

See more about <https://www.scienzaescuola.it>

## NOMENCLATURA CHIMICA INORGANICA

Prof. Gabrielli Luciano (Lic. Scientifico L. da Vinci Sora- Fr)

Composti binari senza Ossigeno:

formula	IUPAC	Tradizionale
CaC <sub>2</sub>	Dicarburo di calcio	Carburo di Calcio
NaI	Ioduro di sodio	Ioduro di sodio
KCl	Cloruro di potassio	Cloruro di potassio
CaCl <sub>2</sub>	dicloruro dicalcio	Cloruro di calcio
FeS	Solfuro di ferro	Solfuro ferroso
Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	trisolfuro di diferro	Solfuro ferrico
AlF <sub>3</sub>	trifluoruro di alluminio	Fluoruro di alluminio
BrCl	Cloruro di bromo	Cloruro di bromo
AsH <sub>3</sub>	triidruro di arsenico	arsina
PH <sub>3</sub>	triidruro di fosforo	fosfina
SbH <sub>3</sub>	triidruro di antimonio	stibina

Idracidi

formula	IUPAC	Tradizionale
HF	Fluoruro di idrogeno	Acido fluoridrico
HCl	Cloruro di idrogeno	Acido Cloridrico
HBr	Bromuro di idrogeno	Acido bromidrico
HI	Ioduro di idrogeno	Acido iodidrico
HCN	Cianuro di idrogeno	Acido cianidrico
H <sub>2</sub> S	Solfuro di diidrogeno	Acido solfidrico

Idrossidi

formula	IUPAC	Tradizionale
Ba(OH) <sub>2</sub>	diidrossido di Bario	idrossido di bario
Al(OH) <sub>3</sub>	triidrossido di alluminio	idrossido di alluminio
Fe(OH) <sub>2</sub>	diidrossido di ferro <i>oppure</i> - idrossido di ferro(II)	idrossido ferroso
Fe(OH) <sub>3</sub>	triidrossido di ferro <i>oppure</i> - idrossido di ferro(III)	idrossido ferroso

Composti binari con Ossigeno:

formula	IUPAC	Tradizionale
CaO	Ossido di Calcio	Ossido di Calcio
CO	Ossido di Carbonio	Ossido di Carbonio
CO <sub>2</sub>	Diossido di Carbonio	Anidride carbonica
Na <sub>2</sub> O	Ossido di disodio	Ossido di sodio

Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Triossido di dialluminio	Ossido di alluminio
Cu <sub>2</sub> O	Ossido di dirame	Ossido rameoso
CuO	Ossido di Rame	Ossido rameico
SnO	Ossido di stagno	Ossido stannoso
SnO <sub>2</sub>	Diossido di stagno	Ossido stannico
P <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Triossido di difosforo	Anidride fosforosa
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Pentaossido di difosforo	Anidride fosforica
N <sub>2</sub> O	Ossido di diazoto	Protossido-, ossidulo-, monossido- di N Ossido nitroso, anidride iponitrosa
NO	Ossido di azoto	Ossido di azoto
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Triossido di diazoto	anidride nitrosa
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Pentaossido di diazoto	anidride nitrica
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Diossido di diidrogeno	perossido di idrogeno

### OssoAcidi

	<b>formula</b>	<b>IUPAC</b>	<b>Tradizionale</b>
C	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	a. triossocarbonico (IV)	Acido carbonico
N	H <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> HNO <sub>2</sub> HNO <sub>3</sub>	a. diossodinitrico (I) a. diossonitrico (III) a. triossonitrico (V)	Acido iponitroso Acido nitroso Acido nitrico
S	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>7</sub> H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>8</sub> H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	a. triossosolforico (IV) a. tetraossosolforico (VI) a. eptaossodisolforico (VI) a. octoossodisolforico (VII) a. triossodisolforico (II) a. esaossodisolforico (V)	Acido solforoso Acido solforico Acido piro-solforico Acido perossidisolforico Acido tiosolforico Acido ditionico
Cl	HClO HClO <sub>2</sub> HClO <sub>3</sub> HClO <sub>4</sub>	a. ossoclorico(I) a. diossoclorico(III) a. triossoclorico(V) a. tetraossoclorico(VII)	Acido ipocloroso Acido cloroso Acido clorico Acido perclorico
I	HIO HIO <sub>3</sub> HIO <sub>4</sub>	a. ossoiodico (I) a. triossoiodico (V) a. tetraossoiodico (VII)	Acido ipoiodoso Acido iodico Acido periodico
P	H <sub>3</sub> PO <sub>2</sub> H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub> H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>6</sub> H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub> H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	a. diossofosforico (I) a. triossofosforico (III) a. esaossodifosforico (IV) a. triossofosforico (V) a. tetraossofosforico (V) a. eptaossodifosforico (V)	Acido ipofosforoso Acido ortofosforoso Acido ipofosforico Acido metafosforico Acido ortofosforico Acido pirofosforico
Mn	H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub> HMnO <sub>4</sub>	a. tetraossomanganico (VI) a. tetraossomanganico (VII)	Acido manganico Acido permanganico
Cr	H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub> H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	a. tetraossocromico (VI) a. eptaossodicromico (VI)	Acido cromatico Acido dicromatico

As	HAsO <sub>2</sub> H <sub>3</sub> AsO <sub>3</sub> H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	a. diossoarsenico (III) a. triossoarsenico (III) a. tetrassoarsenico (V)	Acido metaarsenioso Acido ortoarsenioso Acido ortoarsenico
B	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> HBO <sub>2</sub>	a. triossoborico (III) a. diossoborico (III)	Acido ortoborico Acido metaborico

### Sali

formula	IUPAC	Tradizionale
CuCl CuCl <sub>2</sub>	Cloruro di rame (I) Cloruro di rame (II)	Cloruro rameo Cloruro rameico
BaSO <sub>4</sub> BaSO <sub>3</sub> Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	Tetraossosolfato(VI) di bario Triossosolfato(IV) di bario tetraossofosfato(V) di calcio	Solfato di bario Solfito di bario Fosfato di calcio
LiNO <sub>2</sub> LiNO <sub>3</sub> Fe(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> Fe(NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	Diossonitrato(III) di litio triossonitrato(V) di litio diossonitrato(III) di ferro(II) diossonitrato(III) di ferro(III) triossonitrato(V) di ferro(II) triossonitrato(V) di ferro(III)	Nitrito di litio Nitrato di litio Nitrito ferroso Nitrito ferrico Nitrato ferroso Nitrato ferrico
Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> NaClO NaClO <sub>2</sub> KClO <sub>3</sub> KClO <sub>4</sub>	triossocarbonato(IV) di sodio ossoclorato(I) di sodio diossoclorato(III) di sodio triossoclorato(V) di sodio tetraossoclorato(VII) di sodio	Carbonato di sodio Ipoclorito di sodio Clorito di sodio Clorato di sodio Perclorato di sodio
K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> KMnO <sub>4</sub>	eptaossodicromato (VI) di potassio tetraossomanganato (VII) di potassio	Dicromato di potassio Permanganato di potassio
NaHCO <sub>3</sub>	idrogenocarbonato(IV) di sodio	Bicarbonato di sodio
K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	idrogenofosfato(V) di potassio	Bifosfato di potassio f. monoacido di potassio f. di potassio bibasico f. bi potassico
KH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>	diidrogenofosfato(V) di potassio	f. biacido di potassio f. monopotassico f. di potassio monobasico monofosfato di potassio