

1. ¿Cuál fue el principal aporte del modelo atómico de Dalton?
 - A) Descubrió la existencia del núcleo atómico
 - B) Propuso que los átomos son indivisibles y cada elemento tiene átomos idénticos
 - C) Introdujo los orbitales electrónicos
 - D) Descubrió el neutrón

2. En el modelo de Rutherford, los electrones:
 - A) Se encuentran distribuidos uniformemente en la masa positiva
 - B) Se mueven en órbitas circulares fijas alrededor del núcleo
 - C) Están en niveles de energía cuantizados
 - D) No tienen masa

3. ¿Qué partícula subatómica descubrió Thomson al estudiar los rayos catódicos (-) ?
 - A) Protón
 - B) Neutrón
 - C) Electrón
 - D) Positrón

4. Según Bohr, cuando un electrón salta de un nivel de energía más alto a uno más bajo:
 - A) Absorbe energía
 - B) Emite energía en forma de luz
 - C) No cambia de energía
 - D) Se convierte en un protón.

5. El neutrón fue descubierto por:
 - A) James Chadwick
 - B) Niels Bohr
 - C) Ernest Rutherford
 - D) John Dalton

6. ¿Qué parte del átomo concentra casi toda su masa?
 - A) Los electrones
 - B) El núcleo
 - C) La corteza electrónica
 - D) Las órbitas

7. En el modelo mecánico-cuántico, los electrones:
 - A) Tienen trayectorias circulares fijas
 - B) Están localizados en zonas llamadas orbitales
 - C) No pueden ser detectados
 - D) Están unidos al núcleo por fuerzas magnéticas

8. El modelo atómico que describió el átomo como una esfera maciza e indivisible fue propuesto por:
- A) Bohr
 - B) Dalton
 - C) Rutherford
 - D) Thomson
9. ¿Cuál de las siguientes partículas tiene carga positiva?
- A) Electrón
 - B) Protón
 - C) Neutrón
 - D) Fotón
10. El modelo atómico que comparaba al átomo con un “budín de pasas” fue propuesto por:
- A) Dalton
 - B) Rutherford
 - C) Thomson
 - D) Bohr
11. El número atómico (Z) indica:
- A) El número de protones del núcleo
 - B) El número de neutrones del núcleo
 - C) La suma de protones y neutrones
 - D) El número de electrones de valencia
12. Un átomo tiene $Z=17$ y $A=35$. El número de neutrones es:
- A) 35
 - B) 18
 - C) 17
 - D) 52
13. El número másico se calcula como:
- A) $A=p+e$
 - B) $A=p+n$
 - C) $A=e+n$
 - D) $A=p \times n$
14. Un ion Na^+ posee:
- A) 11 protones y 12 electrones
 - B) 11 protones y 10 electrones
 - C) 10 protones y 11 electrones
 - D) 12 protones y 11 electrones

15. ¿Cuál es el número de electrones de valencia del oxígeno ($Z=8$) en estado fundamental?
- A) 2
B) 4
C) 6
D) 8
16. Si un átomo neutro tiene 12 protones, su número atómico es:
- A) 6
B) 12
C) 24
D) 18
17. ¿Cuál es el número de electrones de valencia del Carbono ($Z=6$) en estado fundamental?
- A) 2
B) 4
C) 6
D) 8
18. Un catión se forma cuando un átomo:
- A) Gana protones
B) Pierde electrones
C) Gana neutrones
D) Pierde protones
19. Un elemento X tiene $Z=26$ y $A=56$. Su número de neutrones es:
- A) 26
B) 30
C) 56
D) 82
20. ¿Cuántos electrones hay en un átomo neutro de calcio ($Z=20$)?
- A) 10
B) 20
C) 40
D) 18
21. El ion Cl^- tiene:
- A) 17 protones y 17 electrones
B) 17 protones y 18 electrones
C) 18 protones y 17 electrones
D) 18 protones y 18 electrones

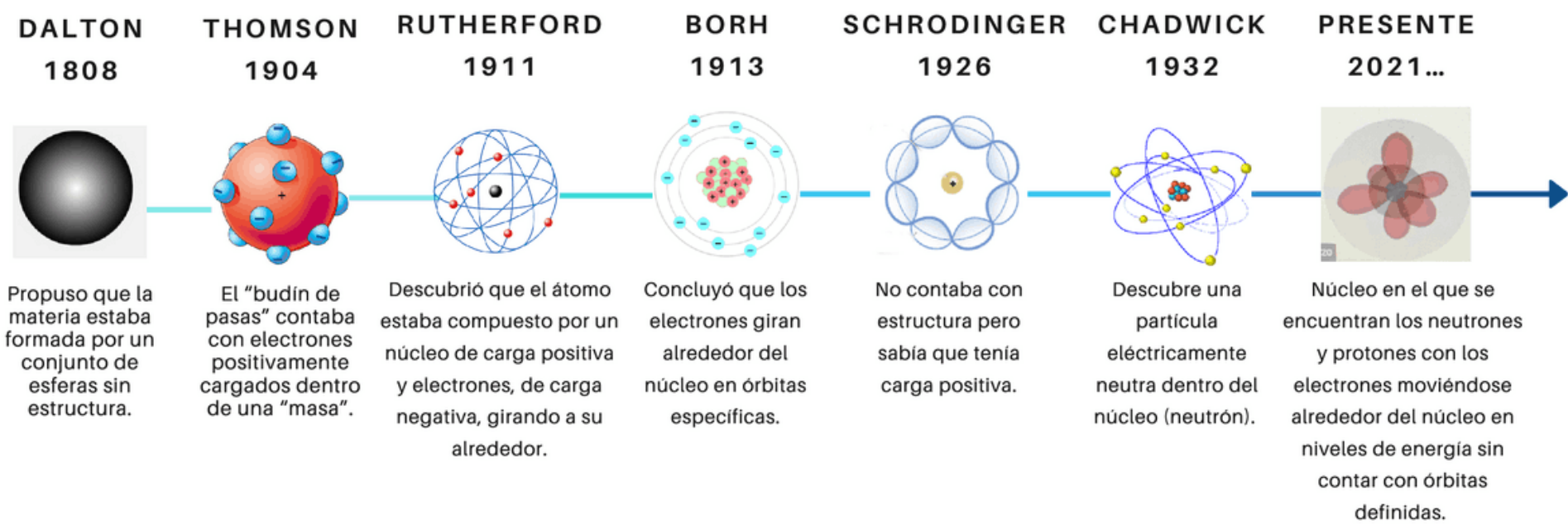
22. Un elemento con $Z=7$ y número másico 15 es:

- A) Nitrógeno-15
- B) Nitrógeno-14
- C) Flúor-15
- D) Boro-15

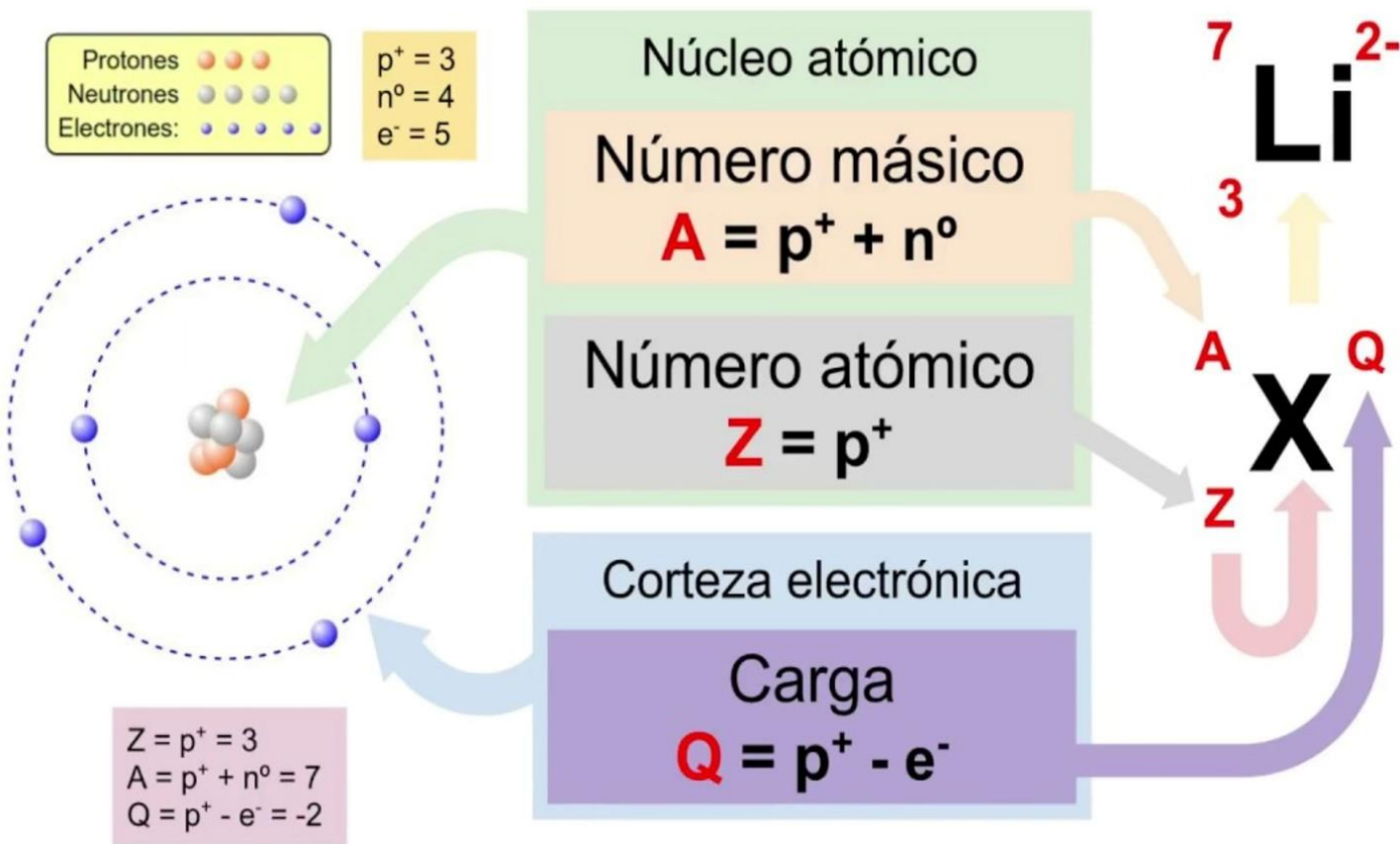
23. Un anión se forma cuando un átomo:

- A) Pierde protones
- B) Pierde electrones
- C) Gana electrones
- D) Gana protones

MODELOS ATOMICOS
Y EL DESCUBRIMIENTO DE LAS
SUBPARTÍCULAS ATÓMICAS



EL ÁTOMO



Recuerda:
La tabla
periódica
está
ordenada
por Z

