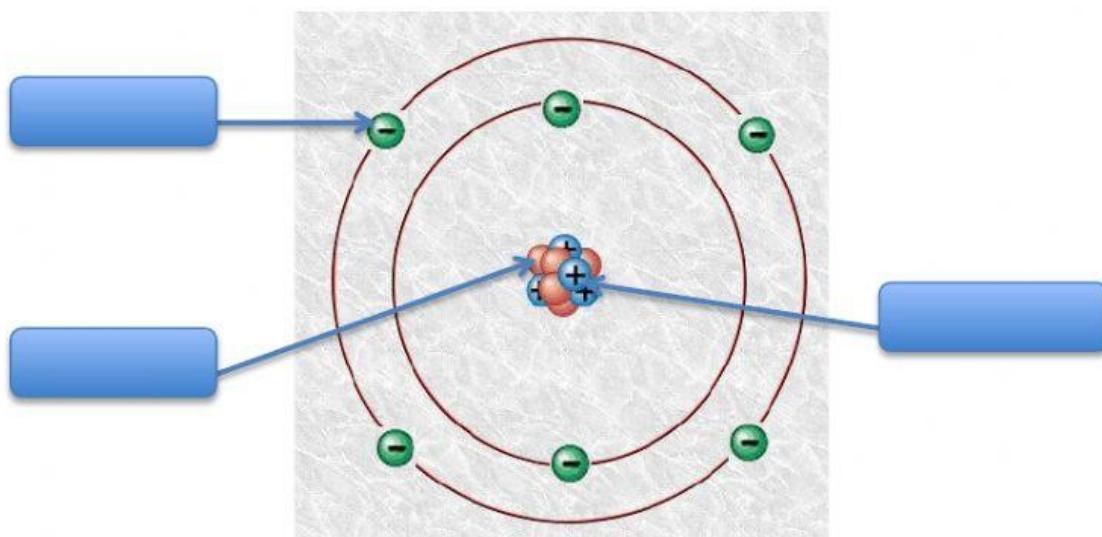


Conceptos: neutrón, electrón y protón

1. Responde con: electrón, electrón, electrón, neutrón y protón
 - a. ¿Qué partícula subatómica carece de masa si se compara con las demás?
 - b. ¿Qué partícula subatómica carece de carga?
 - c. ¿Qué partícula subatómica se encuentra en la corteza del átomo?
 - d. ¿Qué partícula subatómica tiene carga positiva?
 - e. ¿Qué partícula subatómica tiene carga negativa?
2. Completa con la palabra adecuada:
 - a. La cantidad de protones que posee un átomo es su número: _____
 - b. El número atómico de un elemento es _____ que su número másico.
 - c. Protones y neutrones tienen la misma: _____
 - d. La masa del átomo está concentrada en el _____.
 - e. La suma de neutrones y protones coincide con el número _____.
 - f. Los _____ tienen carga positiva y están en el núcleo.

3. Identifica: neutrones, electrones y protones



4. Relaciona pinchando y arrastrando:

Electrones

No tienen carga

Protones

No tienen masa

Neutrones

Están en el núcleo y tienen carga positiva

5. Relaciona pinchando y arrastrando:

Electrones

Tienen carga positiva

Neutrones

Tienen carga negativa

Protones

Tienen 1 UMA de masa y no tienen carga

6. Di si son verdaderas (V) o falsas (F) las siguientes afirmaciones:

- a. Protones y electrones tienen la misma masa.
- b. Los protones tienen carga positiva.
- c. En número másico coincide con en número de neutrones.
- d. En número de protones coincide con el de electrones.
- e. La masa del protón es mayor que la del electrón.
- f. Los electrones tienen carga positiva.
- g. Los neutrones no tiene masa.

- h. Los electrones se encuentran en la corteza.
- i. Los protones y electrones se encuentran en el núcleo.