

Calificación:	QUÍMICA I PERIODO DE RECUPERACIÓN	TRABAJO PRÁCTICO 3°
Alumno:	Fecha: / /2020	
Indicadores de Logro: • Reconoce los distintos estados de agregación de la materia como así también sus pasajes de estado. • Reconoce distintos sistemas materiales. • Distingue y reconoce métodos de separación de fases y de fraccionamiento. • Conoce las propiedades de la materia teniendo en cuenta distintos criterios.		

ACTIVIDADES

E1 Unir con flechas según corresponda.



LÍQUIDO

SÓLIDO

GASEOSO

E2 Completa con el estado de agregación al que le corresponde la propiedad. Utiliza MAYÚSCULA y cuida tu ortografía.

Sus partículas se encuentran fijas y ordenadas.

Predominan las fuerzas de repulsión entre sus partículas.

Las fuerzas de atracción y repulsión entre sus partículas se encuentran en equilibrio

Forma y volumen definido.

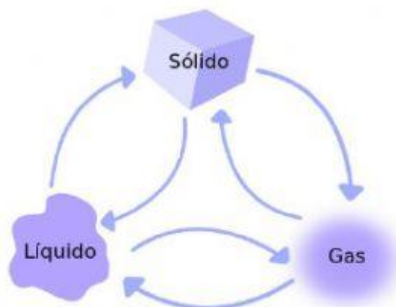
Sus partículas poseen mucha energía cinética.

Forma y volumen variable.

Forma variable y volumen definido.

Predominan las fuerzas de atracción entre sus partículas.

E3 Completa con la denominación que reciben los pasajes de estado. Utiliza MAYÚSCULA y cuida tu ortografía:



E4 Indica el tipo de cambios que se muestran en las imágenes.



E5 Arrastra la opción al lugar que corresponde:

- Los sistemas materiales se dividen según su en ABIERTOS, CERRADOS O AISLADOS.
- Otra clasificación es la que tiene en cuenta la cantidad de fases observables y es:

ABIERTO CERRADO AISLADO HOMOGÉNEO Y HETEROGÉNEO DISPERSIÓN
 FINA DISPERSIÓN GROSERA SOLUCIÓN RELACIÓN CON EL MEDIO

NO CORRESPONDE A NINGÚN ESPACIO



E6 Distinga los siguientes sistemas materiales teniendo en cuenta lo que se solicita.

- a. Según el intercambio con el medio



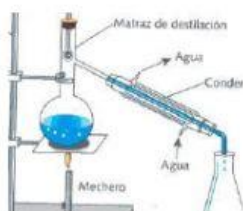
- b. Según las fases observadas



E7 Elije la opción correcta

- ¿Qué método sería el apropiado para separar un sistema material compuesto por arena y limadura de hierro?
- ¿Qué método utilizaría para separar los minerales disueltos en el agua mineral?

E8 Elije el nombre de cada método representado.





E7 Observa el siguiente listado y ubica cada una de las opciones ofrecidas en el cuadro según corresponda:

- Agua salada
- Gelatina
- Agua potable
- Agua con tergotol
- Agua dulce
- Aire
- Agua destilada
- Petróleo
- Agua y aceite
- Nitrógeno (N_2)
- Ácido sulfhídrico (H_2S)
- Oxígeno (O_2)
- Sangre
- Acero
- Leche
- Mayonesa
- Hierro (Fe)
- Agua con hielo

Sustancia pura simple	Sustancia pura compuesta	Solución	Dispersión grosera	Dispersión fina (emulsión)	Dispersión fina (suspensión)	Dispersión coloidal

FINAL