

Nomenclature : Exercices

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)

2. Nomme les acides et les bases suivants :

- a) H_2CO_3 acide carbonique
 b) HNO_3 acide nitrique
 c) H_2SO_4 acide sulfurique
 d) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ hydroxyde de baryum
 e) $\text{Al}(\text{OH})_3$ hydroxyde d'aluminium
 f) HI acide iodhydrique
 g) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ hydroxyde de magnésium
 h) HF acide fluorhydrique
 i) H_3PO_3 acide phosphoreux
 j) HBr acide bromhydrique

- k) H_3PO_4 acide phosphorique
 m) H_2S acide sulfhydrique
 n) HNO_2 acide nitreux
 o) NaOH hydroxyde de sodium
 p) H_2SO_3 acide sulfureux
 q) KOH hydroxyde de potassium
 r) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ hydroxyde de calcium
 s) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ hydroxyde de fer(III)

3. Nomme les oxydes suivants :

- a) CO monoxyde de carbone
 b) P_2O_5 pentaoxyde de diphosphore
 c) SiO_2 dioxyde de silicium
 d) K_2O oxyde de potassium
 e) CaO oxyde de calcium
 f) N_2O_3 trioxyde de diazote

- g) MgO oxyde de magnésium
 h) H_2O oxyde de dihydrogène
 i) N_2O_5 oxyde de diazote
 j) CO_2 dioxyde de carbone
 k) SO_3 trioxyde de soufre

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 |

arrangement
des #

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

a) 1. CaCO_3	<u>Sel ternaire</u>	<u>Carbonate de calcium</u>
b) 2. Ag_2S	<u>Sel binaire</u>	<u>Sulfure d'argent</u>
c) 3. Fe_2O_3	<u>Oxyde mét.</u>	<u>Oxyde de fer (III)</u>
d) 4. HI	<u>acide bi.</u>	<u>acide iodhydrique</u>
e) 5. Cl_2	<u>atomique</u>	<u>dichlore</u>
f) 6. FeSO_4	<u>Sel ternaire</u>	<u>Sulfate de fer (II)</u>
g) 7. P_2O_5	<u>Oxyde n-n.</u>	<u>pentaoxyde de diphosphore</u>
h) 8. hydroxyde de potassium	<u>base</u>	$\text{K}^+\text{OH}^- \rightarrow \text{KOH}$
i) 9. H_2S H_2S	<u>acide bi.</u>	<u>acide sulfhydrique</u>
* j) 10. nitrate d'ammonium	<u>Sel tern.</u>	$\text{NH}_4^+\text{NO}_3^-$ NH_4NO_3
k) 11. oxyde de magnésium	<u>Oxyde mét.</u>	$\text{Mg}^{2+}\text{O}^{2-}$ MgO
l) 12. trioxyde de diazote	<u>Oxyde non-n.</u>	N_2O_3
m) 13. KClO_3	<u>Sel ternaire</u>	<u>chlorate de potassium</u>
n) 14. Oxyde de plomb (IV)	<u>Oxyde mét.</u>	$\text{Pb}^{4+}\text{O}^{2-}$ PbO_2
o) 15. SO_2	<u>Oxyde non-mét.</u>	<u>dioxyde de soufre</u>
p) 16. Acide hypochloreux	<u>acide tern.</u>	HClO^{2-} HClO

6. Nomme les composés suivants :

a. MgSO_4 Sulfate de magnésium	h. HF acide fluorhydrique	o. PtO_2 oxyde de platine (IV)
* b. K_2SO_4 Sulfate de potassium	i. LiNO_3 nitrate de lithium	p. NaClO hypochlorite de sodium
c. LiF fluorure de lithium	j. HgCl_2 chlorure de mercure (II)	q. BeO oxyde de béryllium
d. NH_3 ammoniac	k. SrSO_4 Sulfate de strontium	r. NaOH hydroxyde de sodium
e. H_2S acide sulfhydrique	l. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ nitrate de baryum	s. PbO_2 dioxyde de plomb (IV)
f. CuCl_2 chlorure de cuivre (II)	m. KNO_3 nitrate de potassium	t. HCN acide cyanhydrique ou cyanure d'hydrogène acide prussique
g. $\text{Ni}(\text{OH})_2$ Hydroxyde de nickel (II)	n. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ Sulfate de fer III	

7. Nomme les composés suivants :

- a) ZnO oxyde de zinc
- b) $NaNO_3$ nitrate de sodium
- c) $LiNbO_3$ nitrate de lithium
- d) XeF_6 hexafluorure de xénon
- e) $Ba(NO_3)_2$ nitrate de baryum
- f) $SnCl_2$ chlorure d'étain (II)
- g) HIO_4 acide périodique
- h) ZnS sulfure de zinc
- i) $CuSO_4$ sulfate de cuivre (II)
- j) WC carbure de tungstène
- k) KNO_3 nitrate de potassium
- l) LiF fluorure de lithium
- m) BeO oxyde de béryllium
- n) $AuCl$ chlorure d'or (I)
- o) $AgNO_3$ nitrate d'argent
- p) $SrSO_4$ sulfate de strontium
- q) PbO_2 oxyde de plomb (IV)
- r) $MgSO_4$ sulfate de magnésium
- s) Al_2O_3 oxyde d'aluminium
- t) $AgBr$ bromure d'argent
- u) $LiNbO_3$ nitrate de lithium
- v) $Ni(OH)_2$ hydroxyde de nickel (II)
- w) NO monoxyde d'azote
- x) $HgCl_2$ chlorure de mercure (II)
- y) Al_2O_3 oxyde d'aluminium
- z) Na_2CO_3 carbonate de sodium
- aa) $FeCl_3$ chlorure de fer (III)
- bb) CCl_4 tétrachlorure de carbone
- cc) K_3PO_4 phosphate de potassium
- dd) H_3BO_3 acide borique
- ee) SiO_2 oxyde de silicium
- ff) $BaCO_3$
- gg) H_2SO_4 acide sulfurique
- hh) $AgNO_3$ nitrate d'argent