

1. COMPOSTI BINARI: METALLO + NON METALLO

IUPAC: non metallo + -uro + di + metallo

Esempio: NaCl → cloruro di sodio

Stock: non metallo + -uro di metallo (numero romano)

FeCl₂ → cloruro di ferro (II)

FeCl₃ → cloruro di ferro (III)

Tradizionale:

-oso (n.o. basso), -ico (n.o. alto)

FeCl₂ → cloruro ferroso

FeCl₃ → cloruro ferrico

2. OSSIDI (METALLO + OSSIGENO)

IUPAC: ossido di metallo

Stock: ossido di metallo (numero romano)

Tradizionale: ferroso/ferrico ecc.

3. IDRURI (METALLO + IDROGENO)

IUPAC: idruro di metallo

Stock: idruro di metallo (numero romano)

Tradizionale: -oso/-ico

4. ACIDI BINARI (IDRACIDI)

H + alogeno o zolfo

Esempi: HCl → acido cloridrico, H₂S → acido solfidrico.

5. SALI TERNARI (OSSOSALI)

Regole terminazioni:

-ico → -ato

-oso → -ito

per-...-ico → per-...-ato

ipo-...-oso → ipo-...-ito

Esempi fondamentali:

NO_2^- → nitrito, NO_3^- → nitrato

SO_3^{2-} → solfito, SO_4^{2-} → solfato

Esempi serie cloro:

KClO → ipoclorito

KClO_2 → clorito

KClO_3 → clorato

KClO_4 → perclorato

6. ESEMPI GUIDA

COMPOSTI BINARI:

NaCl → cloruro di sodio

FeCl_2 → cloruro di ferro (II) → ferroso

FeCl_3 → cloruro di ferro (III) → ferrico

CuCl → cuproso

CuCl_2 → cuprico

OSSIDI:

CaO → ossido di calcio

FeO → ferroso

Fe_2O_3 → ferrico

CO → monossido di carbonio

CO_2 → diossido di carbonio

IDRURI:

NaH → idruro di sodio

CuH → cuproso

CuH_2 → cuprico

IDRACIDI:

HCl → acido cloridrico

HBr → acido bromidrico

H_2S → acido solfidrico

SALI TERNARI:

NaNO_2 / NaNO_3 → nitrito / nitrato

CaSO_3 / CaSO_4 → solfito / solfato

Na_2CO_3 → carbonato di sodio

KHCO_3 → idrogenocarbonato

FeSO_4 → solfato di ferro (II)

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ → solfato di ferro (III)