

CLASSE (GRUPPO)	CARATTERISTICHE	NOMENCLATURA	ESEMPI
IDRACIDI ( binari ) <i>acidi</i>	Idrogeno + Non metallo	<b>Acido</b> <u>nome non metallo</u> - idrico	HCl acido cloridrico
IDRURI ( binari ) <i>idruri</i>	Metallo Alcalino + Idrogeno	<b>Idruro di</b> <u>nome metallo</u>	NaH idruro di sodio
PEROSSIDI ( binari ) <i>ossidi</i>	Metallo alcalino + Ossigeno ( n.o. =-1 )	<b>Perossido di</b> <u>nome metallo</u>	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> perossido di idrogeno (acqua ossigenata)
SALI BINARI ( binari ) <i>sali</i>	Metallo + Non metallo	<u>Nome non metallo</u> - uro di <u>nome metallo</u>	NaCl cloruro di sodio (sale da cucina)
OSSIDI ( binari ) <i>ossidi</i>	OSSIDI BASICI Metallo + Ossigeno	<b>Ossido di</b> <u>nome metallo</u> (-ico / -oso) (ossigeno maggiore -ico ) (ossigeno minore -oso )	Na <sub>2</sub> O ossido di sodio Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ossido ferrico Fe O ossido ferroso
	OSSIDI ACIDI (ANIDRIDI) Non metallo + Ossigeno	<b>Ossido di</b> <u>nome non metallo</u> (-ico / -oso) <b>Anidride</b> <u>nome non metallo</u> (-ica / -osa) (ossigeno maggiore -ico ) (ossigeno minore -oso )	SO <sub>2</sub> ossido solforoso , anidride solforosa SO <sub>3</sub> ossido solforico , anidride solforica
ACIDI OSSIGENATI / OSSIACIDI ( ternari ) <i>acidi</i>	Idrogeno + Non metallo + Ossigeno	<b>Acido</b> <u>nome non metallo</u> (-ico / -oso) (ossigeno maggiore -ico/a ) (ossigeno minore -oso/a )	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> acido carbonico H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> acido solforico H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> acido solforoso
IDROSSIDI ( ternari ) <i>basi</i>	Metallo + Ossigeno + Idrogeno ( OH = gruppo ossidrile )	<b>Idrossido di</b> <u>nome metallo</u> (-ico / -oso) (ossigeno maggiore -ico ) (ossigeno minore -oso )	NaOH idrossido di sodio (soda caustica) Fe(OH) <sub>3</sub> idrossido ferrico Fe(OH) <sub>2</sub> idrossido ferroso
SALI TERNARI ( ternari ) <i>sali</i>	Metallo + Non metallo + Ossigeno	<u>Nome non metallo</u> - ato / - ito di <u>nome metallo</u>	CaSO <sub>4</sub> solfato di calcio CaSO <sub>3</sub> solfito di calcio
SALI ACIDI ( quaternari ) <i>sali acidi</i>	Metallo + Idrogeno + Non metallo + Ossigeno	<u>Nome non metallo</u> - ato acido di <u>nome metallo</u> <b>Bi</b> <u>Nome non metallo</u> - ato di <u>nome metallo</u>	NaHCO <sub>3</sub> carbonato acido di sodio bicarbonato di sodio

