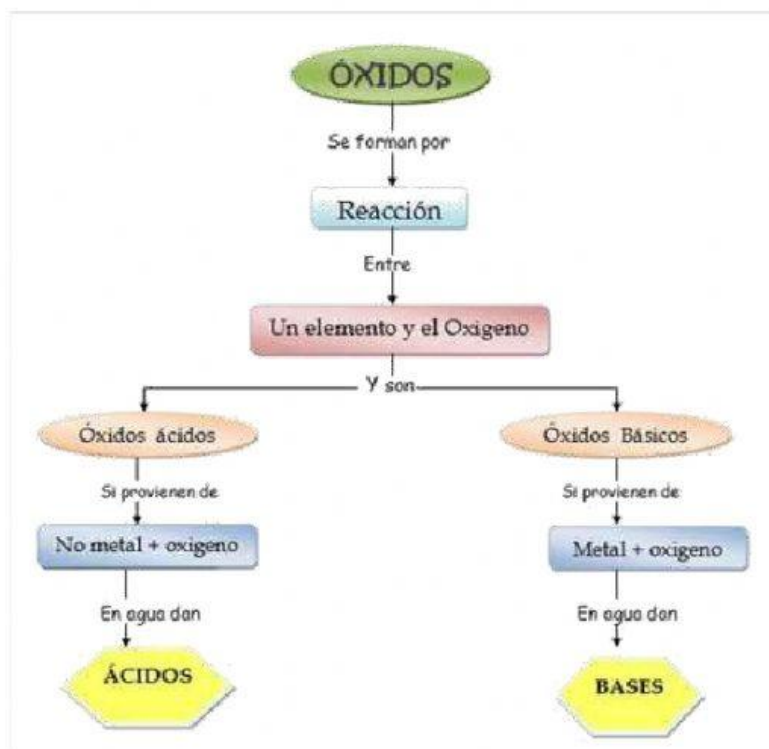


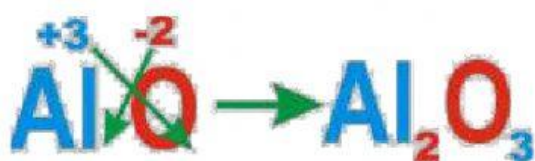


ÓXIDOS BÁSICOS O METÁLICOS



DEFINICIÓN

Un óxido básico es un compuesto químico resultante de la combinación del oxígeno con un metal del que recibe el nombre.



El oxígeno proporciona las características químicas a los óxidos y presenta el estado de oxidación -2 , actuando, por tanto, como parte negativa en el compuesto, mientras que el otro elemento, que da nombre al óxido, actúa siempre con estado de oxidación positivo.

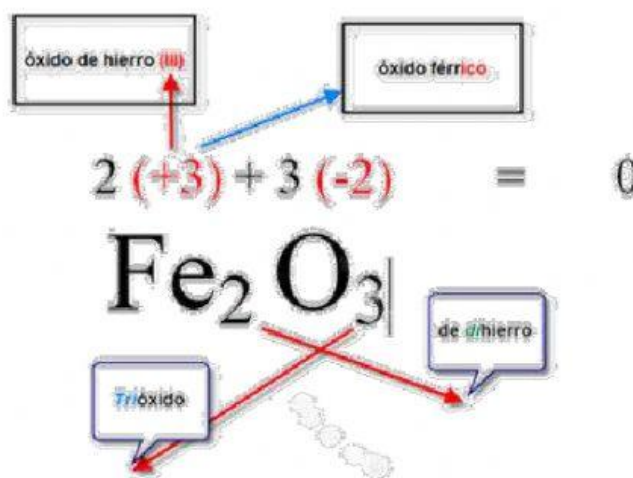


FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA

Obtención:



Método directo:



$\text{Na}_2\text{O} \rightarrow$ N.T. Óxido sódico o de sodio

N.S. Óxido de sodio (I)

N.I. Monóxido de disodio

N.T. Óxido férrico $\rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$

N.S. Óxido de hierro (III)

N.I. Trióxido de dihierro

(Hay intercambio de valencias y simplificación de valencias si es necesario)

Las nomenclaturas sistemática -stock y estequiométrica- incluyen el estado de oxidación del elemento directamente tras el nombre o de forma indirecta mediante un prefijo que se antepone a la palabra clave "óxido".



Ejemplos

ÓXIDO	NOMENCLATURAS SISTEMÁTICAS		NOMENCLATURA TRADICIONAL
	STOCK	ESTEQUIOMÉTRICA O IUPAC	
FeO	Óxido de hierro (II)	Monóxido de ~~mon~~ hierro	Óxido ferroso
Fe ₂ O ₃	Óxido de hierro (III)	Trióxido de dihierro	Óxido férrico
CuO	Óxido de cobre (II)	Monóxido de ~~mon~~ ocobre	Óxido cúprico
Cu ₂ O	Óxido de cobre (I)	Monóxido de dicobre	Óxido cuproso
Na ₂ O	Óxido de sodio (I)	Monóxido de disodio	Óxido sódico
CaO	Óxido de calcio (II)	Monóxido de calcio	Óxido de calcio

PROPIEDADES DE ÓXIDOS

Los óxidos metálicos son llamados también óxidos básicos, porque al combinarse con agua forman bases o hidróxidos.





EJEMPLO DE USOS DE LOS ÓXIDOS

Los pigmentos de óxido de hierro, los colores son interesantes, son resistentes al agua, al aire, a muchos tipos de productos químicos y hasta a la luz del sol.



El óxido mercúrico se usa en la elaboración de lámparas.

