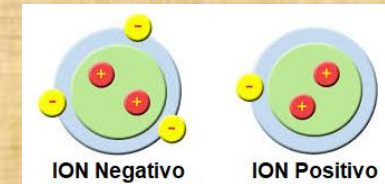
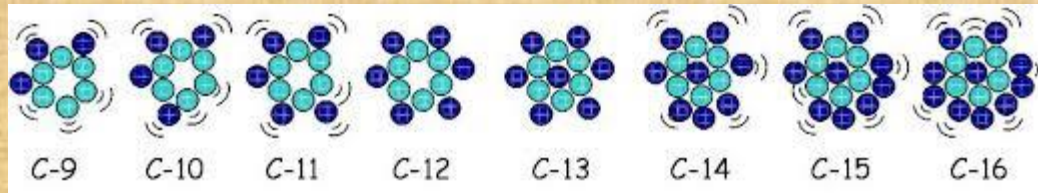


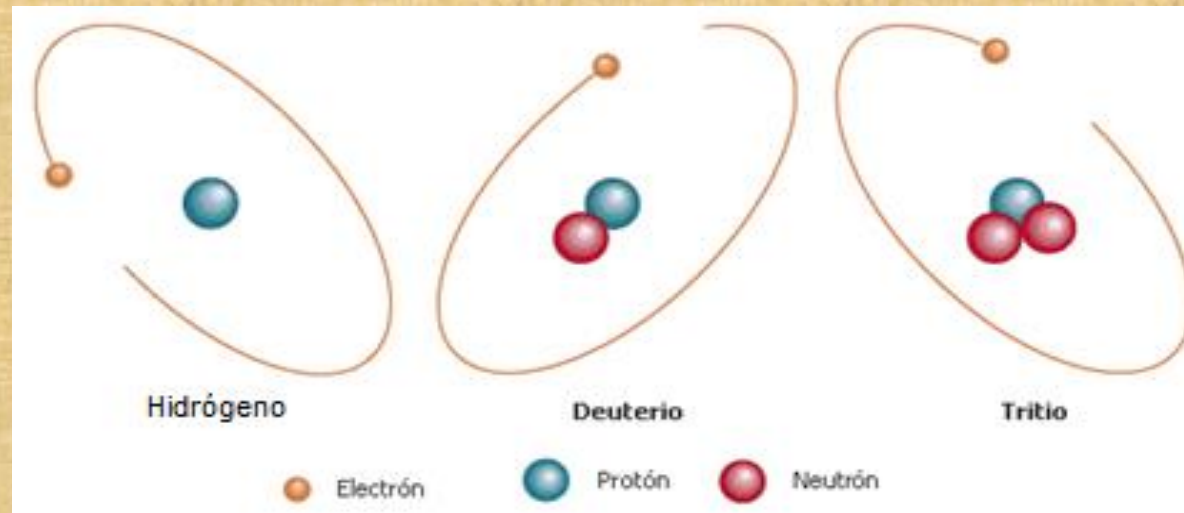
# ESTRUCTURA ATÓMICA



- ISÓTOPOS
- IONES

# ISÓTOPOS

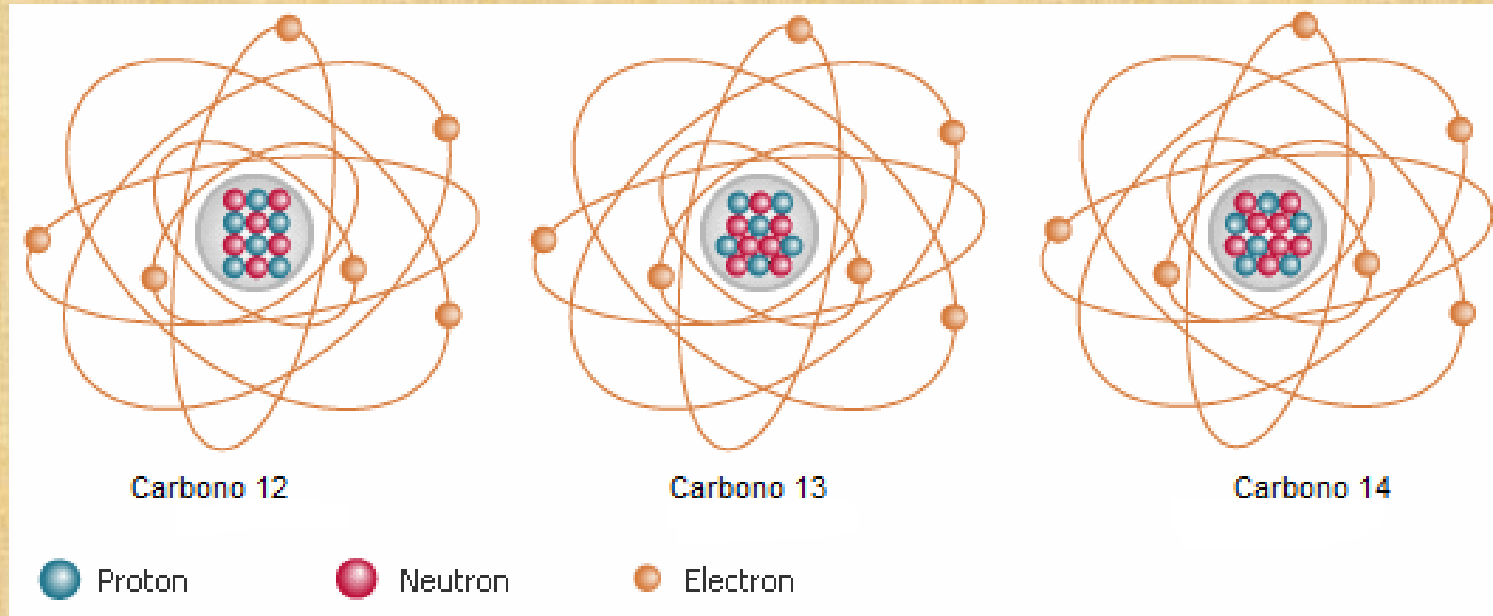
Se llama **ISÓTOPOS** a los átomos de un *mismo elemento* que tienen distinto número de neutrones.



	Z	A	p <sup>+</sup>	e <sup>-</sup>	n <sup>°</sup>
Hidrógeno	1	1	1	1	0
Deuterio	1	2	1	1	1
Tritio	1	3	1	1	2



# Isótopos del Carbono



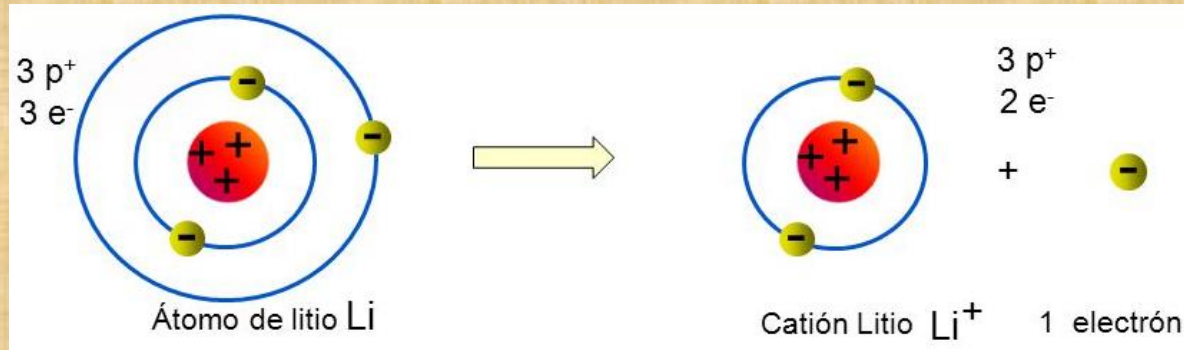
Isótopo	Z	A	p <sup>+</sup>	e <sup>-</sup>	n <sup>°</sup>
Carbono 12	6	12	6	6	6
Carbono 13	6	13	6	6	7
Carbono 14	6	14	6	6	8

# IONES

**Son partículas cargadas eléctricamente.**

**Pueden estar formadas por una o mas átomos.**

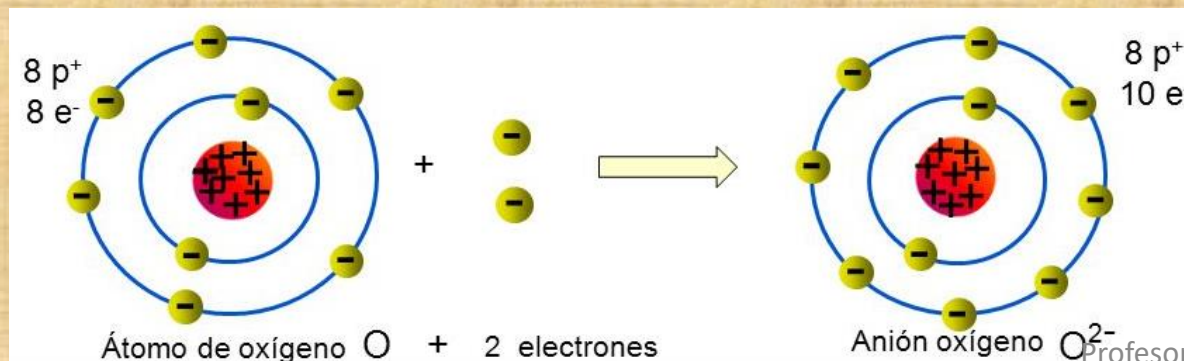
**Generalmente son muy reactivas.**



## CATIÓN

- Pierde electrones
- Carga positiva

Ca +2: Estabiliza la presión sanguínea y la contracción muscular.  
Su déficit puede causar insuficiencia renal.



## ANIÓN

- Gana electrones
- Carga negativa

Cl<sup>-</sup> : Balance de los fluidos corporales.  
Su deficiencia puede provocar trastornos alimenticios; y su exceso produce deshidratación



# ESTRUCTURA DE LOS IONES

Nombre	Símbolo	A	Z	p+	e-	n° (A – Z)
Oxígeno	<b>O<sup>-2</sup></b>	16	8	8	10	8
	<b>N<sup>-3</sup></b>					
	<b>Al<sup>+3</sup></b>					
	<b>S<sup>-2</sup></b>					
	<b>Li<sup>+</sup></b>					
	<b>Ca<sup>+2</sup></b>					
	<b>Cl<sup>-</sup></b>					

