

nomi degli OSSIDI (" O <sup>-2</sup> "): alcuni esempi

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

NB:

<b>O<sub>2</sub><sup>2-</sup></b>	<b>ione perossido</b>
-----------------------------------	-----------------------

ad esempio:

*H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> - perossido di idrogeno (acqua ossigenata)*

*Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> - perossido di sodio*

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

<b>IDRACIDI</b>	<b>acido fluoridrico</b> (fluoruro di idrogeno, per il gas puro)	<b>HF</b> → H <sup>+</sup> + F <sup>-</sup>	<b>F<sup>-</sup></b> : ione <b>fluoruro</b>
	<b>acido cloridrico</b> (cloruro di idrogeno, per il gas puro)	<b>HCl</b> → H <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup>	<b>Cl<sup>-</sup></b> : ione <b>cloruro</b>
	<b>acido bromidrico</b> (bromuro di idrogeno, per il gas puro)	<b>HBr</b> → H <sup>+</sup> + Br <sup>-</sup>	<b>Br<sup>-</sup></b> : ione <b>bromuro</b>
	<b>acido iodidrico</b> (ioduro di idrogeno, per il gas puro)	<b>HI</b> → H <sup>+</sup> + I <sup>-</sup>	<b>I<sup>-</sup></b> : ione <b>ioduro</b>
	<b>acido solfidrico</b> (solfuro di idrogeno, per il gas puro)	<b>H<sub>2</sub>S</b> → 2 H <sup>+</sup> + S <sup>2-</sup>	<b>S<sup>2-</sup></b> : ione <b>solfuro</b>

<b>OSSIACIDI</b>	<b>acido nitroso</b> acido diossonitrico(III)	<b>HNO<sub>2</sub></b> → H <sup>+</sup> + NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	<b>NO<sub>2</sub><sup>-</sup></b> : ione <b>nitrito</b> ione diossonitrato(III)
	<b>acido nitrico</b> acido triossonitrico(V)	<b>HNO<sub>3</sub></b> → H <sup>+</sup> + NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	<b>NO<sub>3</sub><sup>-</sup></b> : ione <b>nitrate</b> ione triossonitrato(V)
	<b>acido solforoso</b> acido triossosolforico(IV)	<b>H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub></b> → 2H <sup>+</sup> + SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	<b>SO<sub>3</sub><sup>2-</sup></b> : ione <b>solfite</b> ione triossosolfato(IV)
	<b>acido solforico</b> acido tetraossosolforico(VI)	<b>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b> → 2H <sup>+</sup> + SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	<b>SO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b> : ione <b>solfato</b> ione tetraossosolfato(VI)
	<b>acido carbonico</b> acido triossocarbonico(IV)	<b>H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b> → 2H <sup>+</sup> + CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	<b>CO<sub>3</sub><sup>2-</sup></b> : ione <b>carbonato</b> ione triossocarbonato(IV)
	<b>acido (orto)fosforico</b> acido tetraossofosforico(V)	<b>H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub></b> → 3H <sup>+</sup> + PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	<b>PO<sub>4</sub><sup>3-</sup></b> : ione <b>(orto)fosfato</b> ione tetraossofosfato(V)
	<b>acido ipocloroso</b> acido ossoclorico(I)	<b>HClO</b> → H <sup>+</sup> + ClO <sup>-</sup>	<b>ClO<sup>-</sup></b> : ione <b>ipoclorito</b> ione ossoclorato(I)
	<b>acido cloroso</b> acido diossoclorico(III)	<b>HClO<sub>2</sub></b> → H <sup>+</sup> + ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	<b>ClO<sub>2</sub><sup>-</sup></b> : ione <b>clorito</b> ione diossoclorato(III)
	<b>acido clorico</b> acido triossoclorico(V)	<b>HClO<sub>3</sub></b> → H <sup>+</sup> + ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	<b>ClO<sub>3</sub><sup>-</sup></b> : ione <b>clorato</b> ione triossoclorato(V)
	<b>acido perclorico</b> acido tetraossoclorico(VII)	<b>HClO<sub>4</sub></b> → H <sup>+</sup> + ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	<b>ClO<sub>4</sub><sup>-</sup></b> : ione <b>perclorato</b> ione tetraossoclorato(VII)

<b>org.</b>	<b>acido acetico</b>	<b>CH<sub>3</sub>COOH</b> → H <sup>+</sup> + CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	<b>CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup></b> : ione <b>acetato</b>
-------------	----------------------	-------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------

nomi degli IDROSSIDI (" OH<sup>-</sup> "): alcuni esempi

	<i>elem.</i>	<i>stato di ossidazione</i>	<i>formula</i>	<i>nome</i> (in corsivo il "nome tradizionale")
<b>METALLI</b>	Na	+1 Na <sup>+</sup>	<b>NaOH</b>	<b>idrossido di sodio</b>
	Ca	+2 Ca <sup>++</sup>	<b>Ca(OH)<sub>2</sub></b>	<b>idrossido di calcio</b>
	Al	+3 Al <sup>+++</sup>	<b>Al(OH)<sub>3</sub></b>	<b>idrossido di alluminio</b>
	Fe	+2 Fe <sup>++</sup>	<b>Fe(OH)<sub>2</sub></b>	<b>idrossido di ferro(II)</b> <i>idrossido ferroso</i>
		+3 Fe <sup>+++</sup>	<b>Fe(OH)<sub>3</sub></b>	<b>idrossido di ferro(III)</b> <i>idrossido ferrico</i>
<i>N.B.:</i>	<b>NH<sub>4</sub><sup>+</sup></b> ione <b>ammonio</b>	<b>NH<sub>4</sub>OH</b>	<b>idrossido di ammonio</b> deriva da NH <sub>3</sub> (ammoniaca) in acqua	

nomi degli IDRURI (" H<sup>-</sup> "): alcuni esempi

	<i>elem.</i>	<i>stato di ossidazione</i>	<i>formula</i>	<i>nome</i>
<b>METALLI</b>	Na	+1 Na <sup>+</sup>	<b>NaH</b>	<b>idruro di sodio</b>
	Ca	+2 Ca <sup>++</sup>	<b>CaH<sub>2</sub></b>	<b>diidruro di calcio</b>
	Al	+3 Al <sup>+++</sup>	<b>AlH<sub>3</sub></b>	<b>triidruro di alluminio</b>

riepilogo sui NOMI IN USO PER I PRINCIPALI ANIONI

<b>F<sup>-</sup></b>	<i>fluoruro</i>	<b>NO<sub>2</sub><sup>-</sup></b>	<i>nitrito</i>
<b>Cl<sup>-</sup></b>	<i>cloruro</i>	<b>NO<sub>3</sub><sup>-</sup></b>	<i>nitrate</i>
<b>Br<sup>-</sup></b>	<i>bromuro</i>	<b>SO<sub>3</sub><sup>2-</sup></b>	<i>solfito</i>
<b>I<sup>-</sup></b>	<i>ioduro</i>	<b>SO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b>	<i>solfato</i>
<b>S<sup>2-</sup></b>	<i>solfuro</i>	<b>CO<sub>3</sub><sup>2-</sup></b>	<i>carbonato</i>
		<b>PO<sub>4</sub><sup>3-</sup></b>	<i>fosfato</i>

## nomi dei **SALI** : alcuni esempi

(in corsivo il "nome tradizionale")

<i>formula</i>	<i>ioni</i>		<i>nome</i>
<b><i>KCl</i></b>	K <sup>+</sup>	Cl <sup>-</sup>	<b><i>cloruro di potassio</i></b>
<b><i>CaCl<sub>2</sub></i></b>	Ca <sup>++</sup>	Cl <sup>-</sup>	<b><i>cloruro di calcio</i></b>
<b><i>AlCl<sub>3</sub></i></b>	Al <sup>+++</sup>	Cl <sup>-</sup>	<b><i>cloruro di alluminio</i></b>
<b><i>Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></i></b>	Na <sup>+</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>--</sup>	<b><i>carbonato di sodio</i></b>
<b><i>CaCO<sub>3</sub></i></b>	Ca <sup>++</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>--</sup>	<b><i>carbonato di calcio</i></b>
<b><i>Al<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></i></b>	Al <sup>+++</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>--</sup>	<b><i>carbonato di alluminio</i></b>
<b><i>FeCl<sub>2</sub></i></b>	Fe <sup>++</sup>	Cl <sup>-</sup>	<b>cloruro di ferro(II)</b> dicloruro di ferro <i>cloruro ferroso</i>
<b><i>FeCl<sub>3</sub></i></b>	Fe <sup>+++</sup>	Cl <sup>-</sup>	<b>cloruro di ferro(III)</b> tricloruro di ferro <i>cloruro ferrico</i>
<b><i>KNO<sub>2</sub></i></b>	K <sup>+</sup>	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	<b><i>nitrito di potassio</i></b> diossonitrato(III) di potassio
<b><i>KNO<sub>3</sub></i></b>	K <sup>+</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	<b><i>nitrate di potassio</i></b> triossonitrato(V) di potassio
<b><i>FeSO<sub>4</sub></i></b>	Fe <sup>++</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>--</sup>	<b>solfo di ferro(II)</b> tetraossosolfato(VI) di ferro(II) <i>solfo ferroso</i>
<b><i>Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></i></b>	Fe <sup>+++</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>--</sup>	<b>solfo di ferro(III)</b> tetraossosolfato(VI) di ferro(III) <i>solfo ferrico</i>
<b><i>NaHCO<sub>3</sub></i></b>	Na <sup>+</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>--</sup>	<b>carbonato acido di sodio</b> idrogeno triossocarbonato(IV) di sodio <i>bicarbonato di sodio</i>
<b><i>CuSO<sub>4</sub> · 5H<sub>2</sub>O</i></b>	Cu <sup>++</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>--</sup>	<b>solfo di rame(II) pentaidrato</b> tetraossosolfato(VI) di rame(II) pentaidrato <i>solfo rameico pentaidrato</i>
<b><i>NH<sub>4</sub>Cl</i></b>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Cl <sup>-</sup>	<b>cloruro di ammonio</b>