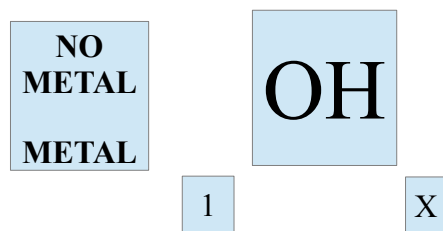


# HIDRÓXIDOS → COMPUESTOS TERNARIOS (FORMADOS POR TRES ELEMENTOS)



“El grupo “OH” se le llama grupo **HIDRÓXIDO**”

**El HIDRÓXIDO le dona siempre un “1” al otro elemento**

- La nomenclatura de STOCK**

Se lee la fórmula de derecha a izda y se indica la valencia del elemento que acompaña al hidrógeno con un número romano.

+ Si el elemento tiene UNA VALENCIA

Ej. Al (OH)<sub>3</sub> → hidróxido de aluminio ~~(III)~~

**OJO!!!!**

Si el elemento tiene sólo una valencia no se escribe **NUNCA** el número romano



+ Si el elemento tiene DOS O MÁS VALENCIAS:

El hierro tiene dos valencias : 2 y 3

Fe (OH)<sub>2</sub> → HIDRÓXIDO DE HIERRO (II)

Fe (OH)<sub>3</sub> → HIDRÓXIDO DE HIERRO (III)

- **La nomenclatura SISTEMÁTICA**

\* El compuesto se nombra empleando prefijos para indicar el número de átomos de cada elemento que hay en la fórmula:

Nº de átomos	1	2	3	4	5	6	7
Prefijo	Mono (se suele omitir)	di-	Tri-	Tetra-	Penta-	Hexa-	hepta-

+ Si el elemento tiene **UNA VALENCIA**:

Ej.  $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow$  **TRIHIDRÓXIDO** DE ALUMINIO

~~$\text{LiOH} \rightarrow$  MONOHIDRÓXIDO DE LITIO~~



El litio tiene valencia "1", NO SE ESCRIBE MONO. Con **DI, TRI, TETRA...** SI SE ESCRIBE

+ Si el elemento tiene **DOS O MÁS VALENCIAS**:

Hay que fijarse, si vemos escrito el compuesto:  $\text{Cu OH}$  (el cobre tiene dos valencias, 1 y 2)

$\text{CuOH} \rightarrow$  MONOHIDROXIDO DE COBRE

EL COBRE TIENE DOS VALENCIAS, PARA SABER DE CUAL HABLAMOS HAY QUE PONER SIEMPRE "MONO"

