

Lista de Ácidos Oxoácidos

REGLAS:

Ácidos Oxoácidos → Anhídrido + Agua

En columnas Pares: meta → 1 anhídrido + 1 agua → Se puede omitir

Orto → 1 anhídrido + 2 agua

Piro → 2 anhídrido + 1 agua

En columnas Impares: meta → 1 anhídrido + 1 agua → Se puede Omitir. En Fósforo no

Piro → 1 anhídrido + 2 agua

Orto → 1 anhídrido + 3 agua → Se omite en Fósforo

En los tioácidos se sustituye uno o más oxígenos por uno o más azufres

	Valencia	Fórmula	Tipo	Nombre Tradicional
1	3	HBO ₂	Impar: 1 Anh + 1 agua	Ácido Metabórico
2	3	H ₄ B ₂ O ₅	Impar: 1 Anh + 2 agua	Ácido Pirobórico o Ácido Dibórico
3	3	H ₃ BO ₃	Impar: 1 Anh + 3 agua	Ácido Ortobórico (Vulgo: Ac. Bórico)
4	3	H ₂ B ₄ O ₇	Impar: 2 Anh+ 1 Agua	Ácido Tetrabórico
5	4	H ₂ CO ₃	Par : 1 Anh + 1 Agua	Ácido Carbónico
6	4	H ₂ CO ₂ S	TIO	Ácido Tiocarbónico
7	4	H ₂ SiO ₃	Par: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Metasilícico
8	4	H ₂ Si ₂ O ₅	Par: 2 Anh + 1 Agua	Ácido Disilícico o Piroxilícico
9	4	H ₄ SiO ₄	Par: 1 Anh + 3 Agua	Ácido Ortosilícico
10	1	HNO	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Hiponitroso
11	3	HNO ₂	Impar : 1 Anh +1 Agua	Ácido Nitroso
12	5	HNO ₃	Impar : 1 Anh+1 Agua	Ácido Nítrico
13	1	HPO	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Hipofosforoso
14	3	HPO ₂	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Metafosforoso o Metafosfónico
15	3	H ₄ P ₂ O ₅	Impar: 1 Anh + 2 Agua	Ácido Pirofosforoso o Difosfónico
16	3	H ₃ PO ₃	Impar: 1 Anh + 3 Agua	Ácido (orto)Fosforoso o Ortofosfónico
17	5	HPO ₃	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Metafosfórico
18	5	H ₃ PO ₄	Impar: 1 Anh + 3 Agua	Ácido (Orto)Fosfórico
19	5	H ₄ P ₂ O ₇	Impar: 1 Anh + 2 Agua	Ácido Difosfórico o Pirofosfórico
20	5	H ₅ P ₃ O ₁₀	Impar: 3 Anh +5 Agua	Ácido Trifosfórico
21	5	H ₃ PO ₃ S	TIO	Ácido Tiofosfórico
22	5	H ₃ PO ₂ S ₂	TIO	Ácido Ditiofosfórico
23	5	H ₃ POS ₃	TIO	Ácido Tritiofosfórico
24	3	H ₃ AsO ₃	Impar:1 Anh + 3 Agua	Ácido Arsenioso
25	5	H ₃ AsO ₄	Impar: 1 Anh + 3 Agua	Ácido Arsenico
26	3	H ₃ SbO ₃	Impar: 1Anh + 3 Agua	Ácido Antimonioso
27	5	H ₃ SbO ₄	Impar: 1 Anh + 3 Agua	Ácido Antimónico
28	4	H ₂ SO ₃	Par: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Sulfuroso
29	4	H ₂ S ₂ O ₅	Par: 2 Anh + 1 Agua	Ácido Disulfuroso
30	4	H ₂ S ₂ O ₂	TIO	Ácido Tiosulfuroso
31	4	H ₂ S ₃ O	TIO	Ácido Ditiosulfuroso
32	6	H ₂ SO ₄	Par: 1 Anh. + 1 Agua	Ácido Sulfúrico
33	6	H ₂ S ₂ O ₇	Par: 2 Anh + 1 Agua	Ácido Disulfúrico
34	6	H ₂ S ₂ O ₃	TIO	Ácido Tiosulfúrico
35	4	H ₂ SeO ₃	Par: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Selenioso
36	6	H ₂ SeO ₄	Par: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Selénico
37	6	H ₂ Se ₂ O ₇	Par: 2 Anh + 1 Agua	Ácido Diselénico
38	4	H ₂ SeO ₂ S	TIO	Ácido Tioselenioso
39	6	H ₂ SeO ₃ S	TIO	Ácido Tioselénico
40	4	H ₂ TeO ₃	Par: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Telurioso

	Valencia	Fórmula	Tipo	Nombre Tradicional
41	6	H ₂ TeO ₄	Par: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Telúrico
42	6	H ₆ TeO ₆	Par 1 Anh + 3 Agua	Ácido Ortotelúrico
43	1	HFO	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Hipofluoroso
44	1	HClO	Impar: 1 Anh + 1 Anh	Ácido Hipocloroso
45	3	HClO ₂	ImPar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Cloroso
46	5	HClO ₃	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Clórico
47	7	HClO ₄	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Perclórico
48	1	HCIS	TIO	Ácido Tiohipocloroso
49	3	HCIOS	TIO	Ácido Tiocloroso
50	5	HClO ₂ S	TIO	Ácido Tioclórico
51	7	HClO ₃ S	TIO	Ácido Tioperclórico
52	1	HBrO	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Hipobromoso
53	3	HBrO ₂	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Bromoso
54	5	HBrO ₃	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Brómico
55	7	HBrO ₄	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Perbrómico
56	1	HBrS	TIO	Ácido Tiohipobromoso
57	3	HBrOS	TIO	Ácido Tiobromoso
58	5	HBrO ₂ S	TIO	Ácido Tiobromico
59	7	HBrO ₃ S	TIO	Ácido Tioperbrómico
60	1	HIO	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Hipoyodoso
61	3	HIO ₂	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Yodoso
62	5	HIO ₃	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Yódico
63	7	HIO ₄	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Peryódico
64	7	H ₅ IO ₆	Impar: 1 Anh + 5 Agua	Ácido Ortoperiyódico
65	1	HIS	TIO	Ácido Tiohiyodoso
66	3	HIOS	TIO	Ácido Tioyodoso
67	5	HIO ₂ S	TIO	Ácido Tioyódico
68	7	HIO ₃ S	TIO	Ácido Tioperiyódico
69	6	H ₂ MnO ₄	Par: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Mangánico
70	7	HMnO ₄	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Permangánico
71	6	H ₂ CrO ₄	Par: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Crómico
72	6	H ₂ Cr ₂ O ₇	Par: 2 Anh + 1 Agua	Ácido Dicrómico
73	5	HVO ₃	Impar: 1 Anh + 1 Agua	Ácido Metavanádico
74	5	H ₃ VO ₄	Impar: 1 Anh + 3 Agua	Ácido Ortovanádico
75	5	H ₃ V ₃ O ₉	Impar: 3 Anh + 3 Agua	Ácido Trivanádico

En amarillo los ácidos más comunes