

NOMENCLATURA

Fuoro F

(0)	F ₂	fluoro (molecolare)				
(-I)	HF	acido fluoridrico	F ⁻	fluoruro		

Cloro Cl (analogamente Bromo Br e Iodio I)

(0)	Cl ₂	cloro (molecolare)				
(-I)	HCl	acido cloridrico	Cl ⁻	cloruro		
(I)	Cl ₂ O	anidride ipoclorosa	HClO	acido ipocloroso	ClO ⁻	ipoclorito
(III)	Cl ₂ O ₃	anidride clorosa	HClO ₂	acido cloroso	ClO ₂ ⁻	clorito
(IV)	ClO ₂	diossido di cloro				
(V)	Cl ₂ O ₅	anidride clorica	HClO ₃	acido clorico	ClO ₃ ⁻	clorato
(VII)	Cl ₂ O ₇	anidride perclorica	HClO ₄	acido perclorico	ClO ₄ ⁻	perclorato

Ossigeno O

(0)	O ₂	ossigeno (molecolare)	O ₃	ozono		
(-II)	H ₂ O	acqua	OH ⁻	idrossido	H ₃ O ⁺	idr(oss)onio
			O ²⁻	ossido		
(-I)	H ₂ O ₂	acqua ossigenata	O ₂ ²⁻	perossido		

Zolfo S

(0)	S ₈	zolfo (rombico)				
(-II)	H ₂ S	acido solfidrico	HS ⁻	idrogenosolfuro		
			S ²⁻	solfuro		
(II)	SO	(mon)ossido di zolfo				
(IV)	SO ₂	anidride solforosa	H ₂ SO ₃	acido solforoso	HSO ₃ ⁻	idrogenosolfito
					SO ₃ ²⁻	solfito
(VI)	SO ₃	anidride solforica	H ₂ SO ₄	acido solforico	HSO ₄ ⁻	idrogenosolfato
					SO ₄ ²⁻	solfato

Azoto N

(0)	N ₂	azoto (molecolare)				
(-III)	NH ₃	ammoniaca	NH ₄ ⁺	ammonio		
(II)	NO	(mon)ossido di azoto				
(III)	N ₂ O ₃	anidride nitrosa	HNO ₂	acido nitroso	NO ₂ ⁻	nitrito
(IV)	NO ₂	diossido di azoto	N ₂ O ₄	tetrossido di diazoto		
(V)	N ₂ O ₅	anidride nitrica	HNO ₃	acido nitrico	NO ₃ ⁻	nitrato

Fosforo P

(0)	P ₄	fosforo (bianco)				
(-III)	PH ₃	fosfina				
(III)	P ₄ O ₆	anidride fosforosa	H ₂ PHO ₃	acido fosfonico	H ₂ PHO ₃ ⁻	idrogenofosfonato
					PHO ₃ ²⁻	fosfonato
(V)	P ₄ O ₁₀	anidride fosforica	H ₃ PO ₄	acido (orto)fosforico	H ₂ PO ₄ ⁻	diidrogenofosfato
					HPO ₄ ²⁻	idrogenofosfato
					PO ₄ ³⁻	fosfato

Arsenico As

(-III)	AsH ₃	arsina				
(III)	As ₂ O ₃	anidride arseniosa	H ₃ AsO ₃	acido (orto)arsenioso	AsO ₃ ³⁻	arsenito
(V)	As ₂ O ₅	anidride arsenica	H ₃ AsO ₄	acido (orto)arsenico	AsO ₄ ³⁻	arseniato

Carbonio C

(0)	C	carbonio (grafite, diamante)				
(-IV)	CH ₄	metano				
(II)	HCN	acido cianidrico	CN ⁻	cianuro		
(II)	CO	(mon)ossido di carbonio				
(IV)	CO ₂	anidride carbonica	H ₂ CO ₃	acido carbonico	HCO ₃ ⁻ CO ₃ ²⁻	idrogenocarbonato carbonato

Silicio Si

(-IV)	SiH ₄	silano				
(IV)	SiO ₂	diossido di silicio	H ₂ SiO ₃	acido (meta)silicico	SiO ₃ ²⁻	silicato

Boro B

(III)	BH ₃	borano				
(III)	B ₂ O ₃	anidride borica	H ₃ BO ₃	acido (orto)borico	BO ₃ ³⁻	borato

Alluminio Al

(III)	Al ₂ O ₃	ossido di alluminio	Al(OH) ₃	idrossido di alluminio	Al ³⁺	(catione) alluminio
-------	--------------------------------	---------------------	---------------------	------------------------	------------------	---------------------

Berillio Be (analogamente **Magnesio Mg** e **Calcio Ca**)

(II)	BeO	ossido di berillio	Be(OH) ₂	idrossido di berillio	Be ²⁺	(catione) berillio
------	-----	--------------------	---------------------	-----------------------	------------------	--------------------

Litio Li (analogamente **Sodio Na** e **Potassio K**)

(I)	Li ₂ O	ossido di litio	LiOH	idrossido di litio	Li ⁺	(catione) litio
-----	-------------------	-----------------	------	--------------------	-----------------	-----------------

Idrogeno H

(0)	H ₂	idrogeno (molecolare)				
(-I)	H ⁻	idruro				
(I)	H ⁺	(catione) idrogeno				

Cromo Cr

(III)	Cr ₂ O ₃	ossido di cromo(III) o ossido cromico				
	Cr(OH) ₃	idrossido di cromo(III) o idrossido cromico				
	Cr ³⁺	(catione) cromo(III) o cromico				
(VI)	CrO ₃	anidride cromica	H ₂ CrO ₄	acido cromico	CrO ₄ ²⁻	cromato
			H ₂ Cr ₂ O ₇	acido dicromico	Cr ₂ O ₇ ²⁻	dicromato

Manganese Mn

(II)	MnO	ossido di manganese(II) o ossido manganoso				
	Mn(OH) ₂	idrossido di manganese(II) o idrossido manganoso				
	Mn ²⁺	(catione) manganese(II) o manganoso				
(IV)	MnO ₂	diossido di manganese				
(VII)	Mn ₂ O ₇	anidride permanganica	HMnO ₄	acido permanganico	MnO ₄ ⁻	permanganato

Inoltre i sali ottenuti combinando tutti gli anioni e tutti i cationi già descritti, a cui vanno aggiunti questi cationi:

Ag ⁺	argento				
Au ⁺	oro(I) o auroso	Au ³⁺	oro(III) o aurico		
Cu ⁺	rame(I) o rameoso	Cu ²⁺	rame(II) o rameico		
Fe ²⁺	ferro(II) o ferroso	Fe ³⁺	ferro(III) o ferrico		
Hg ₂ ²⁺	mercurio(I) o mercurioso	Hg ²⁺	mercurio(II) o mercurico		
Pb ²⁺	piombo(II) o piomboso	Pb ⁴⁺	piombo(IV) o piombico		
Sn ²⁺	stagno(II) o stannoso	Sn ⁴⁺	stagno(IV) o stannico		
Zn ²⁺	zinco				