

Septembre

NOM : _____

Groupe : _____

CHIMIE 584
Nomenclature chimique
Exercices supplémentaires

1- Écrire la formule moléculaire formée par les paires d'atomes.

- a) Fe (III) et O
- b) K et I
- c) O et Mn
- d) S et Ni
- e) O et H
- f) C et S
- g) Mg et F
- h) B et I
- i) Cu (II) et O
- j) Cu (I) et O

2- Donner le nom des molécules.

- a) CO₂
- b) H₂O
- c) NH₃
- d) NH₄OH
- e) NaOH
- f) HBr
- g) KCl
- h) N₂
- i) H₂O₂
- j) AgCl

3- Donner le nom des composés.

- a) CH₄
- b) BaI₂
- c) NH₄Br
- d) CoF₂
- e) Cr₂O₃
- f) SnI₂
- g) MnO
- h) LiH
- i) Ag₂O
- j) CrF₂

4- Donne le nom des composés.

- a) H_2SO_3
- b) H_2SO_4
- c) Na_2CrO_4
- d) HClO
- e) LiMnO_4
- f) $\text{Ni}(\text{HSO}_3)_2$
- g) K_2S
- h) CuNO_3
- i) $\text{Sn}(\text{ClO}_2)_4$
- j) NaClO_4
- k) H_3PO_4
- l) ScSO_3
- m) ZnC_2O_4
- n) $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$
- o) HCH_3COO
- p) CrSO_3

5- Écrire la formule moléculaire des substances nommées.

- a) permanganate de sodium
- b) acide perchlorique
- c) sulfate de plomb
- d) chromate d'étain (II)
- e) hydrogénosulfite de plomb
- f) carbonate de calcium
- g) nitrite de cuivre (II)
- h) hydroxyde de mercure (I)
- i) dichromate d'aluminium (III)
- j) dihydrogénophosphate de baryum
- k) hydrogénoxalate de fer (II)
- l) perchlorate de scandium
- m) chlorure de magnésium
- n) phosphate de magnésium
- o) hypochlorite de manganèse
- p) acétate d'ammonium
- q) fluorure d'étain (IV)
- r) chlorure de chrome (II)
- s) chlorite de cuivre (I)
- t) acide hypochloreux
- u) acide chlorhydrique
- v) acide chloreux
- w) acide chlorique
- x) oxalate de lithium
- y) carbonate de fer (II)
- z) sulfite de zinc