

# El átomo y el sistema periódico - 2

Iones:

En un átomo eléctricamente neto, 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 **cation 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 masico.

● Completa la tabla.

Elemento	A	Z	p <sup>+</sup>	n	e <sup>-</sup>	ion
Br <sup>-</sup>	80		35			
Co		27		32		
Be <sup>2+</sup>				5	2	
S	32	16			18	
Li <sup>+</sup>						