

PRESENTACIÓN



UNIVERSIDAD DEL SURESTE

CARRERA: Lic. en enfermería.

MATERIA: Nutrición clínica.

TRABAJO: Mapa conceptual sobre el agua.

DOCENTE: Sánchez Gordillo Nefi Alejandro.

ALUMNA: Deyanira Santiago Pacheco.

GRADO Y GRUPO: 1° "A".

PARCIAL: 1er.

MODALIDAD: Escolarizado.

FECHA: 13/05/20.

EL AGUA

Es una sustancia líquida transparente, inodora (sin olor), incolora (sin color) e insípida (sin sabor), esencial para la supervivencia de todas las formas de vida. Nuestro cuerpo está formado por 70 % de agua.

PROPIEDADES FÍSICAS

-Es la única sustancia que se puede encontrar en los 3 estados de la materia. Sólido: hielo y nieve, líquido: río y mar y gas: vapor.
-El agua tiene un alto índice específico de calor, es decir que tiene la capacidad de absorber mucho calor antes de que suba su temperatura.
-El agua posee una tensión superficial muy alta, lo que significa que es pegajosa y elástica. Se une en gotas en vez de separarse.
-**Acción capilar:** explica la tendencia de agua a avanzar por tubos estrechos, en contra de la fuerza de gravedad.
-No tiene forma y toma la forma del recipiente que lo contiene.

PROPIEDADES QUÍMICAS

-Esta compuesta por dos átomos de hidrogeno y uno de oxigeno (H₂O) unidos mediante enlaces covalentes, (dado que el oxigeno es electronegativo y el hidrogeno es electropositivo), mediante un enlace conocido como puente de hidrogeno o enlace hidrogenado. El agua es altamente polar.
El agua es conocida como el solvente universal, ya que disuelve mas sustancias que cualquier otro liquido y contiene valiosos minerales y nutrientes.
El potencial de hidrogeno (PH) es una medida de acidez o alcalinidad de una disolución. El agua pura tiene un PH neutro de 7, lo que significa que no es acida ni básica (neutra)

TRANSPORTE PASIVO

Este transporte no requiere energía para llevarse acabo dentro de la célula.

HAY 2 TIPOS

DIFUSIÓN

Es el fenómeno por el cual las partículas de un soluto se distribuyen uniformemente en un disolvente de tal forma que en cualquier punto de la disolución se alcanza la misma concentración.

OSMOSIS

Es la difusión de las moléculas de agua a través de una membrana semipermeable. La osmosis permite el paso de disolventes pero no de solutos.

PARTES DONDE SE ALMACENA EL AGUA

Intracelular: que se encuentra dentro de la célula.
Extracelular: que se encuentra fuera de la célula.
Intersticial: que se encuentra en el tejido tisular.

TIPOS DE DESHIDRATACIÓN

HIPERTÓNICA

Cuando adentro hay menos concentración de agua que afuera de la célula. También llamado **plasmólisis**.

HIPOTÓNICA

Cuando adentro de la célula hay más agua que afuera. También llamada **turgencia**.

ISOTÓNICA

Cuando en la célula hay la misma concentración de agua adentro y fuera de ella (neutra).

ENFERMEDADES QUE PROVOCA LA DESHIDRATACIÓN

ARTRITIS Y DOLOR DE ESPALDA

Pueden ser signos de falta de agua en los discos espinales de la espina dorsal, los amortiguadores que soportan el peso del cuerpo.

COLITIS

Se asocia con el estreñimiento debido a la constricción de exceso de agua que se ejerce en el excremento y que a su vez pierde la lubricación que brinda el agua.

DM TIPO 2

El mantener una cantidad adecuada de agua en la circulación y para las necesidades prioritarias del cerebro, la secreción de insulina se inhibe para impedir la entrada de agua a las células del cuerpo.