

24 ácidos que você deve conhecer, com suas fórmulas estruturais e ânions:

Fórmula molecular e nome	Fórmula estrutural	Ânions derivados
HF Ácido fluorídrico	H-F	F ⁻ Fluoreto
HCl Ácido clorídrico	H-Cl	Cl ⁻ Cloreto
HBr Ácido bromídrico	H-Br	Br ⁻ Brometo
HI Ácido iodídrico	H-I	I ⁻ Iodeto
H ₂ S Ácido sulfídrico	H-S	S ²⁻ Sulfeto
HCN Ácido cianídrico	H-C≡N	CN ⁻ Cianeto
HNO ₃ Ácido nítrico	H-O-N $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	NO ₃ ⁻ Nitrato
HNO ₂ Ácido nitroso	H-O-N $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	NO ₂ ⁻ Nitrito
H ₂ SO ₄ Ácido sulfúrico	H-O-S $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	SO ₄ ²⁻ Sulfato
H ₂ SO ₃ Ácido sulfuroso	H-O-S $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	HSO ₃ ⁻ Sulfato - Bissulfato HSO ₃ ⁻ Sulfato - Bissulfato HSO ₃ ⁻ Sulfato - Bissulfato
H ₂ CO ₃ Ácido carbônico	H-O-C $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	CO ₃ ²⁻ Carbonato
H ₃ PO ₄ Ácido fosfórico (ortofosfórico)	H-O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	HPO ₄ ²⁻ Hidrogenofosfato - Bifosfato HPO ₄ ²⁻ Hidrogenofosfato - Bifosfato HPO ₄ ²⁻ Hidrogenofosfato - Bifosfato
H ₃ PO ₃ Ácido fosforoso	H-O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	PO ₃ ²⁻ Fosfito
H ₃ PO ₂ Ácido hipofosforoso	H-O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	H ₂ PO ₂ ⁻ Hipofosfito
HPO ₃ Ácido metafosfórico	H-O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	PO ₃ ⁻ Metafosfato
H ₄ P ₂ O ₇ Ácido pirofosfórico	H-O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	P ₂ O ₇ ⁴⁻ Pirofosfato
HClO Ácido hipocloroso	H-O-Cl	ClO ⁻ Hipoclorito
HClO ₂ Ácido cloroso	H-O-Cl	ClO ₂ ⁻ Clorito
HClO ₃ Ácido clórico	H-O-Cl	ClO ₃ ⁻ Clorato
HClO ₄ Ácido perclórico	H-O-Cl	ClO ₄ ⁻ Perclorato
H ₃ BO ₃ Ácido bórico	H-O-B $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	BO ₃ ³⁻ Borato
HMnO ₄ Ácido permangânico	H-O-Mn $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	MnO ₄ ⁻ Permanganato
H ₂ C ₂ O ₄ Ácido dicrômico	H-O-C $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O-C $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	C ₂ O ₄ ²⁻ Dicromato
H ₃ C-COOH Ácido acético (etanoico)	H-C $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O-O-H	H ₃ C-COO ⁻ Acetato (etanoato)

24 ácidos que você deve conhecer, com suas fórmulas estruturais e ânions:

Fórmula molecular e nome	Fórmula estrutural	Ânions derivados
HF Ácido fluorídrico	H-F	F ⁻ Fluoreto
HCl Ácido clorídrico	H-Cl	Cl ⁻ Cloreto
HBr Ácido bromídrico	H-Br	Br ⁻ Brometo
HI Ácido iodídrico	H-I	I ⁻ Iodeto
H ₂ S Ácido sulfídrico	H-S	S ²⁻ Sulfeto
HCN Ácido cianídrico	H-C≡N	CN ⁻ Cianeto
HNO ₃ Ácido nítrico	H-O-N $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	NO ₃ ⁻ Nitrato
HNO ₂ Ácido nitroso	H-O-N $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	NO ₂ ⁻ Nitrito
H ₂ SO ₄ Ácido sulfúrico	H-O-S $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	SO ₄ ²⁻ Sulfato
H ₂ SO ₃ Ácido sulfuroso	H-O-S $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	HSO ₃ ⁻ Sulfato - Bissulfato HSO ₃ ⁻ Sulfato - Bissulfato HSO ₃ ⁻ Sulfato - Bissulfato
H ₂ CO ₃ Ácido carbônico	H-O-C $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	CO ₃ ²⁻ Carbonato
H ₃ PO ₄ Ácido fosfórico (ortofosfórico)	H-O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	HPO ₄ ²⁻ Hidrogenofosfato - Bifosfato HPO ₄ ²⁻ Hidrogenofosfato - Bifosfato HPO ₄ ²⁻ Hidrogenofosfato - Bifosfato
H ₃ PO ₃ Ácido fosforoso	H-O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	PO ₃ ²⁻ Fosfito
H ₃ PO ₂ Ácido hipofosforoso	H-O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	H ₂ PO ₂ ⁻ Hipofosfito
HPO ₃ Ácido metafosfórico	H-O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	PO ₃ ⁻ Metafosfato
H ₄ P ₂ O ₇ Ácido pirofosfórico	H-O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O-P $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	P ₂ O ₇ ⁴⁻ Pirofosfato
HClO Ácido hipocloroso	H-O-Cl	ClO ⁻ Hipoclorito
HClO ₂ Ácido cloroso	H-O-Cl	ClO ₂ ⁻ Clorito
HClO ₃ Ácido clórico	H-O-Cl	ClO ₃ ⁻ Clorato
HClO ₄ Ácido perclórico	H-O-Cl	ClO ₄ ⁻ Perclorato
H ₃ BO ₃ Ácido bórico	H-O-B $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	BO ₃ ³⁻ Borato
HMnO ₄ Ácido permangânico	H-O-Mn $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	MnO ₄ ⁻ Permanganato
H ₂ C ₂ O ₄ Ácido dicrômico	H-O-C $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O-C $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O	C ₂ O ₄ ²⁻ Dicromato
H ₃ C-COOH Ácido acético (etanoico)	H-C $\overset{\text{O}}{\parallel}$ O-O-H	H ₃ C-COO ⁻ Acetato (etanoato)