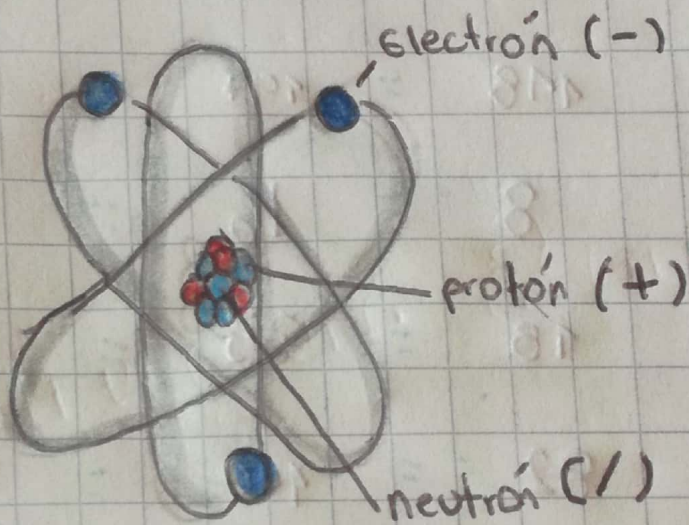


19 / 02 / 2020

Bobrius

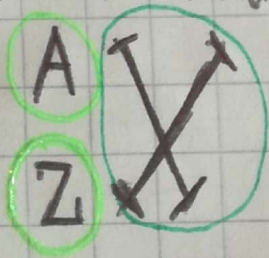
Propósito: comprender que es un isotopo en los diferentes elementos

Estructura atómica



Z = número atómico:
 indica la cantidad 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 ($Z = p$)

Actividad

No cambia el número atómico
Proton = no cambia

- 1 $\frac{1}{0} \text{ n} = \text{neutrones}$
- 1 $\text{I} = \text{I} = 74 = 127 = 53$ Elemento = neutrones = peso molar = Número Atómico
- 2 $\text{Fe} = \text{Fe} = 30 = 56 = 26$
- 3 $\text{Au} = \text{Au} = 118 = 197 = 79$
- 4 $\text{O} = \text{O} = 8 = 16 = 8$
- 5 $\text{Cl} = \text{Cl} = 18 = 35 = 17$
- 6 $\text{Ce} = \text{Ce} = 82 = 140 = 58$

26/09/2021

ISÓTOPOS

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

Tipos de isótopos

los radiisótopos (radioactivos) genera radiación

y estables son estables

Uso

Agricultura

Geología

Metallurgia

Historia

Geología

Medicina

Antropología

Industria de plásticos

Deuterio

Tritio

electrones = e

Protones = p
neutrones =

se resta A - P = e

se restan mismo resultado

● electron
● Proton
● neutron

Isotopos	Z	A	p	n	e
3					
H	1	3	1	2	1
1					
Li	3	7	3	4	3
14					
N	7	14	7	7	7
7					
Br	35	80	35	45	35
35					

Gráfico

