



PROPIEDADES FISICAS Y QUIMICAS DEL AGUA.

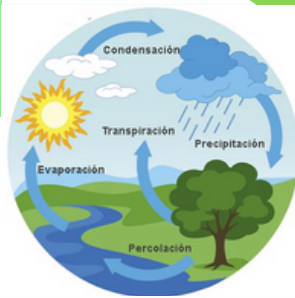


COMPOSICION MOLECULAR

FORMADA POR DOS
ATOMOS DE HIDROGENO Y
UNO DE OXIGENO (H_2O)

ES UNA MOLECULA
POLAR, LO QUE LE
CONFIERE GRAN
CAPACIDAD DE
FORMAR ENLACES DE
HIDROGENO.

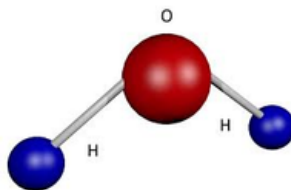
POLARIDAD:



EN ESTADO PURO
TIENE UN PH
CERCANO A 7,
CONSIDERADO
NEUTRO

REACTIVIDAD

PH NEUTRO:



PARTICIPA EN
REACCIONES
QUIMICAS COMO
HIDROLISIS,
OXIDACION-
REDUCCION Y
CONDENSACION

MEDIO DE
REACCIONES
BIOQUIMICAS



Es solvente
donde ocurren
la mayoría de
reacciones
metabólicas

joseph Aguirre

TRANSPORTE
DE
SUSTANCIAS:

Facilita el
transporte de
nutrientes,
gases y
desechos en
organismos
vivos



REGULACION
TERMICA

LUBRICACION:

ESTRUCTURA
CELULAR:

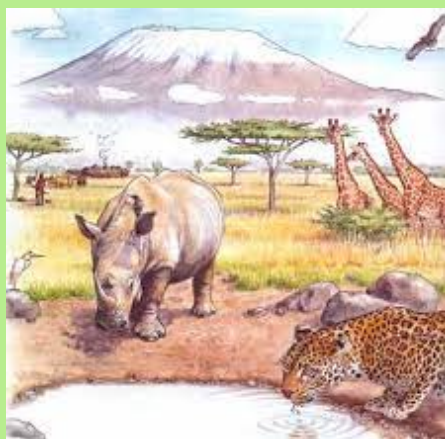
su alto calor
especifico ayuda a
mantener la
temperatura corporal
estable.

forma parte de
fluidos como saliva,
lagrimas y liquido
sinovial, que reducen
la fricción.

Mantiene la forma y
turgencia de las
células,
especialmente en
organismos
vegetales.

SUPERVIVENCIA:

EL AGUA, GRACIAS
A SUS
PROPIEDADES
FISICAS Y
QUIMICAS, EN
RECURSO VITAL
PERMITE LA
EXISTENCIA,
DESARROLLO Y
EQUILIBRIO DE
LOS SERES VIVOS.



constituye entre
el 60% y 70%
del peso
corporal en la
mayoría de los
organismos