

Dal nome alla formula dei sali

COME SI FA

Scrivi la formula dei sali di cui è noto il nome.

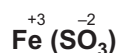
1. Solfito ferrico

Il catione è Fe^{3+} in quanto tra +2 e +3 si sceglie il maggiore per via del suffisso -ico nel nome.

L'anione è il residuo dell'acido solforoso: (-ito \rightarrow acido -oso) H_2SO_3 .

Scrivi i due componenti vicini attribuendo a ciascuno il proprio n.o.: Fe ha n.o. +3 poiché coincide con la carica ed è stato indicato dal nome (come visto sopra);

SO_3 ha n.o. -2 poiché due erano gli idrogeni dell'acido di partenza e per bilanciare $+1 \cdot 2$, occorre che tutto il gruppo abbia n.o. = -2; quindi



Scambiando gli n.o. si ottiene la formula $\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$.

nome tradizionale: solfito ferrico

2. Ortofosfato rameoso

Il catione è Cu^+ in quanto tra +1 e +2 si sceglie il minore per via del suffisso -oso nel nome.

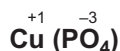
L'anione è il residuo dell'acido ortofosforico

(-ato \rightarrow acido -ico) H_3PO_4

Scrivi i due componenti vicini attribuendo a ciascuno il proprio n.o.:

Cu ha n.o. +1 poiché coincide con la carica ed è stato indicato dal nome (come visto sopra);

PO_4 ha n.o. -3 poiché tre erano gli idrogeni dell'acido di partenza e per bilanciare $+1 \cdot 3$, occorre che tutto il gruppo abbia n.o. = -3; quindi



Scambiando i n.o. si ottiene la formula Cu_3PO_4

nome tradizionale: ortofosfato rameoso

