INSTITUCIÓN EDUCATIVA FEDERICO SIERRA ARANGO
Resoluciones Dptales. 15814 de 30/10/2002 - 9495 de 3/12/2001
NIT: 811039779-1 DANE: 105088001750
Bello - Antioquia

TALLER REMEDIAL **2021**	
Área: Ciencias naturales-Química	**Grado: 8°**
Profesor: Natalia Múnera	**Observaciones:** el estudiante debe cumplir con los requisitos estipulados en la rúbrica de evaluación.

1. Realizar un mapa conceptual en el cual se expliquen y relacionen los siguientes términos
   Elemento
   Compuesto
   Sustancia pura
   Mezcla
   Mezcla heterogénea
   Mezcla homogénea

2. De los conceptos del punto anterior escribir dos ejemplos de cada uno.

3. En el siguiente cuadro, escribir mínimo dos ejemplos de los tipos de mezclas según el estado en que se encuentran. (la mezcla debe tener componentes que se encuentren en dos de los estados de la materia, ejemplo: *una gaseosa*, la parte que se encuentra sin líquido está ocupada por gas).

Tipos de mezcla	Ejemplos
Mezcla gas- sólido	
Mezcla sólido-líquido	
Mezcla gas líquido	

4. Completar la siguiente tabla con la información solicitada:

IMAGEN	**PROPIEDAD**	**CLASIFICACIÓN DE LA PROPIEDAD** (General o específica, física o química)

5. Escribir cuál es la diferencia entre cambio físico y cambio químico.

6. Realizar un listado de ocho compuestos, objetos o procesos que detectemos en la naturaleza y que experimenten un cambio físico o químico.

Compuestos, objetos o procesos que experimentan cambios físicos	Compuestos, objetos o procesos que experimentan cambios químicos
1.	1.
2.	2.
3.	3.
4.	4.

7. Al frente de cada ejemplo escribir si se trata de un cambio físico o químico, explicar cada respuesta:

   a. El agua cuando hierve en el fogón
   b. Un pedazo de metal que se oxida
   c. La formación de la lluvia
   d. La fruta picada
   e. Hornear un pastel
   f. Encender la estufa de gas
   g. Poner a secar la ropa

8. Responder las siguientes preguntas:

a. ¿Qué es un enlace químico?
b. ¿Cuáles son los tipos de enlaces y cómo se forman?
c. ¿Cuáles son los electrones que participan en un enlace químico?
d. ¿Dónde se ubican los electrones que aparecen en un enlace químico?

9. Completar la siguiente tabla:

Elemento	Símbolo	Grupo	Número atómico (Z)	Electrones totales	Distribución electrónica	Electrones de Valencia
Calcio						
Azufre						
Oxígeno						
Magnesio						
Oro						
Kriptón						

Potasio						
Fluor						
Nitrógeno						

10. Realizar la estructura de Lewis de los elementos del cuadro anterior, teniendo en cuenta el grupo al que pertenece en la tabla periódica Recuerde que los electrones que se representan son los electrones de valencia de cada átomo.

11. Realizar la estructura de Lewis para las siguientes moléculas y luego hacer la resta de la electronegatividad para saber qué tipo de enlace se presenta en cada una.

a. Cl_2
b. S_2
c. F_2
d. P_2
e. CO_2
f. H_2O
g. HCl
h. CO
i. NaCl
j. KCl

RUBRICA DE EVALUACIÓN			
Criterio	**Descriptores**		**Valoración**
	1,0 punto (Logrado)	**0,0 puntos (No logrado)**	
1. Asistencia a la asesoría.	El estudiante participa en la asesoría.	El estudiante no participa en la asesoría virtual.	30%
2. Presentación del taller escrito	La información presentada en cada punto es clara y cumple con los planteamientos establecidos.	La información tiene poco o nada que ver con las preguntas planteadas.	30%
3. Sustentación	Sustenta de manera adecuada la información requerida.	No presenta la sustentación o lo hace de forma incorrecta.	40%
Nota: La nota máxima de los remediales es 3.0.		**VALORACIÓN TOTAL**	**100%**