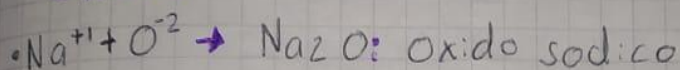


# OXIDOS

## Proposito

Identificar las características de las nomenclaturas para nombrar a los oxidos

## Oxidos



Formula	tradicional	Sistemática	Stock
$\text{CaO}$	Oxido <sup>Ca</sup> calcico	Oxido de calcio	Oxido de calcio
$\text{Cu}_2\text{O}$	Oxido cubrico	Oxido de calcio	Oxido de cobre(I)
$\text{CuO}$	Oxido cubroso	Oxido de cobre	Oxido de cobre(II)
$\text{FeO}$	Oxido ferroso	Oxido de Hierro	Oxido de hierro(II)
$\text{Fe}_2\text{O}_3$	Oxido ferrico	tri:oxido de Hierro	Oxido de hierro(III)
$\text{K}_2\text{O}$	Oxido Potasico	oxido de Potasio	oxido de Potasio (I)
$\text{SnO}_2$	Oxido estañoso	Di:oxido de estaño	Oxido de Estano (IV)
$\text{Ag}_2\text{O}$	Oxido platinico	oxido de plata	Oxido de plata (I)



# Propósito

- entender la diferencia entre funciones químicas y funciones químicas

