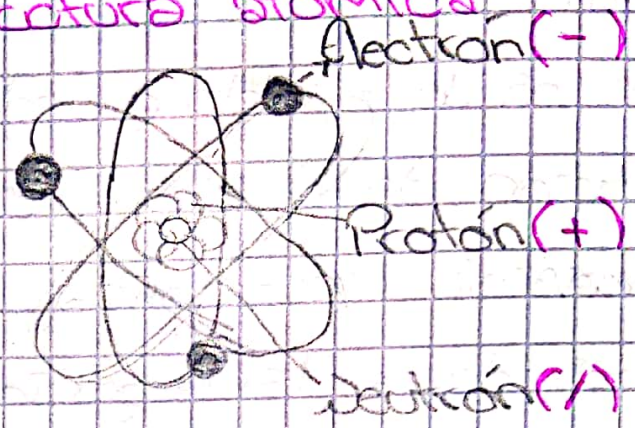


Propósito: Comprender qué es un isotopo en los diferentes elementos

### Estructura atómica

Z Número atómico: Indica la cantidad de protones que tiene un átomo



Z = También indica el número de electrones  
A = Número másico: Es la suma de los protones y los neutrones.

forma de representar un átomo de un elemento.

- X Símbolo del elemento
- A Número másico ( $A = p + n$ )
- Z Número atómico ( $Z = p$ )

26/02/2021

### Isotopos

Átomos cuyo núcleo atómico tienen el mismo número de protones pero diferente al número de neutrones

## Tipos de isotopos

- \* Isotopos estables
- \* Los Radioisotopos

## Usos de los isotopos:

- \* Agricultura.
- \* Ganaderia.
- \* Metalurgia.
- \* Ingenieria de motores.
- \* Medicina.
- \* Investigaciones biologicas.
- \* Antropologia.
- \* Geologia.
- \* Historia.
- \* Esterilizacion de alimentos enlatados.
- \* Industria de los plasticos.