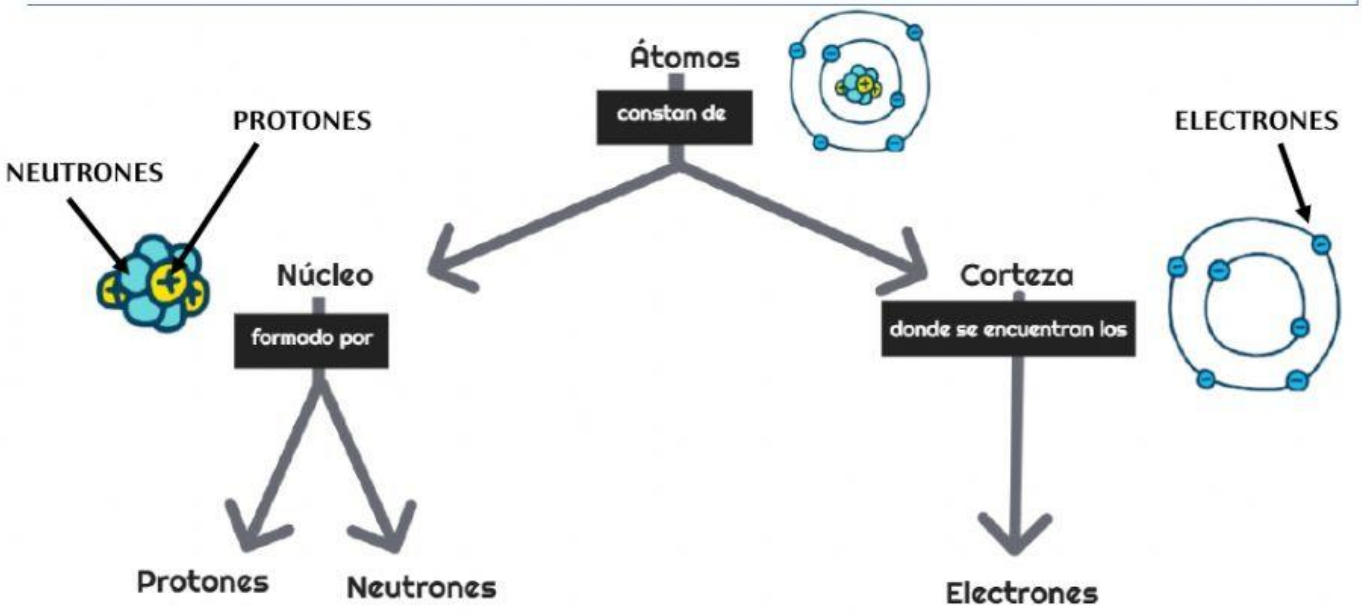
3. Características de los átomos

La materia está formada por átomos. Las partículas que forman el átomo son tres: el protón, el neutrón y el electrón.
En cada átomo distinguimos dos zonas:

- **Núcleo atómico. Ocupa un valor muy pequeño comparado con el tamaño del núcleo. En él se encuentran los protones y los neutrones.**
- **Corteza. En él se encuentran los electrones que se mueven alrededor del núcleo.**



1. Completa con las palabras adecuadas y coloca las que no utilices en el cajetín para ello:

neutrón	pequeño	neutrones
núcleo atómico	electrones	corteza
protones	electrón	protón

- Las partículas subatómicas son tres: el ……., el …… y el ……..
- En el núcleo atómico encontramos …… y …… .
- En el átomo se distinguen dos zonas: núcleo y …… .
- El …… se encuentra en el centro del átomo.

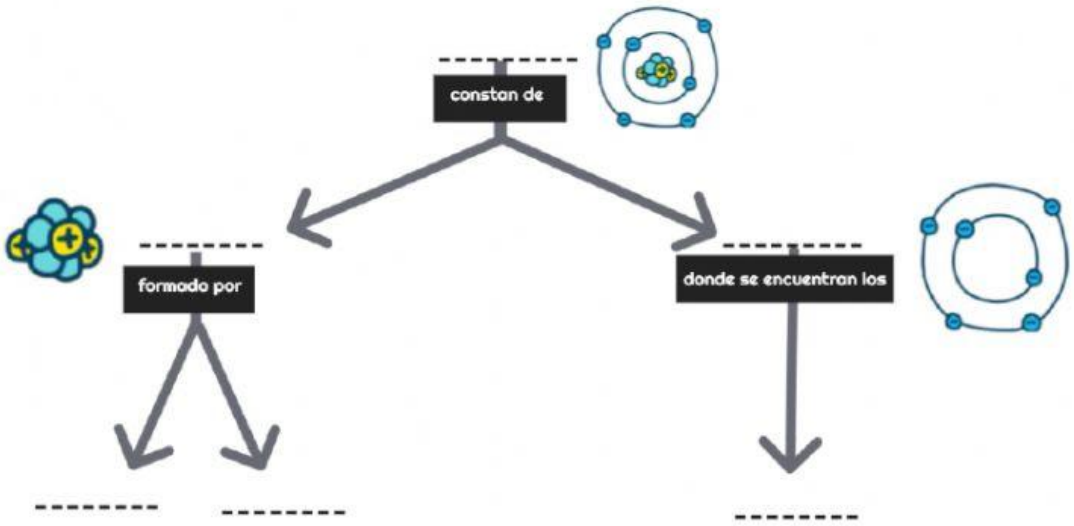
LIVEWORKSHEETS

- El núcleo atómico ocupa un volumen muy …… comparado con el del átomo.
- En la corteza encontramos los …… .

2. Completa:

Protones **Núcleo** **Neutrones**

Corteza **Electrones** **Átomos**



La masa y la carga de un átomo depende de las partículas que lo forman.

En unidades atómicas la carga y la masa de las partículas que forman el átomo son:

	Unidades atómicas	
Partícula	Carga	Masa (u)
Protón	+1	1
Neutrón	0	1
Electrón	-1	1/1830

A partir de estos datos se deduce:

- **La masa de un protón y de un neutrón son parecidas.**
- **La carga de un protón y de un electrón son iguales pero de signo contrario.**

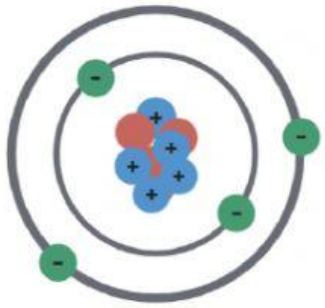
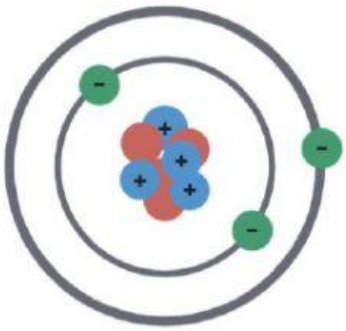
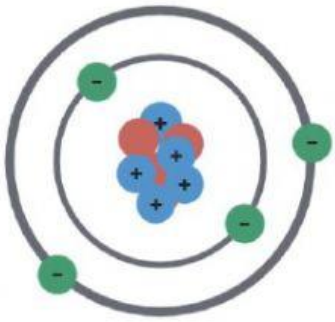
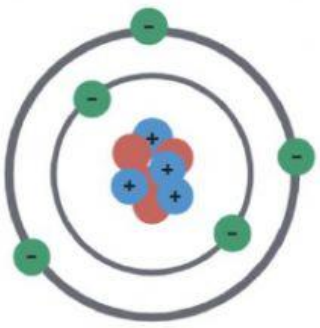
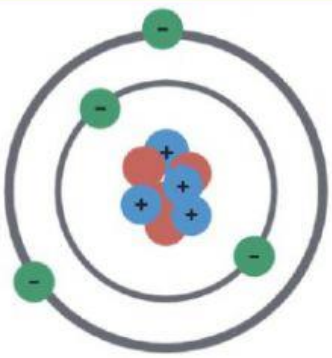
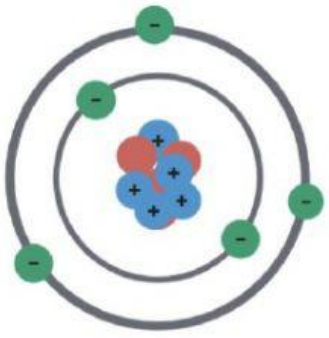
LIVEWORKSHEETS

- La suma de la carga de un protón y la de un electrón es cero.
- Los neutrones no tienen carga pero tienen masa

Átomo	¿Qué tiene que ocurrir?
Neutro	Número de protones = Número de electrones
Cargado positivamente	Hay más protones que electrones
Cargado negativamente	Hay más electrones que protones

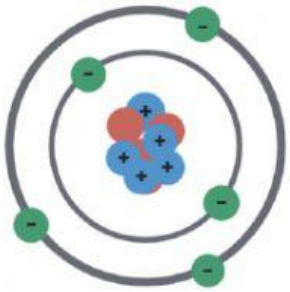
3. Indica si los siguientes átomos están cargados positivamente, negativamente o son átomos neutros. Sabiendo que:

electrón protón neutrón

LIVEWORKSHEETS

¿Cómo podemos saber la carga de un átomo? Mira los siguientes ejemplos:



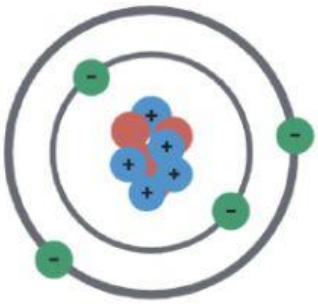
Protones : 5
Electrones: 5

↓

Mismo número de protones que de electrones

↓

Carga = 0



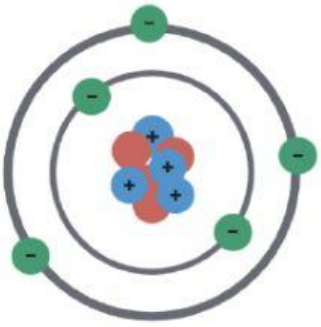
Protones : 5
Electrones: 4

↓

Tiene un protón de más

↓

Carga = +1



Protones : 4
Electrones: 5

↓

Tiene un electrón de más

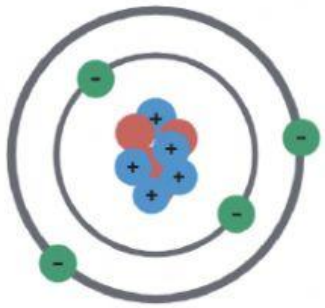
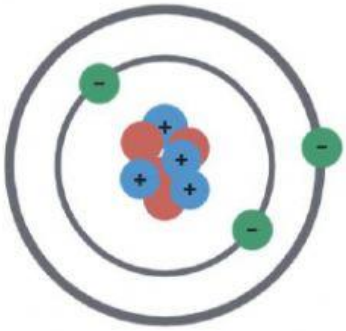
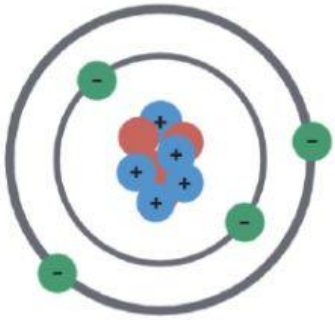
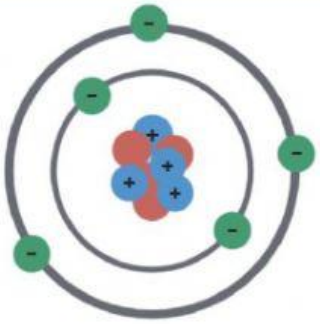
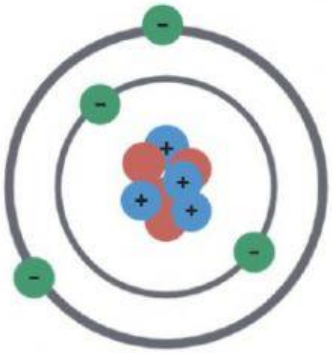
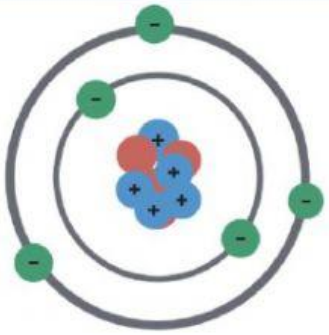
↓

Carga = −1

3. Indica la carga de los siguientes átomos en unidades atómicas, sabiendo que:

electrón protón neutrón

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS