$\text{ScCl}_3$      |
| 4. hydruure de potassium<br>$\text{KH}$         | 9. bromure de béryllium<br>$\text{BeBr}_2$      |
| 5. oxyde d'argent<br>$\text{Ag}_2\text{O}$      | 10. carbure de lithium<br>$\text{Li}_4\text{C}$ |



Nom: \_\_\_\_\_

Div: \_\_\_\_\_ Date: \_\_\_\_\_

## Les Composés Ioniques

Nommez les composés suivants!

1.  $K_2O$

oxyde de potassium

2.  $NaClO_3$

chlorate de sodium

3.  $Mg_3N_2$

nitruure de magnésium

4.  $Sc(OH)_3$

hydroxyde de scandium

5.  $Li_2SO_4$

sulphate de lithium

6.  $Cu(ClO_2)_2$

chlorite de cuivre (II)

7.  $Ag_3PO_4$

phosphate d'argent

8.  $(NH_4)_2S$

sulfure d'ammonium

9.  $Cd(MnO_4)_2$

permanganate  
permanganate de cadmium

10.  $(NH_4)_2Cr_2O_7$

dichromate d'ammonium

