



I. E. RODRIGO CORREA PALACIO

Aprobada por Resolución 16218 de noviembre 27 de 2002
DANE 105001006483 - NIT 811031045-6



Actividades de apoyo

Código PAC-13-01

Fecha: mayo 14 de 2024

Versión: 03

Página 1 de 2

ACTIVIDADES DE APOYO - PRIMER PERIODO

Área: Química	Grado: Séptimo
Docente: Dixon Cárdenas	

Indicadores de desempeño

1. Describe el desarrollo de modelos que explican la estructura de la materia.
2. Compara masa, peso y densidad de diferentes materiales mediante experimentos

Actividades para desarrollar

Escribir las preguntas completas (incluidos los dibujos) y sus respectivas respuestas en orden en el cuaderno. Recuerda que la sustentación se tendrá en cuenta dentro del proceso evaluativo y que es indispensable entregar este taller desarrollado en su totalidad para poder presentar la fase de sustentación. Además, se tendrá en cuenta la presentación y manejo del cuaderno.

1. ¿Cómo se relaciona la química con la MEDICINA? Proporcione 2 ejemplos detallados.
2. ¿Cómo se relaciona la química con la FARMACIA? Proporcione 2 ejemplos detallados.
3. ¿Cómo se relaciona la química con la INDUSTRIA DE ALIMENTOS? Proporcione 2 ejemplos detallados.
4. ¿Cómo se relaciona la química con EL MEDIO AMBIENTE? Proporcione 2 ejemplos detallados.
5. Escribe el símbolo químico de los siguientes elementos

A. Hidrogeno
B. Helio
C. Litio
D. Berilio
E. Carbono
F. Oxígeno
G. Nitrógeno
H. Flúor

I. Neón
J. Argón
K. Zinc
L. Oro
M. Plata
N. Hierro
O. Cobre
P. Cobalto

Q. Azufre
R. Germanio
S. Galio
T. Silicio
U. Antimonio
V. Francio
W. Fosforo
X. Potasio



I. E. RODRIGO CORREA PALACIO

Aprobada por Resolución 16218 de noviembre 27 de 2002
DANE 105001006483 - NIT 811031045-6

Actividades de apoyo

Código PAC-13-01

Fecha: mayo 14 de 2024

Versión: 03

Página 2 de 2



Y. Calcio

Z. Sodio

6. Definir las siguientes propiedades de la materia. Incluir 5 unidades de medida en las que tengan un asterisco.

A. Masa*

F. Conductividad eléctrica

B. Volumen*

G. Maleabilidad

C. Densidad *

H. Dureza

D. Elasticidad

I. Viscosidad

E. Conductividad térmica

7. Resuelve los siguientes ejercicios. No olvides incluir el paso a paso detallado del procedimiento. De igual forma, incluye las unidades de medida tanto en el proceso como en el resultado.

A. ¿Cuál es la densidad de un material si tiene una masa de 40 kg y un volumen total de 2 m^3 ?

B. ¿Cuál es la densidad de un material, si 40 cm^3 tienen una masa de 600 g?

C. Calcula la densidad de un cuerpo de 1500 kg de masa si su volumen es de 50 litros

D. Un trozo de oro tiene un volumen de 1 cm^3 , si la densidad del oro es 19.30 gr/cm^3 .
¿Cuál es su masa?

E. Calcula la masa de un cuerpo cuya densidad es de 870 kg/m^3 , sabiendo que su volumen es de 40 litros

F. Calcula el volumen de un cuerpo cuya densidad es de 12 kg/m^3 , si su masa es de 192 kg.

8. La química ha revolucionado la medicina moderna con su contribución en el desarrollo de fármacos altamente efectivos. Desde la síntesis de nuevos compuestos hasta la comprensión de los mecanismos moleculares de las enfermedades, la química desempeña un papel crucial en el tratamiento de una amplia variedad de afecciones médicas. Los medicamentos diseñados específicamente para atacar proteínas o enzimas clave involucradas en enfermedades como el cáncer, las enfermedades cardiovasculares y las enfermedades infecciosas han mejorado significativamente las tasas de supervivencia y calidad de vida de los pacientes."

¿Cuál es una aplicación destacada de la química en la medicina según el texto?

A. Desarrollo de métodos de cirugía avanzados.

B. Descubrimiento de nuevos virus y bacterias.

C. Síntesis de fármacos dirigidos a proteínas específicas.

D. Estudio de la anatomía humana.