

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>EXAMEN DE DIAGNÓSTICO</p> <p>Fecha 16 de septiembre inicia a las 13:00 y termina a las 14:00</p> <p>Entra a classroom y presenta tu examen en "Trabajo en clase". Al terminar da clic en enviar.</p> <p>Trabajo 02 Estructura de la materia, modelo cinético molecular.</p> <p>1. (Repaso libro de ciencias 2 (física) págs. 110 a 129.</p>		<p>Diagnóstico resuelto y enviado. Checa el vídeo de cómo hacerlo, mínimo un día antes, ubicándote en tu clase de química en classroom. <u>Entra aquí.</u></p> <p>Desarrolla lo siguiente en la libreta</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Elabora una lista numerada de las características del modelo cinético de partículas. 2. Elabora un cuadro comparativo de las características de los estados de agregación según el modelo cinético de partículas. (copiar y contestar en la libreta el anexo 1) 3. De las propiedades generales de la materia resuelve el crucigrama del anexo 2, las que no encuentres en tu libro deberás investigarlas. (puedes imprimir sólo el esquema sin los textos y rellenarlo o copiarlo y contestarlo en la libreta). Información <u>Entra aquí.</u> 4. Las propiedades de la materia se dividen en intensivas y extensivas elabora un mapa mental para explicarlas y su clasificación 		<p>Presentar en línea y entregar en classroom</p> <p>Fotos de su trabajo realizado en la libreta, en PDF enviar a classroom ingresa en trabajo de clase y entrega en trabajo 02</p>	<p>Examen</p> <p>16 de septiembre de 2020</p> <p>Tarea 02</p> <p>18 de septiembre de 2020</p>
ACTIVIDADES SUGERIDAS PARA REFORZAMIENTO				RECURSOS SUGERIDOS	
<p>Si te es posible puedes ver el vídeo</p> <p>Modelo cinético de partículas https://www.youtube.com/watch?v=yo4R0Ale_zs</p>				<ol style="list-style-type: none"> 2. Internet 3. Libreta, 4. Libro de física de 2° grado, si no lo tienes, <u>entra aquí.</u> Págs. 110 a 129. 5. Útiles escolares 	

ANEXO 1 Cuadro comparativo de características de los estados de agregación según el modelo cinético de partículas. (NO IMPRIMIR PORQUE DEBERÁS AMPLIAR EL ESPACIO DE CADA FILA, COPIA EN TU LIBRETA Y RESUELVE POR FILAS, AL TERMINAR CADA UNA, CIERRAS ESA PARTE Y AGREGAS LA SIGUIENTE)

CARACTERÍSTICA	SÓLIDO	LÍQUIDO	GASEOSO
FORMA			
VOLUMEN			
COHESIÓN MOLECULAR			
COMPRESIÓN			
FLUIDEZ			

ANEXO 2 Propiedades de la materia. Rellena el crucigrama, puedes imprimir sólo la imagen, pegarla en la libreta y contestar, si no tienes impresora copia el ejercicio en tu libreta.

HORIZONTALES

4. Todo cuerpo ocupa un lugar en el espacio.
5. Es la imposibilidad de que dos cuerpos distintos ocupen el mismo espacio simultáneamente.
6. Propiedad de los gases de aumentar su volumen al aumentar la temperatura.
9. Sus moléculas se encuentran separadas, no tienen forma definida.
10. Es la acción de la gravedad de la Tierra sobre los cuerpos.
15. Es una propiedad por la que todos los cuerpos tienden a mantenerse en su estado de reposo o de movimiento.
16. Es una propiedad que tienen principalmente los metales de estirarse para formar hilos o alambres.
17. Es la resistencia que opone un cuerpo al corte a la penetración y a ser rayado, como el diamante.
18. Es la resistencia que ofrecen los fluidos al movimiento de los cuerpos en su interior.
19. Propiedad de los gases a reducir sus dimensiones por efecto de la presión.
20. Su principal característica es su capacidad de fluir y adaptarse a la forma del recipiente que lo contiene.

VERTICALES

1. Es la capacidad que tiene un cuerpo de cambiar su posición como consecuencia de su interacción con otros.
2. Como los cuerpos están formados por partículas diminutas, éstas dejan entre sí espacios vacíos llamados poros.
3. Propiedad que tienen los cuerpos de cambiar su forma cuando se les aplica una fuerza adecuada y de recobrar la forma original cuando se suspenda la acción de la fuerza, como una liga.
7. Es la propiedad que tiene cualquier cuerpo de poder dividirse en pedazos más pequeños, hasta llegar a las moléculas y los átomos.
8. Consiste en la facilidad que tienen algunas materias para extenderse en láminas.
11. Estado de la materia que se caracteriza por su resistencia a cambiar de forma y volumen, sus átomos se encuentran fuertemente unidos.
12. Es la resistencia que ofrece un cuerpo a romperse o a deformarse cuando se le golpea.
13. Es todo lo que ocupa un lugar en el espacio y presenta varias características, entre ellas, masa, peso y volumen.
14. Es una cantidad de materia contenida en un cuerpo.

