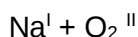


PASOS PARA DESARROLLAR EJERCICIOS DE OXIDOS BASICOS

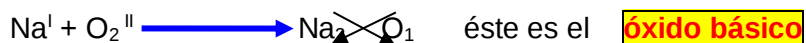
Ejemplo Nro.1: Oxido de Sodio

Se forma con átomos de **Na** (Nro. De Valencia = 1) y átomo de **O** (Nro. De Valencia = 2)



Pasos a seguir y Respetar

1ro. Se hace entrecruzamiento de valencias Na_2O Oxido de Sodio (Compuesto Formado)



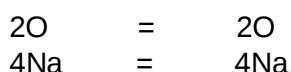
Cruzamiento de valencias - N U E V O -

2do. Balanceo de la ecuación: para "cumplir con la ley de conservación de masa, debe haber la misma cantidad de átomos a la izquierda y la derecha." Aquí se utiliza lo que se denomina COEFICIENTES

Ahora con lápiz probamos colocar un numero 2 delante del compuesto $2\text{Na}_2\text{O}$. Entonces nos fijamos en los reactivos si tenemos la misma cantidad de átomos de O, y de Na. Observamos que la cantidad Na es insuficiente; para lo cual debemos colocar un 4 delante del Na en los reactivos = $4\text{Na} + \text{O}_2$, **entonces tengo la ecuación balanceada ó equilibrada**



3ro. Verificación: se realiza la verificación de la cantidad de átomos de ambos lados

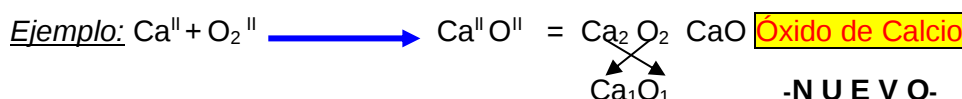


Oxido Básico === > **Na_2O Oxido de Sodio**

Nomenclatura de los Óxidos Básicos

Antigua o Tradicional:

a)- Si el Metal que constituye el óxido tiene un solo número de valencia, se antepone al nombre del metal la palabra óxido

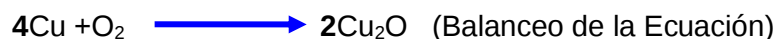


Cruzamiento de valencias Y simplificación

b)- Si el Metal que formar el óxido tiene dos valencias se añade al nombre del metal el sufijo

OSO para la **menor** valencia y el sufijo **ICO** para la **mayor** valencia Ejemplo: Cu tiene dos valencias I y II

Cobre con Valencia 1

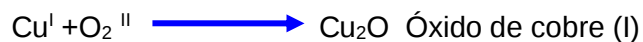


Cobre con Valencia 2



Por Numeral Stock: Consiste en denominar al óxido con el nombre del Metal correspondiente, seguido por el Número de Valencia entre paréntesis y en números romanos.

Teniendo en cuenta el óxido básico anterior

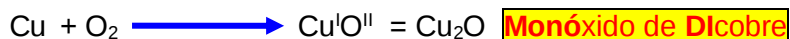


Por Atomicidad: Se tiene en cuenta el número de átomos de cada elemento que forman la molécula. Dicho número de átomos se expresa por medio de los prefijos: MONO = 1; DI = 2; TRI = 3; TETRA = 4; PENTA = 5; HEXA = 6; HEPTA = 7.

Continuando en el mismo óxido básico que vemos en los ejemplos anteriores:

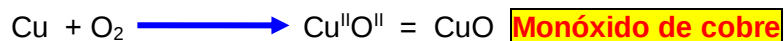
Cobre con Valencia 1

-NUEVO-



Cobre con Valencia 2

-NUEVO-



Aquí no nombramos Monóxido de MONO Cobre (porque no es bonito mencionarlo así) Y YA ESTA ESTABLECIDO