

# I.E. SANTA CATALINA DE SIENA

I.E con reconocimiento Oficial mediante la Resolución N 10030 de octubre 11 de 2013, emanada de la secretaría de Educación de Medellín

DANE: 105001001716 NIT 900707080-1. SANTA CATALINA DE SIENA



## PLAN DE APOYO

PERIODO ACADÉMICO	Primero
DOCENTE	Juan Carlos Zapata, Pilar Vallejo
ÁREA	Química
GRADO	Octavo

## INSTRUCTIVO

Apreciado estudiante:

A partir de la fecha y hasta la semana 10 del periodo, debes realizar este plan de apoyo siguiendo las indicaciones que se dan a continuación. Te deseamos éxitos en su desarrollo y te sugerimos hacer la actividad de manera responsable, cumpliendo con las fechas establecidas en este plan.

ETAPAS	ACTIVIDAD A DESARROLLAR
<b>PRIMERA ETAPA:</b> Asignación del taller	Entrega del taller: tiene paradesarrollarlo en las semanas 8, 9 y 10. El taller está disponible en la pagina web de la Institución. <b><u>Entregar en la semana 11. (Lunes de pascua)</u></b> Ver al final de este instructivo las actividades que vas a desarrollar como parte del plan de apoyo.
<b>SEGUNDA ETAPA:</b> Explicaciones y asesorías	1. En clase se tendrán espacios de asesoría y explicación en las semanas 8, 9 y 10. 2. Puede preguntar al profesor las dudas puntuales.
<b>TERCERA ETAPA:</b> Evaluación de sustentación	<ul style="list-style-type: none"><li>• La evaluación de sustentación se debe presentar en <b>la semana 10, primera semana de pascua.</b></li><li>• La sustentación incluye socialización del taller enclase.</li><li>• La valoración del plan de apoyo se hará de acuerdo a lo establecido en el SIEE.</li></ul>

## I.E. SANTA CATALINA DE SIENA

I.E con reconocimiento Oficial mediante la Resolución N 10030 de octubre 11 de 2013, emanada de la secretaría de Educación de Medellín

DANE: 105001001716      NIT 900707080-1. SANTA CATALINA DE SIENA



<b>ANEXOS</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Se reportarán para el pre informe los estudiantes que hasta el momento no alcanzan el desarrollo de las competencias propuestas para el periodo.</li><li>2. Se reportarán los estudiantes que presenten situaciones de tipo comportamental, para ellos se citarán los acudientes y se hará seguimiento a su proceso disciplinario.</li></ol>
---------------	---

# I.E. SANTA CATALINA DE SIENA

I.E con reconocimiento Oficial mediante la Resolución N 10030 de octubre 11 de 2013, emanada de la secretaría de Educación de Medellín

DANE: 105001001716 NIT 900707080-1. SANTA CATALINA DE SIENA



El objetivo de este plan de apoyo es fortalecer las competencias que se trabajaron durante este primer periodo en química.

1. Investiga acerca de la teoría atómica y en particular los postulados de John Dalton y los modelos atómicos, has un escrito donde ilustres tus aprendizajes del tema, no más de 5 páginas.
2. Completa la siguiente tabla de isotopos hipotéticos

elemento	A	Z	P+	e-	N°
X	38	17			
X	40				
X					20
J	40	20			
J	45				
J					22
J					23

3. Elabora la distribución electrónica de moeller
4. Realiza las siguientes distribuciones electrónicas y ubica Grupo y periodo de cada elemento

elemento	Distribución electrónica	Grupo	Periodo
$^{17}\text{Cl}$			
$^{16}\text{S}$			
$^9\text{F}$			
$^2\text{He}$			
$^{26}\text{Fe}$			
$^{46}\text{Pd}$			
$^{15}\text{P}$			

## I.E. SANTA CATALINA DE SIENA

I.E con reconocimiento Oficial mediante la Resolución N 10030 de octubre 11 de 2013, emanada de la secretaría de Educación de Medellín

DANE: 105001001716      NIT 900707080-1. SANTA CATALINA DE SIENA



5. Un cilindro de radio 5cm y de altura 20cm tiene una masa de 200g ¿qué pasa si se deja caer en un balde con agua?
6. Un cubo de masa 250g flota en agua, ¿cuál es el valor aproximado de su lado?
7. ¿El z del octavo lanfánido es? A que grupo y que periodo de la tabla pertenece? Este problema se hace con base en la distribución electrónica
8. Realiza una investigación de la aplicabilidad que tienen los elementos alcalinos
9. Realiza una investigación de la aplicabilidad que tienen los elementos alcalinotérreos
10. Realiza una investigación de la aplicabilidad que tienen los elementos halógenos
11. Realiza una investigación de la aplicabilidad que tienen los elementos del grupo del Carbono
12. Realiza una investigación de la aplicabilidad que tienen los elementos del grupo del Nitrógeno
13. Realiza una investigación de la aplicabilidad que tienen los elementos del grupo del Oxígeno
14. Realiza una investigación de la aplicabilidad que tienen los elementos del grupo IIB