



**Nombre de alumno: Carmen Yamileth  
López Jose**

**Nombre del profesor: María de los  
Ángeles Venegas Castro**

**Nombre del trabajo: Super Nota**

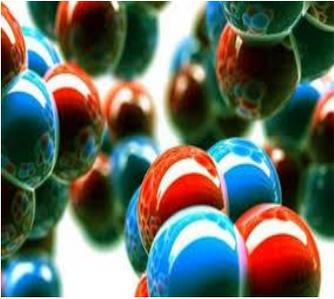
**Materia: Bioquímica I**

**PASIÓN POR EDUCAR**

**Grado: 1er cuatrimestre**

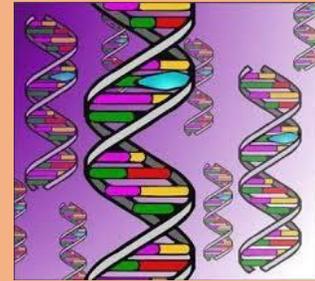
**Grupo: "A"**

Comitán de Domínguez Chiapas a 29 de Enero de 2020.



**Están formadas por carbono, oxígeno, nitrógeno e hidrógeno. Se integran por la serie de componentes llamados aminoácidos.**

Enlace químico de las biomoléculas



Son las moléculas constituyentes de los seres vivos.

Es un compuesto químico que se encuentran en los organismos vivos

Se clasifican en inorgánicas

+agua

+CO<sub>2</sub>

+sales minerales

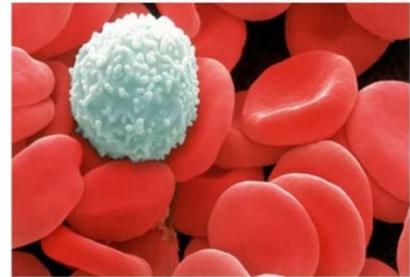
Y orgánicos

+glúcidos

+lípidos

+prótido o proteínas

## El pH sanguíneo y las soluciones amortiguadoras

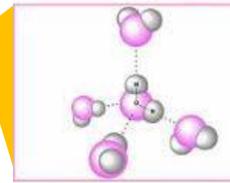


Son sistemas que pueden resistir los cambios de pH.

Amortiguadores en los sistemas biológicos.

En los seres vivos los amortiguadores de pH más importantes están constituidos por carbohidratos

Soluciones y pH



JA Cardé, PhD  
UPR Aguadilla  
Laboratorio 2

Son los sistemas encargados de mantener el pH de los medios biológicos dentro de los valores compatibles con la vida.