



INSTITUCIÓN EDUCATIVA FÉLIX DE BEDOUT MORENO

*"Educamos en el ser y el conocer con respeto y compromiso"*

**ESTRATEGIAS DE APOYO**

**PERIODO**

**1**

**Nombre y apellido del estudiante: ESTUDIANTES DE OCTAVO EN GENERAL CON INDICADORES PENDIENTES POR SUPERAR**

**Grado: 8 Área y/o asignatura: FISICOQUÍMICA**

**Estándar:** Explico condiciones de cambio y conservación en diversos sistemas teniendo en cuenta transferencia y transporte de energía y su interacción con la materia.

**Competencia:** Establecer relaciones entre la información recopilada en otras fuentes y los datos generados en mis experimentos.

**Indicadores de Desempeño:** Verifico experimentalmente las diferencias entre cambios químicos y mezclas.

**Actividades a realizar: Contestar el siguiente cuestionario: (Presentar a mano).**

**Con una x sobre la letra contesta la respuesta correcta, hay una y solo una respuesta:**

**1. El primer proceso químico conocido por el hombre fue:**

- a. El fuego
- b. La lluvia
- c. El día y la noche
- d. La alquimia

**2. Los Procesos físicos, actúan sobre la materia:**

- a. Transformándola
- b. Cambiando sus propiedades físicas.
- c. No le cambian sus propiedades físicas.
- d. Ninguna de las anteriores.

**3. La masa es:**

- a. Cantidad de materia
- b. La densidad de la materia
- c. El peso de la materia
- d. Ninguna de las anteriores.

**4. Son estados fundamentales de la materia:**

- a. Sólido y líquido
- b. Gaseoso y coloidal
- c. Sólido, líquido, gaseoso y plasma
- d. Plasma y coloidal

**5. Los coloides son:**

- a. Estados fundamentales de la materia
- b. Estados intermedios de la materia
- c. Estado vesicular de la materia
- d. Ninguno de los anteriores.

**6. En el estado sólido las fuerzas de las moléculas son:**

- a. De atracción menor que de repulsión
- b. De atracción igual que de repulsión
- c. De repulsión mayor que de atracción
- d. Las fuerzas de las moléculas no existen

**7. Una de las siguientes propiedades es específicamente química**

- a. Maleabilidad
- b. Densidad
- c. El hidrógeno se combina con el oxígeno formando agua
- d. Dureza

**8. Sustancias formadas por la misma clase de átomos de denominan:**

- a. Moléculas
- b. Elementos químicos
- c. Compuestos químicos
- d. Gases

**9. Ductilidad es la propiedad que presentan los cuerpos para:**

- a. Dejarse convertir en láminas
  - b. Combinarse fácilmente con otro cuerpo
  - c. Poderse separar por medios mecánicos
  - d. Dejarse convertir en hilos.
- 10. la masa, la forma, el volúmen, la inercia son propiedades de la materia:**
- a. Generales o extrínsecas
  - b. Específicas o intrínsecas
  - c. Químicas
  - d. Organolépticas

**2. Identifique como propiedad física (F) o como propiedad química (Q) lo siguiente:**

1. Una botella de gaseosa se empaña al retirarla de la nevera.....(     )
2. La gasolina de enciende en los cilindros de un motor.....(     )
3. Un clavo de hierro es atraído por un imán.....(     )
4. Un helado se derrite cuando se expone al sol.....(     )
5. El éter es una sustancia fácilmente inflamable.....(     )
6. El agua es incolora .....(     )
8. Al quemar el papel se transforma en carbón.....(     )
9. Juanita tiene los ojos verdes.....(     )
10. El alcohol es un líquido de olor fuerte.....(     )

**3. Clasifique los siguientes cambios como físicos (F) o como químicos (Q)**

1. Oxidación del hierro.....(     )
2. Formación de nubes en la atmósfera.....(     )
3. Putrefacción de la carne.....(     )
4. Funcionamiento de una pila.....(     )
- 5 Fusión del hielo de los casquetes polares .....(     )
6. Proceso de la digestión.....(     )
7. Combustión de la madera.....(     )
8. Pintarse la cara.....(     )
9. Preparar el betún.....(     )
10. Preparar café con leche.....(     )
11. La carne se volvió carbón.....(     )
12. Los carbohidratos se transforman en moléculas sencillas llamadas glucosa.....(     )
13. El sodio y el cloro forman la sal de cocina.....(     )
14. El agua se vuelve gaseosa cuando aumenta la temperatura.....(     )
15. Solidificación del agua.....(     )
16. Digestión de proteínas.....(     )
17. Ruptura de vasos sanguíneos.....(     )
18. Incendio forestal.....(     )
19. Blanqueamiento de paredes.....(     )
20. Metabolismo de las grasasa.....(     )

**4. Observa con atención los esquemas que representan modelos de sólidos, líquidos y gases. Luego, compara las propiedades de cada estado de acuerdo con los siguientes criterios:**



Completa la siguiente tabla:

Aspecto	Estado sólido	Estado líquido	Estado gaseoso
Ordenamiento de las partículas			
Movimiento			
Cercanía de las partículas			
Fuerzas intermoleculares			
Volúmen y forma			

5. Con letra clara define los siguientes términos:

- Materia: \_\_\_\_\_
- Volumen \_\_\_\_\_
- Masa: \_\_\_\_\_
- Propiedad física: \_\_\_\_\_
- Propiedad química: \_\_\_\_\_
- Propiedad extensiva o extrínseca: \_\_\_\_\_
- Propiedad Intensiva o intrínseca: \_\_\_\_\_
- Cambio físico: \_\_\_\_\_
- Cambio químico: \_\_\_\_\_
- Propiedad nuclear: \_\_\_\_\_

6.. Elabora un mapas conceptuales con:

- Propiedades de la materia:
- Estados de la materia

**Bibliografía y/o Web grafía:**

Digitar en google Proyecto Biosfera y explorar la página.

**Fecha de presentación:**

**Firma del Docente: JESUS ELÍAS GÓMEZ PEREZ**