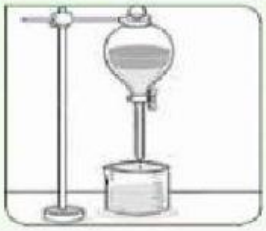
APORTE DE CIENCIAS NATURALES DEL 2DO PARCIAL Sexto básica

1. **Clasifica estas sustancias seleccionando, en cada caso, la opción correcta.**

	SUSTANCIAS PURA	MEZCLA HOMOGENEA	MEZCLA HETEROGENEA
Mayonesa			
oxigeno			
Ensalada de frutas			
Sopa de fideos			
Agua y aceite			
Jabón de tocador			
carbono			

2. **Escoge el metodo de separacion que se esta empleando. Luego arrastra la definicion debajo de la imagen que corresponda.**







Se utiliza para separar solidos de sólidos. Para ello se usa una malla o cedazo que retiene las partículas sólidas más gruesas.

Se usa para separar, por medio de un filtro, un sólido finamente molido que está mezclado con un líquido.

Técnica empleada para separar dos líquidos que no se mezclan homogéneamente.

LIVEWORKSHEETS

3. Relacione cada escala de temperatura con lo que corresponde y escribe la forma de representarlo.

Escala Fahrenheit °F	En esta escala se utilizan como puntos fijos el punto en que el agua se hace hielo y en el que se evapora.
Escala Kelvin °K	También tiene su cero en el cero absoluto, pero usa los intervalos de la escala Fahrenheit.
Escala Rankine °R	Para esta escala se utilizaron como puntos fijos la solidificación y evaporación del cloruro de amoniaco.
Escala Celsius °C	Esta es la escala usada para realizar cálculos y fórmulas físicas, es llamada también escala absoluta.

4. Completa la oración con las palabras que faltan

funde | compuestos | evapora | Repulsión | condensa | reducir | elementos | Atomo | aumentar

Cuando deja de llover y sale el Sol el agua de la calle se _____.

Al _____ la temperatura, los sólidos se vuelven líquidos.

Al exponer un metal a temperaturas muy elevadas este se _____.

El agua se transforma en hielo al _____ la temperatura.

Después de que alguien se baña en agua muy caliente, el vapor se _____ en los espejos y ventanas.

Los cuerpos contienen (átomos/moléculas) _____, que son la estructura mínima de la materia.

Las moléculas contienen fuerzas internas de (cohesión/repulsión) _____ que las hacen separar entre sí.

Los (elementos/compuestos) _____ son sustancias que contienen varios tipos de átomos.

Los (elementos/compuestos) _____ se organizan en la tabla periódica.

LIVEWORKSHEETS

5. **Une con una línea los conceptos con sus respectivas descripciones.**

Fusión	Cuando un gas pasa a líquido
Evaporación	Cuando un líquido pasa a gas
Sublimación progresiva	Cuando un gas pasa a sólido
Condensación	Cuando un sólido pasa a líquido
Solidificación	Cuando un sólido pasa a gas
Sublimación regresiva.	Cuando un líquido pasa a sólido

6. **Define Sustancia pura, Mezcla heterogénea y Mezcla homogénea.**

Sustancia pura:

Mezcla heterogénea:

Mezcla homogénea:

¡Suerte!



LIVEWORKSHEETS