

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 ₂ ácido cloroso	HBrO ₂ ácido bromoso	-----
n.o.:+5	HClO ₃ ácido clórico	HBrO ₃ ácido brómico	HIO ₃ ácido yódico
n.o.:+7	HClO ₄ ácido perclórico	HBrO ₄ ácido perbrómico	HIO ₄ ácido peryódico

X = ANFÍGENO: S, Se, Te.

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

X = NITROGENOIDEO. N, P, As, Sb

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

X = CARBONOIDEOS: C

n.o.:+4	H ₂ CO ₃ ácido carbónico
---------	--

X = TERREOS: B

n.o.:+3	H ₃ BO ₃ ácido bórico (ácido orto)
---------	--

X = METAL DE TRANSICIÓN

n.o.:+6	H ₂ CrO ₄ ácido crómico	H ₂ Cr ₂ O ₇ ácido dicrómico
n.o.:+7	HMnO ₄ 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 → n° de H impar

+1	+3	+5	+7
HXO	HXO ₂	HXO ₃	HXO ₄

n.o. par → n° de H par

+2	+4	+6
H ₂ XO ₂	H ₂ XO ₃	H ₂ XO ₄