

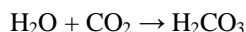
NOMENCLATURA DEGLI ACIDI

Gli idracidi

I più importanti sono: HF, HCl, HBr, HI, H₂S, HCN

Gli acidi ternari

Si ottengono formalmente per reazione di una anidride con acqua. Sono costituiti da idrogeno, non metallo e ossigeno.
Es. H₂CO₃.



Il nome dell'acido deriva dal nome dell'anidride: *Acido Carbonico* da *Anidride Carbonica*.

Gli acidi meta-piro-orto

Le anidridi di alcuni non metalli (P, B, As, Si) si possono combinare con più di una molecola di acqua. Se il numero di ossidazione del non metallo è dispari l'anidride corrispondente si può legare con 1, 2 o 3 molecole di acqua.

anidride + 1 H₂O → acido **meta**.....

anidride + 2 H₂O → acido **piro**.....

anidride + 3 H₂O → acido **orto**.....

Se il numero di ossidazione del non metallo è pari l'anidride corrispondente si può legare con 1 o 2 molecole di acqua.

anidride + 1 H₂O → acido **meta**.....

anidride + 2 H₂O → acido **orto**.....

Gli anioni degli acidi

I nomi degli anioni derivano dal nome dell'acido, sostituendo il suffisso in questo modo:

idrico → **uro**

oso → **ito** **ipo**.....**oso** → **ipo**...**ito**

ico → **ato** **per**...**ico** → **per**...**ato**

Sali

Nome anione + nome del metallo:

Es. LiCl Cloruro di Litio, KMnO₄ Permanganato di Potassio, NaPO₃ Metafosfato di Sodio.

Formula	Nome dell'acido	Formula anione	Nome dell'anione
		AlO ₂ ⁻	Alluminato
HAsO ₂	Ac. Metarsenioso	AsO ₂ ⁻	Metarsenito
H ₄ As ₂ O ₅	Ac. Piroarsenioso	As ₂ O ₅ ⁴⁻	Piroarsenito
H ₃ AsO ₃	Ac. Ortoarsenioso	AsO ₃ ³⁻	Ortoarsenito
HAsO ₃	Ac. Metarsenico	AsO ₃ ⁻	Metarsenato
H ₄ As ₂ O ₇	Ac. Piroarsenico	As ₂ O ₇ ⁴⁻	Piroarsenato
H ₃ AsO ₄	Ac. Ortoarsenico	AsO ₄ ³⁻	Ortoarsenato
HNO ₂	Ac. Nitroso	NO ₂ ⁻	Nitrito

HNO ₃	Ac. Nitrico	NO ₃ ⁻	Nitrato
HBO ₂	Ac. Metaborico	BO ₂ ⁻	Metaborato
H ₄ B ₂ O ₅	Ac. Piroborico	B ₂ O ₅ ⁴⁻	Piroborato
H ₃ BO ₃	Ac. Ortoborico	BO ₃ ³⁻	Ortoborato
HBr	Ac. Bromidrico	Br ⁻	Bromuro
HBrO	Ac. Ipobromoso	BrO ⁻	Ipobromito
HBrO ₂	Ac. Bromoso	BrO ₂ ⁻	Bromito
HBrO ₃	Ac. Bromico	BrO ₃ ⁻	Bromato
HCN	Ac. Cianidrico	CN ⁻	Cianuro
HCNO	Ac. Cianico	CNO ⁻	Cianato
HSCN	Ac. Tiocianico	SCN ⁻	Tiocianato (o Solfocianuro)
H ₂ CO ₃	Ac. Carbonico	CO ₃ ²⁻	Carbonato
H ₂ C ₂ O ₄	Ac. Ossalico	C ₂ O ₄ ²⁻	Ossalato
CH ₃ COOH	Ac. Acetico	CH ₃ COO ⁻	Acetato
HCl	Ac. Cloridrico	Cl ⁻	Cloruro
HClO	Ac. Ipocloroso	ClO ⁻	Ipoclorito
HClO ₂	Ac. Cloroso	ClO ₂ ⁻	Clorito
HClO ₃	Ac. Clorico	ClO ₃ ⁻	Clorato
HClO ₄	Ac. Perclorico	ClO ₄ ⁻	Perclorato
H ₂ CrO ₄	Ac. Cromico	CrO ₄ ²⁻	Cromato
		Cr ₂ O ₇ ²⁻	Bicromato (o Dicromato)

		FeO_2^- ($\text{Fe}_2\text{O}_4^{2-}$)	Ferrito
		FeO_4^{2-}	Ferrato
HF	Ac. Fluoridrico	F^-	Fluoruro
H_3PO_2	Ac. Iposforoso	H_2PO_2^-	Iposforato
HPO_2	Ac. Metaforoso	PO_2^-	Metaforato
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$	Ac. Piroforoso	$\text{P}_2\text{O}_5^{4-}$	Piroforato
H_3PO_3	Ac. Ortoforoso	PO_3^{3-}	Ortoforato
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_6$	Ac. Iposforico	$\text{P}_2\text{O}_6^{4-}$	Iposforato
HPO_3	Ac. Metaforico	PO_3^-	Metaforato
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$	Ac. Piroforico	$\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$	Piroforato
H_3PO_4	Ac. Ortoforico	PO_4^{3-}	Ortoforato
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_8$	Ac. Dipiroforico	$\text{P}_2\text{O}_8^{4-}$	Dipiroforato
HI	Ac. Iodidrico	I^-	Ioduro
HIO	Ac. Ipoiodoso	IO^-	Ipoiodato
HIO_3	Ac. Iodico	IO_3^-	Iodato
HIO_4	Ac. Periodico	IO_4^-	Periodato
		MnO_4^{2-}	Manganato
HMnO_4	Ac. Permanganico	MnO_4^-	Permanganato
H_2SiO_3	Ac. Metasilicico	SiO_3^{2-}	Metasilicato
H_4SiO_4	Ac. Ortosilicico	SiO_4^{4-}	Ortosilicato
H_2SnO_2	Ac. Stannoso	SnO_2^{2-}	Stannito

H_2SnO_3	Ac. Stannico	SnO_3^{2-}	Stannato
H_2S	Ac. Solfidrico	S^{2-}	Solfuro
H_2SO_3	Ac. Solforoso	SO_3^{2-}	Solfito
H_2SO_4	Ac. Solforico	SO_4^{2-}	Solfato
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$	Ac. Perossodisolforico (o Persolforico)	$\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$	Perossodisolfato (o persolfato)
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	Ac. Disolfonico	$\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$	Disolfonato
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_6$	Ac. Ditionico	$\text{S}_2\text{O}_6^{2-}$	Ditionato
$\text{H}_2\text{S}_4\text{O}_6$	Ac. Tetrationico	$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$	Tetrationato
H_2SO_5	Ac. Perossosolforico	SO_5^{2-}	Perossosolfato
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$	Ac. Tiosolforico	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	Tiosolfato