

I NOMI DEGLI ACIDI

La maggior parte degli acidi sono composti ternari formati da molecole che contengono atomi di idrogeno, di ossigeno e di un non-metallo. In questo caso vengono chiamati **OSSIACIDI**, dato che si possono ottenere facendo reagire un'anidride con l'acqua.

Gli altri acidi sono composti binari formati da un non-metallo e da idrogeno. In questo caso essi prendono il nome di **IDRACIDI**.

Vediamo alcuni esempi di **ossiacidi**, dove vengono riportati anche i nomi tradizionali:

<i>Formula</i>	<i>Nome IUPAC</i>	<i>Nome tradizionale</i>
H_2SO_3	Acido triossosolforico (IV)	Acido solforoso
H_2SO_4	Acido tetraossosolforico (VI)	Acido solforico
HNO_2	Acido diossonitrico (III)	Acido nitroso
HNO_3	Acido triossonitrico (V)	Acido nitrico
H_3PO_3	Acido triossofosforico (III)	Acido fosforoso
H_3PO_4	Acido tetraossofosforico (V)	Acido fosforico
$HClO$	Acido ossoclorico (I)	Acido ipocloroso
$HClO_2$	Acido diossoclorico (III)	Acido cloroso
$HClO_3$	Acido triossoclorico (V)	Acido clorico
$HClO_4$	Acido tetraossoclorico (VII)	Acido perclorico

Le regole sono le seguenti:

- la desinenza del nome è sempre -ico
- l'ossigeno viene indicato con osso e si utilizza un prefisso per indicarne il numero di atomi
- viene riportata la valenza del non-metallo, tra parentesi con il numero romano. Questa indicazione è indispensabile per poter ricavare il numero di atomi di idrogeno e scrivere quindi la formula dell'acido.

Per quanto riguarda la nomenclatura tradizionale, le regole riguardano quelle già viste per le anidridi:

- quando il non-metallo ha una sola valenza, il nome acido è seguito dal nome del non-metallo con la desinenza -ico;
- se il non-metallo ha più di una valenza si aggiunge al suo nome la desinenza -oso quando esso ha valenza più bassa e la desinenza -ico quando ha valenza più alta;
- quando è necessario si usano anche i prefissi ipo- e per-.

Un caso a parte è rappresentato dagli acidi del fosforo:

<i>Formula</i>	<i>Nome tradizionale</i>
HPO_3	Acido metafosforico
$H_4P_2O_7$	Acido pirofosforico
H_3PO_4	Acido ortofosforico

Gli idracidi

Gli idracidi, come abbiamo già detto, sono composti binari. **Possono essere considerati come il prodotto di reazione tra un non metallo e l'idrogeno.**

Secondo la nomenclatura IUPAC, il nome si ottiene aggiungendo la desinenza -uro al nome del non-metallo, mentre per le regole tradizionali si usa il nome acido e si aggiunge la desinenza -idrico al nome del non-metallo.

<i>Formula</i>	<i>Nome IUPAC</i>	<i>Nome tradizionale</i>
HCl	Cloruro di idrogeno	Acido cloridrico
HF	Fluoruro di idrogeno	Acido fluoridrico
HI	Ioduro di idrogeno	Acido iodidrico
HBr	Bromuro di idrogeno	Acido bromidrico
H ₂ S	Solfuro di diidrogeno	Acido solfidrico

Per la nomenclatura IUPAC è ammesso l'uso del nome tradizionale quando si deve indicare la soluzione acquosa dell'acido. Ad esempio:

cloruro di idrogeno è il nome della sostanza gassosa HCl
acido cloridrico è il nome della sua soluzione acquosa.