

MUNICIPIO DE MEDELLÍN
SECRETARÍA DE EDUCACIÓN MUNICIPAL
I.E. RODRIGO CORREA PALACIO

Aprobada por Resolución 16218 de Noviembre 27 de 2002
DANE 105001006483 - NIT 811031045-6

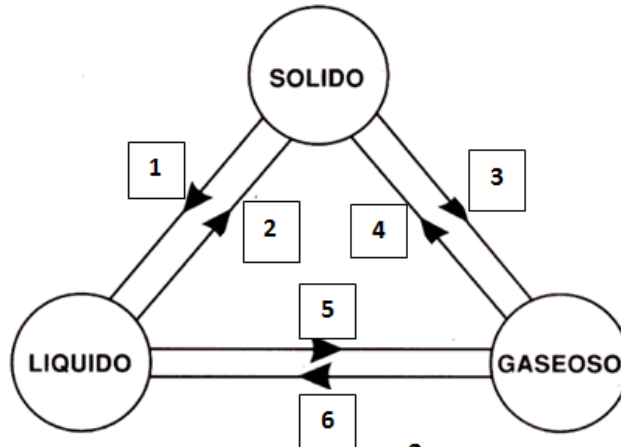


PLAN DE MEJORAMIENTO 2021

AREA O ASIGNATURA: CIENCIAS NATURALES - QUÍMICA			
DOCENTE: LISELLY GIRALDO SALCEDO			
ESTUDIANTE:		GRUPO: 8º	
CONTENIDOS TEMÁTICOS A RECUPERAR			
<ul style="list-style-type: none">• Estados de agregación.• Materiales de laboratorio.• Métodos de separación de mezclas.• Cambio físico y cambio químico.• Tipos de reacciones químicas.• Estequiometría: conversión de unidades de masa y moles.• Reacciones químicas en la naturaleza y en la industria.			
INDICADORES DE DESEMPEÑO A RECUPERAR			
<ul style="list-style-type: none">• Compara las características de los estados sólido, líquido, gaseoso y plasma, describiendo las atracciones intermoleculares presentes en cada estado de agregación.• Realiza prácticas de laboratorio en las que genera cambios en un material e identifica su naturaleza física o química a partir de características observables.• Muestra ampliamente respeto por los diferentes puntos de vista de sus compañeros.• Caracteriza y establece diferencias entre las clases de sustancias puras y mezclas.• Planifica métodos de separación de mezclas a partir de la comprensión de la naturaleza individual y combinada de sus componentes.• Valora la importancia de preservar y recuperar el medio ambiente argumentando cómo prevenir los procesos físicos y químicos de que provocan la contaminación.• Comprende que en una reacción química se recombinan los átomos de las moléculas de los reactivos para generar productos nuevos.• Efectúa operaciones estequiométricas básicas realizando cálculos de masa, moles y número de partículas.• Valora la importancia de las reacciones químicas ocurridas en la naturaleza y en la industria.			
ACTIVIDADES PARA DESARROLLAR			
1. Establece diferencias entre las propiedades de cada estado de la materia. Escribe ejemplos de sustancias cotidianas que se encuentren en cada uno de estos estados.			
Estado	Sólido	Líquido	Gaseoso
Propiedades			
Ejemplos			
¿En qué consiste el estado plasma? Representalo a través de un dibujo y escribe 3			

ejemplos.

2. Escribe el nombre de los cambios de estado completando el esquema.



1. _____ 2. _____
3. _____ 4. _____
5. _____ 6. _____

Identifica los cambios de estado que se presentan en cada caso.

- A. Cuando se seca el sudor de la piel _____
B. Cuando se empaña el vidrio de la ventana _____
C. Cuando se derrite la mantequilla _____
D. Hervir agua al calor de la estufa _____
E. Cuando se forman las nubes _____
F. Colocar una pastilla de ambientador en el baño _____

3. Observa el video y responde las siguientes preguntas

<https://www.youtube.com/watch?v=X7vZZYKa6LI>

A. ¿Qué características debe tener la bata de laboratorio? Representala a través de un dibujo.

B. Completa las siguientes recomendaciones





- Revise que el área de trabajo...
- Lea las técnicas ...
- Trabajar en ...
- Se prohíbe...
- No jugar...
- No utilizar....
- El cabello debe ...
- En caso de accidente...
- No se debe ...

C. Indica que debe hacerse en los siguientes casos










Calentar un tubo de ensayo	
Manipular residuos	
Luego de utilizar el mechero de gas	

Descartar sustancias sólidas	
Descartar sustancias líquidas	
Mezclar sustancias	
Se trabaja con vapores o líquidos corrosivos	
Se derrama una sustancia corrosiva sobre la ropa.	

4. Escribe la función de los siguientes instrumentos de laboratorio.

Tubos de ensayo	Vaso de precipitados
	
Función:	Función:
Mortero con pistilo	Mechero de Bunsen
	
Función:	Función:

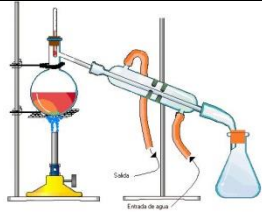
5. Identifica el nombre de cada pictograma y escribe su significado

Corrosivo			
Causan destrucción de tejidos vivos e inertes.			
Inflamable			
	Al ingresar por la piel pueden provocar efectos negativos en la salud.		
Toxicidad aguda			
Provoca grandes problemas de salud e incluso la muerte.			

6. Completa las tablas a partir de la información proporcionada por el siguiente video

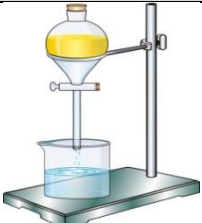
<https://www.youtube.com/watch?v=BmfGI3rUIOc>

Cristalización – Evaporación		
Montaje	Mezclas formadas por	Un sólido y un líquido
	Ejemplo	Agua con sal
	Instrumentos	Cristalizador
	Procedimiento	

Destilación simple		
Montaje	Mezclas formadas por	
	Ejemplo	Agua y acetona
	Instrumentos	
	Procedimiento	

Cromatografía		
Montaje	Mezclas formadas por	Varios solutos disueltos
	Ejemplo	Mezcla de pigmentos
	Instrumentos	
	Procedimiento	

7. Completa las tablas a partir de la información proporcionada por el siguiente video <https://www.youtube.com/watch?v=x2VMjZUXdqk>

Decantación		
Montaje	Mezclas formadas por	Dos líquidos que no se mezclan.
	Ejemplo	
	Instrumentos	
	Procedimiento	

Tamización		
------------	--	--

Montaje	Mezclas formadas por	
	Ejemplo	
	Instrumentos	
	Procedimiento	La mezcla se coloca sobre el tamiz y las partículas más pequeñas pasan a través de él, mientras que las más grandes quedan en el tamiz.

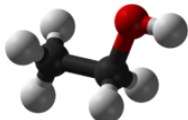
Imantación		
Montaje	Mezclas formadas por	
	Ejemplo	
	Instrumentos	Imán
	Procedimiento	

Filtración		
Montaje	Mezclas formadas por	
	Ejemplo	Agua y arena
	Instrumentos	
	Procedimiento	

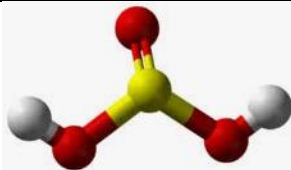
8. Clasifica los siguientes cambios según sean físicos o químicos.

- Un puente de metal de 50 m de largo se dilata cuando la temperatura ambiente pasa de 0°C a 50°C y llega a aumentar unos 12 cm de longitud.
- Oxidación de un banano expuesto al aire.
- Cortar un trozo de tela.
- Cuando aumenta la temperatura del agua, esta comienza a hervir.
- Quemar un trozo de madera.
- Cuando aumenta la temperatura del hielo, se derrite.
- Las plantas absorben dióxido de carbono y agua para producir oxígeno.
- Oxidación de una cuchara de plata.

9. Indica la composición de las siguientes moléculas

Fórmula molecular	Fórmula estructural	Composición
CH ₃ CH ₂ OH (Etanol)		

H₂SO₄
(Ácido sulfúrico)



10. Identifica los reactivos y productos en las siguientes reacciones químicas.

Reacción				Reactivos	Productos
CH₄	+ 2O₂	⇨	CO₂	+ 2H₂O	
METANO	OXÍGENO		DIÓXIDO DE CARBONO	VAPOR DE AGUA	
H ₂ SO _{4(ac)}	+ Na ₂ S _(s)	→	H ₂ S _{(g)↑}	+ Na ₂ SO _{4(ac)}	
ácido sulfúrico	sulfuro de sodio		ácido sulfhídrico	sulfato de sodio	
2HCl _(ac)	+ ZnS _(s)	→	ZnCl _{2(ac)}	+ H ₂ S _{(g)↑}	
ácido clorhídrico	sulfuro de zinc		cloruro de zinc	ácido sulfhídrico	

11. Describe cada tipo de reacción química.

Composición o síntesis	
Descomposición o análisis	
Desplazamiento o sustitución	
Doble sustitución o Intercambio	

Clasifica las siguientes reacciones químicas según sea de síntesis, análisis, sustitución o doble sustitución.

- 1. HCl + NH₃ → NH₄Cl
- 2. AgNO₃ + NaCl → AgCl + NaNO₃
- 3. NaNO₃ → NaNO₂ + O₂(g)
- 4. CH₄ + 2O₂ → CO₂ + 2H₂O
- 5. 2Na + 2H₂O → 2NaOH + H₂(g)

12. Determina la masa molecular de los siguientes compuestos.

HF	NH ₃	H ₂ SO ₄
Ácido fluorhídrico	Amoniaco	Ácido sulfúrico

13. Convertir a gramos la cantidad de moles asignada a cada elemento.

Moles → gramos

- A. 1,5 moles de hierro **Fe**
- B. 2,7 moles de aluminio **Al**

14. Convertir a moles la cantidad de gramos asignada a cada elemento.

Gramos → moles

- A. 50 g de boro **B**
- B. 100 g de calcio **Ca**

15. Establece diferencias entre los tipos de industria química y escribe ejemplos de los productos obtenidos a partir de cada una.

Industria química de base	Industria química de transformación
Se ocupa de	
	Adhesivos, colorantes, detergentes

16. Explica en qué consisten los siguientes procesos ocurridos en la naturaleza y establece la reacción química en cada caso.

Proceso	Reacción química
Respiración:	
Fermentación:	
Fotosíntesis:	

ESTRATEGIAS DE EVALUACION

Se evaluará

- Interpretación de la información contenida en el texto.
- Establecimiento de diferencias entre conceptos empleando esquemas comparativos.
- Representación de conceptos a través de gráficos y dibujos.
- Expresión de su opinión sobre temas de controversia social como el bullying.

REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS

- Materiales educativos



<https://materialeseducativos.org/quimica-quinto-de-secundaria/estequiometria/>



- Recursos TIC

http://recursostic.educacion.es/newton/web/materiales_didacticos/las_reacciones_quimicas/reacciones/naturaleza.html

- Reservaleden.com



http://www.reservaeleden.org/plantasloc/alumnos/manual/06a_estrategia.html

FECHA DE DEVOLUCIÓN:

NOTA OBTENIDA: