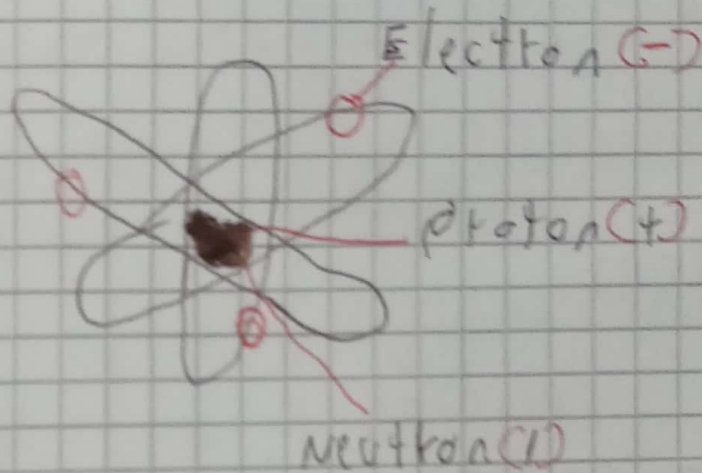


Friday 19 February 2021

Propósito comprender que es un isótopo en los diferentes elementos

Estructura atómica



pero también indica el número de protones y electrones

A : número másico Es la suma de la suma de los protones y electrones

Forma de representar un átomo de un elemento:

Número $\leftarrow A$
masico

\rightarrow Símbolo del elemento

Número $\leftarrow Z$
atómico

marfil

Actividad

Encuentra los planetas de
yodo
hierro
oro Au
oxígeno O
cloro
Cerio (Ce)

Solución

$$\text{yodo} = 127 - 93 = 34$$

$$\text{hierro} = 56 - 26 = 30$$

$$\text{oro} = 197 - 79 = 118$$

$$\text{oxígeno} = 16 - 8 = 8$$

$$\text{cloro} = 35 - 17 = 18$$

$$\text{cerio} = 100 - 58 = 42$$

El día 26 febrero 2021

15 años

Atomes cuyos valores atómicos se dan

marcá el mismo número de protones

pero diferente número de (protones)
neutrones

• Z nunca cambia los isótopos
pueden cambiar la cantidad de
neutrones añadiendo dos mas

isotopo	Z	A	P	N	E	grafico
^3_1H	1	3	1	2	1	
$^{12}_6\text{C}$	6	12	6	6	6	
$^{14}_7\text{N}$	7	14	7	7	7	
$^{80}_{35}\text{Br}$	35	80	35	45	35	

4h
Friday 12 March 2021

Proposición competentes de la organización
de la tabla periódica actual y la
distribución de los elementos

Ejercicios de clase

Relaciona el número de protones con el número de electrones en un átomo.

Relaciona el número de protones con el número de electrones en un átomo.

Relaciona el número de protones con el número de electrones en un átomo.

Atomo > Añ de electrones de E_{max} es

manita

63 20	Cu	0	2	0	34
19	K	1	2	2	21
29	Cu	29	63	29	36
20	Ca	20	20	20	20
19	K	19	19	19	20

Tabla periódica Niveles de energía

son estados energéticos en donde se pueden encontrar los electrones subniveles al calcularla ya sea cerca del núcleo o en las últimas capas. La configuración electrónica es el modo en que los electrones de un átomo se disponen alrededor del núcleo.

Estos son el número cuántico secundario el resultado con el cual que indica la forma de los orbitales donde se encuentran.