

EXERCICES DE NOMENCLATURE

1. Donnez le nom ou la formule des oxydes suivants

FORMULE	NOM
CaO	oxyde de calcium
CuO	oxyde de cuivre II
CO	monoxyde de carbone
Ga ₂ O ou GaO ou Ga ₂ O ₃	oxyde de gallium
Br ₂ O ₅	pentoxyde de brome
Fe ₂ O ₃	oxyde de fer (III)
TeO ₃	trioxyde de tellure
Cl ₂ O ₇	heptoxyde de chlore

2. Donnez le nom ou la formule des hydroxydes suivants

FORMULE	NOM
Ca(OH) ₂	hydroxyde de calcium
Cu(OH) ₂	hydroxyde de cuivre II
NaOH	hydroxyde de sodium
GaOH ou Ga(OH) ₂ Ga(OH) ₃	hydroxyde de gallium
Cr(OH) ₃	hydroxyde de chrome (III)

3. Donnez le nom ou la formule des sels suivants

FORMULE	NOM
NaCl	chlorure de sodium
NaNO ₂	nitrite de sodium
NaNO ₃	nitrate de sodium
CuSO ₄	sulfate de cuivre II
Na ₂ SO ₄	sulfate de sodium
Ca(ClO) ₂	hypochlorite de calcium
(NH ₄) ₂ S	sulfure d'ammonium

EXERCICES DE NOMENCLATURE

K_2S	sulfure de potassium
$Ca(ClO_4)_2$	perchlorate de calcium
$KClO$	hypochlorite de potassium
$CrCl_3$	chlorure de chrome (III)
$Mg_3(PO_4)_2$	phosphate de magnésium
Li_2CO_3	carbonate de lithium
$Sr_3(BO_3)_2$	borate de strontium
$Al_2(SO_4)_3$	sulfate d'aluminium
$Cr_2(SO_3)_3$	sulfite de chrome (III)
$Ba(ClO_2)_2$	chlorite de baryum
$Mg(MnO_4)_2$	permanganate de magnésium
$(NH_4)_2SO_3$	sulfite d'ammonium
Li_2CrO_4	chromate de lithium

4. Donnez le nom ou la formule des acides suivants

FORMULE	NOM
H_2SO_4	acide sulfurique
H_2SO_3	acide sulfureux
H_2S	acide sulfhydrique
$HClO$	acide hypochloreux
$HClO_4$	acide perchlorique
H_3BO_3	acide borique
H_2CO_3	acide carbonique
HNO_2	acide nitreux

EXERCICES DE NOMENCLATURE

5. Donnez la formule des molécules suivantes

a) hydroxyde de gallium II	$\text{Ga}(\text{OH})_2$
b) nitrate de potassium	KNO_3
c) acide carbonique	H_2CO_3
d) chlorate de strontium	$\text{Sr}(\text{ClO}_3)_2$
e) chlorure de cuivre(II)	CuCl_2
f) hydroxyde d'ammonium (ammoniaque)	NH_4OH
g) phosphate de potassium	K_3PO_4
h) chlorite de lithium	LiClO_2
i) acide chlorique	HClO_3
j) bromure de fer (III)	FeBr_3
k) acide bromhydrique	HBr
l) hydroxyde de nickel (II)	$\text{Ni}(\text{OH})_2$
m) pentoxyde d'arsenic	As_2O_5
n) trioxyde de chlore	Cl_2O_3
o) sulfite de cuivre (I)	Cu_2SO_3
p) borate de magnésium	$\text{Mg}_3(\text{BO}_3)_2$
q) oxyde de calcium	CaO
r) hydroxyde d'aluminium	$\text{Al}(\text{OH})_3$

6. Donnez le nom des molécules suivantes

a) SO_3	trioxyde de soufre
b) H_2S	acide sulfhydrique
c) $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$	sulfite d'aluminium
d) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	phostate de calcium
e) MgSO_4	sulfate de magnésium
f) $\text{Zn}(\text{OH})_2$	hydroxyde de zinc
g) AgMnO_4	permanganate d'argent
h) $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$	chlorite de calcium
i) TiBr_3	bromure de titane III
j) BaCO_3	carbonate de baryum
k) P_2O_3	trioxyde de phosphore
l) $\text{Mg}(\text{ClO})_2$	hypochlorite de magnesium
m) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	carbonate d'ammonium
n) Li_3PO_3	phosphate de lithium
o) $\text{Sr}(\text{OH})_2$	hydroxyde de strontium
p) LiClO_4	perchlorate de lithium