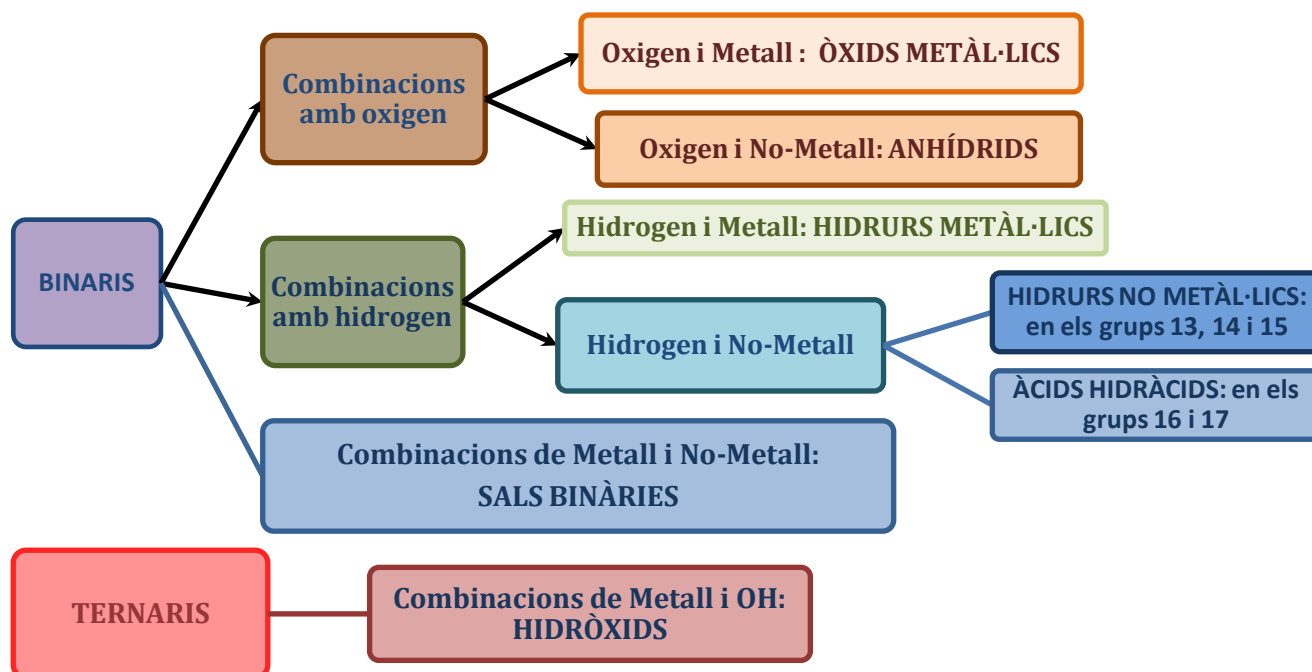


CLASSIFICACIÓ DELS PRINCIPALS COMPOSTOS



QÜESTIONS MÉS O MENYS GENERALS EN FORMULACIÓ

Fórmules

S'escriu la fórmula en l'ordre contrari al que s'anomena, generalment.

S'escriu en primer lloc l'element que actua amb valència positiva, generalment.

Els nombres que apareixen a la fórmula estan relacionats amb les valències dels elements, però són necessàriament aquestes.

El nombre que apareix a la fórmula ens indica "quants" àtoms de l'element que el precedeix hi ha a la fórmula.
 ex. $\text{Cl}_2\text{O}_3 \Rightarrow$ 2 àtoms de Cl per cada 3 àtoms de O

Nomenclatures

S'anomena en ordre contrari al que està a la fórmula, generalment.

S'anomena en primer lloc l'element que actua amb la seua valència negativa.

El primer element que s'anomena "canvia" lleugerament el seu nom:

Oxigen \Rightarrow òxid

Hidrogen \Rightarrow hidrur

No-metall \Rightarrow No-metall -UR
 (ex. clorur)

N.Sistemàtica: s'indiquen els nombres que apareixen a la fórmula

N.Stock: s'indica la valència de l'element positiu, si cal (entre parèntesis i en xifre romanès)

Com Deduir les valències a partir d'una fórmula: uns exemples

PbS₂ ⇒ l'element amb **valència negativa** és el sofre (el que ocupa la última posició ⇒ ha de ser **- 2**)

PbS₂ ⇒ hi ha **dos** àtoms de sofre
⇒ $2 \cdot (- 2) = - 4$ és el que ha de "compensar-se " pel plom

PbS₂ ⇒ hi ha **un** àtom de plom, per a "compensar" els **- 4** , per tant, haurà de donar-nos **+ 4**
⇒ $+ 4 = 1 (+ X)$ d'on deduïm que = **+4**

Anomenem per Stock: primer l'**oxigen (negatiu)** ⇒ **SULFUR** de ... l'**altre (xifres romanes la valència)**
⇒ **Sulfurde plom(IV)**

Anomenem per la Sistemàtica: primer el **3** de l'**oxigen** , i seguit l'**oxigen (negatiu)** ⇒ **TRIÒXID** de ... **el 2 de l'altre, i seguit l'altre** ⇒ **Triòxid de diclor**

Cl₂O₃ ⇒ l'element amb **valència negativa** és l'**oxigen** (el que ocupa la última posició ⇒ ha de ser **- 2**)

Cl₂O₃ ⇒ hi ha **tres** àtoms d'oxigen
⇒ $3 \cdot (- 2) = - 6$ és el que ha de "compensar-se " pel clor

Cl₂O₃ ⇒ hi ha **dos** àtoms de clor, per a "compensar" els **- 6** , per tant, haurà de donar-nos **+ 6**
⇒ $+ 6 = 2 (+ X)$ d'on deduïm que = **+3**

Anomenem per Stock: primer l'**oxigen (negatiu)** ⇒ **ÒXID** de ... l'**altre (xifres romanes la valència)**
⇒ **Òxid de clor (III)**

Anomenem per la Sistemàtica: primer el **3** de l'**oxigen** , i seguit l'**oxigen (negatiu)** ⇒ **TRIÒXID** de ... **el 2 de l'altre, i seguit l'altre** ⇒ **Triòxid de diclor**