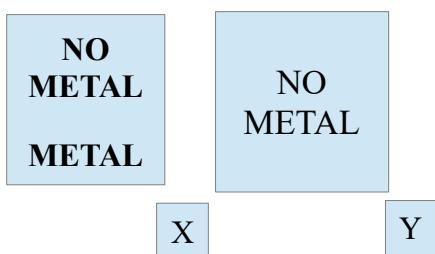


## 5. SALES BINARIAS → COMPUESTO BINARIO



Se forman combinaciones binarias de un metal y un no metal

Proceden de los ácidos hidrácidos

Se forman sustituyendo los hidrógenos del ácido por un metal

Se nombran \_\_\_\_\_-uro de \_\_\_\_\_

- **La nomenclatura con NUMEROS ROMANOS (ANTIGUA de STOCK)**

Se lee la fórmula de derecha a izda y se indica la valencia del elemento que acompaña al no metal con un número romano.

+ Si el elemento tiene **UNA VALENCIA**

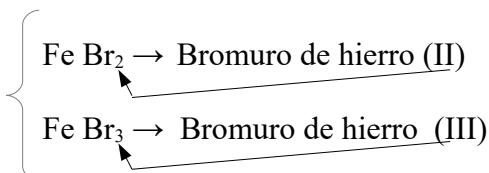
Ej.  $\text{Al}_2\text{Se}_3$  → Seleniuro de aluminio ~~(III)~~

**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*



- **La nomenclatura CON MULTIPLICADORES (ANTIGUA 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.  $\text{AlCl}_3 \rightarrow \text{TRICLORURO DE ALUMINIO}$

$\text{Li}_2\text{Te} \rightarrow \text{MONOTELURURO DE LITIO}$



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

CuS → MONOsulfuro de cobre

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



Fórmula	N. tradicional	N. de Stock	N. sistemática
NaF	Fluoruro de sodio	Fluoruro de sodio	Fluoruro de sodio
CdCl <sub>2</sub>	Cloruro de cadmio	Cloruro de cadmio	Dicloruro de cadmio
NiBr <sub>2</sub>	Bromuro niquelico	Bromuro de niquel (II)	Dibromuro de niquel
CoSe	Seleniuro cobaltoso	Seleniuro de cobalto (II)	Monoseleniuro de cobalto