

## OXOÁCIDOS MÁS HABITUALES ( $H_aX_bO_c$ )

### X = HALÓGENO: Cl, Br, I.

n.o.:+1	HClO ácido hipocloroso	HBrO ácido hipobromoso	HIO ácido hipoyodoso
n.o.:+3	HClO <sub>2</sub> ácido cloroso	HBrO <sub>2</sub> ácido bromoso	-----
n.o.:+5	HClO <sub>3</sub> ácido clórico	HBrO <sub>3</sub> ácido brómico	HIO <sub>3</sub> ácido yódico
n.o.:+7	HClO <sub>4</sub> ácido perclórico	HBrO <sub>4</sub> ácido perbrómico	HIO <sub>4</sub> ácido peryódico

### X= ANFÍGENO: S, Se, Te.

n.o.:+4	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> ácido sulfuroso	H <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub> ácido selenioso
n.o.:+6	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ácido sulfúrico	H <sub>2</sub> SeO <sub>4</sub> ácido selénico

### X= NITROGENOIDEO. N, P, As, Sb

n.o.:+3	HNO <sub>2</sub> ácido nitroso	H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub> ácido fosforoso (ácido orto)
n.o.:+5	HNO <sub>3</sub> ácido nítrico	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> ácido fosfórico (ácido orto)

### X= CARBONOIDEOS: C

n.o.:+4	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> ácido carbónico
---------	--

### X= TERREOS: B

n.o.:+3	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> ácido bórico (ácido orto)
---------	--

### X= METAL DE TRANSICIÓN

n.o.:+6	H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub> ácido crómico	H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> ácido dicrómico
n.o.:+7	HMnO <sub>4</sub> ácido permangánico	

**Memoriza los n.o.:** Halógenos: +1 (hipo-oso), +3 (-oso), +5 (-ico), +7 (per-ico)  
 Anfígenos: +2 (hipo-oso), +4 (-oso), +6 (-ico)  
 Grupo del N: +1(hipo-oso), +3 (-oso), +5 (-ico)  
 Grupo del C: +4 (-ico); B: +3 (-ico); Cr: +6 (-ico); Mn: +6 (ico), +7 (per-ico)

#### Recuerda:

n.o. impar → nº de H impar

+1	+3	+5	+7
HXO	HXO <sub>2</sub>	HXO <sub>3</sub>	HXO <sub>4</sub>

n.o. par → nº de H par

+2	+4	+6
H <sub>2</sub> XO <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> XO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> XO <sub>4</sub>