

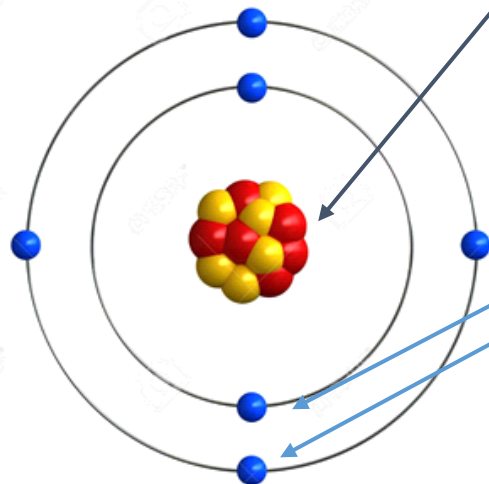
ESTRUCTURA DEL ÁTOMO:

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⁺)** carga eléctrica positiva
Determina el tipo de elemento químico.
- **NEUTRONES (N^o)** sin carga eléctrica.



CORTEZA :

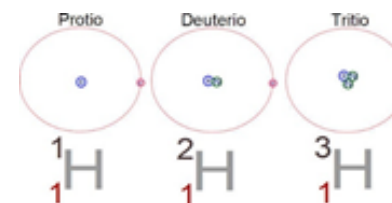
- **ELECTRONES (E⁻)** carga eléctrica negativa
Orbitan alrededor del núcleo.
En un átomo hay el mismo número de protones que de electrones (átomo: electrónicamente neutro)

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⁻¹, O⁻², N⁻³

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