

Oxidos Metálicos o Básicos

Oxidos

Las compuestas oxidas resultan de la unión de un metal o no metal con el oxígeno. Se clasifican en oxidos básicos u oxidos metálicos, y oxidos ácidos u no metálicos.

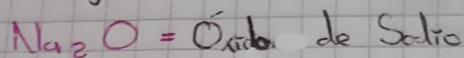
- Oxido ~~Ácido~~ - Cuando el elemento que se combina con el oxígeno es un no metal
- Oxido Básicos - Cuando el elemento que se combina con el oxígeno es un metal

Oxidos Metálicos

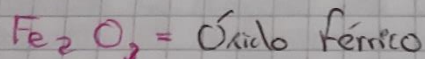
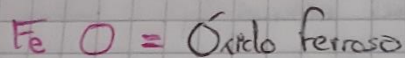
Nomenclatura Tradicional

Oso que indica la menor valencia

Ico para la mayor valencia



2 Valencias



Número de posibles Estados de Oxidación

Estado de Oxidación

Supijo y, si pre-
prefijo

Uno

Único

ico

Dos

Mayor-Menor

ico - oso

Tres

Menor-Medio-Mayor

Hipo-Oso
Ico-Oso

Cuatro

Menor-
Medio Menor-
Medio Mayor
Mayor

Hipo
Oso
Iso
Per

Oso
Ico

Consiste en agregar a la palabra óxido el nombre del elemento terminado en **ico**, **oso**

ico Valencia Mayor
oso Valencia Menor

Numero de Valencias

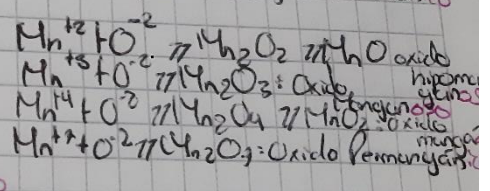
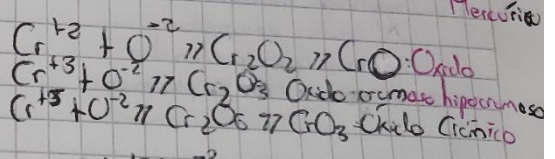
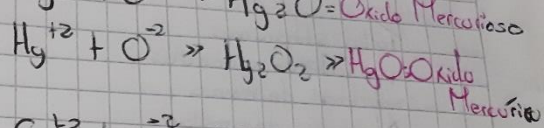
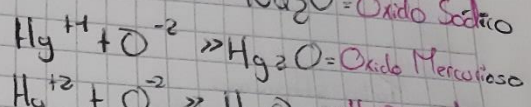
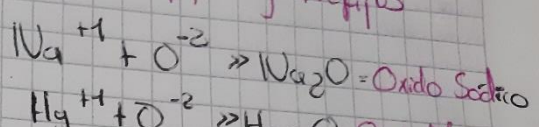
Una Valencia
Óxido **oso** **ico**

Das Valencias
Menor Valencia = Óxido **oso**
Mayor Valencia = Óxido **ico**

Tres Valencias
Menor Valencia = Óxido Hipo **oso**
Valencia Intermedia Óxido **oso**
Mayor Valencia = Óxido **ico**

Cuatro Valencias
Primera Valencia **baja** Óxido hipo **oso**
Segunda Valencia Óxido **oso**
Tercera Valencia Óxido **oso**
Cuarta Valencia **Alta** Óxido per **ico**

Supijas y Preprijas



Nomenclatura Oxidos

Nomenclatura Stock

Se nombran con la palabra óxido seguida de la preposición **de** y del nombre del elemento **X** colocando entre parentesis la valencia del elemento