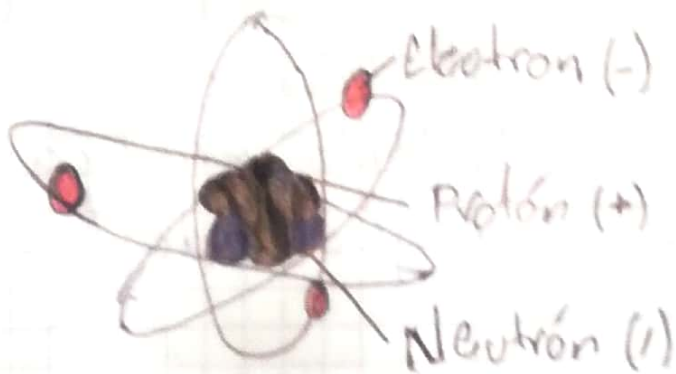


Friday, 19th February 2021

Proposito: Comprender que es un isótopo en los diferentes elementos

Estructura atómica

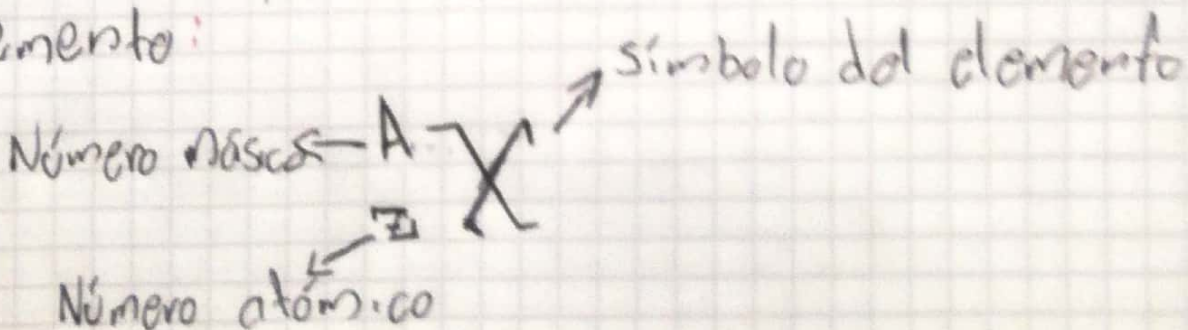


Z: número atómico:
Indica la cantidad de protones que posee un átomo

Pero también indica el número de protones y electrones.

A: Número másico: Es la suma de los protones y los electrones.

Forma de representar un átomo de un elemento:



Actividad de APLICACIONES

Encontrar los protones de:

yodo

hierro

oro Au

oxígeno (O)

cloro

Ceño (Ce)

Solución

	Num A	Num Z
yodo =	$127 - 53 = 74$	
hierro =	$56 - 26 = 30$	
oro =	$197 - 79 = 118$	
oxígeno =	$16 - 8 = 8$	
cloro =	$35 - 17 = 18$	
Ceño =	$140 - 58 = 82$	



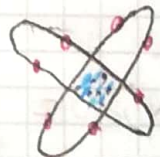
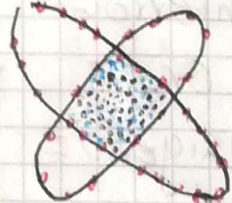
Friday, 26th February 2021

Isótopos

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

• Z NUNCA cambia los isotopos pueden cambiar la cantidad de neutrones añadiendo 2 más

↑ Protones

trixio	ISOTOPO	Z	A	P	N	e	Grafico
¹ H	H	1	3	1	2	1	
	Li	3	7	3	4	3	
¹⁴ N	N	7	14	7	7	7	
	Br	35	80	35	45	35	

Tipos de Isótopos:

Los Radioisótopos: Generan radiación
Isótopos Naturales

Usos de Isótopos

Agricultura

Ganadería

Metallurgia

Ingeniería de motores

Medicina

Investigaciones biológicas