

Sals binàries

Estudiarem aquí les combinacions dels metalls amb no-metalls . També s'anomenen sals neutres o sals binàries.

Sal binària: $Me_x Nm_y$

A les sals binàries el no metall presenta la valència negativa, és a dir, la valència que presenta als hidrurs que correspon als buits electrònics de la seva capa de valència i que generalment coincideix amb la diferència $8 - n^\circ$ grup.

València del no metall a les sals binàries = $8 - \text{grup}$

Grup	IV	V	VI	VII
València	4	3	2	1

El Bor del grup tres té valència 3

El metalls presenten les valències que hem vist a tots els compostos anteriors.

Nomenclatura clàssica de les sals binàries:

Per anomenar les sals es fa servir el nom del no-metall acabat en **-ur**, seguit del nom del metall acabat en **-ós** o **-ic** segons la seva valència.

Si el metall té valència única: *nom de no-metall-ur de nom del metall*
o *nom de no metall-ur de nom de metall -ic*
CaS Sulfur de calci o Sulfur càlcic

Si el metall té dues valències: *nom de no-metall-ur nom de metall -ós* (valèn. menor)
FeS Sulfur ferrós
nom de no-metall-ur nom de metall -ic (valèn. major)
Fe₂S₃ Sulfur fèrric

Nomenclatura d'Stock de les sals binàries:

Per anomenar las sals binàries es fa servir el nom del no-metall acabat en **-ur** "de" seguit del nom del metall. En el cas de metalls de valència variable s'indica la valència entre parèntesi.

FeBr₂ Bromur de ferro (II)
Fe Br₃ Bromur de ferro (III)

Nomenclatura sistemàtica de les sals binàries:

Es fan servir els prefixes numerals:
Prefixe-nom del no metall de prefixe-nom de metall

CaF₂ Difluorur de calci