



INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN LUCAS
GESTIÓN ACADÉMICA

Código: GA-F020
Versión: 1
Vigencia: 30/03/2020

GUÍA DE CLASES

Asignatura: Química		Grado: 8°	
Contenido: Generalidades de la materia			
Aprendizaje: Comprender las relaciones que existen entre las características macroscópicas y microscópicas de la materia y las propiedades físicas y químicas de las sustancias que la constituyen			
Saberes Previos: : Masa, Átomo			
Fases	Actividades	Recursos	Desempeños
INICIO	<p>Seguramente Habrás observado que el agua, cuando se encuentra en estado sólido, tiene forma definida, mientras que, cuando se convierte en vapor, se expande hasta ocupar todo el volumen del recipiente que la contiene. También habrás observado que, antes de convertirse en vapor, el agua líquida hierve formando burbujas. El hielo, el agua líquida y el vapor presentan diferentes propiedades, a pesar de estar formados por el mismo componente básico. En este tema conoceremos con más detalle por qué los sólidos, los líquidos y los gases se comportan de manera tan distinta.</p> <p>El universo está formado por materia y energía; la materia según el concepto clásico es lo que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio. Son ejemplos de materia: las estrellas, el aire, el agua, la madera, el átomo, el electrón, los metales; en resumen, los líquidos, los sólidos y los gases.</p> <p>Para que te sumerjas en el tema observa este corto video: https://www.youtube.com/watch?v=swciamDFsn0 La Materia y sus propiedades Videos Educativos para Niños</p>	<p>Cuadernos y textos de química. Internet Videos en YouTube Redes sociales Email Diccionarios</p>	<p>Comparar las propiedades físicas de la materiales con diferencias de masa, volumen y densidad</p>



INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN LUCAS

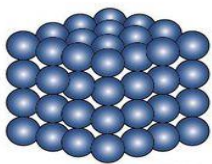
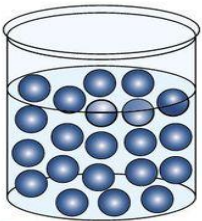
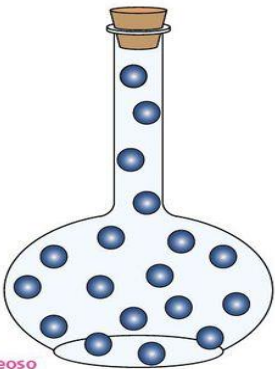
GESTIÓN ACADÉMICA

GUÍA DE CLASES

Código: GA-Fo2o

Versión: 1

Vigencia: 30/03/2020

Asignatura: Química		Grado: 8°	
Contenido: Generalidades de la materia			
Aprendizaje: Comprender las relaciones que existen entre las características macroscópicas y microscópicas de la materia y las propiedades físicas y químicas de las sustancias que la constituyen			
Saberes Previos: Masa, Átomo			
Fases	Actividades	Recursos	Desempeños
Desarrollo	<p>CONCEPTOS BÁSICOS</p> <p>Las propiedades y el comportamiento de los cuerpos son consecuencia de la forma como está dispuesto el interior de las sustancias, es decir, depende de su estructura interna.</p> <p>Los átomos o las moléculas que conforman un cuerpo o una sustancia están separados entre sí por pequeños espacios. Su disposición está determinada por dos tipos de fuerzas: fuerzas de cohesión y fuerzas de repulsión. La cohesión provoca que los átomos o las moléculas se atraigan unos a otros; las de repulsión hacen que se aparten. El estado físico de un cuerpo (sólido, líquido o gas) depende de estas dos fuerzas.</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center; text-align: center;"> <div style="margin: 10px;">  <p>Sólido</p> </div> <div style="margin: 10px;">  <p>Líquido</p> </div> <div style="margin: 10px;">  <p>Gaseoso</p> </div> </div>		<p>Comparar las propiedades físicas de los materiales con las de otros, considerando diferencias de masa, volumen y densidad.</p>



INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN LUCAS

GESTIÓN ACADÉMICA

GUÍA DE CLASES

Código: GA-Fo2o

Versión: 1

Vigencia: 30/03/2020

Asignatura: Química		Grado: 8°	
Contenido: Generalidades de la materia			
Aprendizaje: Comprender las relaciones que existen entre las características macroscópicas y microscópicas de la materia y las propiedades físicas y químicas de las sustancias que la constituyen			
Saberes Previos: : Masa, Átomo			
Fases	Actividades	Recursos	Desempeños
	<p style="text-align: center;">PROPIEDADES DE LA MATERIA</p> <p>La materia presenta dos tipos de propiedades:</p> <p>PROPIEDADES GENERALES O EXTRINSECAS Éstas son comunes a toda la materia y no permite diferenciar entre una sustancia y otra, y son: masa, peso, volumen, temperatura, impenetrabilidad, tamaño, forma, porosidad e inercia.</p> <p>PROPIEDADES ESPECÍFICAS O INTRÍNSECAS Son aquellas propias de cada sustancia, y permiten, por tanto, diferenciar e identificar una sustancia de otra. Estas propiedades se dividen en físicas y químicas.</p> <p>PROPIEDADES FÍSICAS DE LA MATERIA Son un conjunto de cualidades que pueden medirse sin alterar la composición química del cuerpo o sustancia, y son: olor, color, sabor, textura, dureza, viscosidad, elasticidad, solubilidad, ductilidad, brillo, maleabilidad, densidad, punto de fusión y ebullición, atracción magnética, conductibilidad térmica y conductibilidad eléctrica.</p> <p>PROPIEDADES QUÍMICAS DE LA MATERIA Es la tendencia de un cuerpo o sustancia de cambiar su estructura interna o molecular al interactuar con otra sustancia creando una nueva, y son: combustión, oxidación, reducción, fotosíntesis, respiración, esterificación, hidrólisis y saponificación.</p> <p>Como complemento observa el siguiente video: https://www.youtube.com/watch?v=KC21NzQvTnw</p>		



INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN LUCAS

GESTIÓN ACADÉMICA

GUÍA DE CLASES

Código: GA-Fo2o

Versión: 1

Vigencia: 30/03/2020

Asignatura: Química		Grado: 8°	
Contenido: Generalidades de la materia			
Aprendizaje: Comprender las relaciones que existen entre las características macroscópicas y microscópicas de la materia y las propiedades físicas y químicas de las sustancias que la constituyen			
Saberes Previos: : Masa, Átomo			
Fases	Actividades	Recursos	Desempeños
	<p>02 Propiedades de la materia</p> <p style="text-align: center;">CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA</p> <p>Desde los primeros tiempos la materia se clasificó en pura (sustancias) e impura (mezclas).</p> <p>SUSTANCIAS Son porciones de materia con composición química definida y propiedades especiales, que la diferencian de las demás. Las sustancias se dividen en elementos y compuestos.</p> <p>ELEMENTOS. Son agregados de átomos semejantes y se representan mediante símbolos químicos, como están en la tabla periódica.</p> <p>COMPUESTOS. Son agrupaciones de átomos semejantes o diferentes, con composición química definida y propiedades especiales. La parte más pequeña de un compuesto químico se llama Molécula.</p> <p>MEZCLAS Son dos o más sustancias que forman un sistema en el cual no hay enlaces químicos entre las sustancias que la integran. Las mezclas se clasifican en homogéneas y heterogéneas.</p> <p>MEZCLAS HOMOGENEAS. Están formadas por una sola fase, es decir, no se pueden distinguir las sustancias que la conforman, no hay límite de separación entre una sustancia y otra.</p> <p>MEZCLAS HETEROGENEAS. Están formadas por más de una fase, se pueden distinguir claramente las sustancias que la conforman.</p> <p>Como complemento observa el siguiente video:</p>		



INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN LUCAS
GESTIÓN ACADÉMICA

Código: GA-Fo2o
Versión: 1
Vigencia: 30/03/2020

GUÍA DE CLASES

Asignatura: Química		Grado: 8°	
Contenido: Generalidades de la materia			
Aprendizaje: Comprender las relaciones que existen entre las características macroscópicas y microscópicas de la materia y las propiedades físicas y químicas de las sustancias que la constituyen			
Saberes Previos: : Masa, Átomo			
Fases	Actividades	Recursos	Desempeños
	https://www.youtube.com/watch?v=DCFZo7zS78I Clasificación de la materia		



INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN LUCAS

GESTIÓN ACADÉMICA

GUÍA DE CLASES

Código: GA-Fo20

Versión: 1

Vigencia: 30/03/2020

Asignatura: Química		Grado: 8°	
Contenido: Generalidades de la materia			
Aprendizaje: Comprender las relaciones que existen entre las características macroscópicas y microscópicas de la materia y las propiedades físicas y químicas de las sustancias que la constituyen			
Saberes Previos: : Masa, Átomo			
Fases		Actividades	
		INDIVIDUAL	GRUPAL
CIERRE	DINAMICA	<p>RESOLVER LAS SIGUIENTES ACTIVIDADES.</p> <p>1. En los conceptos básicos hay una gráfica de los tres estados de la materia, usa esa grafica para explicar la interacción de las fuerzas de cohesión y repulsión para dar origen a los estados de la materia.</p> <p>2. realiza dos mapas conceptuales, uno de las propiedades de la materia y otro de la clasificación de la materia.</p> <p>3. consultar y transcribir los conceptos de todas las propiedades generales y específicas de la materia.</p> <p>4. escoge un objeto en tu casa y describe sus características teniendo en cuenta las siguientes propiedades de la materia: peso, volumen, tamaño, forma, olor, color, sabor, textura, dureza, viscosidad, elasticidad, solubilidad, ductilidad, brillo, maleabilidad, densidad, punto de fusión y ebullición.</p> <p>5. menciona 5 mezclas que se realicen comúnmente en tu casa, describe sus componentes y que tipo de mezcla es.</p>	
		<p>Evaluación (Heteroevaluación, Coevaluación, Autoevaluación)</p> <p>enviar respuestas a los correos de los docentes hasta el 26 de Junio jornada mañana Juan Pérez = coronadigital2020@gmail.com jornada tarde Jaime Jiménez = jimenezmartinezj.1569@hotmail.com</p>	
Bibliografía		<p>Libro ciencias naturales 8 santillana siglo XXI Consultor estudiantil: química youtube</p>	