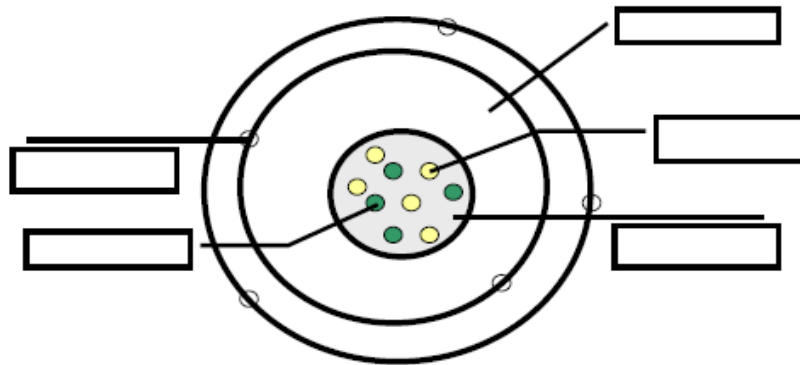


Ejercicio 1

Completa el esquema con las siguientes palabras sabiendo que se trata de un átomo neutro (Protón, electrón, neutrón, corteza y núcleo)



Ejercicio 2

Completa con las partículas que componen el átomo

partícula	símbolo	masa	carga	situación

Ejercicio 3

Completa

- Cuando el número de _____ es igual al de electrones, el átomo es _____
- Si un átomo gana electrones, se convierte en un _____, y si los pierde en un _____
- Cuando un átomo gana o pierde _____ se convierte en un átomo de otro elemento
- Los isótopos son átomos con igual número de _____ y distinto número de _____
- El número atómico representa el número de _____ de un átomo y el número _____ al número de _____ y _____ del núcleo

Ejercicio 4

Indica cuántos protones, neutrones y electrones tienen y dibuja los átomos representados por los siguientes símbolos: a) ${}^9_5\text{X}$; b) ${}^{14}_7\text{Y}$; c) ${}^{17}_8\text{R}$

Ejercicio 5

El elemento cinc tiene un número másico de 65 y además sabemos que contiene 35 neutrones.

- Indica cuántos protones contiene y su número atómico.
- si el cinc pierde dos electrones qué tipo de ion formaría, cómo se representa.

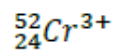
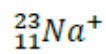
Ejercicio 6

Indica si entre los siguientes átomos hay isótopos, cuáles y explica por qué

- a) ${}^{16}_8X$ b) ${}^{16}_7X$ c) ${}^{17}_8X$ d) ${}^{18}_8X$ e) ${}^{32}_{16}X$

Ejercicio 7

Determina el número de partículas que contienen los siguientes iones:



Ejercicio 8

Representa los iones que se originan en los siguientes procesos, indicando si serán aniones o cationes en cada caso:

- Al átomo de Magnesio (Z=12) se le retiran 2 electrones
- Al átomo de Bromo (Z=35) se le añade un electrón
- Al átomo de aluminio (Z=13) se le retiran tres electrones

Ejercicio 9

Completa la tabla

Elemento	Símbolo	Representación	P ⁺	n ⁰	e ⁻	Z	A
	Mg					12	24
Potasio			19	20			
		${}^{63}_{29}Cu$					
	F		9				19

Ejercicio 10

Dibuja los átomos representados por los siguientes símbolos: 9_5X ; ${}^{14}_7Y$; ${}^{17}_8R$

Ejercicio 11

Señala el número de protones y electrones de los siguientes iones: Ca²⁺ (Z=20); Fe³⁺ (Z=26); O²⁻ (Z=8)

Ejercicio 12

Contesta las siguientes cuestiones:

- ¿Cuál es el número atómico de un átomo de carga $3+$ si posee 25 electrones?
- ¿Cuál es el número atómico de un átomo de carga $2-$ si posee 15 electrones?
- ¿Cuál es el número atómico de un átomo neutro si posee 35 electrones?

Ejercicio 13

Un átomo de cobre neutro tiene 29 protones y su número másico es 63. Indica cuántos neutrones y electrones contiene. Busca su símbolo y representa este átomo con su número atómico y másico

Ejercicio 14

El elemento cinc tiene un número másico de 65 y además sabemos que contiene 35 neutrones. a) Indica cuántos protones contiene y su número atómico. b) si el cinc pierde dos electrones qué tipo de ion formaría, cómo se representa.