

ÁCIDOS

Los ácidos pueden clasificarse en : A) HIDRÁCIDOS
B) OXOÁCIDOS

A) HIDRÁCIDOS

Son compuestos binarios, es decir, formados por dos elementos, hidrógeno y un no metal.

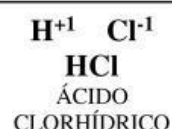
Los no metales que se unen al hidrógeno para formar hidrácidos son los halógenos (grupo VIIA) actuando con el menor número de oxidación -1 y el azufre actuando con número de oxidación -2 .

¿Cómo se formulan los hidrácidos?

Para formularlos debemos conocer el número de oxidación de los elementos:

- ✓ El número de oxidación del Hidrógeno es $+1$.
- ✓ Los Halógenos tienen número de oxidación -1 .
- ✓ El Azufre actúa con número de oxidación -2 .


EL MÉTODO MAS FÁCIL PARA FORMULAR UN HIDRÁCIDO ES "CRUZAR" LOS VALORES DE NÚMERO DE OXIDACIÓN DE SUS ELEMENTOS.



¿Cómo se nombran los hidrácidos?

- ✓ Se nombran con la palabra **ÁCIDO** seguida del nombre del no metal y la terminación **HÍDRICO**

“ ÁCIDO *nombre del no metal* HÍDRICO

 **HAY QUE PRACTICAR:** Completa la siguiente tabla **formulando** los hidrácidos y **nómbrales** con el criterio explicado.

NO METAL	Nº de oxidación	HIDRÁCIDO	NOMBRE
Flúor	-1		
Cloro	-1		
Bromo	-1		
Yodo	-1		
Azufre	-2		