



Nom: \_\_\_\_\_  
Block: \_\_\_\_\_ Date: \_\_\_\_\_

## Les Composés Ioniques

A : Écris le nom des composés suivants:

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

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

1. chlorure de magnésium



6. sulfure de cadmium



2. iodure de sodium



7. nitrure de zinc



3. oxyde d'aluminium



8. chlorure de scandium



4. hydruure de potassium



9. bromure de béryllium



5. oxyde d'argent



10. carbure de lithium

