

- Electrón (-) Neutrón (0) Protón (+)

12 febrero 2021

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

### Estructura atómica

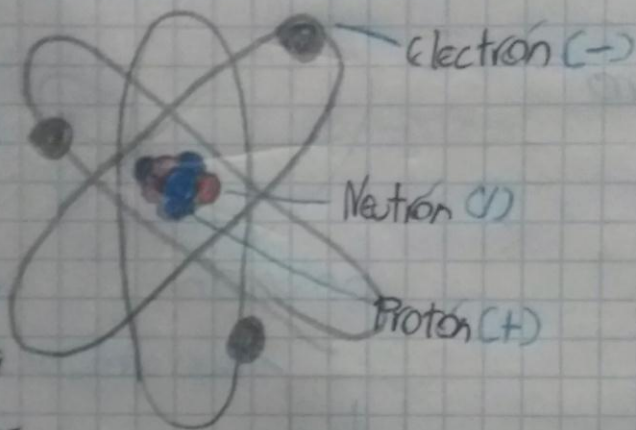
Z. Número atómico:

Número de protones

que posee un átomo.

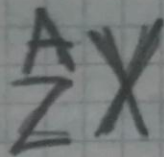
pero también indica

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 ( $Z = p$ )

- Número más grande es número másico

- El número más grande es el número atómico.

Tarea

Hacer los siguientes ejercicios

(I) yodo

(Fe) hierro

(Au) oro

(O) oxígeno

(Cl) cloro

(Ce) cerio

Solución

-

I	Peso atómico: 127
yodo	Número atómico: 53

Número de neutrones: 74

-

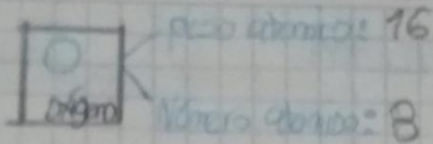
Fe	Peso atómico: 56
Hierro	Número atómico: 26

Número de neutrones: 30

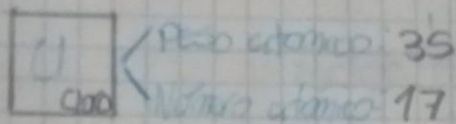
-

Au	Peso atómico: 197
oro	Número atómico: 79

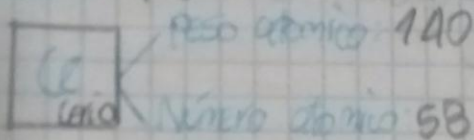
Número de neutrones: 118



Número de neutrones: 8



Número de neutrones: 18



Número de neutrones: 82

26 febrero 2021

### Isótopos

Átomos cuyos núcleos atómicos tienen el mismo número de protones pero diferente número de neutrones.



#### Tipo de Isótopos


- Los isótopos estables son elementos que no tienen la proporción correcta de protones.

- Los isótopos estables

Historia

Esterilización de alimentos

isótopos	Z	A	P	n	e	Gráfico
<sup>3</sup> H H 1	1	3	1	2	1	
<sup>7</sup> Li	3	7	3	4	3	

<sup>14</sup> N N	7	14	7	7	7	
<sup>85</sup> Br 35	35	80	35	45	35	