

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

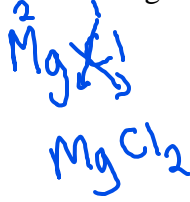
## Les Composés Ioniques

A : Écris le nom des composés suivants:

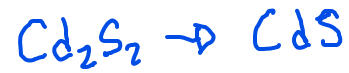
- |  |   |
|--|---|
| 1) $\text{KBr}$ – bromure de potassium       | 9) $\text{Ca}_2\text{C}$ – carbure de calcium     |
| 2) $\text{LiCl}$ – chlorure de lithium       | 10) $\text{RbF}$ – fluorure de rubidium           |
| 3) $\text{CaCl}_2$ – chlorure de calcium     | 11) $\text{CsI}$ – iodure de césium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

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

1. chlorure de magnésium



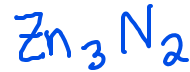
6. sulfure de cadmium



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

