

I NOMI DEI SALI

I sali sono composti prevalentemente binari e ternari, ma possono essere formati anche da quattro o più elementi. Vediamo le regole relative ai casi più semplici e ricorrenti.

I NOMI DEI SALI BINARI

Nella tabella sottostante vengono riportati i nomi IUPAC e quelli tradizionali; questi ultimi un po' meno intuitivi:

<i>Formula</i>	<i>Nome IUPAC</i>	<i>Nome tradizionale</i>
KBr	Bromuro di potassio	Bromuro di potassio
BaBr ₂	Dibromuro di bario	Bromuro di bario
Cr ₂ S ₃	Trisolfuro di dicromo	Solfuro cromico
SnCl ₄	Tetracloruro di stagno	Cloruro stannico
SnCl ₂	Dicloruro di stagno	Cloruro stannoso

Nella **nomenclatura IUPAC** si aggiunge la desinenza **-uro** al nome del secondo elemento della formula e si usano i soliti prefissi. Anche nella **nomenclatura tradizionale** si aggiunge la desinenza **-uro** al nome del non-metallo e si usano le desinenze **-oso** e **-ico** per il metallo.

Per risalire dal nome IUPAC di un sale binario alla sua formula:

- si scrive prima il simbolo del metallo e poi quello del non-metallo
- si individuano gli indici in base ai prefissi.

Per risalire dal nome tradizionale di un sale binario alla sua formula:

- occorre ricordare le valenze del metallo e scegliere quella appropriata in base alla desinenza **-oso** o **-ico**
- occorre ricordare anche la valenza del non-metallo in base alla formula dell'idracido da cui formalmente deriva: la valenza del non-metallo equivale al numero di atomi di idrogeno

I NOMI DEI SALI TERNARI

<i>Formula</i>	<i>Nome IUPAC</i>	<i>Nome tradizionale</i>
BaSO ₄	Tetraossosolfato(VI) di bario	Solfato di bario
Zn ₃ (PO ₄) ₂	Tetraossodifosfato(V) di zinco	Fosfato di zinco
Fe(NO ₃) ₂	Triossodinitrato(V) di ferro(II)	Nitrato ferroso
Fe(NO ₃) ₃	Triossotrinitrato(V) di ferro(III)	Nitrato ferrico
NaClO	Monossoclorato(I) di sodio	Ipoclorito di sodio
CuNO ₂	Diossonitrato(III) di rame (I)	Nitrito rameoso
KClO ₃	Triossoclorato(V) di potassio	Clorato di potassio
Mg ₃ (BO ₃) ₂	Triossodiborato(III) di magnesio	Borato di magnesio

Per la **nomenclatura IUPAC**:

- la desinenza del sale diventa **-ato** in quanto quella dell'ossiacido è sempre **-ico**;
- si aggiunge il nome del metallo e, quando è necessario, la sua valenza.

Per la **nomenclatura tradizionale**:

- la desinenza del sale è **-ito** quando il nome dell'ossiacido finisce con **-oso**, mentre è **-ato** quando il nome dell'ossiacido termina con **-ico**;
- si aggiunge il nome del metallo con l'eventuale desinenza **-ico** oppure **-oso** a seconda della valenza maggiore o minore.