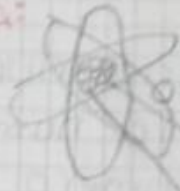


Estructura atómica:



Electrón (-)

Protón (+)

Neutrón (0)

2. Número Atómico: indica la cantidad de protones que posee un átomo pero también indica el número de electrones

$$\begin{array}{r} 137 \\ - 56 \\ \hline 81 \end{array}$$

Jodo = 74 Neutrones

Hierro = 30 Neutrones

Oro = 118 Neutrones

oxígeno = 8 Neutrones

Cloro = 18 Neutrones

Cerio = 82 Neutrones

Porque es A
Número de neutrones

Isotopos

Atomos cuyos nucleos atomicos tienen el mismo numero de protones pero diferente numero de neutrones



Tipos

Los radioisotopos

Isotopos estables

Usos de los isotopos

- Agricultura
- Ganaderia
- Metallurgia
- Ingenieria de motores
- Medicina
- etc...

	Z	A	P	N	e	
L	3	7	3	4	3	
N	7	14	7	7	7	
Br	35	80	35	45	35	