

# COMPOSTI INORGANICI BINARI $A_xB_y$

## COMPOSTI CON L'OSSIGENO (O)

**PEROSSIDI**  
(-O-O-)  
l'ossigeno ha num. ossid. -1

**OSSIDI**  
( $O^{-2}$ )  
l'ossigeno ha num. di ossid. -2

## COMPOSTI CON L'IDROGENO (H) l'idrogeno ha numero di ossidazione +1, -1

**IDRURI METALLICI**  
diversi da tutti gli altri

**IDRURI BASICI**  
formati con elementi dei primi 3 GRUPPI  
n°ossidazione -1

**NOMENCLATURA**  
IDRURO (nome elemento)  
es.  $CaH_2$  - IDRURO di Calcio

**IDRURI ACIDI O IDRACIDI**  
formati con elementi dei primi 6° e 7° GRUPPO

**NOMENCLATURA**  
IDRURO (nome elemento) IDRICO  
es. HCl - acido cloridrico

GRUPPO	BASICI			ACIDI			
	Legami ionici			Legami covalenti			
	I	II	III	IV	V	VI	VII
N° OSSIDAZIONE	+1	+2	+3	-4	-3	-2	-1
IDRURO	XH	$XH_2$	$XH_3$	$XH_4$	$XH_3$	$H_2X$	HX

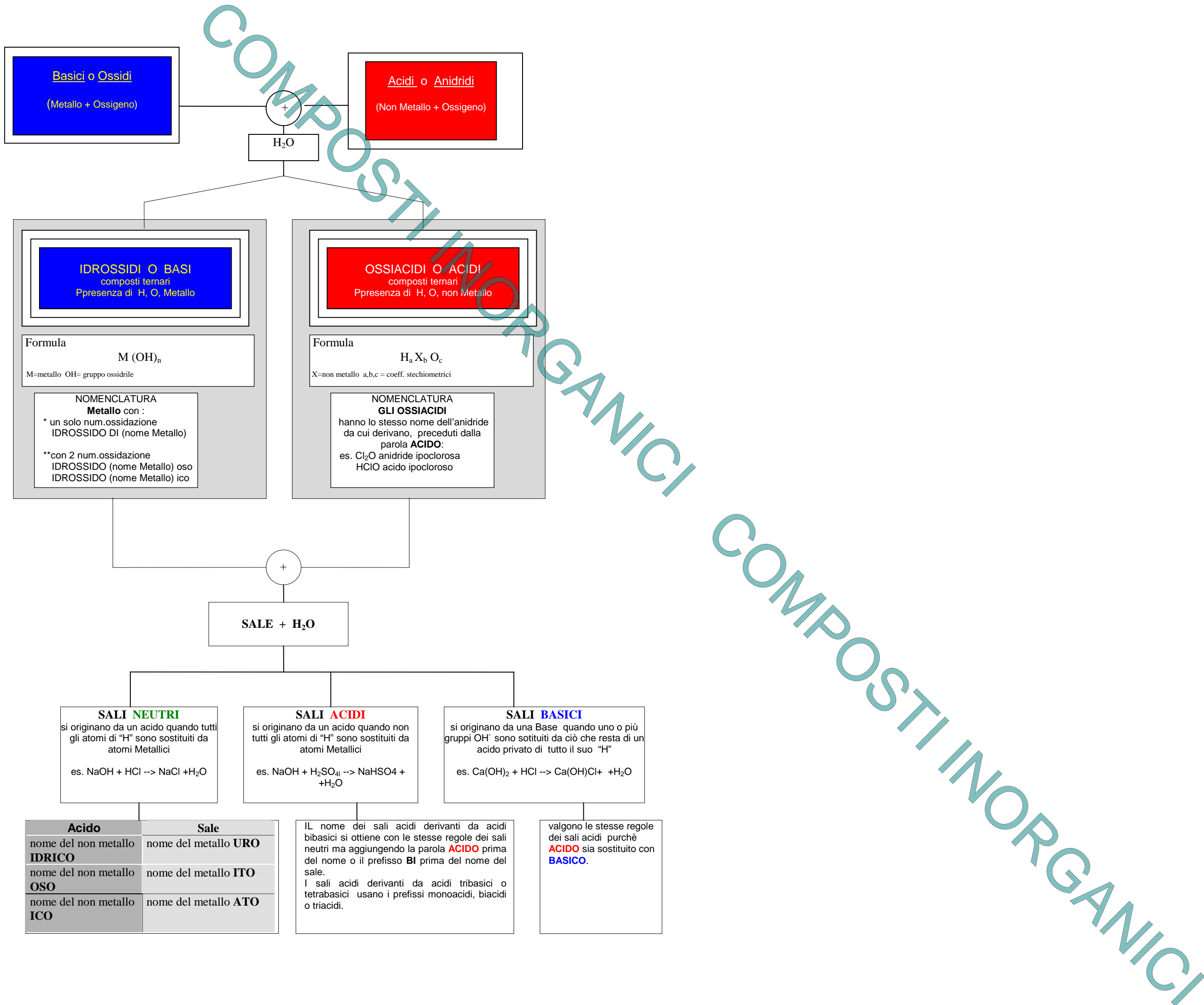
GRUPPO	I	II	III	IV	V	VI	VII
N° OSSIDAZIONE	+1	+2	+3	+2 +4	+3 +5	+4 +6	+1 +3 +5 +7
OSSIDO	$X_2O$	XO	$X_2O_3$	XO $XO_2$	$X_2O_3$ $X_2O_5$	$XO_2$ $XO_3$	$X_2O$ $X_2O_3$ $X_2O_5$ $X_2O_7$

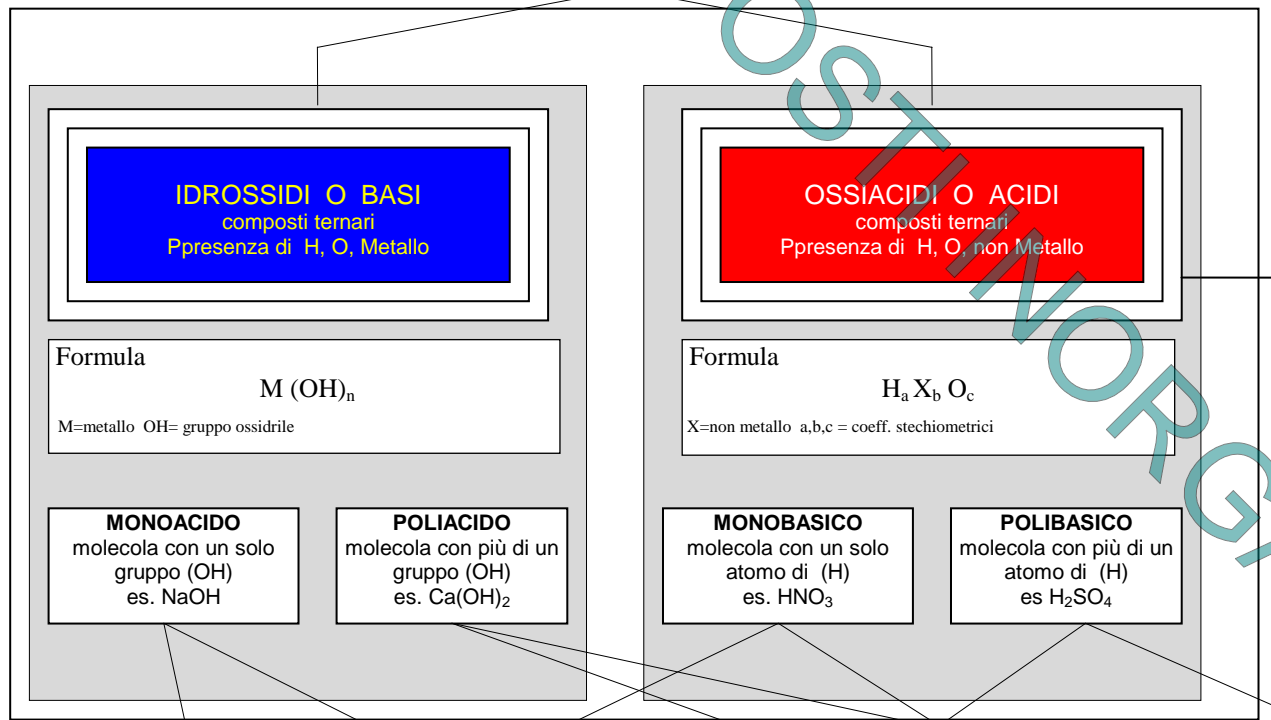
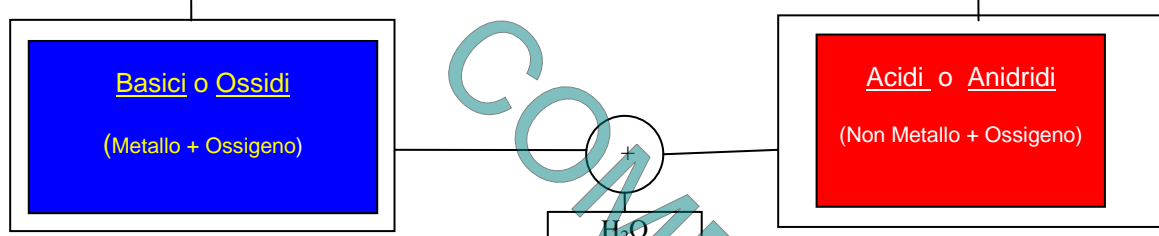
**Basici o Ossidi**  
(Metallo + Ossigeno)

**NOMENCLATURA Metallo con :**  
\* un solo num.ossidazione  
OSSIDO (nome Metallo)  
  
\*\*con 2 num.ossidazione  
OSSIDO (nome Metallo) oso  
OSSIDO (nome Metallo) ico

**Acidi o Anidridi**  
(Non Metallo + Ossigeno)

**NOMENCLATURA non Metallo con :**  
\* un solo num.ossidazione  
ANIDRIDE (nome non Metallo) ica  
  
\*\*con 2 num.ossidazione  
ANIDRIDE (nome non Metallo) osa  
ANIDRIDE (nome non Metallo) ica  
  
\*\*con 4 num.ossidazione  
ANIDRIDE IPO (nome non Metallo) osa  
ANIDRIDE (nome non Metallo) osa  
ANIDRIDE (nome non Metallo) ica  
ANIDRIDE PER (nome non Metallo) ica





**COMPOSTI TERNARI**

**CASI PARTICOLARI**  
Boro, Silicio, P(Fosforo), As(arsenico)  
con n° ossidaz. dispari: l'anidride può reagire con 1,2,3 molecole di H<sub>2</sub>O:  
ANIDRIDE + H<sub>2</sub>O -> Acido **META** (nome anidride)  
ANIDRIDE + 2H<sub>2</sub>O -> Acido **PIRO** (nome anidride)  
ANIDRIDE + 3H<sub>2</sub>O -> Acido **ORTO**(nome anidride)  
con n° ossidaz. pari: l'anidride può reagire con 1, 2 molecole di H<sub>2</sub>O:  
ANIDRIDE + H<sub>2</sub>O -> Acido **META** (nome anidride)  
ANIDRIDE + 2H<sub>2</sub>O -> Acido **ORTO**(nome anidride)

**SALI NEUTRI**  
Base Monoacida + Acido Monobasico

**SALI NEUTRI o ACIDI**  
Base Monoacida + Acido Polibasico

**SALI NEUTRI o BASICO**  
Base Poliacida + Acido Monobasico

**SALI NEUTRI, ACIDI, BASICO**  
Base Poliacida + Acido Polibasico