

Nomenclature : Exercices

1. Nomme les sels suivants :

- | | |
|-----------------------------------|--------------------------|
| a) Na_3PO_4 _____ | l) KNO_3 _____ |
| c) CaCl_2 _____ | n) NaCl _____ |
| f) NaBr _____ | p) NaF _____ |
| h) AgI _____ | r) CaCO_3 _____ |
| j) MgSO_4 _____ | t) FeSO_4 _____ |

2. Nomme les acides et les bases suivants :

- | | |
|-----------------------------------|-----------------------------------|
| a) H_2CO_3 _____ | k) H_3PO_4 _____ |
| b) HNO_3 _____ | l) H_2SO_4 _____ |
| c) H_2SO_4 _____ | m) H_2S _____ |
| d) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ _____ | n) HNO_2 _____ |
| e) $\text{Al}(\text{OH})_3$ _____ | o) NaOH _____ |
| f) HI _____ | p) H_2SO_3 _____ |
| g) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ _____ | q) KOH _____ |
| h) HF _____ | r) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ _____ |
| i) H_3PO_3 _____ | s) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ _____ |
| j) HBr _____ | |

3. Nomme les oxydes suivants :

- | | |
|---------------------------------|-------------------------------|
| a) CO _____ | g) MgO _____ |
| b) P_2O_5 _____ | h) H_2O _____ |
| c) SiO_2 _____ | i) N_2O _____ |
| d) K_2O _____ | j) CO_2 _____ |
| e) CaO _____ | k) SO_3 _____ |
| f) N_2O_3 _____ | |

4. Fais correspondre le nom du composé à sa formule.

- | | |
|--------------------------|------------------------|
| $\text{Sn}(\text{OH})_2$ | Acide sulfhydrique |
| HNO_3 | Acide sulfurique |
| H_2S | oxyde d'étain(IV) |
| H_2SO_3 | acide nitrique |
| SnO_2 | hydroxyde d'étain (II) |
| H_2SO_4 | Acide sulfureux |

5. Identifier la catégorie (sel/acide/base/oxyde) du composé puis donner son nom ou sa formule.

- | | | |
|-------------------------------|-------|-------|
| a) 1. CaCO_3 | _____ | _____ |
| b) 2. Ag_2S | _____ | _____ |
| c) 3. Fe_2O_3 | _____ | _____ |
| d) 4. HI | _____ | _____ |
| e) 5. Cl_2 | _____ | _____ |
| f) 6. FeSO_4 | _____ | _____ |
| g) 7. P_2O_5 | _____ | _____ |
| h) 8. hydroxyde de potassium | _____ | _____ |
| i) 9. H_2S | _____ | _____ |
| j) 10. nitrate d'ammonium | _____ | _____ |
| k) 11. oxyde de magnésium | _____ | _____ |
| l) 12. trioxyde de diazote | _____ | _____ |
| m) 13. KClO_3 | _____ | _____ |
| n) 14. Oxyde de plomb (IV) | _____ | _____ |
| o) 15. SO_2 | _____ | _____ |
| p) 16. Acide hypochloreux | _____ | _____ |

6. Nomme les composés suivants :

- | | | |
|-----------------------------|---------------------------------|-------------------|
| a. MgSO_4 | h. HF | |
| | | o. PtO_2 |
| b. K_2SO_4 | i. LiNbO_3 | |
| | | p. NaClO |
| c. LiF | j. HgCl_2 | |
| | | q. BeO |
| d. NH_3 | k. SrSO_4 | |
| | | r. NaOH |
| e. H_2S | l. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ | |
| | | s. PbO_2 |
| f. CuCl_2 | m. KNO_3 | |
| | | t. HCN |
| g. $\text{Ni}(\text{OH})_2$ | n. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ | |

7. Nomme les composés suivants :

a) ZnO

l) LiF

w) NO

b) NaNO₃

m) BeO

x) HgCl₂

c) LiNbO₃

n) AuCl

y) Al₂O₃

d) XeF₆

o) AgNO₃

z) Na₂CO₃

e) Ba(NO₃)₂

p) SrSO₄

aa) FeCl₃

f) SnCl₂

q) PbO₂

bb) CCl₄

g) HIO₄

r) MgSO₄

cc) K₃PO₄

h) ZnS

s) Al₂O₃

dd) H₃BO₃

i) CuSO₄

t) AgBr

ee) SiO₂

j) WC

u) LiNbO₃

ff) BaCO₃

gg) H₂SO₄

k) KNO₃

v) Ni(OH)₂

hh) AgNO₃

Nomenclature : Exercices correction

1. Nomme les sels suivants :
 - a) Na_3PO_4 – phosphate de sodium
 - c) CaCl_2 – chlorure de calcium
 - f) NaBr - bromure de sodium
 - h) AgI – Iodure d'argent
 - j) MgSO_4 - sulfate de magnésium
 - l) KNO_3 - Nitrate de potassium
 - n) NaCl - chlorure de sodium
 - p) NaF - fluorure de sodium
 - r) CaCO_3 - carbonate de calcium
 - t) FeSO_4 - sulfate de fer (II)

Nomenclature : Exercices correction

5. Nommer ou donner la formule chimique des composés suivants ainsi que leur catégorie :

- | Formule | Catégorie | Nom |
|----------------------------|---|------------------------------|
| 1. CaCO_3 | -sel ternaire- | carbonate de calcium |
| 2. Ag_2S | - sel binaire – | sulfure d'argent |
| 3. Fe_2O_3 | – oxyde métallique – | oxyde de fer (III) |
| 4. HI | - Acide binaire- | Acide iodhydrique ou iodique |
| 5. Cl_2 | -élément diatomique - | dichlore |
| 6. FeSO_4 | –sel ternaire – | sulfate de fer (II) |
| 7. P_2O_5 | – oxyde non-métallique – | pentaoxyde de diphosphore |
| 8. | hydroxyde de potassium- | KOH - base |
| 9. H_2S | -Acide binaire- | Acide sulfhydrique |
| 10. | nitrate d'ammonium – sel ternaire – | NH_4NO_3 |
| 11. | oxyde de magnésium – oxyde métallique- | MgO |
| 12. | trioxyde diazote-oxyde non-métallique- | N_2O_3 |
| 13. | KClO_3 – sel ternaire – | chlorate de potassium |
| 14. | Oxyde de plomb (IV) – oxyde métallique- | PbO_2 |
| 15. | SO_2 – oxyde non-métallique- | dioxyde de soufre |
| 16. | Acide hypochloreux – acide ternaire – | HClO |