



Puntaje Ideal	Puntaje Obtenido	Nota
21		

Profesora Catalina Miranda T.
Cs. Naturales
6° Básico
Segundo semestre
Fecha de envío: lunes 05 de octubre de 2020

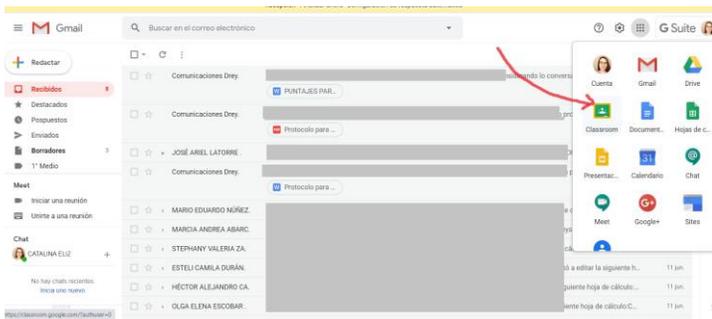
GUÍA N° 5 DE TRABAJO EN EL HOGAR UNIDAD 2 “CAMBIOS DE ESTADO DE LA MATERIA”: MODELO CORPUSCULAR DE LA MATERIA

NOMBRE: _____

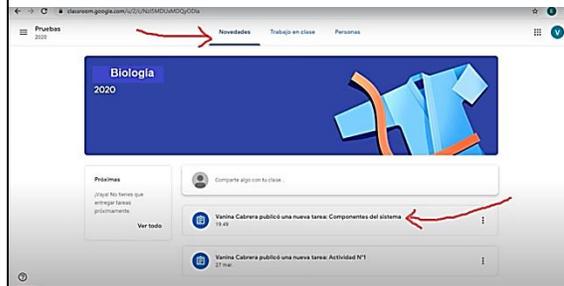
Instrucciones de trabajo

- ✓ Desarrolla las actividades propuestas. **No es necesario que escribas las preguntas o que imprimas la guía.**
- ✓ Puedes realizar tus respuestas en formato digital (formatos Word/PDF) o escrito a mano en tu cuaderno, en forma ordenada, con letra legible y tomarle fotos.
- ✓ Una vez realizada tu actividad súbela como tarea desde classroom.

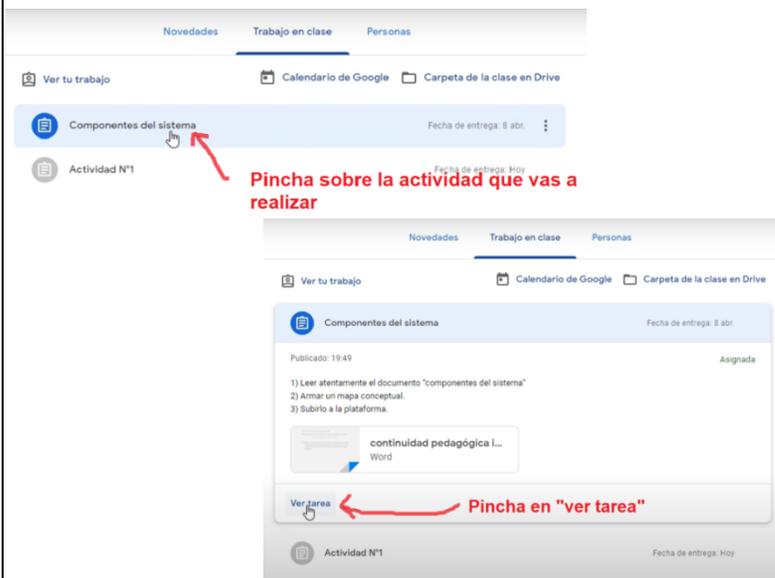
1. Ingresa a Classroom desde tu correo institucional:



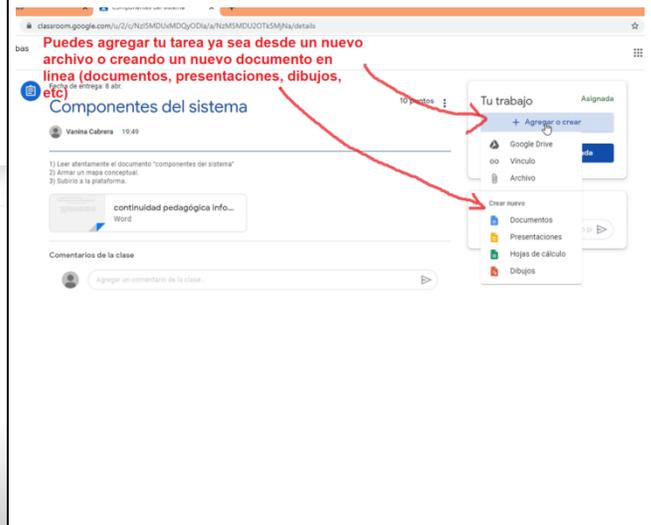
2. Lo primero que verás al ingresar a la carpeta de la asignatura es el tablón de novedades:



3. Ingresa a la pestaña de “trabajo en clase” y luego sobre la actividad que realizarás:



4. Puedes hacer tu tarea descargando y editando la guía o bien generando un nuevo documento en línea



- ✓ De no poder realizar esto, envíala al correo de la profesora: cmirandat@colegiodreyse.com **solo desde tu correo institucional.**
- ✓ **El asunto debe decir tu apellido, la inicial de tu nombre, el curso y n° de la actividad p/e: Pérez J 5° Guía N°3 Cs. Nat. Por favor respetar esta indicación para hacer más expedita la revisión de su trabajo. De no ser así su trabajo será enviado al último puesto en el orden de revisión.**
- ✓ Este trabajo es individual y debe estar escrito solo por el alumno. Su evaluación es formativa.
- ✓ Plazo ideal de entrega: viernes 23 de octubre hasta las 17:00 hrs.

Unidad 2: Cambios de estado de la materia	Contenido: Modelo corpuscular de la materia
Págs. De referencia libro MINEDUC: 119 a 121.	Fecha ideal de entrega: viernes 23 de octubre

MODELO CORPUSCULAR DE LA MATERIA

En el transcurso de la historia, muchos estudiosos se han preguntado cómo está constituida la materia; por qué, bajo ciertas condiciones, sustancias como el hielo pueden derretirse y convertirse en agua, o qué proceso ocurre cuando el agua hierve y comienza a salir vapor.

Gracias a los avances realizados por los científicos del siglo XIX se llegó a establecer un modelo de la materia conocido como el **Modelo corpuscular**.

Figura 1. En la imagen se representa una ampliación de las partículas que componen al agua líquida según el modelo corpuscular.



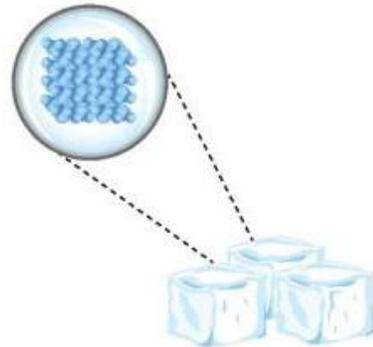
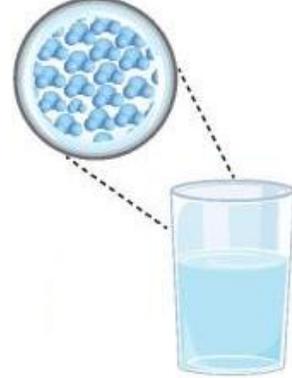
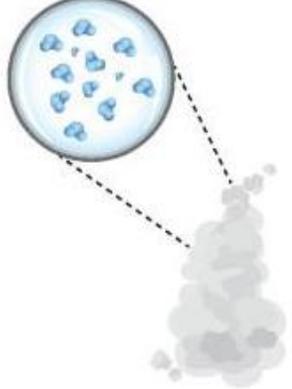
Este modelo propone que todas las sustancias están constituidas por partículas, las que se encuentran en constante movimiento (**ver figura 1**). Este movimiento es al azar, por lo que se producen choques entre estas partículas.

Al referirnos al movimiento de las partículas, hablamos de la energía cinética interna que estas poseen.



Te invito a ver el vídeo "Estados de la materia" en https://www.youtube.com/watch?v=LqXZGPGlvT8&ab_c_hannel=ProyectoInvestic

El modelo corpuscular explica de la siguiente forma los estados sólido, líquido y gaseoso:

<p><i>En estado sólido, las partículas se encuentran muy juntas y tienen un movimiento muy restringido, solo vibran.</i></p>	<p><i>En estado líquido, las partículas se encuentran más separadas en el estado sólido, presentando un movimiento un poco más libre.</i></p>	<p><i>En estado gaseoso las partículas se encuentran muy separadas, presentan bastante movimiento, vibración y choques. Ocupan todo el espacio que tengan disponible.</i></p>
 <p>Sólido</p>	 <p>Líquido</p>	 <p>Gaseoso</p>

A continuación, se indica la manera en que las partículas se encuentran en cada uno de los estados de la materia.

Sólido



- Las partículas están unidas por una gran fuerza de atracción.
- Las partículas están ordenadas en posiciones fijas.
- Las partículas solo vibran o rotan en sus posiciones, no se desplazan.
- Tienen forma y volumen definidos.
- No se comprimen ni fluyen.



La fuerza de atracción o fuerza de cohesión es la fuerza con que se unen las partículas

Líquido



- Las partículas están unidas por fuerzas de atracción de mediana intensidad.
- Las partículas están más separadas que en el estado sólido.
- Las partículas vibran y se desplazan.
- Tienen forma variable y volumen definido.
- Se adaptan a la forma del recipiente que los contiene.
- Pueden fluir con facilidad.

Gaseoso



- Las partículas están unidas por fuerzas débiles de atracción.
- Las partículas están muy separadas entre sí.
- Las partículas vibran y se desplazan con gran facilidad, ocupando mayor espacio.
- No tienen forma ni volumen propios.
- Se adaptan a la forma del recipiente que los contiene.
- Pueden fluir y comprimirse con facilidad.

ACTIVIDADES POR 3 ATP

Actividad: Complete la siguiente tabla con las características de los estados de la materia (1 PUNTO CADA UNA).

Característica del estado	Sólido	Líquido	Gaseoso
Fuerza de cohesión entre las partículas (alta/media/baja)			
Grado de unión (muy juntas, separadas, muy separadas)			
Movimiento de las partículas (Vibran, desplazan, chocan)			
Forma (definida/indefinida)			
Volumen (definido/indefinido)			
Fluidez (fluye/no fluye)			
Compresibilidad (se comprime/no se comprime)			

