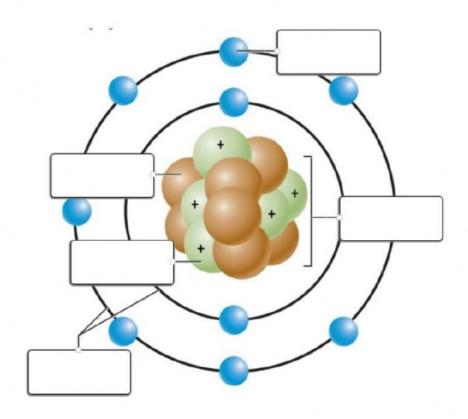
## **EVALUACIÓN FINAL DE QUÍMICA**

## A. Señalar las partes del átomo



- B. Indicar la respuesta correcta.
  - Filósofo griego que tuvo
    la primera idea del átomo
  - 2. Su modelo del átomo se parecía A un budín con pasas
  - 3. Su modelo del átomo parecía el Sistema Planetario solar y descubrió el protón
  - 4. Pensaba que el átomo era una esfera lisa

- Rutherford
- Demócrito
- Thomson
- Dalton



## C. Completar los espacios en blanco

1. Un elemento tiene Z = 17 y A = 35

Protones (p<sup>+</sup>): \_\_\_\_ Neutrones (n): \_\_\_\_ Electrones (e<sup>-</sup>): \_\_\_\_

2. Un elemento tiene Z = 11 y A = 23

Protones (p<sup>+</sup>): \_\_\_\_ Neutrones (n): \_\_\_\_ Electrones (e<sup>-</sup>): \_\_\_\_

3. Un elemento tiene Z = 30 y A = 65

Protones (p+): \_\_\_\_\_ Neutrones (n): \_\_\_\_\_ Electrones (e-): \_\_\_\_\_