



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 21 de 2024
PERIODO: Dos	GRADO(S): Séptimo
NOMBRE DEL DOCENTE: Carlos Mario Tobón Vásquez	
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:	
FECHA DE ENTREGA: Septiembre 02 al 06	FECHA DE SUSTENTACIÓN: Septiembre 02 al 06
LOGROS: -Organiza y clasifica información en esquemas y gráficos -Consulta fuentes de información para ampliar sus conocimientos	
Recursos: hojas de bloc, lápiz, borrador, regla, lápices de colores, textos de biología, internet.	

ACTIVIDADES

1. Haz un recorrido por la tabla periódica, siguiendo los números atómicos. Escribe los números atómicos y la masa atómica de los siguientes elementos:

Elemento químico	Símbolo químico	Z(Número atómico)	A(masa atómica)
Calcio			
Oxígeno			
Aluminio			
Sodio			
Nitrógeno			
Carbono			
Azufre			

2. El número atómico del Hierro es 26, qué indica esto?
3. Hemos visto que hay átomos de un mismo elemento que tienen diferente masa. Por qué ocurre esto?
4. Clasifica los siguientes elementos de acuerdo con el periodo al que pertenecen:

As	Mg	Br
Na	K	P
I	Cl	He
Fe	Co	Cu

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

5. Realiza un mapa conceptual indicando como están organizados los elementos químicos en la tabla periódica.
6. Realiza una sopa de letras, sobre las características de la Tabla Periódica, usando los siguientes términos: Actínidos, aleaciones, capa externa, gases nobles, grupos, familias, halógenos, inertes, lantánidos, metales, alcalinos, alcalinotérreos, niveles, no metales, representativos, semimetales, periodos, transición, valencia, configuración.
7. Busca en el diccionario las palabras Alcalino y Halógeno. ¿Qué significan? ¿Qué propiedades de esos grupos químicos se destacan?
8. Escribe el nombre y el símbolo de tres elementos de propiedades parecidas a las del Calcio

En las preguntas 9 y 10, Marca con una X la respuesta correcta:

9. Los electrones de valencia son muy importantes ya que:
 - a. Son los responsables de las reacciones químicas
 - b. Son muy atraídos por el núcleo
 - c. Identifican el periodo donde se ubica un elemento
 - d. Indican el periodo donde se ubica un elemento
10. Hay átomos de un mismo elemento que tienen diferente masa. Esto sucede por que:
 - a. Varía el número de protones
 - b. Varía el número de neutrones
 - c. Varía el número de electrones
 - d. Varía el número de hadrones

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 02 al 06 de 2024

FECHA DE SUSTENTACIÓN

Septiembre 02 al 06 de 2024

NOMBRE DEL EDUCADOR

Carlos Mario Tobón Vásquez

FIRMA DEL EDUCADOR