

NOMBRE DEL ALUMNO (A): _____

GRUPO: _____ TURNO: _____ FECHA DE APLICACIÓN: _____

ACIERTOS:

CALIFICACIÓN:

Lee con atención y subraya la respuesta correcta.

- ¿Cuál de las siguientes opciones se refiere a un fenómeno químico?
 - Evaporación del agua de los mares
 - Maduración de un plátano
 - Formación de hielo en el congelador
 - Sacar punta a un lápiz
 - Cortar madera en trozos
- Planteó que después de subdividir la materia una y otra vez se llegaría a un punto en el cual no podría dividirse más. Llamó átomo a ese punto de indivisibilidad.
 - Isaac Newton
 - Antoine Lavoisier
 - Demócrito
 - Galileo Galilei
 - Anaxágoras
- ¿Cómo se llaman las partículas que se encuentran en el núcleo del átomo?
 - Protones y neutrinos
 - Neutrones y electrones
 - Electrones y protones
 - Electrones y neutrinos
 - Protones y neutrones
- De las fuentes de energía mencionadas a continuación, identifica cuáles se clasifican como no renovables.
 - Biocombustibles y petróleo
 - Carbón y energía geotérmica
 - Gas natural y petróleo
 - Energía de las mareas e hidráulica
 - Eólica y solar
- ¿Cuál de los siguientes es el disolvente universal?
 - Ácido clorhídrico
 - Alcohol
 - Agua oxigenada
 - Acetona
 - Agua
- ¿Cuáles son los componentes de una disolución?
 - Disoluto y solvente
 - Disoluto y disolvente
 - Reactivos y productos
 - Soluto y disolvente
 - Reactantes y productos
- Son los elementos químicos más importantes para el desarrollo de la vida en la Tierra; están presentes en todos los seres vivos.
 - Nitrógeno, oxígeno, carbono e hidrógeno
 - Calcio, potasio, sodio y helio
 - Azufre, silicio, hidrógeno y oxígeno
 - Fósforo, zinc, oxígeno e hidrógeno
 - Magnesio, potasio, calcio y nitrógeno
- Señala dos métodos caseros para purificar el agua.
 - Congelación y cloración
 - Filtración y cloración
 - Ebullición y floculación
 - Precipitación y destilación
 - Condensación y evaporación

9. ¿Cuál es el único metal que se encuentra en estado líquido a temperatura ambiente?
- A) Hierro
 - B) Bromo
 - C) Níquel
 - D) Mercurio
 - E) Magnesio
10. Tipo de mezclas que forman fases identificables a simple vista, como es el caso del agua y del aceite.
- A) Disoluciones
 - B) Homogéneas
 - C) Heterogéneas
 - D) Acuosas
 - E) Miscibles
11. Entre sus características principales se pueden mencionar la maleabilidad y ductilidad, así como su buena capacidad conductora de calor y de electricidad.
- A) No metales
 - B) Metales
 - C) Sales
 - D) Gases
 - E) Plásticos
12. ¿Cómo se modifica la solubilidad de una sustancia sólida al variar la temperatura del disolvente? Piensa en un ejemplo familiar, como agregar azúcar a un café.
- A) La solubilidad disminuye drásticamente al aumentar la temperatura.
 - B) La solubilidad no se modifica, ya que es independiente de la temperatura.
 - C) La solubilidad disminuye ligeramente al aumentar la temperatura.
 - D) La solubilidad aumenta como efecto de una disminución en la temperatura.
 - E) La solubilidad aumenta cuando se incrementa la temperatura.
13. ¿Cuál es la magnitud que cuantifica la cantidad de materia que posee un cuerpo?
- A) Volumen
 - B) Peso
 - C) Mol
 - D) Masa
 - E) Kilogramo
14. Sustancia que puede ser separada en los componentes que la conforman utilizando métodos físicos como la filtración y centrifugación, entre otros.
- A) Mezcla
 - B) Compuesto
 - C) Elemento
 - D) Átomo
 - E) Molécula
15. Al combinarse una especie metálica con el oxígeno del aire se forma _____.
- A) Una mezcla
 - B) Un ácido
 - C) Una sal
 - D) Un óxido
 - E) Una base