



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

PLAN DE APOYO

ASIGNATURA/AREA: Química	FECHA: Agosto de 2026
PERIODO: Dos	GRADO(S): Séptimo
NOMBRE DEL DOCENTE: Carlos Mario Tobón Vásquez	
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:	
FECHA DE ENTREGA: Septiembre 07 al 11	FECHA DE SUSTENTACIÓN: Septiembre 07 al 11
LOGROS: -Organizar y clasificar información en esquemas y gráficos -Consultar fuentes de información para ampliar sus conocimientos -Explico cómo un número limitado de elementos químicos hace posible la diversidad de la materia conocida	
Recursos: hojas de bloc, lápiz, borrador, regla, lápices de colores, textos de biología, internet.	

ACTIVIDADES

1. Completa la siguiente tabla con la información que se menciona a continuación, teniendo en cuenta que:

A (masa atómica)

(Número atómico) Z **X** (nombre del elemento)

23

10 **Na**

12

6 **C**

32

16 **S**

14

7 **N**

27

13 **Al**

63

29 **Cu**

35

17 **Cl**

Nombre y símbolo del elemento	Protones	Neutrones	Electrones	A	Z
Sodio (Na)					
Carbono (C)					
Azufre (S)					
Nitrógeno (N)					
Aluminio (Al)					

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

2. Establece las diferencias que hay entre:
- Elemento electropositivo y elemento electronegativo
 - Enlace iónico y enlace covalente
 - Catión y anión

3. Con ayuda de la tabla periódica, completa el siguiente cuadro:

Compuesto	Fórmula	Tipo de enlace(iónico o covalente)
Agua		
Amoníaco	(NH ₃)	
Bromuro de sodio	(NaBr)	
Oxígeno	(O ₂)	

4. Compara las características del enlace iónico y del enlace covalente en el siguiente cuadro:

	Enlace iónico	Enlace covalente
Qué es		
Que compuestos forman		
Propiedades de los compuestos con este tipo de enlace		

5. Clasifica las siguientes afirmaciones como falsas con una F o verdaderas con una V:
- El número de masa o número másico de un átomo es la suma del número de protones, neutrones y electrones ()
 - Todos los átomos de un mismo elemento químico tienen el mismo número de neutrones()
 - Cada elemento químico tiene un número atómico que lo identifica ()
 - El número másico de un elemento es igual al número de electrones ()

Selecciona una opción para cada una de las siguientes situaciones:

6. Los átomos de un mismo elemento químico tienen todos en su núcleo el mismo número de
- iones
 - neutrones
 - protones
 - electrones
7. Si un átomo tiene 12 protones, 13 neutrones y 12 electrones, su número atómico es
- 12
 - 13
 - 24
 - 25
8. Un átomo de volframio (W) tiene 74 protones y 108 neutrones. La representación correcta de esta información es



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

a. 182

b. 182

108 **W**

74 **W**

9. Clasifica los siguientes compuestos químicos; para ello escribe las fórmulas de cada uno de ellos y a continuación, identifica a que grupo de la tabla periódica corresponde cada elemento

COMPUESTO	FORMULA	ELEMENTO	GRUPO
AGUA			
CLORURO DE POTASIO			
CARBONATO DE CALCIO			
ÓXIDO DE ALUMINIO			
FOSFATO DE SODIO			

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 7. Editorial Voluntad. 2021; Hipertexto Santillana 7. Editorial Santillana.2020; Ciencias naturales 7.Ed. Santillana.2020.

FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO

Septiembre 07 al 11 de 2026

FECHA DE SUSTENTACIÓN

Septiembre 07 al 11 de 2026

NOMBRE DEL EDUCADOR

Carlos Mario Tobón Vásquez

FIRMA DEL EDUCADOR