

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

## Les Composés Ioniques

*Nommez les composés suivants:*

- 1)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  \_\_\_\_\_
- 2)  $\text{NaOH}$  \_\_\_\_\_
- 3)  $\text{MgBr}_2$  \_\_\_\_\_
- 4)  $\text{KCl}$  \_\_\_\_\_
- 5)  $\text{FeCl}_2$  \_\_\_\_\_
- 6)  $\text{FeCl}_3$  \_\_\_\_\_
- 7)  $\text{Zn}(\text{OH})_2$  \_\_\_\_\_
- 8)  $\text{BeSO}_4$  \_\_\_\_\_
- 9)  $\text{CrF}_2$  \_\_\_\_\_
- 10)  $\text{Al}_2\text{S}_3$  \_\_\_\_\_

*Trouvez les formules pour les composés suivants :*

- 1) phosphure de sodium \_\_\_\_\_
- 2) nitrate de magnésium \_\_\_\_\_
- 3) sulfite de fer (II) \_\_\_\_\_
- 4) phosphate de calcium \_\_\_\_\_
- 5) sulfate d'ammonium \_\_\_\_\_
- 6) cyanure d'argent \_\_\_\_\_
- 7) sulfure d'aluminium \_\_\_\_\_
- 8) chlorure de béryllium \_\_\_\_\_
- 9) bisulfite de cuivre (I) \_\_\_\_\_
- 10) oxyde de fer (III) \_\_\_\_\_