

Estados de la Materia

Son las distintas

fases

Estados de agregación

Característica.

Cristalinos
sus partículas se ordenan en celdas de forma Geométrica

Existen dos tipos de sólidos, de acuerdo a su forma

Amorfos o vítreos
sus partículas no se juntan de una manera ordenada.

cada uno posee características diferentes.

En este estado las partículas están muy juntas debido a esto tienen forma definida

Ejemplo de sólidos.
- los minerales
- los metales
- la piedra, los huesos y madera.

Estados de la materia más conocidos

E. sólido.

E. líquido.

E. gaseoso.

Las partículas de los líquidos siguen estando unidas por fuerzas de atracción pero mucho más débiles. este estado no tiene una forma fija y estable.

En este estado las partículas se encuentran en un estado de dispersión y de alejamiento tal que apenas logran mantenerse juntas

Ejemplos de gases
El Aire, el dióxido de carbono el nitrógeno, El helio.

Plasmático

Estados de la materia menos conocidos

Ejemplos de líquidos son:
- Agua.
- Mercurio
- Sangre.

Cambios de estado de la materia.

Es la modificación de las condiciones de:

temperatura

Presión.

Se Puede transformar Pero sus Propiedades Químicas seguirán siendo las mismas.

Ejemplo.

El agua al hervir Pasa de su estado Líquido a ser gaseoso.

Los Procedimientos más conocidos son:

EVAPORACIÓN: Es el proceso mediante el cual se utiliza el calor para transformar una materia líquida y transformarla en gas.

EBULLICIÓN: O EVAPORACIÓN: Este proceso transforma una masa líquida en gas. La transición ocurre cuando la temperatura supera el punto de ebullición y se convierte en vapor.

CONDENSACIÓN: Esto sucede cuando un estado gaseoso como el gas se retira la energía calorífica y se convierte en líquido.

LICUEFACCIÓN: Es un proceso el cual disminuye la presión y un gas se transforma en líquido.

SOLIDIFICACIÓN: Es un proceso mediante el cual un líquido se convierte en sólido.

CONGELACIÓN: Este es un proceso mediante el cual un líquido se convierte en sólido al ser que la temperatura de un líquido se exponga a temperaturas bajo cero.

FUSIÓN: Es mediante el cual un sólido al exponerse a una temperatura alta se convierte en líquido.

SUBLIMACIÓN: es el cual suministrando calor un sólido se convierte en gas.

DEPOSICIÓN O SUBLIMACIÓN INVERSA: Es mediante el cual un gas al serle retirado el calor se convierte en sólido sin necesidad de pasar a líquido.

fusion.

TALLER:

1. Con la información anterior elaborar un mapa conceptual sobre los estados de la materia y sus características.
2. Consultar que son los cambios de estados de la materia y dibujar un ejemplo de cada uno.

Respuesta:

CAMBIOS DE ESTADOS DE LA MATERIA

En la física y química se denomina cambio de estado a la evolución de la materia entre varios estados de agregación sin que ocurra

Norma

un cambio en su composición, los tres estados más comunes en la tierra son el sólido, el líquido y el gaseoso. No obstante, el estado de agregación más común es el plasma, material del que están compuestas las estrellas. (Si se descarta la materia oscura).

LOS TIPOS DE CAMBIOS EN LA MATERIA

La materia sufre cambios continuamente. Hay 2 tipos de cambios:

CAMBIO FÍSICO: Cuando se produce, la materia sigue siendo la misma, por ejemplo: Cuando el agua pasa de estado sólido a líquido, el agua sigue siendo la misma, cambia el aspecto pero sigue siendo agua.

CAMBIO QUÍMICO: Cuando ocurren, la materia se transforma en otra, es decir el cambio da lugar a una sustancia diferente, por ejemplo: El papel al quemarse se transforma en ceniza, deja de ser papel.

Dibujos.

1 Evaporación.



2 Ebullición o vaporización



3

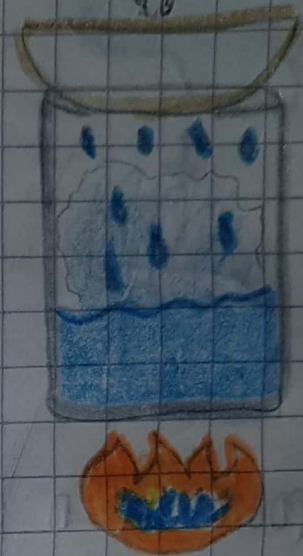
condensacion



4

Liquefacion

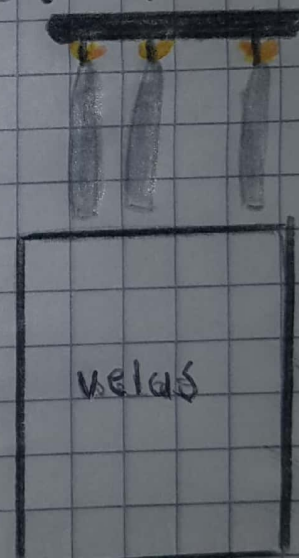
Agua



6 Congelacion

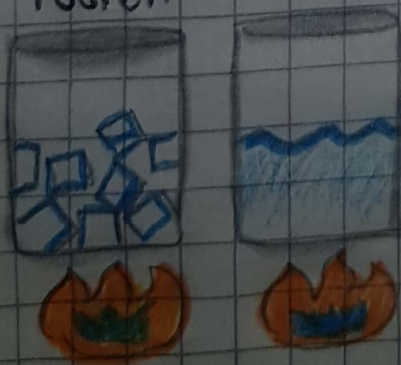


5 Solidificacion

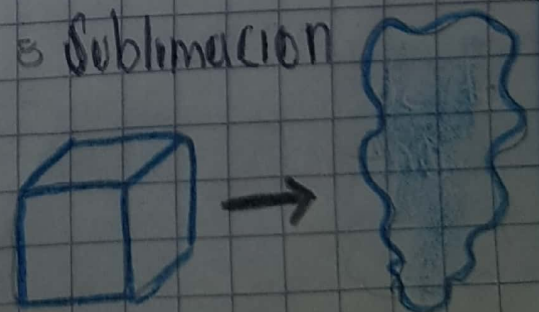


7

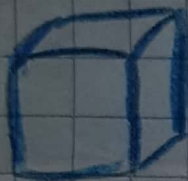
Fusion



8 Sublimacion



9



Deposición o sublimación inversa

2. uno
3. Complete el siguiente diagrama:

