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^+						

LIVEWORKSHEETS