

Estructura atómica

1. Las tres partículas del átomo y sus respectivas cargas son:
 - a. Protón → _____
 - b. Electrón → _____
 - c. Neutrón → _____
2. El número atómico te dice el número de _____ en un átomo de un elemento. También te dice el número de _____ en un átomo neutro de ese elemento. El número atómico da la "identidad" de un elemento, así como su ubicación en la tabla periódica. No hay dos elementos diferentes que tengan el _____ número atómico.
3. El número _____ de un elemento es el número total de protones y neutrones en el _____ del átomo.
4. El número másico se utiliza para calcular el número de _____ en un átomo de un elemento. Para calcularlo debes restar el número _____ menos el número _____.
5. Escribe el símbolo y el número de protones en un átomo de:

Bromo _____

Litio _____

Hierro _____

Cobre _____

Oxígeno _____

Mercurio _____

Arsénico _____

Helio _____



Estructura Atómica by Miguel Ángel Monsalve Pardo is licensed under a [Creative Commons Reconocimiento-NoComercial-CompartirIgual 4.0 Internacional License](#).

6. Escribe el símbolo y el número de electrones en un átomo neutro de:

Cloro _____

Uranio _____

Yodo _____

Boro _____

Argón _____

Antimonio _____

7. Escribe el número de neutrones en un átomo de los siguientes isótopos.

Bario – 138 _____

Azufre – 32 _____

Carbono – 12 _____

Hidrógeno – 1 _____

Flúor – 19 _____

Magnesio – 24 _____

Silicio - 28 _____

Mercurio - 202 _____

8. Completa la tabla:

Símbolo	Número atómico	Número de masa	Número de protones	Número de electrones	Número de neutrones
	23				
		39		19	
			38	38	50
	20	40			
Na ²⁺					
Cl ¹⁻					
	34				36
Pb					
		110	47		
			37		38
Al ³⁺					