

Oxid dusnatý NO je oxid dusíku s vyšším oxidačním číslem, proto koncovka <b>-ico</b>	
<b>ossido azotico</b>	oxid dusnatý
Oxid dusnatý NO je oxid dusíku s vyšším oxidačním číslem počítáno od samotného dusíku, proto koncovka <b>-ico</b>	
<b>ossido azotoso</b>	oxid dusný
Oxid dusnatý NO je oxid dusíku s nižším oxidačním číslem počítáno od samotného dusíku, proto koncovka <b>-oso</b>	
<b>protossido di azoto</b>	oxid dusný
Oxid dusný N <sub>2</sub> O je nejjedodušší (první) oxid dusíku, proto předpona	
<b>ossido diazotico</b>	oxid dusný
Oxid dusný N <sub>2</sub> O má atomy v poměru 2:1	
<b>ossido nitroso</b>	oxid dusný
Oxid dusný N <sub>2</sub> O je oxid dusíku s nižším oxidačním číslem, proto koncovka <b>-oso</b>	
<b>ossidulo d'azoto</b>	oxid dusný
<b>protossido d'azoto</b>	oxid dusný
Oxid dusný N <sub>2</sub> O je nejjedodušší (první) oxid dusíku, proto předpona	
<b>monossido diazotico</b>	oxid dusný
Oxid dusný N <sub>2</sub> O má poměr atomů 2:1	
<b>ossido manganoso</b>	oxid manganatý
<b>ossido di manganese</b>	oxid manganatý
<b>perossido di manganese</b>	oxid manganičitý
<b>biossido di manganese</b>	oxid manganičitý
<b>anidride permanganica</b>	oxid manganistý
<b>sesquiossido di manganese</b>	oxid manganitý

<b>ossido manganico</b>	oxid manganitý
<b>biossido d'idrogeno</b>	peroxid vodíku
<b>perossido d'idrogeno</b>	peroxid vodíku
<b>acqua ossigenata</b>	peroxid vodíku
3. anhydridy kyselin	
U některých sloučenin se předpokládá jejich vznik odtržením vody z jejich mateřských kyselin	
<b>anidride antimonica</b>	oxid antimonitý
<b>anidride antimoniosa</b>	oxid antimonitý
<b>anidride ipoazotica</b>	oxid dusičitý
<b>anidride ipoclorosa</b>	oxid chlorný
<b>anidride silica</b>	oxid křemičitý
<b>anidride silicica</b>	oxid křemičitý
bezokyslíkaté kyseliny	
Některé prvky tvoří bezokyslíkaté kyseliny. Jejich český název končí na –ovodíková kyselina. Pokud se jedná o plyn, jehož rozpuštěním ve vodě vznikne tato kyselina, dostává název –ovodík.	
<b>acido idrofluorico</b>	kyselina fluorovodíková
<b>acido fluoridrico</b>	kyselina fluorovodíková

<b>acido muriatico</b> chlorovodíková	kyselina
<b>acido idroclorico</b> chlorovodíková	kyselina
<b>acido bromidrico</b> bromovodíková	kyselina
<b>acido iodidrico</b> jodovodíková	kyselina
<b>acido solfidrico</b> sirovodíková	kyselina
<b>acido prussico</b> kyanovodíková	kyselina
<b>acido cianidrico</b> kyanovodíková	kyselina
triviální názvy	
<b>acqua</b>	voda
<b>ammoniaca</b>	amoniak
<b>idrazina</b>	hydrazin
<b>acqua pesante</b>	těžká voda

sloučeniny kovů a nekovů s vodíkem (hydridy) mají také zvláštní názvy. Tvoří se z latinského názvu prvku + přípona an. Starší názvy typu křemíkovodík, tellurovodík, selenovodík se nepoužívají.

Voda by se měla jmenovat oxan, amoniak azan, methan by měl být karban, hydrazin diazan.

<b>idrogeno solforato</b>	sulfan
<b>metano</b>	methan
<b>etano</b>	ethan
<b>etilene, etene</b> ethan	
<b>acetilene</b>	ethyn

Ternární sloučeniny  
Jsou to sloučeniny tvořené třemi prvky (amonný kationt se počítá jako jeden prvek)

Kyslíkaté kyseliny

Zatímco české názvosloví je přísně založeno na oxidačním čísle centrálního atomu, italské se tvoří trochu jinak. Jestliže prvek tvoří dvě oxokyseliny, ta s nižším oxidačním číslem má koncovku **-oso**, ta s vyšším oxidačním číslem má koncovku **-ico**. Vlastní název kyseliny je vždy jednoslovný. Může se stát, že jeden prvek má v oxokyselinách oxidační čísla +IV a +VI a jiný třeba +III a +V. Pokud prvek tvoří více kyselin, přidáváme předpony **ipo-** a **per-**, kterými snižujeme to „vyšší“ oxidační číslo nebo naopak zvyšujeme to „nižší číslo“ a kyselina má pak dvouslovný název.

teoretická řada kyselin je tedy, pro hypotetický prvek „**element**“

1. **acido ipoelementoso**
2. **acido elementoso**
3. **acido ipolementico**
4. **acido elementico**
5. **acido perelementico**

<b>acido ipoiodoso</b> jodná	kyselina
kyselina s číslem menším než je „nižší číslo“	
<b>acido iodico</b> jodičná	kyselina
kyselina s „vyšším číslem“	
<b>acido periodico</b> jodistá	kyselina
kyselina s číslem vyšším než je „vyšší číslo“	

<b>acido ipocloroso</b> chlorná	kyselina
<b>acido cloroso</b> kyselina chloritá	
<b>acido clorico</b> kyselina chlorečná	
<b>acido perclorico</b> chloristá	kyselina
<b>acido manganico</b> manganistá	kyselina
mangan tvoří jen jednu stálou kyselinu	
<b>acido permanganico</b> kyselina manganistá	

Název je vždycky tříslavný, složený s názvu aniontu s příslušnými řeckými předponami značícími počet, pak je předložka **di** a název prvku (kationtu).

Druhou možností je dvouslovný název s názvem aniontu na prvním místě a názvem kationtu s příponou **-oso** pro prvek s „nižším“ oxidačním číslem nebo **-ico** pro prvek s „vyšším“ oxidačním číslem.

<b>solfito</b> sířičitan	
<b>solfato</b>	síran
<b>nitrito</b> dusitan	
<b>nitrato</b> dusičnan	
<b>ipoclorito di potassio</b> draselný	chlornan
<b>ipoclorito di magnesio</b> hořečnatý	chlornan
<b>clorito di sodio</b> sdný	chloritan
<b>clorato di litio</b> lithný	chlorečnan