

Septembre 2005

NOM : _____

Groupe : _____

CHIMIE 584
Nomenclature chimique
Exercices supplémentaires

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

- | | |
|------------------|-------------------------|
| a) Fe (III) et O | Fe_2O_3 |
| b) K et I | KI |
| c) O et Mn | MnO |
| d) S et Ni | NiS |
| e) O et H | H_2O |
| f) C et S | CS_2 |
| g) Mg et F | MgF_2 |
| h) B et I | BI_3 |
| i) Cu (II) et O | CuO |
| j) Cu (I) et O | Cu_2O |

2- Donner le nom des molécules.

- | | |
|---------------------------|--|
| a) CO_2 | dioxyde de carbone |
| b) H_2O | eau |
| c) NH_3 | ammoniac ou hydruure d'azote |
| d) NH_4OH | ammoniaque ou hydroxyde d'ammonium |
| e) NaOH | soude caustique ou hydroxyde de sodium |
| f) HBr | acide bromhydrique |
| g) KCl | acide chlorhydrique |
| h) N_2 | azote |
| i) H_2O_2 | peroxyde d'hydrogène |
| j) AgCl | chlorure d'argent |

3- Donner le nom des composés.

- | | |
|----------------------------|-------------------------------------|
| a) CH_4 | méthane ou tétrahydruure de carbone |
| b) BaI_2 | iodure de baryum |
| c) NH_4Br | bromure d'ammonium |
| d) CoF_2 | fluorure de cobalt |
| e) Cr_2O_3 | oxyde de chrome (III) |
| f) SnI_2 | iodure d'étain (II) |
| g) MnO | oxyde de manganèse |
| h) LiH | hydruure de lithium |
| i) Ag_2O | oxyde d'argent |
| j) CrF_2 | fluorure de chrome (II) |

4- Donne le nom des composés.

- a) H_2SO_3 acide sulfureux
- b) H_2SO_4 acide sulfurique
- c) Na_2CrO_4 chromate de sodium
- d) HClO acide hypochloreux
- e) LiMnO_4 permanganate de lithium
- f) $\text{Ni}(\text{HSO}_3)_2$ hydrogénosulfite de nickel
- g) K_2S sulfure de potassium
- h) CuNO_3 nitrate de cuivre (I)
- i) $\text{Sn}(\text{ClO}_2)_4$ chlorite d'étain (IV)
- j) NaClO_4 perchlorate de sodium
- k) H_3PO_4 acide phosphorique
- l) ScSO_3 sulfite de scandium
- m) ZnC_2O_4 oxalate de zinc
- n) $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$ hydrogénophosphate d'aluminium
- o) HCH_3COO acide acétique
- p) CrSO_3 sulfite de chrome (II)

5- Écrire la formule moléculaire des substances nommées.

- a) permanganate de sodium NaMnO_4
- b) acide perchlorique HClO_4
- c) sulfate de plomb PbSO_4
- d) chromate d'étain (II) SnCrO_4
- e) hydrogénosulfite de plomb $\text{Pb}(\text{HSO}_3)_2$
- f) carbonate de calcium CaCO_3
- g) nitrite de cuivre (II) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$
- h) hydroxyde de mercure (I) HgOH
- i) dichromate d'aluminium $\text{Al}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)_3$
- j) dihydrogénophosphate de baryum $\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- k) hydrogénéoxalate de fer (II) $\text{Fe}(\text{HC}_2\text{O}_4)_2$
- l) perchlorate de scandium $\text{Sc}(\text{ClO}_4)_2$
- m) chlorure de magnésium MgCl_2
- n) phosphate de magnésium $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
- o) hypochlorite de manganèse $\text{Mn}(\text{ClO})_2$
- p) acétate d'ammonium $\text{NH}_4\text{CH}_3\text{COO}$
- q) fluorure d'étain (IV) SnF_4
- r) chlorure de chrome (II) CrCl_2
- s) chlorite de cuivre (I) CuClO_2
- t) acide hypochloreux HClO
- u) acide chlorhydrique HCl
- v) acide chloreux HClO_2
- w) acide chlorique HClO_3
- x) oxalate de lithium $\text{Li}_2\text{C}_2\text{O}_4$
- y) carbonate de fer (II) FeCO_3
- z) sulfite de zinc ZnSO_3