

19/02/2021

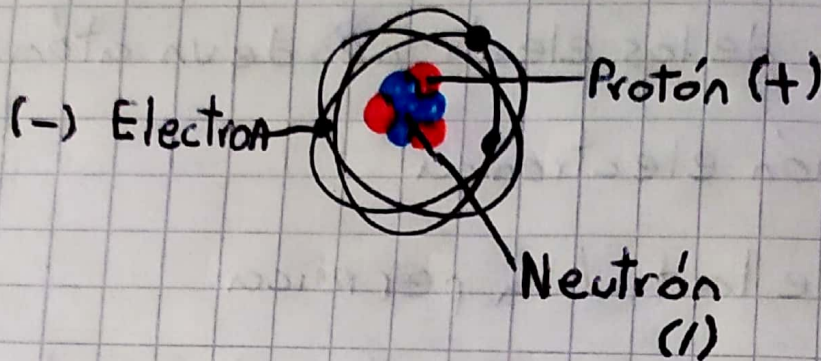
Protón carga (+)  
Neutrón sin carga  
(neutro)  
Electron carga (-)

Z = Número atómico  
co  $Z = P$   
A = Número masico  
x = Cualquier  
elemento atómico  
A = p + n  
VA

Proposito Comp

en los diferentes elementos

## Estructura atómica

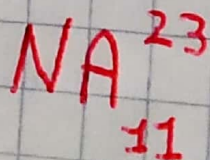
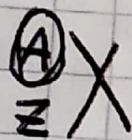


Número atómico: Indica la cantidad de protones

que posee un átomo, y también número de electrones

Número masico: Es la suma de los protones y los neutrones.

Forma de representar un átomo de un elemento



04-03-2021 18:26

Yodo (127) I yodo  $\begin{matrix} 127 \\ | \\ 53 \end{matrix}$  74

Hierro (8) Fe hierro  $\begin{matrix} 56 \\ | \\ 26 \end{matrix}$  30

Oro Au (197)

Oxígeno (16) O oro  $\begin{matrix} 197 \\ | \\ 79 \end{matrix}$  118

Ceño Ce oxígeno  $\begin{matrix} 16 \\ | \\ 8 \end{matrix}$  8

cerio  $\begin{matrix} 140 \\ | \\ 58 \end{matrix}$  82

26/02/2021

## Isótopos

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

### Tipos de isótopos

**Radioisótopos:** Son elementos que no tienen la proporción de radiación

**Estables** Existen un poco más de 3000 tipos de isótopos estables