



**UNIVERSIDAD DEL SURESTE**

**LICENCIATURA EN NUTRICIÓN**

**BIOQUIMICA**

**TEMA: EL AGUA**

**CATEDRATICO: MTRA. YENI KAREN CANALES HERNANDEZ**

**ALUMNO: MICHELL E. RAMON BORRALLEZ**

**3° CUATRIMESTRE GRUPO A**

**TAPACHULA, CHIAPAS A; 19 DE MAYO DEL 2020**

# EL AGUA

## DEFINICION

El agua es el componente más abundante de los seres vivos. Existe tanto en forma intracelular como fuera de las células. Se dice que los seres vivos contienen un 70% de agua, aunque no siempre es así.

## PROPIEDADES FISICAS Y QUIMICAS

### QUIMICAS

**COMPOSICION:** Como es del conocimiento general, la molécula del agua está formada por 2 átomos de H unidos covalentemente a un átomo de O

**REACCIONES:** los óxidos básicos reaccionan con el agua para formar hidróxidos

**PH:** el pH del agua es neutro es de 7

### FISICAS

**SOLUBILIDAD:** debido a su alta polaridad, se considera como disolvente universal para compuestos polares e iónicos

**TENSION SUPERFICIAL:** el agua tiene una gran atracción entre las moléculas de su superficie creando su tensión superficial

**EBULLICION:** tiene punto de ebullición a altas temperaturas 100°C

## FUNCONES

TRANSPORTA SUSTANCIAS EN EL ORGANISMO

DA FORMMA ESTRUCTURAL A LAS CELULAS

REGULA Y MANTIENE LA TEMPERATURA CORPORAL

SIRVE COMO AMORTIGUADOR Y DISOLVENTE