

Ácido	Nombre	Base Conjugada	Nombre
-------	--------	----------------	--------

Aumento de la fuerza ácida

Ácidos fuertes

HClO ₄	ácido perclórico	ClO ₄ ⁻	ion perclorato
HI	ácido yodhídrico	I ⁻	ion yoduro
HBr	ácido bromhídrico	Br ⁻	ion bromuro
HCl	ácido clorhídrico	Cl ⁻	ion cloruro
H ₂ SO ₄	ácido sulfúrico	HSO ₄ ⁻	ion bisulfato
HNO ₃	ácido nítrico	NO ₃ ⁻	ion nitrato
H ₃ O ⁺	ion hidronio	H ₂ O	agua
HSO ₄ ⁻	ion bisulfato	SO ₄ ²⁻	ion sulfato
HF	ácido fluorhídrico	F ⁻	ion fluoruro
HNO ₂	ácido nitroso	NO ₂ ⁻	ion nitrito
HCOOH	ácido fórmico	HCOO ⁻	ion formiato
CH ₃ COOH	ácido acético	CH ₃ COO ⁻	ion acetato
NH ₄ ⁺	ion amonio	NH ₃	amoníaco
HCN	ácido cianhídrico	CN ⁻	ion cianuro
H ₂ O	agua	OH ⁻	ion hidroxilo
NH ₃	ámoníaco	NH ₂ ⁻	ion amiduro

Ácidos débiles

Aumento de la fuerza básica