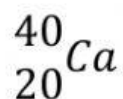




NOMBRES Y APELLIDOS:

1. Sea el átomo de calcio



Observa y responde:

Número atómico (Z)	
Número de masa atómica (A)	
Numero de protones	
Número de neutrones	
Número de electrones	

2. Sea el átomo de cloro



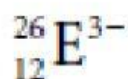
Observa y completa:

Número atómico (Z)	
Número de masa atómica (A)	
Numero de protones	
Número de neutrones	
Número de electrones	



3.-

Determina la cantidad de electrones presentes en el siguiente ion:



- a) 12 b) 13 c) 15 d) 26

4.- La parte central del átomo se llama:

- a) Núcleo
- b) Nube electrónica
- c) Zona extranuclear
- d) Centrosoma
- e) Ninguna de las anteriores.

5.- ¿Qué alternativa presenta solamente sustancias simples?

- a) Jarabe y ozono
- b) Aire y alcohol
- c) Agua y petróleo
- d) Sal y vinagre
- e) Fósforo y azufre

6.- ¿Qué científico descubrió el núcleo del átomo?

- A) Ernest Rutherford (1911)
- b) Joseph Jhon Thomson (1904)
- c) Bohr y Sommerfeld (1915)
- d) Jhon Dalton (1808)
- e) Bohr y Sommerfeld (1915)



7.- ¿Cómo se denomina al espacio donde se encuentran los electrones girando en niveles y subniveles de energía?

8.- ¿Qué partículas se encuentran en el núcleo atómico?

- a) Protones y electrones
- b) Protones y número atómico
- c) Protones y neutrones
- d) Neutrones y electrones
- e) Neutrones e iones.

9.- "El átomo es divisible, porque unos de sus componentes principales es el electrón". Por la apariencia del átomo el modelo fue denominado **Budín de Pasas**. Este modelo fue propuestos por:

- a) Ernest Rutherford (1911)
- b) Joseph Jhon Thomson (1904)
- c) Bohr y Sommerfeld (1915)
- d) Jhon Dalton (1808)
- e) Bohr y Sommerfeld (1915)

10.- Son núclidos que pertenecen a un mismo elemento químico, por lo tanto posee igual número atómico (z), pero diferente número de masa y diferente número de neutrones.

- a) Isóbaros
- b) Isótonos
- c) Isótopos
- d) Isoelectricos
- e) Ninguna de las anteriores.