

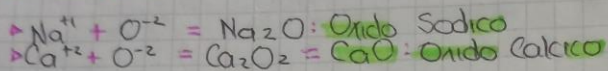
23 febrero - 2021

Propósito: identificar las características de las nomenclaturas para nombrar a los óxidos

Oxidos

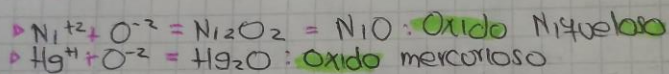
Nomenclatura tradicional

Una valencia: Óxido ... ico

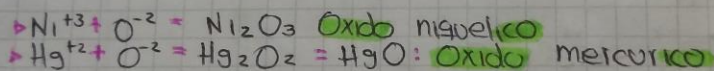


dos valencias

menor valencia: Óxido ... oso

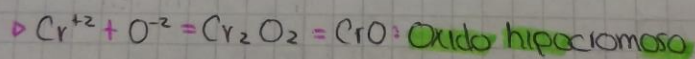


▷ Mayor valencia: Óxido ... ico

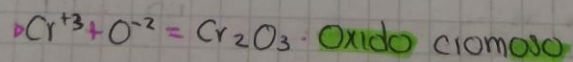


tres valencias

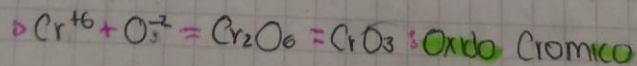
menor valencia: ~~Óxido~~ Óxido hipo...oso



Valencia intermedia: Óxido ... oso

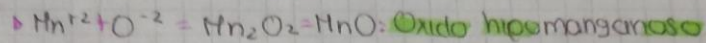


Mayor valencia: Óxido ... ico

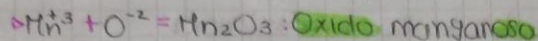


Oxido Valencias

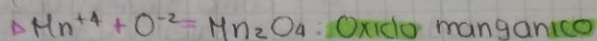
Primera Valencia (baja): Oxido hip...oso



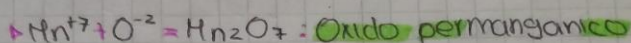
Segunda Valencia: Oxido...oso



Tercera Valencia: Oxido...ico



Cuarta Valencia (alta): Oxido per...ico



Formula	Sistemática	tradicional	stock
CaO	monóxido de calcio	Oxido cálcico	Oxido de calcio
Cu_2O	Monóxido de cobre	Oxido hipocobroso	Oxido de Cobre
CuO	Monóxido de cobre	Oxido cobroso	Oxido de Cobre (II)
FeO	Monóxido de Hierro	Oxido ferroso	Oxido de Hierro (II)
Fe_2O_3	trioxido de dihierro	Oxido ferrico	Oxido de Hierro (III)
K_2O	Monóxido de dipotasio	Oxido potásico	Oxido de Potasio
SnO_2	Dioxido de Estano	Oxido estañoso	Oxido de Estano (IV)

Ag_2O	Monóxido de plata	Oxido hipoplataoso	Oxido de plata
---------	-------------------	--------------------	----------------

Nomenclatura stock

Stock Oxido de metal (valencia con numeros romanos)

Ej: con metales que tienen una sola valencia

1. Li_2O oxido de litio
2. Na_2O oxido de sodio
3. ZnO oxido de zinc
4. CaO oxido de calcio

} como tienen una sola valencia, no se coloca al final la valencia entre parentesis

- Ej: FeO : Oxido de Hierro (II)
 Fe_2O_3 : Oxido de Hierro (III)
 CrO_3 : Oxido de Cromo (VI)