

Nom : _____

Révision – chapitre 3

1. Indique si les composés suivants sont ioniques ou covalent

- | | | | | | |
|--------------------------------------|-------|-----------------------------------|-------|--|-------|
| a. NaBr | _____ | f. K ₃ N | _____ | k. Na ₂ CO ₃ | _____ |
| b. P ₂ O ₅ | _____ | g. SO ₂ | _____ | l. Ca ₃ (PO ₄) ₂ | _____ |
| c. FePO ₄ | _____ | h. ZnCl ₂ | _____ | m. B ₆ Si | _____ |
| d. Ti(SO ₄) ₂ | _____ | i. Fe ₃ N ₂ | _____ | n. N ₂ O ₃ | _____ |
| e. Cu ₂ S | _____ | j. OH ⁻ | _____ | o. NH ₄ ⁺ | _____ |

2. Écris la formule pour les composés formés par les atomes (ou ions polyatomiques) suivants. **N'oublie pas que les métaux (ions positifs) vont à gauche.**

- | | | | |
|---------------------------------------|-------|--|-------|
| a. lithium et fluore | _____ | f. brome et béryllium | _____ |
| b. soufre et sodium | _____ | g. calcium et magnésium | _____ |
| c. aluminium et azote | _____ | h. strontium et chlore | _____ |
| d. calcium et carbonate | _____ | i. magnésium et perchlorate | _____ |
| e. OH ⁻ et Cs ⁺ | _____ | j. Fe ³⁺ et HSO ₄ ⁻ | _____ |

3. Écris le nom pour les composés suivants. **N'oublie pas les chiffres romains s'ils sont nécessaires.**

- | | | | |
|--|-------|-----------------------------------|-------|
| a. NaF | _____ | g. FeO | _____ |
| b. K ₂ CO ₃ | _____ | h. MgCl ₂ | _____ |
| c. Cu ₂ S | _____ | i. NH ₄ I | _____ |
| d. ZnI ₂ | _____ | j. Al | _____ |
| e. KF | _____ | k. Ca ₃ N | _____ |
| f. (NH ₄) ₂ SO ₄ | _____ | l. Co ₂ S ₃ | _____ |

4. Écris les formules chimiques pour les composés suivants.

- | | | | |
|--------------------------|-------|----------------------------|-------|
| a. sulfure de béryllium | _____ | f. nitrate de sodium | _____ |
| b. chlorure de fer (III) | _____ | g. sulfure de calcium | _____ |
| c. oxyde d'or(I) | _____ | h. fluorure de chrome(II) | _____ |
| d. nitrure de lithium | _____ | i. nitrate de fer(III) | _____ |
| e. hydroxyde d'étain(II) | _____ | j. dichromate de potassium | _____ |