

LECCIÓN No4

NUMEROS DE OXIDACIÓN

De un átomo, son los números que resultan de dar o recibir electrones.

Ejemplos: Escribir el símbolo de 10 elementos con número de oxidación correspondiente.

DISEÑAR COMPUESTOS CON NÚMEROS DE OXIDACIÓN.

Siempre se forman con un átomo que da electrones (se oxida y es +) y otro que los recibe (se reduce y es -).

CASO I

NÚMEROS IGUALES

Ejemplos: $\text{Na}^{+1}\text{Cl}^{-1}$ $\text{Ca}^{+2}\text{O}^{-2}$ $\text{Mn}^{+4}\text{C}^{-4}$

Usando dos colores diseñe 10 compuestos

CASO II

NÚMEROS DIFERENTES

+1 -2 +3 -2

Ejemplos: H_2O Fe_2O_3

Usando dos colores diseñe 10 compuestos

COLUMNAS LARGAS

COLUMNAS CORTAS

