

TEMA 2.- COM ES CREA LA MATÈRIA (3-bis).

FORMULACIÓ DE QUÍMICA INORGÀNICA

4.- COMPOSTOS TERNARIS

Els compostos binaris són els que estan formats per àtoms de tres elements químics diferents. Hi ha de molts tipus, però sols veurem els hidròxids.

3.1.- HIDRÒXIDS

Els hidròxids són compostos iònics formats per un metall (catió) i un element del grup hidròxid (OH-) (anió). Es tracta de compostos ternaris encara que tant la seva formulació i nomenclatura són idèntiques a les dels compostos binaris.

COM ES FORMULEN

S'escriu primer el símbol de l'element metàl·lic, a continuació el grup (OH) i la valència del metall, tenint en compte que el grup (OH) actua amb valència 1. El parèntesi del grup OH no cal posar-lo quan la valència del metall és 1.



COM S'ANOMENEN

STOCK

Comencen amb "hidròxid de" seguit de l'element metàl·lic, amb la valència del mateix en nombres romans entre parèntesis sols quan tinga vàries.

Fórmula	Nom	
Be(OH) ₂	hidròxid de beril·li	No cal indicar la valència perquè el beril·li només té valència 2
NaOH	hidròxid de sodi	Quan la valència és 1 no es posa cap subíndex ni parèntesis
Fe(OH) ₂	hidròxid de ferro (II)	Cal indicar la valència en els dos casos perquè el ferro pot actuar amb valències 2 i 3
Fe(OH) ₃	hidròxid de ferro (III)	

SISTEMÀTICA: Di, tri, tetra **hidròxid** de "nom del metall".

Fórmula	Nom
Al(OH) ₃	trihidròxid d'alumini
NaOH	hidròxid de sodi
Fe(OH) ₂	dihidròxid de ferro
Fe(OH) ₃	trihidròxid de ferro