

# See more about

# <https://www.scienzaescuola.it>

## Esercitazione per compito nomenclatura

Prof. Gabrielli Luciano

Liceo Scientifico L. da Vinci Sora (Fr)

---

Numeri di ossidazione di alcuni elementi degli esercizi:

**Ag**+1; **Au**+1,+3; **Ba**+2; **Br**-1; **C**+4; **Cl**-1, +1,+3,+5,+7; **Cr**+6; **Cu**+1,+2; **Fe**+2,+3;  
**Hg**+1,+2; **I**-1,+1,+5,+7; **K**+1; **Li**+1; **Mg**+2; **Na**+1; **N**+3, +5; **O**-1, -2; **P**+3, +5;  
**Pb**+2,+4; **Sn**+2,+4; **Zn**+2

---

### 1. Scrivi i principali composti ed i nomi tradizionali e IUPAC di:

Azoto (N) con l'Ossigeno e con l'Idrogeno

Ossigeno (O) con i metalli e con i non metalli

Idrogeno (H) con i metalli e i non metalli

Cloro (Cl) con l'Ossigeno

### 2. Indica, in generale, i numeri di ossidazione, il tipo di composti e il tipo di legami degli elementi del:

V gruppo

VII gruppo

IV gruppo

VI gruppo

### 3. Scrivi e indica il nome, il tipo di legami e la formula di struttura di:

tre composti binari con l'idrogeno

tre anidridi

Tre ossidi basici

Tre perossidi

### 4. Scrivi le formule e la nomenclatura IUPAC dei seguenti composti:

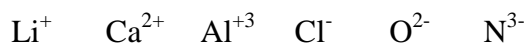
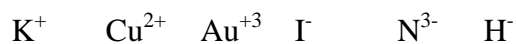
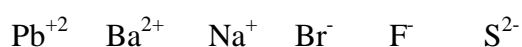
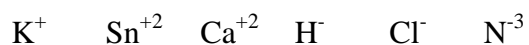
idrossido di Zinco

ossido rameico

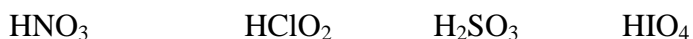
bicarbonato di sodio

Idruro ferrico	Ossido mercuroso	anidride carbonica
idruro di bario	dicromato stannoso	anidride nitrica
anidride perclorica	solfo di calcio	bromuro piomboso
nitrito aurico	cloruro rameoso	cloruro di litio
ossido piomboso	bicarbonato di zinco	anidride clorica

**5. Per ciascuna riga scrivi nomi e formule di tutti i composti binari che si possono ottenere dalla combinazione di coppie di anioni e cationi:**



**6. Scrivi nome e formula di struttura dei seguenti ossiacidi:**



**7. Scrivi le formule dei seguenti Sali ed assegna loro la nomenclatura IUPAC:**

Solfito ferroso	carbonato di zinco	dicromato di potassio
ortofosfato rameoso	Ipoclorito di Litio	solfito stannoso
solfo di alluminio	iodato rameoso	bromuro rameico
ortofosfito aurico	bicarbonato di magnesio	nitrate di argento
permanganato di sodio	ortofosfato piomboso	Perclorato di alluminio
iodato di potassio	solfo di ammonio	solfo di alluminio
permanganato ferroso	nitrate mercurico	

**8. Assegna il nome tradizionale e IUPAC ai seguenti Sali:**

AgCl

K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>

NaH SO<sub>4</sub>

Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

FeSO<sub>4</sub>

CuH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>

CuCrO<sub>4</sub>

KCN