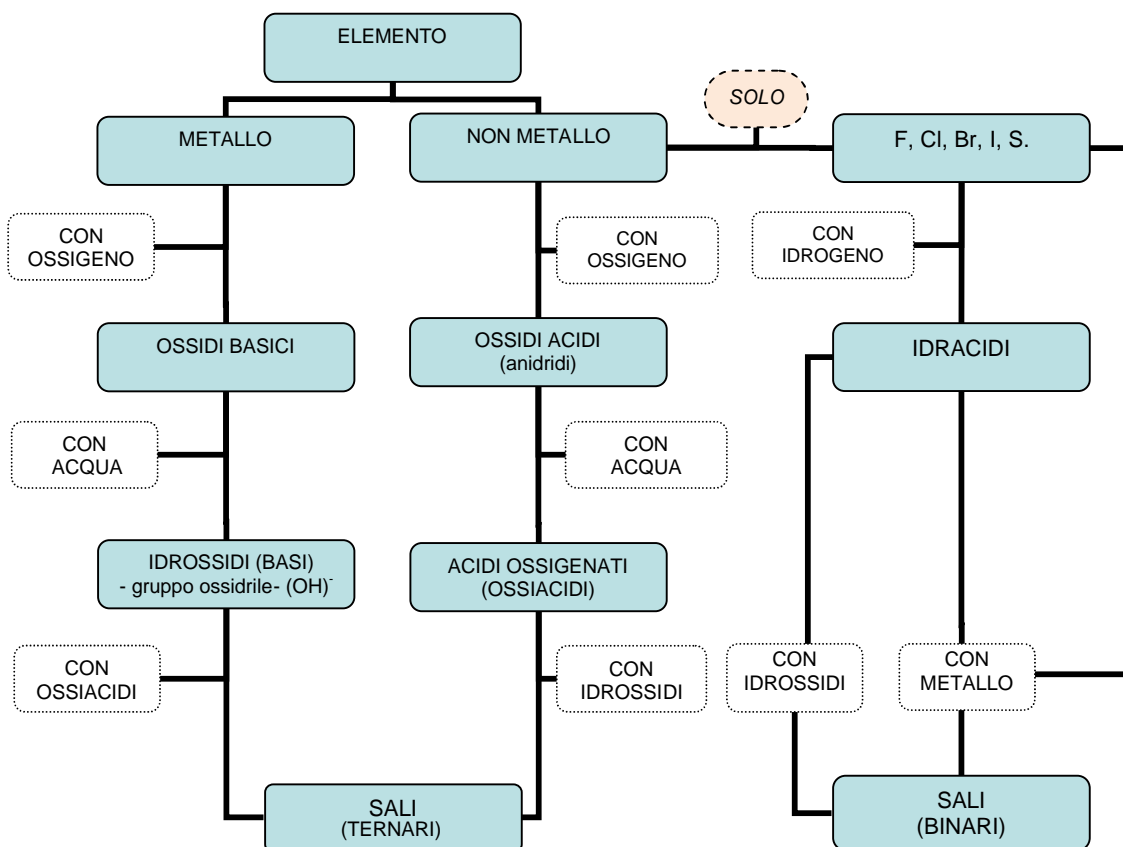


Mappa delle principali classi di composti



NOMENCLATURA

1. Nomenclatura degli ossidi basici				
<ul style="list-style-type: none"> Gli ossidi basici vengono indicati con la denominazione ossido di seguita dal nome del metallo se l'elemento possiede un solo numero di ossidazione. Se l'elemento presenta più di un numero di ossidazione si utilizza : ossido di seguita dal nome del metallo portante la desinenza -oso o -ico per indicare i due diversi stati di ossidazione. 				
Esempio:				
Elemento	Simbolo	N° di ossidazione	Formula dell'ossido	Nome
Sodio	Na	+1	Na ₂ O	Ossido di sodio
Ferro	Fe	+2	FeO	Ossido Ferroso
		+3	Fe ₂ O ₃	Ossido Ferrico
Rame	Cu	+1	Cu ₂ O	Ossido Rameoso
		+2	CuO	Ossido Rameico

2. Nomenclatura degli idrossidi				
<ul style="list-style-type: none"> Gli idrossidi sono caratterizzati dal gruppo ossidrile (OH)⁻. La loro formula è costituita dal simbolo del metallo seguito da un numero di (OH)⁻ pari al numero di ossidazione del metallo stesso. Il nome deriva da quello degli ossidi sostituendo la parola ossido con idrossido. 				
Esempio:				
Elemento	Simbolo	N° di ossidazione	Formula dell'ossido	Nome
Sodio	Na	+ 1	NaOH	Idrossido di sodio
Ferro	Fe	+2	Fe(OH) ₂	Idrossido Ferroso
		+3	Fe(OH) ₃	Idrossido Ferrico

3. Nomenclatura degli ossidi acidi o anidridi				
<ul style="list-style-type: none"> Gli ossidi acidi vengono indicati con la denominazione anidride..... seguita dal nome del non metallo portante la desinenza -oso o -ico per indicare i numeri di ossidazione intermedi, mentre per i numeri di ossidazione più piccolo e più grande si usano,rispettivamente, i prefissi ipo- e per-. 				
Esempio:				
Elemento	Simbolo	N° di ossidazione	Formula dell'anidride	Nome
Cloro	Cl	+ 1	Cl ₂ O	Anidride ipoclorosa
		+ 3	Cl ₂ O ₃	Anidride clorosa
		+ 5	Cl ₂ O ₅	Anidride clorica
		+ 7	Cl ₂ O ₇	Anidride perclorica

4. Nomenclatura degli acidi ossigenati o ossiacidi

- Gli ossiacidi sono composti ternari.
- La loro formula è costituita dall'idrogeno, non metallo e ossigeno, scritti nel rispettivo ordine.
- Il nome deriva da quello delle rispettive anidridi sostituendo la parola **anidride** con **acido**.

Esempio:

Formula anidride	Nome	Formula dell'acido	Nome
Cl ₂ O ₇	Anidride perclorica	HClO ₄	Acido perclorico
SO ₃	Anidride solforica	H ₂ SO ₄	Acido solforico

5. Nomenclatura dei Sali ternari

- I Sali vengono indicati con il nome del radicale dell'acido (sostituendo la desinenza) seguito dal nome del metallo.

Esempio:

Catione metallico	Radicale dell'acido	Formula del sale	Nome
Cu ²⁺	Acido solfor oso - SO ₃ ²⁻	Cu SO ₃	Solf ito rame ico
Na ⁺	Acido perclor ico - ClO ₄ ⁻	NaClO ₄	Perclor ato di sodio

6. Nomenclatura degli idracidi

- Gli idracidi sono composti binari che si formano dalla reazione dell'idrogeno con gli elementi: **F, Cl, Br, I e S**.
- Il nome è formato dalla parola **acido.....** seguita dal nome dell'elemento portante la desinenza **-idrico**.

Esempio:

Elemento	Simbolo	N° di ossidazione	Formula Dell'idracido	Nome
Cloro	Cl	- 1	HCl	Acido clor idrico

7. Nomenclatura dei Sali binari

- I Sali vengono indicati con il nome del radicale dell'acido (sostituendo la desinenza) seguito dal nome del metallo.

Esempio:

Catione metallico	Radicale dell'acido	Formula del sale	Nome
K ⁺	Acido clor idrico - Cl ⁻	KCl	Clor uro di potassio

TABELLE RIASSUNTIVE

1. Nomenclatura degli ossidi basici		
N° di ossidazione	Nome del metallo	Desinenza
Minore		-OSO
Maggiore		-ICO

2. Nomenclatura degli idrossidi		
N° di ossidazione	Nome del metallo	Desinenza
Minore		-OSO
Maggiore		-ICO

3. Nomenclatura degli ossidi acidi (anidridi)			
N° di ossidazione	Prefisso	Nome del non metallo	Desinenza
+ 1	IPO-		-OSA
+ 3			-OSA
+ 5			-ICA
+ 7	PER-		-ICA

4. Nomenclatura degli acidi ossigenati (ossiacidi)			
N° di ossidazione	Prefisso	Nome del non metallo	Desinenza
+ 1	IPO-		-OSO
+ 3			-OSO
+ 5			-ICO
+ 7	PER-		-ICO

5. Nomenclatura dei Sali ternari	
Acido	Sale
IPO...OSO	IPO...ITO
...OSO	...ITO
...ICO	...ATO
PER...ICO	PER...ATO

6. Nomenclatura idracidi	
Nome non metallo	desinenza
	-IDRICO

7. Nomenclatura dei Sali binari	
Acido	Sale
-IDRICO	-URO