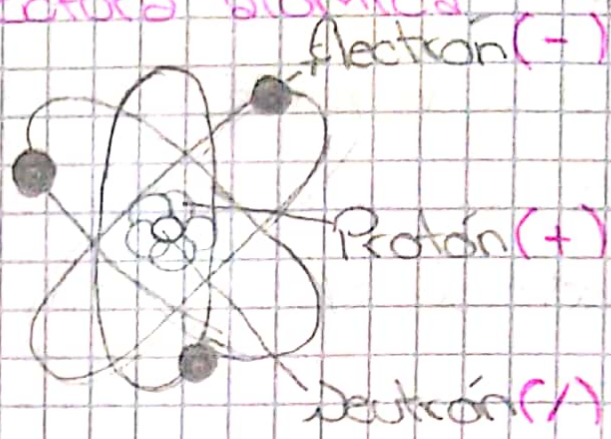


Propósito: Comprender qué es un isótopo en los diferentes elementos.

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

Isótopos

Átomos con 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.
- * Esterilización de alimentos enlatados.
- * Industria de los plasticos.