

Nomenclature minérale – Fiche de cours

1. Définition

La chimie minérale ou inorganique étudie les corps simples et composés qui ne sont pas domaine de la chimie organique

2. Nomenclature

a. Convention d'écriture

Remplacer les éléments métalliques par M

Remplacer les éléments non métalliques par X

Conserver les symboles O et H

Négliger les indices et les parenthèses

b. 8 catégories de corps purs composés

Formule	Catégorie	Nomenclature
MO	oxyde métallique	oxyde de M
XO	oxyde non métallique	oxyde de M
MOH	hydroxyde (base)	hydroxyde de M
HX	acide binaire (hydracide)	X-ure d'hydrogène
HXO	acide ternaire (oxacide)	XO- d'hydrogène
$XX \quad MX \quad MH$	sel binaire	X-ure de M
$XXO \quad MXO \quad XOH$	sel ternaire	XO-ite ou ate de M
$MHXO$	sel quaternaire	hydrogéno- XO-ite ou ate de M

c. Les principaux ions

- sulfate SO_4^{2-}

- chlorate ClO_3^-

- iodate IO_3^-

- phosphate PO_3^{2-}

- nitrate NO_3^-

- sulfite SO_3^{2-}

- perchlorate ClO_4^-

- periodate IO_4^-

- carbonate CO_3^{2-}