HIDRÒXIDS:

Són les combinacions dels metalls amb el grup hidròxid OH^-. Es pot considerar que el grup hidroxil té València 1 negativa ja que a l'oxigen li queda una València lliure.

El símbol del metall s'escriu sempre a l'esquerra i el grup hidroxil entre parèntesi si la València del metall és 2, 3 o 4.

Hidròxid	**$Me(OH)_x$** **x= València del metall**

<u>Nomenclatura clàssica dels hidròxids:</u>

Si el metall té València única: Hidròxid de *nom del metall* o Hidròxid *nom del metall* –ic
$Mg(OH)_2$ Hidròxid de magnesi o Hidròxid magnèsic

Si el metall té dues València: **Hidròxid *nom de metall* –ós (València menor)**
Hidròxid *nom de metall* –ic (València major)
CuOH Hidròxid cuprós
$Cu(OH)_2$ Hidròxid cúpric

<u>Nomenclatura de Stock dels hidròxids:</u>

Si el metall té València única: **Hidròxid de *nom del metall***
KOH Hidròxid de potassi

Si el metall té dues València: **Hidrur de *nom de metall* (València del metall)**
$Ni(OH)_2$ Hidròxid de níquel (II)
$NI(OH)_3$ Hidròxid de níquel (III)

Nomenclatura sistemàtica dels hidròxids:

Es fan servir els prefixes numerals:
Prefixe*-hidròxid *de no metall

$Al(OH)_3$ Trihidròxid d'alumini