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.

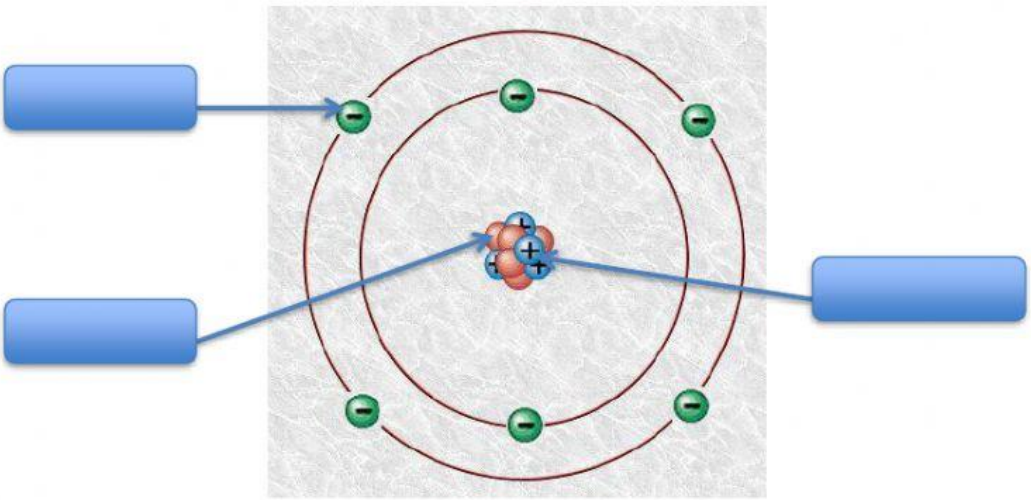
    c. Protones y neutrones tienen la misma: _____

    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



LIVEWORKSHEETS

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.

LIVEWORKSHEETS

h. Los electrones se encuentran en la corteza.

i. Los protones y electrones se encuentran en el núcleo.

LIVEWORKSHEETS