

## 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:  $\text{H}_2\text{O}$      $\text{Fe}_2\text{O}_3$

Usando dos colores diseñe 10 compuestos

COLUMNAS LARGAS

COLUMNAS CORTAS

