

**Jefatura de
Enseñanza de
Ciencias II y III**

**Ciclo escolar
2021-2022**

Diagnóstico de ciencias 3

Nombre del Alumno:

Grado:

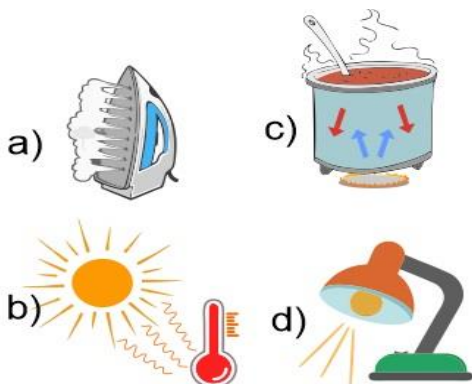
Grupo:

Fecha:

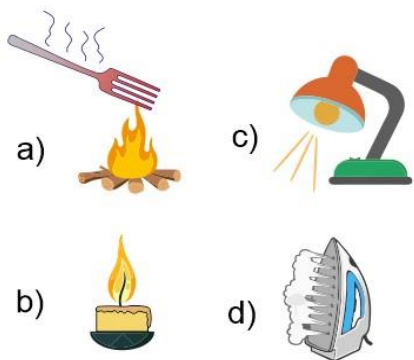
Nombre de la Escuela:

Lee con atención lo que se te pregunta y subraya la respuesta correcta.

1- Elige el ejemplo donde se muestre una fuente natural de calor.



2.- Elige el ejemplo de transformación de energía eléctrica a energía calorífica.



3.- Es todo aquello que tiene masa, volumen y ocupa un lugar en el espacio:

- a) Volumen
- b) Molécula
- c) Materia
- d) Partícula

4.- Unidad del S.I para medir la masa de un cuerpo:

- a) Litro
- b) Kilogramo
- c) Gramo
- d) Gramo/cm⁴

5.-La química como ciencia es muy importante porque gracias a ella.

- a) Ahora existen armas más destructivas y poderosas.
- b) Podemos contar con mayores beneficios, comodidades y cosas útiles.
- c) Ahora ya casi no hay problemas de contaminación como antes.
- d) Porque los humanos de hoy cuidamos más el planeta que los de antes.

6. Es un ejemplo de fenómeno químico:

- a) Al quemar un papel
- b) Al congelarse el agua
- c) Cuando hierve el agua

7.- Es la partícula básica formada por un conjunto definido de átomos, que conserva la identidad y las propiedades de un compuesto.

- a) Molécula
- b) Elemento

- c) Átomo
- d) Sustancia

8.-El conjunto de conocimientos y herramientas que resultan de la investigación científica se denomina:

- a) Ciencia
- b) Tecnología
- c) Química
- d) Física

9.-La temperatura en la que un material sólido se transforma a líquido, se conoce como:

- a) Densidad
- b) Solubilidad
- c) Punto de fusión
- d) Punto de ebullición

10.-Un kilo es igual a _____ gramos.

- a) 10
- b) 100
- c) 1 000
- d) 10 000

11.-Es la propiedad intensiva que relaciona la masa de la materia y el volumen ocupado por ésta.

- a) Presión
- b) Densidad
- c) Viscosidad
- d) Temperatura de ebullición

12.-La química es una ciencia porque:

- a) Pueden cambiar las leyes que establece
- b) Estudia la materia y sus cambios
- c) Es sistemática, ordenada y comprobable
- d) Aplica sus leyes en la vida diaria

13.-En un cambio químico, la masa final es igual a la que inició en ese cambio y se establece en:

- a) El principio de conservación de la masa
- b) La teoría del estado estacionario
- c) La teoría del flogisto
- d) El principio general

14.-¿Cuál de las siguientes propiedades de los gases es correcta y se manifiesta en un globo aerostático?

- a) El gas aumenta su volumen cuando aumenta la temperatura

sube, volviéndose menos denso que el aire frío.

b) Las moléculas de un gas se mueven constantemente, su velocidad es baja y su trayectoria es recta.

c) Las moléculas chocan continuamente unas con otras y contra las paredes del recipiente, perdiendo energía cinética.

d) Las moléculas están juntas unas con otras, el volumen individual es mucho mayor en comparación con el volumen total del gas.

15.-Gas necesario para que se lleve a cabo la combustión

a) Hidrógeno

b) Oxígeno

c) Cloro

d) Helio

14.-Significa “sin división”, por lo que se le considera la partícula más pequeña en que se divide la materia.

a) Molécula

b) Elemento

c) Átomo

d) Compuesto

16.-Se define como la unión de dos o más sustancias encontradas en proporciones variables.

a) Compuestos

b) Mezclas

c) Elementos

d) Mezclas homogéneas

