

Asignatura:

Bioquímica

Docente:

Abel estrada

Alumno:

Manuel Alejandro Guzmán López

Carrera:

Enfermería

1º semestre

Grupo:

A

Turno:

Matutino

Los estados de agregación del agua

Ay tres tipos de estado de agregación del agua que es el líquido (agua), sólido (hielo), gaseoso (vapor) de esta manera podemos encontrar en la naturaleza sin que se cambien su composición química que es: H_2O (hidrogeno y oxigeno)

El agua es un solvente pues en ella pueden disolverse muchas más sustancias a demás es un compuesto fundamental para la vida que es requerido en todo el organismo.

El agua cubre dos tercios de la superficie total de nuestro planeta

Estado líquido:



El agua al estar en un estado líquido el agua es fluida y flexible y también es el más abundante en nuestro planeta al estar el agua en su estado líquido, las partículas del agua se hallan juntas

El agua líquida se puede encontrar en los mares, lagos, ríos y también en los seres vivos

Estado sólido:



el hielo estado sólido del agua lo conocemos mayormente como hielo y alcanza al descender su temperatura a $0^{\circ}C$ o menos el agua al estar en estado sólido gana volumen eso quiere decir que el hielo tiene menor densidad que el agua eso es la razón que el hielo flota

el agua en su estado sólido se puede encontrar en los glaciares, en la cumbre de las montañas en los suelos congelados

estado gaseoso:



al estado gaseoso del agua mayormente lo conocemos como el vapor y es un componente usual de nuestra atmosfera e incluso está presente en la exhalación que nosotros damos. En climas con menos temperatura el agua se evapora y tiende a ascender dado que el vapor es menos denso que el aire el estado gaseoso compone las nubes que vemos en el cielo, se halla en el aire que respiramos

los cambios del estado del agua

evaporación:



el agua en su estado líquido se transforma en gaseoso incrementado la temperatura del agua a los 100 °c como por ejemplo cuando el agua se deja hirviendo empieza hacer burbujeo

condensación:



es un proceso inverso a la evaporación se transforma de gaseoso a líquida por la pérdida de calor eso ocurre con el vapor de agua cuando se condensa sobre el espejo del baño la superficie del espejo está más fría y el vapor que se posa sobre ella se hace líquida

congelación:



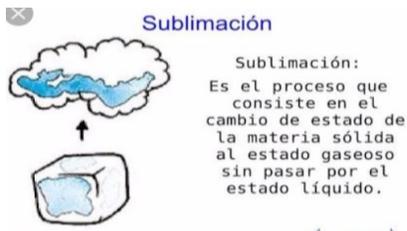
es la transformación de líquida a sólida descendiendo la temperatura del agua por debajo de los 0°C el agua se solidifica produciendo hielo.

Derretimiento:



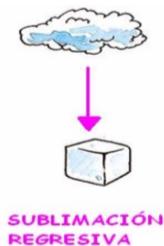
Es un proceso inverso de transformación del agua sólida a líquida añadiendo calor al hielo

Sublimación:



Transformación de gaseoso a sólido, en este caso de vapor de agua directamente a hielo o nieve para que esto ocurra requiere de temperatura y presión muy específica por lo cual ocurre en las cumbres de las montañas

Sublimación inversa:



Esta se transforma de un sólido a gas directamente es decir que el hielo al vapor podemos presenciarlo en ambientes muy secos sin pasar a una etapa líquida

