**Nº ATÓMICO**  y **Nº MÁSICO.**

**El nº atómico es el nº de protones que hay en el núcleo de dicho átomo.**   
  
**El nº másico es la suma de protones y neutrones que contiene el núcleo del átomo.**  
Debido a la neutralidad eléctrica del átomo, el nº atómico también nos indicará el nº de electrones que se encuentran en la corteza.  
  
Por último, un átomo puede perder o ganar electrones, transformándose en un **ión** (especie química con carga eléctrica).

Si el átomo pierde electrones se convierte en un ión positivo: catión.

Si el átomo gana electrones se convierte en un ión negativo: anión