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: Abril 21 de 2025**
PERIODO: Uno	**GRADO: Séptimo**
NOMBRE DEL DOCENTE: Carlos Mario Tobón Vásquez	
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:	
FECHA DE ENTREGA: Mayo 12 al 16	**FECHA DE SUSTENTACIÓN: Mayo 12 al 16**
LOGROS: -Explicará las diferencias que determinan la estructura interna de la materia. -Consulta fuentes de información para ampliar sus conocimientos	
Recursos: Hojas de block, Lápiz, regla, borrador, textos de Ciencias Naturales, Internet	

ACTIVIDADES

1. Escribe en el paréntesis verdadero(V) o falso(F), según el enunciado:

a. El número cuántico(n) indica el número de subniveles de energía que contiene un determinado nivel ( )

b. Cuanto más alejado se encuentra un electrón del núcleo, menor es su energía. ( )

c. Un orbital atómico puede albergar, como máximo, dos electrones ( )

d. Los isótopos de un elemento químico tienen el mismo número de másico pero diferente número atómico( )

e. Todos los átomos de un mismo elemento tienen el mismo número de protones ( )

2. Establece las diferencias que hay entre:

a. Número atómico y número másico

b. Iones e isótopos

c. Partículas alfa y partículas beta

d. Catión y anión

3. Responde

a. Un átomo tiene Z=6. Si su número de neutrones es 7,¿Cuál es su masa atómica? ¿Cuántos protones tiene?

b. El número atómico del sodio es 11. Existe un isótopo de masa atómica 23. ¿Cuántos protones, neutrones y electrones tienen este átomo?

4. El número atómico del Hierro es Z=26. Indica cuáles de las siguientes afirmaciones son correctas:

a. Puede existir un isótopo de Hierro cuyo número atómico sea 27

b. El hierro tiene 26 protones en el núcleo

c. Los átomos de Hierro tienen 26 neutrones en su núcleo

5. Completa la siguiente tabla:

Elemento	Símbolo	Masa atómica	Número atómico	Protones	Neutrones	Electrones
Litio						
Sodio						
Boro						
Cesio						
Calcio						
Radio						
Manganeso						
Flúor						
Zinc						

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 ***Mayo 12 al 16***	***FECHA DE SUSTENTACIÓN*** ***Mayo 12 al 16***
NOMBRE DEL EDUCADOR ***Carlos Mario Tobón Vásquez***	***FIRMA DEL EDUCADOR***