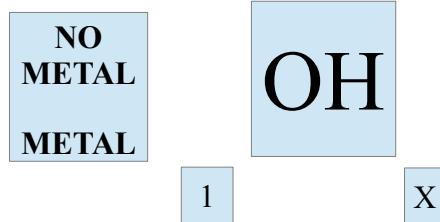


HIDRÓXIDOS →

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)₃ → hidróxido de aluminio (III) ~~(II)~~

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)₂ → HIDRÓXIDO DE HIERRO (II)
Fe (OH)₃ → 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**:



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: Cu OH (el cobre tiene dos valencias, 1 y 2)



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

