

Exercices de synthèse

5) Retrouve la valence de l'élément métallique de transition.

Fe(OH) ₂	FeSO ₃	ZnSO ₄
CuSO ₄	Pb(NO ₃) ₂	CuOH
FeS	PbO ₂	NiSO ₃
ZnO	Pb(OH) ₂	Ni(OH) ₂
AgNO ₃	HgO	FeCl ₃

6) Note les formules des molécules et complète le tableau

Corps purs	Formule moléculaire	Formule générale	Fonction chimique	Nom
Arsenic et oxygène	As ₂ O ₃	XO	Oxyde non métallique	Hémitrioxyle d'arsenic
Magnésium et soufre	MgS	MX	Sel binaire	Sulfure de magnésium
Magnésium et chlore	MgCl ₂	MX	Sel binaire	Chlorure de magnésium
Sodium et hydroxyde	NaOH	MOH	hydroxyde	Hydroxyde de sodium
Calcium et fluor	CaF ₂	MX	Sel binaire	Fluorure de calcium
Potassium et sulfate	K ₂ SO ₄	MXO	Sel ternaire	Sulfate de potassium
Magnésium et sulfite	MgSO ₃	MXO	Sel ternaire	Sulfite de magnésium
Baryum et phosphate	Ba ₃ (PO ₄) ₂	MXO	Sel ternaire	Phosphate de baryum
Béryllium et hydroxyde	Be(OH) ₂	MOH	hydroxyde	Hydroxyde de béryllium
Potassium et soufre	K ₂ S	MX	Sel binaire	Sulfure de potassium
Sodium et nitrate	NaNO ₃	MXO	Sel ternaire	Nitrate de sodium
Calcium et carbonate	CaCO ₃	MXO	Sel ternaire	Carbonate de calcium (calcaire)
Calcium et phosphate	Ca ₃ (PO ₄) ₂	MXO	Sel ternaire	Phosphate de calcium
Calcium et hydroxyde	Ca(OH) ₂	MOH	hydroxyde	Hydroxyde de calcium
Sodium et carbonate	Na ₂ CO ₃	MXO	Sel ternaire	Carbonate de sodium
Argent et chlore	AgCl	MX	Sel binaire	Chlorure d'argent
Baryum et oxygène	BaO	MO	Oxyde métallique	Oxyde de baryum
Silicium et oxygène	SiO ₂	XO	Oxyde non métallique	Dioxyde de silicium
Hydrogène et sulfate	H ₂ SO ₄	HXO	Acide ternaire	Sulfate d'hydrogène ou acide sulfurique
Calcium et sulfate	CaSO ₄	MXO	Sel ternaire	Sulfate de calcium

7) Complète le tableau suivant

Formule moléculaire	Formule générale	Fonction chimique	Nom
Li_2O	MO	Oxyde métallique	Oxyde de lithium
N_2O_3	XO	Oxyde non métallique	Sesquioxyde d'azote
$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	MXO	Sel ternaire	Nitrate de Baryum
SO_3	XO	Oxyde non métallique	Trioxysulfure de soufre
HgI_2	MX	Sel binaire	Iodure de mercure
HBr	HX	acide binaire	Bromure d'hydrogène ou acide bromhydrique
H_3PO_3	HXO	Acide ternaire	Acide phosphoreux phosphite d'hydrogène
Fe_2O_3	MO	Oxyde métallique	Oxyde de fer III
ZnSO_4	MXO	Sel ternaire	Sulfate de zinc
Cl_2O_7	XO	Oxyde non métallique	Hémiheptoxyde de chlore
$\text{Co}(\text{OH})_2$	MO	Oxyde métallique	Oxyde de cobalt
FeS	MX	Sel binaire	Sulfure de fer (II)
CaO	MO	Oxyde métallique	Oxyde de calcium
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	MOH	hydroxyde	Hydroxyde de calcium
K_2S	MX	Sel binaire	Sulfure de potassium
CuO	MO	Oxyde métallique	Oxyde de cuivre (II)
$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$	MXO	Sel ternaire	Phosphate de baryum
H_2S	HX	acide binaire	Sulfure d'hydrogène acide sulfhydrique
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	MOH	Hydroxyde	Hydroxyde de cuivre (II)
HBr	HX	acide binaire	Acide bromhydrique ou bromure d'hydrogène
SiO_2	XO	Oxyde non métallique	Dioxyde de silicium

Mg(OH)_2	MOH	Hydroxyde	Hydroxyde de magnésium
-------------------	-----	-----------	------------------------