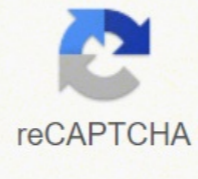




I'm not robot



**Continue**

La suma de dos números es 106 y el mayor excede al menor en 8. Hallar los dos números.  
 Para resolver cualquier problema con los elementos del ALGEBRA se recomienda seguir los siguientes pasos:  
 1.- IDENTIFICAR EL PROBLEMA (Leer una idea precisa de lo que debemos hacer y encontrar variables)  
 2.- IDENTIFICAR LAS INCÓGNITAS (Asignar letras a las cantidades desconocidas)  
 3.- EXPRESAR EL PROBLEMA EN LENGUAJE ALGEBRAICO (Construir ecuaciones utilizando números para las cantidades conocidas y letras para las cantidades desconocidas. Las letras serán las indicadas en el paso anterior)  
 4.- RESOLVER EL PROBLEMA (Resolver la ecuación o sistema de ecuaciones con el método adecuado)  
 5.- COMPROBAR LOS RESULTADOS (Introducir los resultados obtenidos en las ecuaciones planteadas y verificar que se cumplen)

## COMPUESTOS BINARIOS: PERÓXIDOS

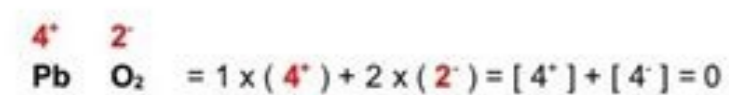
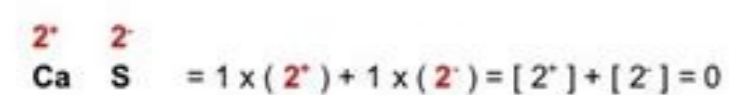
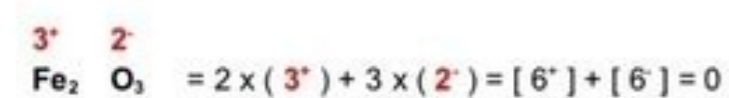
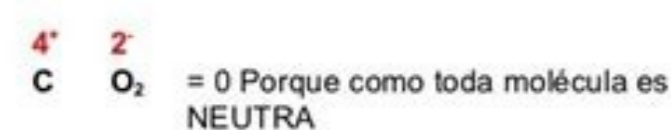
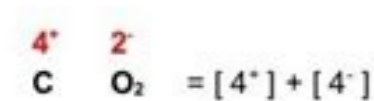
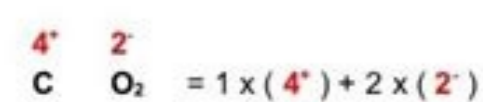
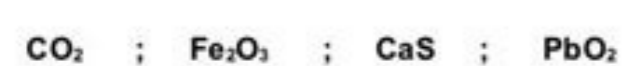
Primero se forma el óxido y luego se lo combina con un átomo de oxígeno. Se forman con los elementos del grupo I y II

En estos compuestos el oxígeno actúa siempre con el número de oxidación -1. Por tanto, el elemento que se combina con él tiene que utilizar un número de oxidación positivo.

Compuesto	NOMENCLATURA (I)	NOMENCLATURA (II)
BeO <sub>2</sub>	Dióxido de Berilio	Peróxido de Berilio
Li <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Dióxido de litio	Peróxido de litio
Rb <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	dióxido de rubidio	Peróxido de rubidio
SrO <sub>2</sub>	Dióxido de Estroncio	Peróxido de estroncio

Lcda. Mariuxi Adanaque Gómez

12



Si tenemos una FÓRMULA...  
y conocemos las reglas para asignar N° de Oxidación

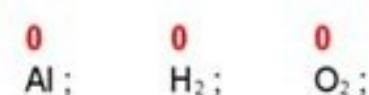
Podemos averiguar los N° de Oxidación de cada elemento que interviene

### Reglas para asignar NÚMEROS DE OXIDACIÓN

Para asignar números de oxidación, deben tenerse presentes las siguientes reglas:

1º) El N° de oxidación de un elemento sin combinar es **ceros**.

También entran en esta categoría las moléculas simples o diatómicas.



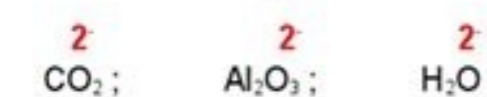
2º) El N° de oxidación del Hidrógeno combinado es **1º**



excepto en los hidruros, donde su N° de oxidación es **1º**



3º) El N° de oxidación del Oxígeno combinado es **2**



excepto en los peróxidos, donde su N° de oxidación es **1º**



