# 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.

$H^{+1}$ $Cl^{-1}$
**HCl**
ÁCIDO CLORHÍDRICO

## ✍ ¿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 **nómbralos** con el criterio explicado.

| NO METAL | N° de oxidación | HIDRÁCIDO | NOMBRE |
|---|---|---|---|
| Flúor | -1 | | |
| Cloro | -1 | | |
| Bromo | -1 | | |
| Yodo | -1 | | |
| Azufre | -2 | | |

LIVEWORKSHEETS