

MATERIA	GRADO	GRUPO	PROFESOR	VÍA DE CONTACTO	
QUÍMICA	3°	A, B, C, D, E, F	Leticia Aguirre Garibay	cienciasescuela108@gmail.com	
ACTIVIDAD		PRODUCTO ESPERADO		FORMA DE ENTREGA	FECHA DE ENTREGA
<p>TRABAJO 23</p> <p>Repaso de Balanceo de ecuaciones químicas por tanteo.</p> <p>¿Qué me conviene comer?</p> <p><b>(Entra aquí)</b></p>		<p>Escribe con tinta negra la actividad con su numeración y con tinta azul las respuestas.</p> <p>Repaso</p> <p>Realiza el balanceo por tanteo de las ecuaciones químicas y su comprobación de masas ANEXO 1. Se debe entregar en: Trabajo en clase "Trabajo 22-2" Repaso Balanceo de ecuaciones"</p> <p>Observa el vídeo <b>(Entra aquí)</b>, realiza la lectura del libro de texto págs. 155-162 y de la página del enlace <b>(Entra aquí)</b>, después responde lo siguiente.</p> <p>Que se debe entregar en Trabajo 23</p> <p>1. ¿Cómo se mide el calor asociado a una reacción química? <b>(Entra aquí)</b> leer sólo hasta en donde está el símbolo de admiración en un triángulo verde, también ver el siguiente vídeo a partir del minuto 6:23 en dónde se mide el calor de reacción (neutralización) de dos compuestos <b>(Entra aquí)</b>.</p> <p>2. Contesta lo siguiente:</p> <p>1) ¿Cuál es la unidad de medida de la energía y su símbolo?</p> <p>2) ¿Cuál es la unidad de medida de la energía calorífica y su símbolo?</p> <p>3) ¿Cuál es la diferencia entre caloría (cal) y Caloría (Cal)?</p> <p>4) Escribe las equivalencias entre caloría (Cal), Caloría (Cal) y kilocaloría (kcal)</p> <p>5) ¿Qué moléculas (biomoléculas) son las encargadas de aportar la energía a tu cuerpo?</p>		<p>ES IMPORTANTE QUE REVISEN LAS NOTIFICACIONES DE CLASSROOM, QUE LAS LEAN Y QUE ENTREGUEN AHÍ SU TRABAJO EN EL ESPACIO CORRESPONDIENTE AL TRABAJO 23.</p>	<p>23 DE ABRIL DE 2021</p>
ACTIVIDADES SUGERIDAS PARA REFORZAMIENTO				RECURSOS SUGERIDOS	
<p>Todos los martes reunión meet a las 5:00 p.m., solo para los alumnos que tengan dudas sobre el trabajo a desarrollar, favor de solicitar con su jef@ de grupo, si son más de 80 alumnos se divide el martes para 3° A, B y C, y el miércoles a las 5:00 p.m. para 3° D, E y F. Favor de ser puntuales, solo se dará acceso durante los primeros 10 minutos.</p>				<p>1. Internet</p> <p>2. Libreta, libro de química</p> <p>3. y útiles escolares</p>	

## ANEXO 1

Copia cada ecuación en la libreta, comprueba la cantidad de átomos en reactivos y productos, después la cantidad de masa, balancea por tanteo si es necesario y comprueba que se cumpla la Ley de la conservación nuevamente (Es importante que copies la ecuación y termines el proceso como en el trabajo 22, después copia y resuelve la siguiente hasta terminar, recuerda que este Anexo se agrega en "Trabajo 22-2" en classroom.

