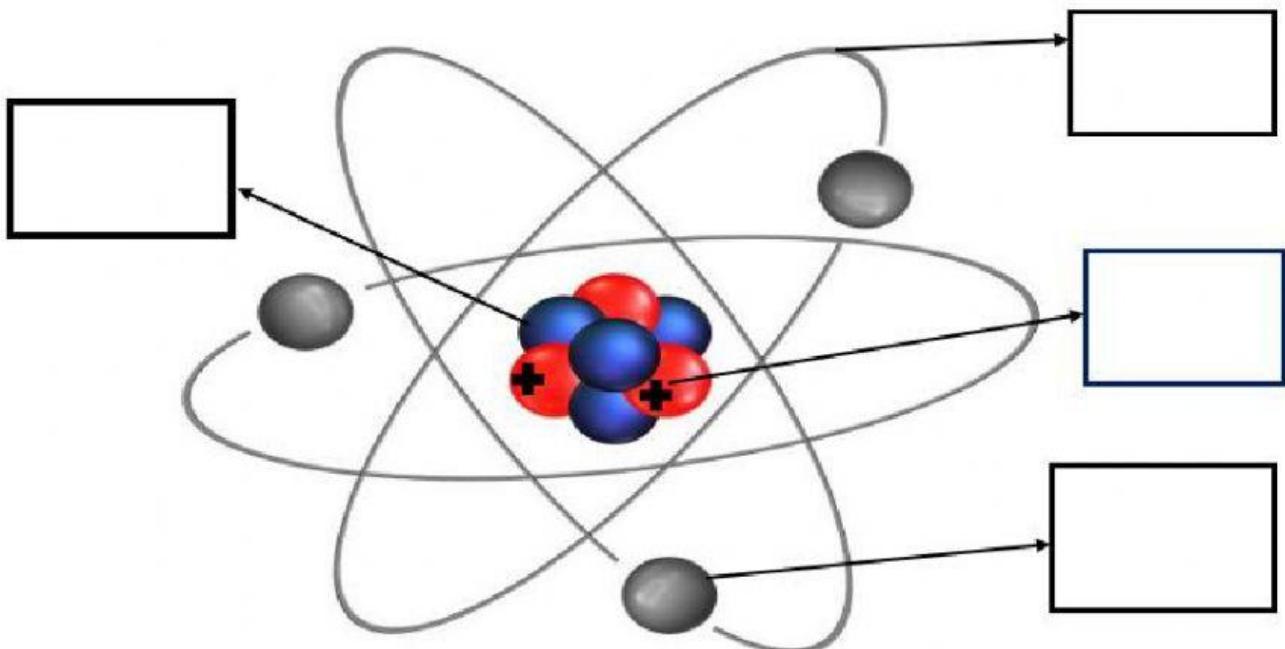


**QUINTO GRADO - QUÍMICA**
**I. ESCRIBE LAS PARTES DEL ÁTOMO :**

**II. ESCRIBE VERDADERO ( V ) O FALSO ( F ) SEGÚN CORRESPONDA :**

- a) Los nucleones son los protones y electrones. (      )
- b) Ernest Rutherford descubrió el núcleo . (      )
- c) La nube electrónica es la zona energética del espacio exterior del núcleo. (      )
- d) Los neutrones no tiene carga. (      )

**III. COMPLETA LOS ESPACIOS EN BLANCO CON LAS PALABRAS DEL RECUADRO.**
**Electrónica – equilibrio – electrones-nube- sistema-masa- núcleo**

El átomo es un \_\_\_\_\_ energético en \_\_\_\_\_ en cuyo centro se encuentra el \_\_\_\_\_ que es responsable de la \_\_\_\_\_ de todo el átomo y alrededor de este se encuentra la \_\_\_\_\_ donde se encuentra girando los \_\_\_\_\_.

**IV. MARCA LA RESPUESTA CORRECTA :****1. El número atómico indica el número de:**

- a) protones    b) neutrones    c) electrones    d) a y b    e) T.A.

**2. Fue descubierto por James Chadwick:**

- a) protones    b) neutrones    c) electrones    d) a y b    e) T.A.

**3. Es la región espacial que rodea al núcleo atómico donde se encuentra los electrones:**

- a) Núcleo    b) Nucleidos    c) Nube electrónica    d) a y b    e) T.A.

**4. Los..... poseen carga positiva, los..... poseen carga negativa y los..... son neutrones.**

- a) Neutrones - Protones - Electrones  
 b) Electrones - Protones - Neutrones  
 c) Protones - Electrones - Neutrones  
 d) Electrones - Neutrones - Protones  
 e) Neutrones - Electrones – Protones

**5. Thompson en 1897 descubrió :**

- a) El fotón    b) El neutrón    c) Quarks    d) El electrón    e) Los isótopos

**6. Sommerfeld hace una corrección a la teoría de Bohr al decir que los electrones podían girar en órbitas no sólo ..... sino también .....**

- a. elípticas – circulares  
 b. circulares – parabólicas  
 c. circulares – elípticas  
 d. elípticas – parabólicas  
 e. N.A.

**7. ¿Quién sostenía que los electrones no se hallan distribuidos en todo el átomo, sino en partes externas?**

- a) Dalton    b) Thompson c) Perrin    d) Bohr    e) Schroedinger

**8. ¿Quién sustentó las bases principales para la concepción del modelo atómico actual?**

- a) Thompson b) Dalton    c) Rutherford    d) Schroedinger    e) Sommerfeld

**9. El modelo del “Budín de pasas” pertenece a :**

- a) Leucipo      b) Aristóteles      c) Dalton      d) Thompson      e) Bohr

**10. marque la respuesta incorrecta según el modelo de J. J. Thompson :**

- a. Modelo del “Budín de pasas”
- b. Se le considera descubridor del electrón
- c. Los electrones están incrustados en la masa positiva
- d. Tiene forma esférica y es indivisible
- e. Descubre el núcleo

**11. “El electrón se desplaza en órbitas elípticas en subniveles de energía”.**

- a) Bohr    b) Sommerfeld    c) Planck    d) Rutherford    e) Dalton

**12. Determine la pareja incorrecta :**

- a. Democrito – átomo
- b. Aristóteles – división infinita de la materia
- c. Dalton – el átomo es una partícula pequeña
- d. Rutherford – descubre el núcleo
- e. Bohr – átomo vacío

**13. Bombardeo con rayos “ $\alpha$ ” sobre el oro :**

- a) Rutherford    b) Bohr    c) Dalton    d) Planck    e) N.A.

**14. ¿Qué átomo estudió Bohr?**

- a) Sodio    b) Calcio    c) Helio    d) Hidrógeno

