



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.

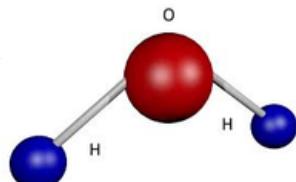
EN ESTADO PURO TIENE UN PH CERCANO A 7, CONSIDERADO NEUTRO

POLARIDAD:



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:

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

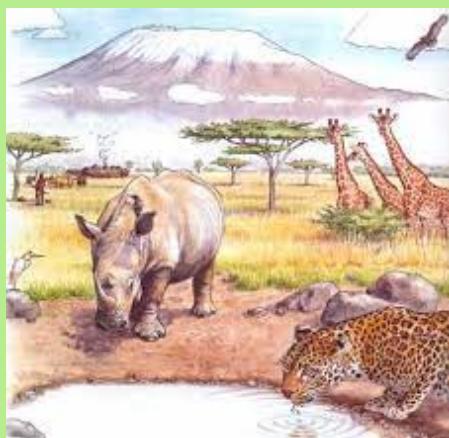
ESTRUCTURA CELULAR:

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

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

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