



# 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: Noviembre 12 de 2024
PERIODO: Tres	GRADO(S): Séptimo
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 -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) B **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 simbol del elemento	Protones	Neutrones	Electrones	A	Z
Sodio(Na)					
Carbono(C)					

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

Azufre(S)					
Nitrógeno(N)					

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 <sub>3</sub> )	
Bromuro de sodio	(NaBr)	
Oxígeno	(O <sub>2</sub> )	

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



# 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

7. Si un átomo tiene 12 protones, 13 neutrones y 12 electrones, su número atómico es  
a. 12    b. 13    c. 24    d. 25
8. Un átomo de volframio (W) tiene 74 protones y 108 neutrones. La representación correcta de esta información es  
a.          182                                  b.          182



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**

Noviembre 18 al 19 de 2024

**FECHA DE SUSTENTACIÓN**

Noviembre 18 al 19 de 2024

**NOMBRE DEL EDUCADOR**

Carlos Mario Tobón Vásquez

**FIRMA DEL EDUCADOR**