

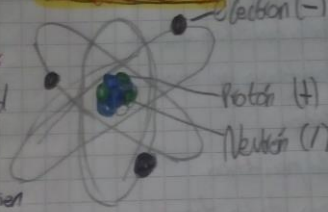
Scribe _____

Definición: Comparten el que es un isótopo en los diferentes elementos.

Electron (-)

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 protones y neutrones.
forma de escribir un átomo de un elemento



Urb	Urb	= 74
		53
Fe	Fe	= 56
		26
Hid	Hid	= 17
		9
O	O	= 16
		8
Cl	Cl	= 35
		17

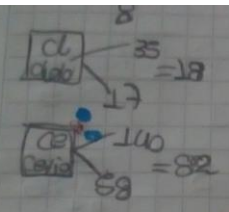
Isótopos

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

Tipos de isótopos

- Los radioisótopos
- Isótopos estables





Isótopos



Scribe

Uso de los isótopos

- Agricultura
- Ganadería
- Metalurgia
- Antropología
- Ingeniería de motores
- Medicina
- Geología
- Historia.

Isótopo	Z	A	P	N	E	Gráfico
${}^3_1\text{H}$	1	3	1	2	1	
${}^7_3\text{Li}$	3	7	3	4	3	
${}^{14}_7\text{N}$	7	14	7	7	7	
${}^{35}_{17}\text{Cl}$	17	35	17	18	17	

no de neutrones en el núcleo
tipo de formación