



Institución Educativa Juan XXIII

Resolución de Aprobación 11 75 del 31 de octubre de 2012

Resolución de Aprobación Media Técnica: 1263 del 7 de Febrero de 2017

DANE: 105001006556 – NIT: 900585184-1

ASIGNATURA/AREA: Química	FECHA: Noviembre de 2025
PERIODO: Tres	GRADO(S): Sexto
NOMBRE DEL DOCENTE: Carlos Mario Tobón Vásquez	
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:	
FECHA DE ENTREGA: Noviembre 18 y 19	FECHA DE SUSTENTACIÓN: Noviembre 18 y 19
LOGROS:	
-Organizar y clasificar información en esquemas y gráficos	
-Consultar fuentes de información para ampliar sus conocimientos	
-Comprendo y explico las propiedades, las transformaciones y la estructura de la materia.	
Recursos: hojas de bloc, lápiz, borrador, regla, lápices de colores, textos de biología, internet.	

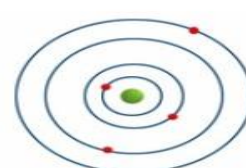
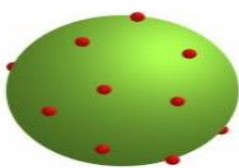
ACTIVIDADES

1. Ordena los eventos que han ayudado a construir el conocimiento del modelo atómico actual, desde el más antiguo (1) hasta el más reciente (7).

☐
☐
☐
☐
☐
☐
☐

Descubrimiento del neutrón
 Descubrimiento de los electrones
 Modelo atómico de Leucipo, Demócrito y Dalton
 descubrimiento de los protones
 Descubrimiento de los tipos de radiaciones
 Modelo atómico actual
 Existencia del núcleo atómico

2. Identifica el modelo atómico que corresponde a cada figura



3. Completar el siguiente cuadro sobre las partículas subatómicas:

Partícula	Descubierta por	Símbolo	Ubicación	Carga	Masa
Protón					
Electrón					
Neutrón					

4. Seleccionar tres de los científicos que contribuyeron al estudio del átomo y consultar sus biografías
5. -Consulta acerca de la lluvia acida, de dónde proviene y sus efectos

Dirección: calle 49 # 96 A - 11 Teléfonos: 446 11 00 – 446 90 10

E-mail: rectoriaie@gmail.com



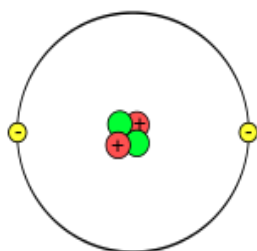
Institución Educativa Juan XXIII

Resolución de Aprobación 11 75 del 31 de octubre de 2012
Resolución de Aprobación Media Técnica: 1263 del 7 de Febrero de 2017

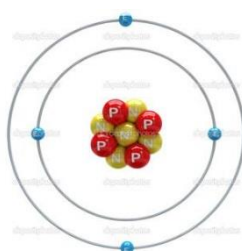
DANE: 105001006556 – NIT: 900585184-1

- ¿Qué sustancias forman la lluvia ácida?
- ¿Cuál es el estado de las sustancias después de formarse la lluvia ácida (líquido, sólido, gaseoso)?
- La lluvia ácida, ¿es una mezcla de sustancias o es una sustancia pura? Explica
- ¿Qué átomos forman las moléculas de la lluvia ácida?
- representa mediante un gráfico las moléculas que forman la lluvia ácida
- Para que se produzca la lluvia ácida, ¿Qué cambios físicos y que cambios químicos se dan?

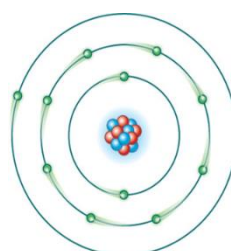
6. De acuerdo con el número de electrones representados en cada nivel de energía, escribe los nombres de los siguientes átomos y su número atómico Z, según corresponda



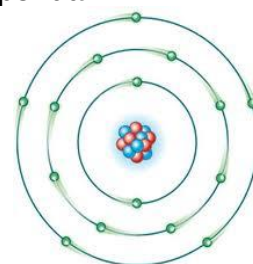
Z=
Nombre:



Z=
Nombre:



Z=
Nombre:



Z=
Nombre:

7. Elabora el modelo del átomo de Sodio (Z=11) utilizando diferentes materiales como alambre, pelotas de icopor o plástico, plastilina, entre otros. Señala cuántos electrones hay en cada nivel de energía.
8. Realiza una cartelera para informar sobre el manejo y precauciones que se deben tener con sustancias tóxicas y contaminantes presentes en productos de uso cotidiano en nuestros hogares.
9. Describe y da ejemplos de los siguientes tipos de mezclas:
 - A. Coloides
 - B. Gel
 - C. Suspensiones.

OBSERVACIONES:

Resuelve las preguntas del taller, escribiendo, el número y la pregunta, bien organizado en hojas de block, con su letra, legible Y entregar en la semana asignada por la coordinación. Estudiar y se hará examen de este. Se aprobará con todas las preguntas del taller resuelto y la evaluación con la mitad más una de las preguntas.

BIBLIOGRAFÍA: Zona activa. Ciencias 6. Editorial Voluntad. 2021; Hipertexto Santillana 6. Editorial Santillana. 2020; Ciencias naturales 6. Ed. Santillana. 2020.

FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO
Noviembre 18 al 19 de 2025

FECHA DE SUSTENTACIÓN
Septiembre 18 al 19 de 2025

NOMBRE DEL EDUCADOR
Carlos Mario Tobón Vásquez

FIRMA DEL EDUCADOR



Institución Educativa Juan XXIII

Resolución de Aprobación 11 75 del 31 de octubre de 2012
Resolución de Aprobación Media Técnica: 1263 del 7 de Febrero de 2017

DANE: 105001006556 – NIT: 900585184-1