

## Introducción a la nomenclatura inorgánica

Es el conjunto de reglas o fórmulas químicas que se utilizan para nombrar los compuestos químicos. *ejm*

prejor y luego

número

di	1
mono	2
octa	3
hexa	4
nona	5
deca	6
tri	7
tetra	8

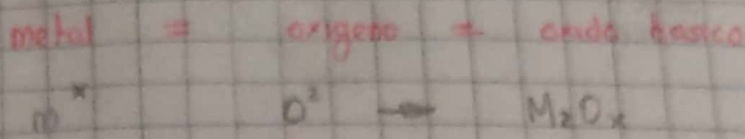
## ¿Función química?

es el conjunto de propiedades comunes que caracterizan a un grupo de sustancias

sus principales funciones son: óxido, base, ácido y sal

que son los óxidos básicos?

un óxido o metalico (es lo mismo) es un compuesto binario formado por la unión de un metal con el oxígeno



$x$  = número de oxidación del elemento M

$z$  = número de oxidación del oxígeno

formula: siempre se escribe primero el símbolo del metal y después la del oxígeno  $M_zO_x$  el oxígeno

elemento                      símbolo                      estado de oxidación

hierro                      Fe                       $\begin{matrix} 2+ \\ 3+ \end{matrix}$

azufre                      S                       $\begin{matrix} 4+ \\ 6+ \end{matrix}$

cobre                      Cu                       $\begin{matrix} 1+ \\ 2+ \end{matrix}$

oro                      Au                       $\begin{matrix} 1+ \\ 3+ \end{matrix}$

plomo                      Pb                       $\begin{matrix} 2+ \\ 4+ \end{matrix}$

nombrado tradicional

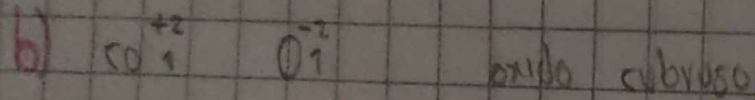


$-2$

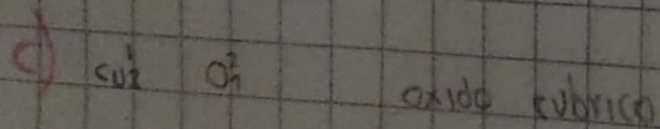
$+2$

$0$

sistemático



sistemático



$+2$   
 $0$

sistemático