

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

## Révision – chapitre 4

1. Complète le tableau périodique suivant avec l'aide de ton tableau périodique.  
Indique le **nombre d'électrons pour l'ion formé et non pour l'atome**.

Nom de l'élément	Nombre de protons	Nombre de neutrons	Nombre d'électrons dans l'atome	Nombre d'électrons dans l'ion qui sera formé
phosphore				
calcium				

2. Indique si les composés suivants sont ioniques ou covalent

- |                 |       |              |       |                   |       |
|-----------------|-------|--------------|-------|-------------------|-------|
| a. NaBr         | _____ | f. $K_3N$    | _____ | k. $Na_2CO_3$     | _____ |
| b. $P_2O_5$     | _____ | g. $SO_2$    | _____ | l. $Ca_3(PO_4)_2$ | _____ |
| c. $FePO_4$     | _____ | h. $ZnCl_2$  | _____ | m. $B_6Si$        | _____ |
| d. $Ti(SO_4)_2$ | _____ | i. $Fe_3N_2$ | _____ | n. $N_2O_3$       | _____ |
| e. $Cu_2S$      | _____ | j. $OH^-$    | _____ | o. $NH_4^+$       | _____ |

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

- |                   |       |              |       |
|-------------------|-------|--------------|-------|
| a. NaF            | _____ | g. FeO       | _____ |
| b. $K_2CO_3$      | _____ | h. $N_2O_4$  | _____ |
| c. $Cu_2S$        | _____ | i. $NH_4I$   | _____ |
| d. $ZnI_2$        | _____ | j. $PCl_5$   | _____ |
| e. $S_2F_{10}$    | _____ | k. $Ca_3N$   | _____ |
| f. $(NH_4)_2SO_4$ | _____ | l. $Co_2S_3$ | _____ |

4. Écris les formules chimiques pour les composés suivants.

- |                            |       |                            |       |
|----------------------------|-------|----------------------------|-------|
| a. sulfure de béryllium    | _____ | f. diiodure d'oxygène      | _____ |
| b. chlorure de fer (III)   | _____ | g. oxyde d'or(I)           | _____ |
| c. tétrasulfure de diazote | _____ | h. hexafluorure de soufre  | _____ |
| d. cyanure d'étain(II)     | _____ | i. nitrate de fer(III)     | _____ |
| e. hydroxyde de cuivre(II) | _____ | j. dichromate de potassium | _____ |

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

5. Balance les équations suivantes. N'oubliez pas hydrogène et oxygène sont des molécules diatomiques donc on les écrit comme  $H_2$  et  $O_2$  (même situation pour azote, fluor, chlore, et iode).

I. oxyde de fer(III) + hydrogène  $\rightarrow$  eau + fer

\_\_\_\_\_

II. iodure de potassium + chlore  $\rightarrow$  chlorure de potassium + iode

\_\_\_\_\_

III. magnésium + sulfate de cuivre(II)  $\rightarrow$  sulfate de magnésium + cuivre

\_\_\_\_\_

IV.  $KNO_3 \rightarrow KNO_2 + O_2$  \_\_\_\_\_

V.  $NH_3 + O_2 \rightarrow N_2 + H_2O$  \_\_\_\_\_

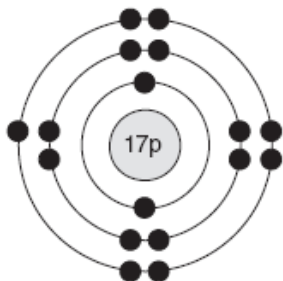
VI.  $FeCl_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow Fe(OH)_3 + CaCl_2$  \_\_\_\_\_

VII  $C_9H_6O_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$  \_\_\_\_\_

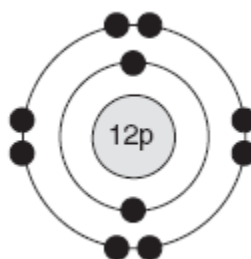
Plus difficile  $\nearrow$

6. Identifie les modèles de Bohr suivants.

a) \_\_\_\_\_



b) \_\_\_\_\_



7. Dessine la formule Lewis pour

a) Cl

b)  $F^-$

c)  $K^+$

d) NaCl

e)  $Cl_2$

f)  $O_2$

g)  $NH_3$

h)  $CO_2$

# Comment nommer les composés

