

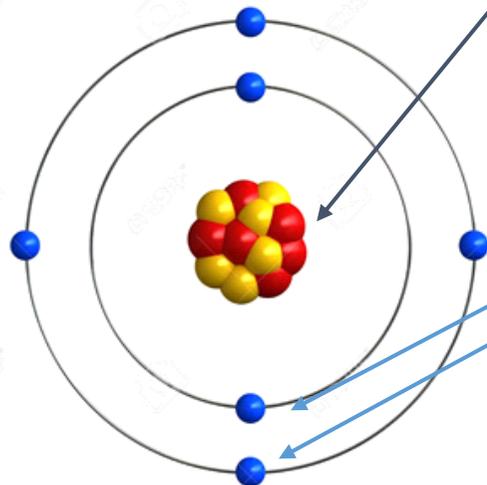
# ESTRUCTURA DEL ÁTOMO:

Partículas que los componen.

Distintos **modelos atómicos** que representan la estructura del átomo

**NÚCLEO:** concentra casi la totalidad de la masa del átomo

- **PROTONES (P<sup>+</sup>)** carga eléctrica positiva  
*Determina el tipo de elemento químico.*
- **NEUTRONES (N<sup>o</sup>)** sin carga eléctrica.



**CORTEZA :**

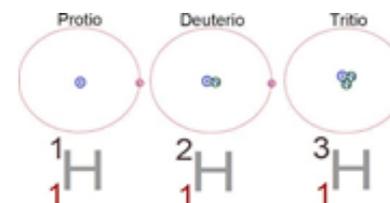
- **ELECTRONES (E<sup>-</sup>)** carga eléctrica negativa  
Orbitan alrededor del núcleo.  
En un átomo hay el mismo número de protones que de electrones (átomo: electrónicamente neutro)

**Número másico A** = nº de protones y neutrones que tiene un átomo.

**Número atómico Z** = nº de protones que tiene un átomo



**ISÓTOPOS:** átomos de un mismo elemento con distinto número de neutrones.



**IONES**

**ANIONES:** átomos de un elemento que han ganado electrones. Tienen **carga eléctrica negativa**. *No metales:* Cl<sup>-1</sup>, O<sup>-2</sup>, N<sup>-3</sup>

**CATIONES:** átomos de un elemento que han perdido electrones. Tiene **carga eléctrica positiva**. *Metales:* Na<sup>+1</sup>, Fe<sup>+2</sup>, Al<sup>+3</sup>