

Centro Educativo en Computación San Bernabé

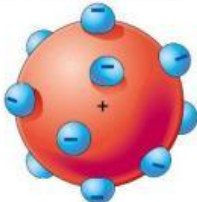
4to Primaria, Ciencias Naturales
Tercer Bimestre, Examen parcial No. 3

Nombre: _____

Clave: _____

Fecha: _____

I. Subraye la respuesta correcta.

- Lugar donde surge la palabra átomo:
 - Roma
 - Grecia
 - India
 - China
- La palabra átomo significa:
 - Divisible
 - Compacto
 - Esférico
 - Sin división
- Filósofo griego que se oponía a la teoría atomista de Leucipo y Demócrito:
 - Aristóteles
 - Leucipo
 - Arquímedes
 - Teofrasto
- Filósofo griego que sostenía que la materia estaba formada por cuatro elementos: aire, tierra, fuego y agua:
 - Aristóteles
 - Leucipo
 - Empédocles
 - Teofrasto
- Químico inglés que propuso la primera teoría atómica científica.
 - John Dalton
 - Joseph Thomson
 - Ernest Rutherford
 - Demócrito
- Ernest Rutherford, mientras realizaba experimentos, en 1911, descubrió los _____.
 - Neutrones
 - Quarks
 - Electrones
 - Protones
- Nombre del modelo atómico de Rutherford:
 - Budín de pasas
 - Universal
 - Sistema planetario en miniatura
 - Pie de manzana
- Thomson fue el científico inglés que, en 1897, descubrió los _____.
 - Neutrones
 - Protones
 - Electrones
 - Núcleos
- ¿Cómo se llama el siguiente modelo atómico?

 - Budín de pasas
 - Universal
 - Sistema planetario en miniatura
 - Pie de manzana

10. Chadwick, en 1932, descubrió la partícula llamada _____.
- Protón
 - Quark
 - Electrón
 - Neutrón
11. Los neutrones son de carga eléctrica _____.
- Positiva
 - Negativa
 - Neutra
 - Nula
12. En la nube electrónica, se encuentran los _____.
- Protones
 - Neutrones
 - Quarks
 - Electrones
13. Clasificó a los elementos en metales y no metales:
- Berzelius
 - Dimitri Mendeleiev
 - Dobereiner
 - Newlands
14. Agrupó los elementos de 7 en 7 y los llamó «octavas».
- Berzelius
 - Dimitri Mendeleiev
 - Dobereiner
 - 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.
- Berzelius
 - Dimitri Mendeleiev
 - Dobereiner
 - 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.
- Henry Moseley
 - Alfred Werner
 - Dimitri Mendeleiev
 - 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).
- Henry Moseley
 - Alfred Werner
 - Dimitri Mendeleiev
 - Ninguno de los anteriores
18. La actual tabla periódica está ordenada en _____ periodos, _____ columnas y _____ grupos.
- 8 – 16 – 24
 - 10 – 20 – 30
 - 7 – 18 – 16
 - 7 – 7 – 14
19. Las octavas son:
- Grupos de 8 elementos de la tabla periódica.
 - Grupo de 3 elementos con características parecidas.
 - Grupo de elementos de 7 en 7.
 - Ninguno de los anteriores
20. Diseñó la actual tabla periódica:
- Henry Moseley
 - Alfred Werner
 - Dimitri Mendeleiev
 - Joseph Thomson
21. Todo lo que ocupa un lugar en el espacio se llama:
- Energía
 - Calor
 - Materia
 - Átomo

22. ¿Quién de los siguientes personajes dio la primera definición de lo que era un átomo?
- John Borh
 - Demócrito
 - Sócrates
 - Platón
23. La partícula del átomo que contiene carga negativa es:
- Neutrones
 - Electrones
 - Protones
 - Ninguno es correcto

24. ¿Cómo se llama la partícula más pequeña de la materia?
- Molécula
 - Célula
 - Elemento
 - Átomo
25. Aproximadamente ¿cuántos elementos hay en la tabla periódica?
- 10
 - 100
 - 1000
 - 10000
26. ¿Cómo se le llama a la gráfica donde están ordenados los elementos?
- Tabla periódica
 - Tabla de verdad
 - Mapa periódico
 - Tabla numérica

II. Escriba las partes que señala la imagen.

A: _____

B: _____

C: _____

D: _____

E: _____

