



GUÍA DE TRABAJO DE QUÍMICA TERCER CICLO 7° GRADO A, B Y C

Docente responsable: José Daniel Castellanos

Fecha: 25 de marzo de 2020

Indicación general:

Ante el estado de Emergencia Nacional que vivimos en nuestro país y la prorroga de suspensión de clases por 30 días a partir del 21 de marzo de 2020, nos vemos en la necesidad de trabajar con las estudiantes por medio de guías las cuales resolverán en su cuaderno y libro de texto de Santillana Compartir, estos serán entregados al presentarnos al colegio; al igual que otras actividades que ya tenían programadas para presentar por otro medio.

Realiza todo lo que se detalla en la siguiente tabla durante los días 25/03 y 01/04 para que disfrutes tus vacaciones

Actividad	Forma de entrega
<p>En el cuaderno: CONTENIDO: MODELO MECÁNICO CUÁNTICO</p> <ol style="list-style-type: none"> Realizar una lectura comprensiva del apartado “Modelo atómico actual” de la página 88. Subrayar en el libro de las ideas principales del texto anterior. Observar el siguiente video para complementar la información: https://www.youtube.com/watch?v=x6Fpya5lI6k. Escribe y contesta la pregunta del video en tu cuaderno. Dibujar el modelo mecánico cuántico con los ejemplos visualizados en el video. Junto al dibujo realizar una descripción detallada y ordenada del modelo mecánico cuántico. 	<p>Se realizará en el cuaderno de Química siguiendo el orden de las clases</p>
<p>En el libro: 1. Realizar las actividades 1, 3 y 4 de libro de texto en la página 91.</p>	<p>Se realizará en el libro de texto de Santillana Compartir.</p>
<p>En el cuaderno: CONTENIDO: NÚMERO ATÓMICO “Z” Y NÚMERO MÁSIKO “A”</p> <ol style="list-style-type: none"> Realizar una lectura comprensiva del contenido “Características de los átomos: número atómico y másico” de la página 94; únicamente el primer apartado: “Numero atómico” y el segundo apartado: “Número másico”. Realizar una lectura comprensiva del contenido “Estructura atómica” de la página 89. Observar el siguiente video: https://www.youtube.com/watch?v=bEaDmItLNdg 	<p>Se realizará en el cuaderno de Química siguiendo el orden de las clases</p>



VMIG
VALOR Y CONFIANZA
COLEGIO GUADALUPANO

93 AÑOS EDUCANDO MENTES, FORMANDO CORAZONES
Código 20516 — Acreditado: Categoría "A" MINED - CNEP
25 Avenida Norte 1047, San Salvador, El Salvador, C.A
Parvularia, Primaria, III Ciclo, Bachillerato



<p>4. En tu cuaderno contesta:</p> <ol style="list-style-type: none">¿Cuál es la diferencia entre el número atómico y el número másico?¿Cómo puedo determinar el número másico de un elemento? <p>5. Busca en tu Tabla Periódica y escribe el número atómico "Z", numero másico "A", la cantidad de protones (p^+), de neutrones (n^0) y electrones (e^-) de los siguientes elementos químicos:</p> <ul style="list-style-type: none">Hierro (Fe)Potasio (K)Cloro (Cl)Sodio (Na)Oxigeno (O)Oro (Au)	
<p>En el libro:</p> <ol style="list-style-type: none">Resolver la actividad 5 del libro de texto en la página 91.Resolver el literal "a)" y literal "b)" de la actividad 8 del libro de texto en la página 95.Resolver la actividad 10 del libro de texto en la página 95.	<p>Se realizará en el libro de texto de Santillana Compartir.</p>

Confiando en Dios y esperando en nuestra Madre Santísima de Guadalupe y bajo la intercesión de nuestro Padre Fundador, el Venerable José Antonio Plancarte y Labastida que Dios nos cubra con su mano protectora en estos tiempos, esperamos vernos pronto.