

UNIVERSITE FARHET ABBAS DE SETIF 1
FACULTE DES SCIENCES
DEPARTEMENT DE CHIMIE
MODULE : CHIMIE MINERALE

Série N⁰=1

Exercice 1

Placez les composés suivants dans le tableau suivant :

CO, H₃PO₄, MgBr₂, KClO, Fe(NO₃)₃, Ba(OH)₂, Ca(ClO₄)₂, H₂CO₃, Fe(OH)₃,
Fe₂O₃, PbO, Ca(OH)₂, SiO₂, HCl

Oxides	Hydroxides	Sels
.....

Exercice 2

Nommer les composés suivants :

H₂SO₄, Al₂(SO₄)₃, BeH₂, HNO₃, SO₂, AlPO₃, Na₂O, Mg(OH)₂, PbS₂,
NaClO₄, HF, NH₄CN, HCN.

Exercices 3

Établir la formule moléculaire des composés suivants :

- a) Hydrure d'aluminium
- b) Sulfure de potassium
- c) Hydroxyde de calcium
- d) Phosphite d'hydrogène
- e) Sulfate d'hydrogène
- f) Carbonate de sodium
- g) Oxyde de béryllium
- h) Monoxyde de carbone
- i) Bromure de calcium

- j) Iodure d'hydrogène
- k) Sulfure d'hydrogène
- l) Hydrure de strontium
- m) Hydroxyde de sodium
- n) Nitrate de magnésium
- o) Oxyde de potassium
- p) Trioxyde de soufre
- q) Cyanure de magnésium
- r) Sulfure d'ammonium