

ASIGNATURA: BIOQUIMICA

TRABAJO: SUPERNOTA

MAESTR@: LUZ ELENA CERVANTES MONROY

ALUMNO: RODRIGO ADONAI THOMAS VELAZQUEZ

GRADO: 1

GRUPO: "B"

REFERENCIAS: <https://concepto.de/bioquimica/>

COMITAN DE DOMINGUEZ CHIAPAS.

Introducción a las Biomoléculas y al Metabolismo.

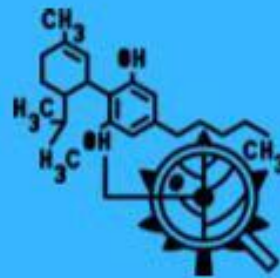
BIOQUÍMICA

Parte de la química que estudia los elementos que forman parte de la naturaleza de los seres vivos.



ESTUDIO DE LA BIOQUÍMICA EN VETERINARIA

Se basa en el concepto de que todo ser vivo contiene carbono y en general las moléculas biológicas están compuestas principalmente de carbono, hidrógeno, oxígeno, nitrógeno, fósforo y azufre.



HISTORIA DE LA BIOQUÍMICA.

Tuvo su origen en la química orgánica, y en la Biología, ciencias que experimentaron un gran desarrollo en la segunda mitad del siglo XIX.



LA CÉLULA COMO OBJETO DE ESTUDIO DE LA BIOQUÍMICA

Trata de conocer los orgánulos celulares, su composición bioquímica y su función en el contexto celular tanto en estados fisiológicos como patológicos.



TIPOS DE CÉLULAS

Eucariotas y procariotas. Las eucariotas tienen un núcleo y orgánulos envueltos por una membrana, mientras que las procariotas no.

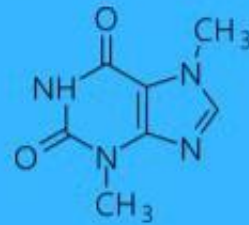


DIFERENCIAS ANATÓMICAS DE LAS CÉLULAS

Las células activas suelen ser más grandes que las inactivas, mientras que las células que revisten las superficies y participan en el transporte activo de materiales suelen ser delgadas y planas.

COMPOSICIÓN QUÍMICA DE LAS ESTRUCTURAS VIVAS.

Seis de estos elementos constituyen aproximadamente el 99% del peso de cualquier ser vivo: oxígeno, carbono, hidrógeno, fósforo y azufre.



BIOELEMENTOS Y BIOMOLECULAS QUE INTERVIENEN EN LOS PROCESOS METABÓLICOS

Los cuatro bioelementos más abundantes en los seres vivos son el carbono, hidrógeno, oxígeno y nitrógeno, representando el 99% de la masa de la mayoría de las células.

ESTRUCTURA MOLECULAR Y PROPIEDADES FÍSICOQUÍMICAS DEL AGUA.

Esta compuesta por un átomo de oxígeno y dos de hidrógeno. Cada átomo de hidrógeno se encuentra unido covalentemente al oxígeno por medio de un par de electrones de enlace.

