

Esercizio

1. Qual è il nome che la IUPAC ha assegnato a K_2SO_3 ?
2. Qual è la formula del triossosolfato(IV) di dipotassio?
3. E il nome tradizionale di $NaNO_3$?

Se non riesci a rispondere a queste domande consulta l'approfondimento on line: *La nomenclatura dei sali ternari.*

La nomenclatura IUPAC “costruisce” il nome del sale ternario indicando prima gli atomi di ossigeno (**monosso-**, **diosso-** ecc.) poi il nome dell'elemento centrale con il suffisso **-ato**, specificando tra parentesi, con un numero romano, il numero di ossidazione dell'elemento (**notazione di Stock**) seguito infine dal nome del metallo (con i prefissi **mono-**, **di-** ecc. per indicare il numero degli atomi):

- (mono-, di-, tri-, tetra-) osso +
- elemento centrale con suffisso -ato +
- (n.o. in numero romano) +
- di +
- (mono- di ecc.) metallo.

Tabella 6.6 - Nomenclatura dei sali ternari

Da acido	A sale
HClO acido ossoclorico	NaClO monossoclorato(I) di sodio
HClO ₂ acido diossoclorico	NaClO ₂ diossoclorato(III) di sodio
HClO ₃ acido triossoclorico	NaClO ₃ triossoclorato(V) di sodio
HClO ₄ acido tetraossoclorico	NaClO ₄ tetraossoclorato(VII) di sodio
H ₂ SO ₄ acido tetraossosolforico	Na ₂ SO ₄ tetraossosolfato(VI) di disodio

Come già detto, la nomenclatura IUPAC dei sali ternari può essere applicata anche agli ossoacidi da cui derivano, aggiungendo al nome dell'anione “**di idrogeno**” (con gli eventuali prefissi **mono**, **di**, **tri**, **tetra** ecc.). Abbiamo così 2 diverse nomenclature IUPAC per gli ossoacidi:

Tabella 6.7 - Nomenclatura IUPAC dei ossoacidi

Formula	I nomenclatura IUPAC	II nomenclatura IUPAC
HClO	acido ossoclorico	monossoclorato(I) di idrogeno
HClO ₂	acido diossoclorico	diossoclorato(III) di idrogeno
HClO ₃	acido triossoclorico	triossoclorato(V) di idrogeno
HClO ₄	acido tetraossoclorico	tetraossoclorato(VII) di idrogeno
H ₂ SO ₄	acido tetraossosolforico	tetraossosolfato(VI) di diidrogeno
H ₃ PO ₄	acido tetraossofosforico	tetraossofosfato(V) di triidrogeno