

## COME SI FA

Indica la classe dei composti di cui è indicata la formula; attribuisce i nomi ai composti.

$\text{Al}_2\text{O}_3$  è un composto binario tra alluminio (metallo) con un solo n.o. e ossigeno: è un **ossido metallico**.

nome IUPAC	triossido di dialluminio
nome Stock	ossido di alluminio
nome tradizionale	ossido di alluminio

$\text{PbO}_2$  è un composto binario tra piombo (metallo con n.o. +2,+4) e ossigeno : è un **ossido metallico**.

Ricorda che la somma dei numeri di ossidazione in un composto è 0. Essendo il n.o. dell'O -2, poiché vi sono due ossigeni, il loro n.o. totale è -4, per cui il piombo ha n.o. +4.

nome IUPAC	diossido di piombo
nome Stock	ossido di piombo(IV)
nome tradizionale	ossido piombico

$\text{MgH}_2$  è un composto binario tra magnesio (metallo) con un solo n.o. e idrogeno: è un **idruro metallico**.

nome IUPAC	diiidruo di magnesio
nome Stock	idruro di magnesio
nome tradizionale	idruro di magnesio

$\text{Br}_2\text{O}_3$  è un composto binario tra bromo (non metallo con n.o. +1,+3,+5,+7) e ossigeno: è un **ossido non metallico**.

Ricorda che la somma dei numeri di ossidazione in un composto è 0. Essendo il n.o. dell'O -2, poiché vi sono tre ossigeni il loro n.o. totale è -6, per cui il bromo ha n.o. +6 totale; quindi ognuno dei due bromo ha n.o. +3.

nome IUPAC	triossido di dibromo
nome Stock	ossido di bromo(III)
nome tradizionale	anidride bromosa

$\text{H}_2\text{S}$  è un composto binario tra zolfo (non metallo del gruppo 6 A) con n.o. negativo, quindi -2, e idrogeno: è un idracido.

nome IUPAC	solfuro di idrogeno
nome tradizionale	acido solfidrico

$\text{SnI}_2$  è un composto binario tra stagno (metallo con n.o. +2,+4) e iodio: è un **sale binario**.

Ricorda che la somma dei n.o. in un composto è 0. Essendo il n.o. dello iodio -1, poiché vi sono 2 atomi di iodio il loro n.o. totale è -2, per cui il piombo ha n.o. +4.

nome IUPAC	diiioduro di stagno
nome Stock	ioduro di stagno(II)
nome tradizionale	ioduro stannoso

