

El átomo y el sistema periódico - 2

Iones:

En un átomo eléctricamente neturo, el número de protones del núcleo coincide con el número de electrones de la corteza.

- Cuando un átomo neutro **pierde** electrones, adquiere carga positiva y decimos que es un **catión** o **ión positivo**.
- Cuando un átomo neutro **gana** electrones, adquiere carga negativa y decimos que es un **anión** o **ión negativo**.

Isótopos:

Los **isótopos** de un elemento tienen el mismo número atómico, pero distinto número másico.

● Completa la tabla.

Elemento	A	Z	p ⁺	n	e ⁻	ion
Br ⁻	80		35			
Co		27		32		
Be ²⁺				5	2	
S	32	16			18	
Li ⁺						