

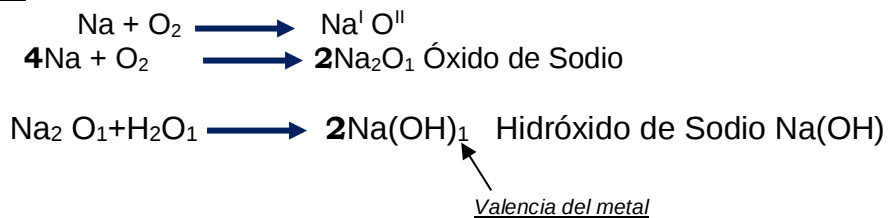
PROCEDIMIENTO: PARA FORMAR EL HIDRÓXIDOS O BASES Ó ÁLCALIS

1_ Se forma el óxido básico a partir del $M + O_2$ (se balancea la ecuación).

2_ Luego se hace reaccionar el óxido básico con una molécula de agua.

3_ Balancear: aquí el balanceo se comienza por el METAL

Ejemplo Nro.1



Nomenclatura de los Hidróxidos ó Bases ó Álcals

“Trabajaremos con dos valencias solamente”

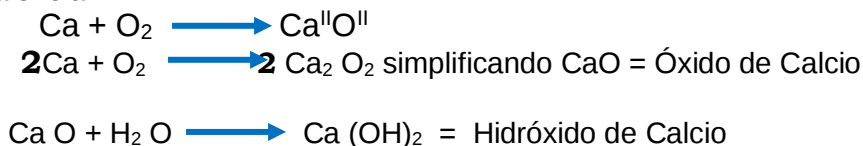
1_ Cuando el METAL tiene una sola valencia se llama Hidróxido de ... la raíz del Metal.

2_ Cuando el METAL tiene dos valencias:

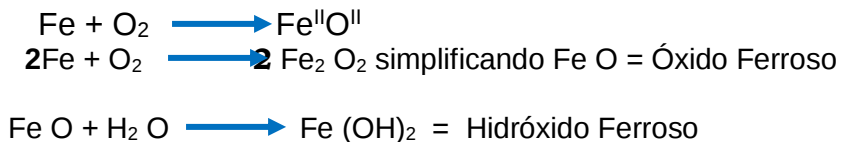
a)_ Para la menor valencia Hidróxido la raíz del METAL y después el sufijo OSO.

b)_ Para la mayor valencia Hidróxido la raíz del METAL y después el sufijo ICO.

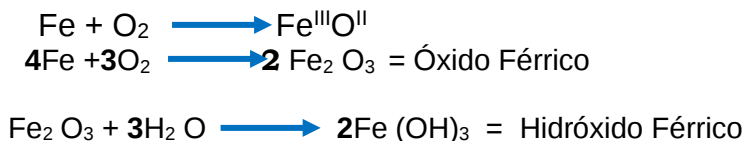
Ejemplo Nro.2. Valencia II



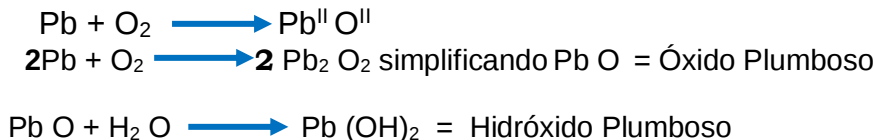
Ejemplo Nro.3. Valencia II



Ejemplo Nro.4. Valencia III



Ejemplo Nro.5. Valencia II



Ejemplo Nro.6. Valencia IV

