Centro Educativo en Computación San Bernabé

4to Primaria, Ciencias Naturales
Tercer Bimestre, Examen de repaso I

Nombre: _____

Clave: _____ Fecha: _____

I. Subraya la respuesta correcta.

1. Cuando la materia cambia su apariencia y su composición, experimenta un cambio:
   a. Físico
   b. De estado
   c. Químico
   d. De ebullición

2. El agua, un libro, el azúcar, una ensalada y las nubes son ejemplos de:
   a. Materia.
   b. Mezclas.
   c. Propiedades físicas.
   d. Propiedades químicas

3. El azúcar es un ejemplo de:
   a. Mezcla heterogénea.
   b. Mezcla homogénea.
   c. Sustancia pura.
   d. Elemento

4. Es la resistencia que ofrece todo cuerpo a cambiar su estado de reposo o movimiento:
   a. Inercia
   b. Indivisibilidad
   c. Maleabilidad
   d. Impenetrabilidad

5. Es la propiedad que explica que dos cuerpos no pueden ocupar el mismo espacio al mismo tiempo:
   a. Inercia
   b. Indivisibilidad
   c. Maleabilidad
   d. Impenetrabilidad

6. Un fruto maduro que cae de un árbol es un ejemplo que representa a la propiedad de:
   a. Masa
   b. Volumen
   c. Gravedad
   d. Inercia

7. Es la propiedad que tiene cierto tipo de materia de poder transformarse en hilos muy finos:
   a. Ductilidad
   b. Maleabilidad
   c. Elasticidad
   d. Porosidad

8. El método científico:
   a. Es una serie de pasos a seguir para realizar o llevar a cabo un experimento.
   b. Es una serie de pasos a seguir para realizar o llevar a cabo un experimento o una investigación.
   c. Es una serie de pasos a seguir.
   d. Todos los anteriores

9. Es una idea para explicar un hecho; será una afirmación que deberá ser comprobada; sus resultados determinarán si es aceptada, modificada o rechazada. La afirmación anterior corresponde a:
   a. Hipótesis
   b. Formulación del problema
   c. Resultados
   d. Diseño Experimental

10. Los experimentos:
    a. Ponen a prueba las hipótesis
    b. Ponen a prueba las observaciones
    c. Ponen a prueba las conclusiones
    d. Ponen a prueba los planteamientos

11. Es la única partícula que se mueve girando alrededor del núcleo del átomo. Tiene carga eléctrica negativa y su símbolo es e-.
    a. Protón
    b. Neutrón
    c. Fotón
    d. Electrón

LIVEWORKSHEETS

12. El núcleo de un átomo está formado por:
    a. Únicamente por protones
    b. Protones y neutrones
    c. Electrones y protones
    d. Neutrones y electrones

13. El átomo es:
    a. La partícula más pequeña de la materia.
    b. La zona central de la materia.
    c. Una partícula que gira.
    d. Todas las anteriores

14. Es una ciencia natural que se encarga del estudio de la materia, sus propiedades y transformación:
    a. Astronomía
    b. Química
    c. Biología
    d. Ecología

15. Es considerado el padre de la química moderna:
    a. Marie Curie
    b. Antoine Lavoisier
    c. Robert Hooke
    d. Paracelso

16. La temperatura a la que una sustancia sólida se funde:
    a. Solubilidad
    b. Punto de ebullición
    c. Punto de fusión
    d. Punto de congelación

17. La capacidad de una sustancia para disolverse en otra.
    a. Solubilidad
    b. Punto de ebullición
    c. Punto de fusión
    d. Punto de congelación

18. Es la temperatura a la que hierve una sustancia líquida.
    a. Solubilidad
    b. Punto de ebullición
    c. Punto de fusión
    d. Punto de congelación

19. Las propiedades físicas pueden ser:
    a. Nuclear y químico
    b. Celular y molecular
    c. Extensivas e intensivas
    d. Generales y especificas

20. Es todo cambio leve que sufre una sustancia sin que altere su composición química.
    a. Fenómeno químico
    b. Fenómeno físico
    c. Fenómeno nuclear
    d. Ninguno de los anteriores

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

22. Es todo cambio profundo que altera la composición de la materia, originando otras sustancias con propiedades nuevas.
    a. Fenómeno químico
    b. Fenómeno físico
    c. Fenómeno nuclear
    d. Ninguno de los anteriores

23. 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

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

LIVEWORKSHEETS

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

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

27. 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

28. 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

29. 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

30. La materia que adopta la forma del recipiente que lo contiene y que tiene un volumen constante se encuentra en estado:
    a. Sólido.
    b. Líquido.
    c. Gaseoso.
    d. Plasma

31. Es el estado que presenta sus partículas totalmente separadas, desordenadas y se mueven a gran velocidad.
    a. Sólidos
    b. Líquido
    c. Gaseoso
    d. Plasma

32. Las partículas de la materia en estado sólido tienen la capacidad de mantenerse unidas. A esa capacidad se le llama:
    a. Volumen de la materia.
    b. Fuerza de cohesión.
    c. Cambio de estado.
    d. Cambio químico

33. Los cambios de estado de la materia de dan por:
    a. La fuerza de cohesión
    b. Los protones
    c. La temperatura
    d. El peso

34. ¿Cuáles son los estados de la materia?
    a. Tierra, sólido y gas
    b. Sólido, gas y liquido
    c. Gas, líquido y fuego
    d. Líquido, lluvia y gas

35. Un cuerpo es sólido cuando:
    a. No tiene forma y de volumen, aunque lo cambiemos de recipiente
    b. Cambia de forma y de volumen cuando lo cambiamos de recipiente
    c. Cambia su forma cuando lo cambiamos de recipiente.
    d. Mantiene su forma, aunque lo cambiemos de recipiente

36. Es aquella manifestación de la materia que posee dos características fundamentales: masa y volumen.
    a. Fenómeno físico
    b. Materia condensada
    c. Materia dispersa
    d. Todas las anteriores

LIVEWORKSHEETS

37. Es aquella manifestación de la materia que se presenta como energía. La energía causa cambio o transformación en los cuerpos.
    a. Fenómeno físico
    b. Materia condensada
    c. Materia dispersa
    d. Todas las anteriores

38. Es todo cambio profundo que altera la composición de la materia, originando otras sustancias con propiedades nuevas.
    a. Fenómeno químico
    b. Fenómeno físico
    c. Fenómeno nuclear
    d. Ninguno de los anteriores

39. Este fenómeno ocurre en el núcleo de los átomos, produciéndose la liberación de energía.
    a. Fenómeno químico
    b. Fenómeno físico
    c. Fenómeno nuclear
    d. Ninguno de los anteriores

40. Son las propiedades de la materia que están relacionadas con los sentidos:
    a. Biológicas
    b. Sentimentales
    c. Organolépticas
    d. Químicas

LIVEWORKSHEETS