

nomi degli OSSIDI (" O ⁻² "): alcuni esempi

	<i>elem.</i>	<i>stato di ossidazione</i>	<i>formula</i>	<i>nome</i> (in corsivo il "nome tradizionale")
METALLI	Na	+1 Na ⁺	Na₂O	ossido di sodio
	K	+1 K ⁺	K₂O	ossido di potassio
	Ca	+2 Ca ⁺⁺	CaO	ossido di calcio
	Mg	+2 Mg ⁺⁺	MgO	ossido di magnesio
	Al	+3 Al ⁺⁺⁺	Al₂O₃	ossido di alluminio
	Fe	+2 Fe ⁺⁺	FeO	ossido di ferro(II) monossido di ferro <i>ossido ferroso</i>
		+3 Fe ⁺⁺⁺	Fe₂O₃	ossido di ferro(III) triossido di di ferro <i>ossido ferrico</i>
NON - METALLI	C	+2	CO	ossido di carbonio
		+4	CO₂	diossido di carbonio <i>anidride carbonica</i>
	S	+4	SO₂	diossido di zolfo <i>anidride solforosa</i>
		+6	SO₃	triossido di zolfo <i>anidride solforica</i>
	N	+2	NO	ossido di azoto
		+3	N₂O₃	triossido di diazoto <i>anidride nitrosa</i>
		+5	N₂O₅	pentossido di diazoto <i>anidride nitrica</i>
	Cl	+1	Cl₂O	ossido di dicloro <i>anidride ipoclorosa</i>
		+3	Cl₂O₃	triossido di dicloro <i>anidride clorosa</i>
		+5	Cl₂O₅	pentossido di dicloro <i>anidride clorica</i>
+7		Cl₂O₇	eptaossido di dicloro <i>anidride perclorica</i>	

NB:

O₂²⁻	ione perossido
-----------------------------------	-----------------------

ad esempio:

H₂O₂ - perossido di idrogeno (acqua ossigenata)

Na₂O₂ - perossido di sodio

nomi degli **ACIDI** (" H⁺ ") : alcuni esempi
(in corsivo il "nome tradizionale")

IDRACIDI	acido fluoridrico (fluoruro di idrogeno, per il gas puro)	HF → H ⁺ + F ⁻	F⁻ : ione fluoruro
	acido cloridrico (cloruro di idrogeno, per il gas puro)	HCl → H ⁺ + Cl ⁻	Cl⁻ : ione cloruro
	acido bromidrico (bromuro di idrogeno, per il gas puro)	HBr → H ⁺ + Br ⁻	Br⁻ : ione bromuro
	acido iodidrico (ioduro di idrogeno, per il gas puro)	HI → H ⁺ + I ⁻	I⁻ : ione ioduro
	acido solfidrico (solfuro di idrogeno, per il gas puro)	H₂S → 2 H ⁺ + S ²⁻	S²⁻ : ione solfuro

OSSIACIDI	acido nitroso acido diossonitrico(III)	HNO₂ → H ⁺ + NO ₂ ⁻	NO₂⁻ : ione nitrito ione diossonitrato(III)
	acido nitrico acido triossonitrico(V)	HNO₃ → H ⁺ + NO ₃ ⁻	NO₃⁻ : ione nitrate ione triossonitrato(V)
	acido solforoso acido triossosolforico(IV)	H₂SO₃ → 2H ⁺ + SO ₃ ²⁻	SO₃²⁻ : ione solfite ione triossosolfato(IV)
	acido solforico acido tetraossosolforico(VI)	H₂SO₄ → 2H ⁺ + SO ₄ ²⁻	SO₄²⁻ : ione solfato ione tetraossosolfato(VI)
	acido carbonico acido triossocarbonico(IV)	H₂CO₃ → 2H ⁺ + CO ₃ ²⁻	CO₃²⁻ : ione carbonato ione triossocarbonato(IV)
	acido (orto)fosforico acido tetraossofosforico(V)	H₃PO₄ → 3H ⁺ + PO ₄ ³⁻	PO₄³⁻ : ione (orto)fosfato ione tetraossofosfato(V)
	acido ipocloroso acido ossoclorico(I)	HClO → H ⁺ + ClO ⁻	ClO⁻ : ione ipoclorito ione ossoclorato(I)
	acido cloroso acido diossoclorico(III)	HClO₂ → H ⁺ + ClO ₂ ⁻	ClO₂⁻ : ione clorito ione diossoclorato(III)
	acido clorico acido triossoclorico(V)	HClO₃ → H ⁺ + ClO ₃ ⁻	ClO₃⁻ : ione clorato ione triossoclorato(V)
	acido perclorico acido tetraossoclorico(VII)	HClO₄ → H ⁺ + ClO ₄ ⁻	ClO₄⁻ : ione perclorato ione tetraossoclorato(VII)

org.	acido acetico	CH₃COOH → H ⁺ + CH ₃ COO ⁻	CH₃COO⁻ : ione acetato
-------------	----------------------	-------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------

nomi degli IDROSSIDI ("OH⁻"): alcuni esempi

	<i>elem.</i>	<i>stato di ossidazione</i>	<i>formula</i>	<i>nome</i> (in corsivo il "nome tradizionale")
METALLI	Na	+1 Na ⁺	NaOH	idrossido di sodio
	Ca	+2 Ca ⁺⁺	Ca(OH)₂	idrossido di calcio
	Al	+3 Al ⁺⁺⁺	Al(OH)₃	idrossido di alluminio
	Fe	+2 Fe ⁺⁺	Fe(OH)₂	idrossido di ferro(II) <i>idrossido ferroso</i>
		+3 Fe ⁺⁺⁺	Fe(OH)₃	idrossido di ferro(III) <i>idrossido ferrico</i>
<i>N.B.:</i>	NH₄⁺ ione ammonio	NH₄OH	idrossido di ammonio deriva da NH ₃ (ammoniaca) in acqua	

nomi degli IDRURI ("H⁻"): alcuni esempi

	<i>elem.</i>	<i>stato di ossidazione</i>	<i>formula</i>	<i>nome</i>
METALLI	Na	+1 Na ⁺	NaH	idruro di sodio
	Ca	+2 Ca ⁺⁺	CaH₂	diidruro di calcio
	Al	+3 Al ⁺⁺⁺	AlH₃	triidruro di alluminio

riepilogo sui NOMI IN USO PER I PRINCIPALI ANIONI

F⁻	<i>fluoruro</i>	NO₂⁻	<i>nitrito</i>
Cl⁻	<i>cloruro</i>	NO₃⁻	<i>nitrate</i>
Br⁻	<i>bromuro</i>	SO₃²⁻	<i>solfito</i>
I⁻	<i>ioduro</i>	SO₄²⁻	<i>solfato</i>
S²⁻	<i>solfuro</i>	CO₃²⁻	<i>carbonato</i>
		PO₄³⁻	<i>fosfato</i>

nomi dei **SALI** : alcuni esempi

(in corsivo il "nome tradizionale")

<i>formula</i>	<i>ioni</i>		<i>nome</i>
<i>KCl</i>	K ⁺	Cl ⁻	<i>cloruro di potassio</i>
<i>CaCl₂</i>	Ca ⁺⁺	Cl ⁻	<i>cloruro di calcio</i>
<i>AlCl₃</i>	Al ⁺⁺⁺	Cl ⁻	<i>cloruro di alluminio</i>
<i>Na₂CO₃</i>	Na ⁺	CO ₃ ⁻⁻	<i>carbonato di sodio</i>
<i>CaCO₃</i>	Ca ⁺⁺	CO ₃ ⁻⁻	<i>carbonato di calcio</i>
<i>Al₂(CO₃)₃</i>	Al ⁺⁺⁺	CO ₃ ⁻⁻	<i>carbonato di alluminio</i>
<i>FeCl₂</i>	Fe ⁺⁺	Cl ⁻	cloruro di ferro(II) dicloruro di ferro <i>cloruro ferroso</i>
<i>FeCl₃</i>	Fe ⁺⁺⁺	Cl ⁻	cloruro di ferro(III) tricloruro di ferro <i>cloruro ferrico</i>
<i>KNO₂</i>	K ⁺	NO ₂ ⁻	<i>nitrito di potassio</i> diossonitrato(III) di potassio
<i>KNO₃</i>	K ⁺	NO ₃ ⁻	<i>nitrate di potassio</i> triossonitrato(V) di potassio
<i>FeSO₄</i>	Fe ⁺⁺	SO ₄ ⁻⁻	solfo di ferro(II) tetraossosolfato(VI) di ferro(II) <i>solfo ferroso</i>
<i>Fe₂(SO₄)₃</i>	Fe ⁺⁺⁺	SO ₄ ⁻⁻	solfo di ferro(III) tetraossosolfato(VI) di ferro(III) <i>solfo ferrico</i>
<i>NaHCO₃</i>	Na ⁺	HCO ₃ ⁻⁻	carbonato acido di sodio idrogeno triossocarbonato(IV) di sodio <i>bicarbonato di sodio</i>
<i>CuSO₄ · 5H₂O</i>	Cu ⁺⁺	SO ₄ ⁻⁻	solfo di rame(II) pentaidrato tetraossosolfato(VI) di rame(II) pentaidrato <i>solfo rameico pentaidrato</i>
<i>NH₄Cl</i>	NH ₄ ⁺	Cl ⁻	cloruro di ammonio