Centro Educativo en Computación San Bernabé

4to Primaria, Ciencias Naturales
Tercer Bimestre, Examen parcial No. 3

Nombre: _____

Clave: _____ Fecha: _____

I. Subraye la respuesta correcta.

1. Lugar donde surge la palabra átomo:
   a. Roma
   b. Grecia
   c. India
   d. China

2. La palabra átomo significa:
   a. Divisible
   b. Compacto
   d. Esférico
   d. Sin división

3. Filósofo griego que se oponía a la teoría atomista de Leucipo y Demócrito:
   a. Aristóteles
   b. Leucipo
   c. Arquímedes
   d. Teofrasto

4. Filósofo griego que sostenía que la materia estaba formada por cuatro elementos: aire, tierra, fuego y agua:
   a. Aristóteles
   b. Leucipo
   c. Empédocles
   d. Teofrasto

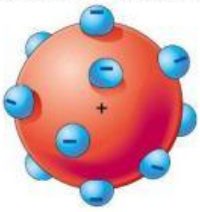
5. Químico inglés que propuso la primera teoría atómica científica.
   a. John Dalton
   b. Joseph Thomson
   c. Ernest Rutherford
   d. Demócrito

6. Ernest Rutherford, mientras realizaba experimentos, en 1911, descubrió los _____.
   a. Neutrones
   b. Quarks
   c. Electrones
   d. Protones

7. Nombre del modelo atómico de Rutherford:
   a. Budín de pasas
   b. Universal
   c. Sistema planetario en miniatura
   d. Pie de manzana

8. Thomson fue el científico inglés que, en 1897, descubrió los _____.
   a. Neutrones
   b. Protones
   c. Electrones
   d. Núcleos

9. ¿Cómo se llama el siguiente modelo atómico?



   a. Budín de pasas
   b. Universal
   c. Sistema planetario en miniatura
   d. Pie de manzana

LIVEWORKSHEETS

10. Chadwick, en 1932, descubrió la partícula llamada _____.
    a. Protón
    b. Quark
    c. Electrón
    d. Neutrón

11. Los neutrones son de carga eléctrica _____.
    a. Positiva
    b. Negativa
    c. Neutra
    d. Nula

12. En la nube electrónica, se encuentran los _____.
    a. Protones
    b. Neutrones
    c. Quarks
    d. Electrones

13. Clasificó a los elementos en metales y no metales:
    a. Berzelius
    b. Dimitri Mendeleiev
    c. Dobereiner
    d. Newlands

14. Agrupó los elementos de 7 en 7 y los llamó «octavas».
    a. Berzelius
    b. Dimitri Mendeleiev
    c. Dobereiner
    d. Newlands

15. Es considerado el padre de la tabla periódica porque fue el primero en crear una tabla periódica corta. Ordenó los elementos según sus masas atómicas.
    a. Berzelius
    b. Dimitri Mendeleiev
    c. Dobereiner
    d. Newlands

16. Ordenó los elementos según su número atómico (z), experimentando con rayos x estableció que los números atómicos (z) determinan las propiedades de los elementos químicos.
    a. Henry Moseley
    b. Alfred Werner
    c. Dimitri Mendeleiev
    d. Ninguno de los anteriores

17. Diseñó la actual tabla periódica basándose en la ley de Henry Moseley según la cual los elementos se ordenan en forma creciente al número atómico (Z).
    a. Henry Moseley
    b. Alfred Werner
    c. Dimitri Mendeleiev
    d. Ninguno de los anteriores

18. La actual tabla periódica está ordenada en _____ periodos, _____ columnas y _____ grupos.
    a. 8 – 16 – 24
    b. 10 – 20 – 30
    c. 7 – 18 – 16
    d. 7 – 7 – 14

19. Las octavas son:
    a. Grupos de 8 elementos de la tabla periódica.
    b. Grupo de 3 elementos con características parecidas.
    c. Grupo de elementos de 7 en 7.
    d. Ninguno de los anteriores

20. Diseñó la actual tabla periódica:
    a. Henry Moseley
    b. Alfred Werner
    c. Dimitri Mendeleiev
    d. Joseph Thomson

21. Todo lo que ocupa un lugar en el espacio se llama:
    a. Energía
    b. Calor
    c. Materia
    d. Átomo

LIVEWORKSHEETS

22. ¿Quién de los siguientes personajes dio la primera definición de lo que era un átomo?
    a. John Borh
    b. Demócrito
    c. Sócrates
    d. Platón

23. La partícula del átomo que contiene carga negativa es:
    a. Neutrones
    b. Electrones
    c. Protones
    d. Ninguno es correcto

24. ¿Cómo se llama la partícula más pequeña de la materia?
    a. Molécula
    b. Célula
    c. Elemento
    d. Átomo

25. Aproximadamente ¿cuántos elementos hay en la tabla periódica?
    a. 10
    b. 100
    c. 1000
    d. 10000

26. ¿Cómo se le llama a la gráfica donde están ordenados los elementos?
    a. Tabla periódica
    b. Tabla de verdad
    c. Mapa periódico
    d. Tabla numérica

II. Escriba las partes que señala la imagen.

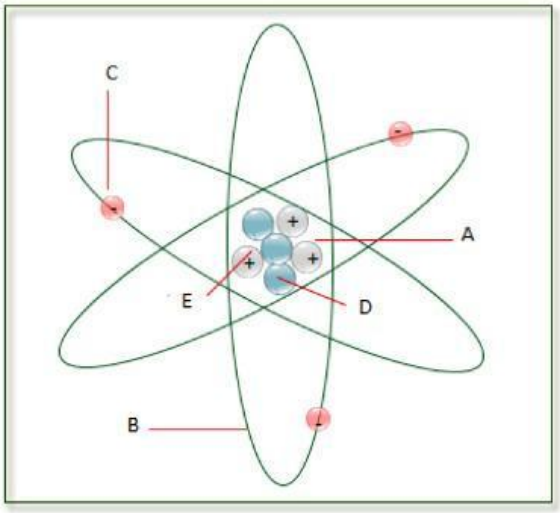
A: _____

B: _____

C: _____

D: _____

E: _____



LIVEWORKSHEETS