



Área: Cs. Naturales

Espacio Curricular: Físico Química

Ciclo: ciclo básico

Curso: 2do año Divisiones: 1ero, 2da y 3era

Profesores responsables: Marisol Cuevas, Solange Lenardón

Ciclo Lectivo: 2020

Fecha de entrega: hasta el 18 de septiembre

Dirección de envío 2^{do} año 1^{era} y 3^{era} división: sollenardon@gmail.com vía whatsapp: 155134137.

Dirección de envío 2^{do} año 2da: t.marisol.cuevas@gmail.com vía whatsapp: 154628099

Quienes no posean correo electrónico para enviar el trabajo podrán hacerlo a los números de teléfono de cada docente. Por favor las imágenes que sean nítidas y la escritura con birome.

Trabajo práctico N° 6

Actividad 1: Los estados de la materia

Para iniciar el repaso te propongo que veas el siguiente video de youtube:

<https://www.youtube.com/watch?v=huVPSc9X61E>

También puedes buscar todo el material que hayas guardado en tu carpeta del año pasado.

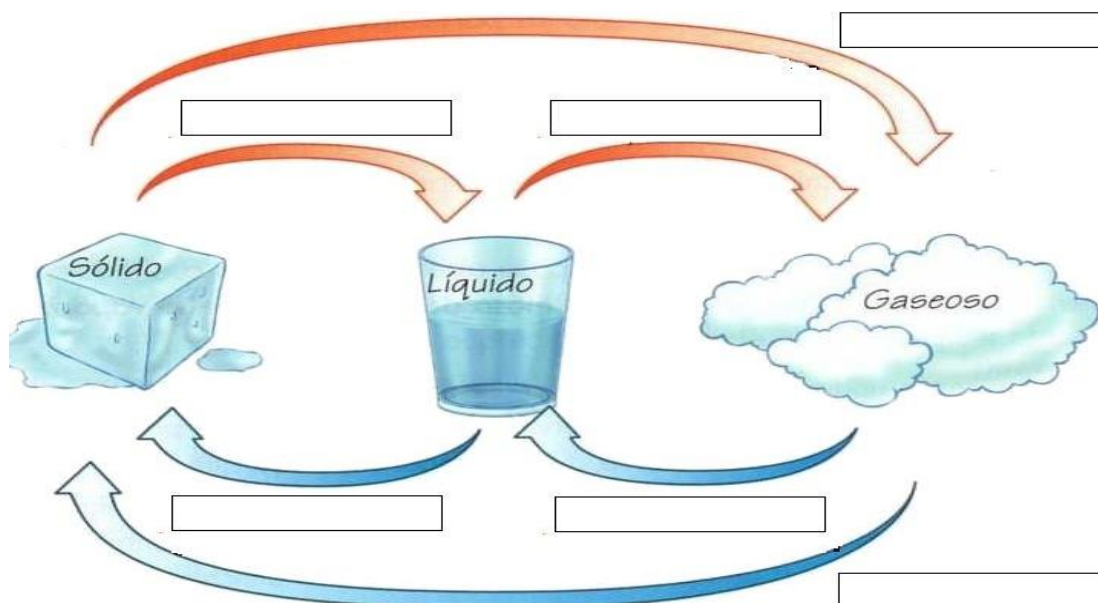
a) De acuerdo a lo observado completa el siguiente cuadro:

Estados de la materia			
Volumen			
Forma			

b) ¿Cómo podemos cambiar los estados de la materia de uno a otro?

c) Completa el cuadro con los nombres correspondientes: presta atención que hay dos pasajes de estado que en el video no se mencionan, pero en el siguiente cuadro aparecen, busca información o en tu carpeta del año pasado y escribe el nombre de los cambios que faltan.

d) ¿Por qué te parece que algunas flechas están pintadas de celeste y otras de rojo? ¿tiene que ver con el aumento o disminución de temperatura? ¿cómo?



Actividades 2: Cambios de estado

Completa la tabla con ayuda del esquema anterior:

- Hago el primero de ejemplo: cuando el piso está mojado tiene agua en estado líquido (estado inicial), cuando se seca es porque esa agua que tenía se evaporó, es decir, se transformó en gaseoso (estado final). Si vemos en el esquema, el pasaje de líquido a gaseoso se denomina “vaporización” (es vaporización y no ebullición, porque el cambio se produce a temperatura ambiente, no está hirviendo).

	Estado inicial	Estado final	Cambio de estado
Se seca el piso mojado			
Se funde un metal a altas temperaturas			
Se empaña el espejo cuando nos bañamos (se forman gotitas de agua)			
Se vuelve sólida la cera de vela derretida			
Se hierve agua para hacer fideos			
Se derrite un bloque			



Área: Cs. Naturales

Espacio Curricular: Físico Química

Ciclo: ciclo básico

Curso: 2do año **Divisiones:** 1ero, 2da y 3era

Profesores responsables: Marisol Cuevas, Solange Lenardón

Ciclo Lectivo: 2020

de hielo			
La naftalina se convierte en vapor			
Se congela jugo en el freezer			



Área: Cs. Naturales

Espacio Curricular: Físico Química

Ciclo: ciclo básico

Curso: 2do año Divisiones: 1ero, 2da y 3era

Profesores responsables: Marisol Cuevas, Solange Lenardón

Ciclo Lectivo: 2020

Actividad 3: Los cambios de estado y la teoría cinético molecular

Una vez que refrescamos las características de cada estado y recordamos los nombres de los cambios de estado, vamos a intentar acercarnos al mundo submicroscópico y comprender qué sucede con las partículas en cada estado de la materia y cuando se produce el pasaje de un estado a otro.

a) Los invito a observar el siguiente video y luego completar el cuadro.

<https://youtu.be/QSMhFvFV-Qk>

	Sólido	Líquido	Gaseoso
Movimiento de las partículas			
Choque entre las partículas			

b) Teniendo en cuenta lo anterior, explica con tus palabras los siguientes cambios de estado considerando que es lo que sucede con la temperatura, la energía y el movimiento de las partículas.

- ❖ Fusión del plomo (metal sólido)
- ❖ Evaporación del alcohol
- ❖ Condensación del vapor de agua
- ❖ Solidificación del vidrio fundido