

NOMENCLATURA

IDRURI → H + elemento (metallo alcalino o alcalino-terroso): idruro di <elemento>.

IDRACIDI → H + elemento gruppo 16 o 17: <elemento> + suffisso -uro + di idrogeno oppure acido + <elemento> + suffisso -idrico. Esempio: HF – fluoruro di idrogeno o acido fluoridrico.



OSSIDI → O + elemento: prefisso (mono), di, tri, tetra, penta... + ossido di + prefisso di, tri... + <elemento> (nomenclatura moderna). Oppure, ossido di <elemento> (n.o. elemento) (nomenclatura di Stock). Oppure, ossidi (O + metallo) e anidridi (O + non metallo), con eventuali suffissi -oso e -ico per n.o. più basso e più alto (nomenclatura tradizionale). Esempio: Cu_2O – ossido di dirame oppure ossido di rame (I) oppure ossido rameoso; CuO – ossido di rame oppure ossido di rame (II) oppure ossido rameico.

PEROSSIDI → ossidi con legame covalente tra due atomi di O: Na_2O_2 – perossido di sodio.

SUPEROSSIDI → ossidi con ione negativo superossido O_2^- : KO_2 – superossido di potassio.

IDROSSIDI → ioni positivi metallici + ioni negativi OH^- : nomenclatura tradizionale o di Stock. Esempio: $Fe(OH)_2$ – idrossido ferroso oppure idrossido di ferro (II).

OSSOACIDI → H + O + non metallo: acido + (prefisso ipo- o per- se i n.o. sono più di 2) + <elemento> + suffisso -oso o -ico (n.o. basso o alto). Esempi: $HClO$ – acido ipocloroso, $HClO_2$ – acido cloroso, $HClO_3$ – acido clorico, $HClO_4$ – acido perclorico. Si ottengono spesso sommando molecole d'acqua all'ossido corrispondente. Se un elemento può formare più ossoacidi con lo stesso n.o., uso il prefisso (orto-) per l'aggiunta di tre molecole d'acqua, piro- per l'aggiunta di due molecole d'acqua e meta- per l'aggiunta di una molecola d'acqua. Esempi: H_3PO_4 – acido ortofosforico, $H_4P_2O_7$ – acido pirofosforico, HPO_3 – acido metafosforico. Se all'ossoacido sostituisco un atomo di ossigeno con uno di zolfo (S), aggiungo il prefisso tio-.

SALI → ione metallico positivo + ione negativo. Si ottengono sostituendo uno o più atomi di H degli ossoacidi o degli idracidi con atomi di elementi metallici.

- **Sali derivanti da idracidi:** sostituisco a "idrogeno" nella nomenclatura moderna il nome del metallo oppure sostituisco al suffisso -idrico il suffisso -uro. Esempio: HCl – cloruro di idrogeno → $NaCl$ – cloruro di sodio
- **Sali derivanti da ossoacidi a diverso n.o.:** (prefisso ipo- e per-) + <elemento non metallico> + suffisso -ito o -ato (n.o. basso o alto) + di <elemento metallico>. Esempi: KNO_2 – nitrito di potassio (deriva dall'acido nitroso HNO_2), KNO_3 – nitrato di potassio (deriva dall'acido nitrico HNO_3), $NaClO$ – ipoclorito di sodio (deriva dall'acido ipocloroso $HClO$).

IONI

- **Ioni positivi monoatomici:** nomenclatura di Stock o tradizionale. Esempio: Fe^{2+} - ione ferro (II) oppure ione ferroso, Fe^{3+} - ione ferro (III) oppure ione ferrico.
- **Ioni positivi poliatomici:** ione + <elemento> + suffisso -onio. Esempio: H_3O^+ - ione ossonio.
- **Ioni negativi monoatomici e alcuni poliatomici:** ione + <elemento> + suffisso -uro, eccetto per lo ione O^{2-} , chiamato ione ossido. Esempio: Cl^- - ione cloruro, CN^- - ione cianuro.
- **Ioni negativi derivati da ossoacidi:** ione + nomenclatura sale corrispondente. Esempio: NO_2^- - ione nitrito (derivato dal sale nitrato di potassio).