

CASOS ESPECIALES DE ÓXIDOS

Elemento	Nº de Ox.	Fórmula	Tradicional	Tipo de Óxido
Cromo	+2	CrO	Óxido cromoso	Básico
	+3	Cr ₂ O ₃	Óxido crómico	Básico
	+3	Cr ₂ O ₃	Anhídrido cromoso	Ácido
	+6	CrO ₃	Anhídrido crómico	Ácido
Nitrógeno	+1	N ₂ O	Anhídrido hiponitroso - Óxido nitroso	Ácido
	+2	NO	Óxido nítrico	Neutro
	+3	N ₂ O ₃	Anhídrido nitroso	Ácido
	+4	NO ₂	Bióxido de nitrógeno	Neutro
	+5	N ₂ O ₅	Anhídrido nítrico	Ácido
Manganeso	+2	MnO	Óxido manganoso	Básico
	+3	Mn ₂ O ₃	Óxido mangánico	Básico
	+4	MnO ₂	Bióxido de manganeso	Básico
	+4	MnO ₂	Anhídrido manganoso	Ácido
	+6	MnO ₃	Anhídrido mangánico	Ácido
	+7	Mn ₂ O ₇	Anhídrido permangánico	Ácido

CASOS ESPECIALES DE OXOÁCIDOS

No Metal	Nº de Ox.	Forma Meta	Tradicional	Forma Orto	Tradicional	Forma Piro	Tradicional
Boro	+3	HBO ₂	Ácido metabórico	H ₃ BO ₃	Ácido ortobórico ó Ácido bórico	H ₄ B ₂ O ₅	Ácido pirobórico ó Ácido dibórico
Silicio	+4	H ₂ SiO ₃	Ácido metasilícico	H ₄ SiO ₄	Ácido ortosilícico ó Ácido silícico	H ₆ Si ₂ O ₇	Ácido pirosilícico ó Ácido disilícico

Arsénico	+3	HAsO ₂	Ácido metaarsenioso	H ₃ AsO ₃	Ácido ortoarsenioso ó Ácido arsenioso	H ₄ As ₂ O ₅	Ácido piroarsenioso ó Ácido diarsenioso
	+5	HAsO ₃	Ácido metaarsenico	H ₃ AsO ₄	Ácido ortoarsenico ó Ácido arsenico	H ₄ As ₂ O ₇	Ácido piroarsenico ó Ácido diarsenico
Fósforo	+3	HPO ₂	Ácido metafosforoso	H ₃ PO ₃	Ácido ortofosforoso ó Ácido fosforoso	H ₄ P ₂ O ₅	Ácido pirofosforoso ó Ácido difosforoso
	+5	HPO ₃	Ácido metafosfórico	H ₃ PO ₄	Ácido ortofosfórico ó Ácido fosfórico	H ₄ P ₂ O ₇	Ácido pirofosfórico ó Ácido difosfórico

Elemento	Nº de Ox.	Fórmula	Nombre
Cromo	+6	H ₂ CrO ₄	Ácido crómico
	+6	H ₂ Cr ₂ O ₇	Ácido dicrómico