

**Nombre del alumno: Domínguez
Franco Hania Paola**

**Nombre del profesor: Q.F.B Alberto
Alejandro Maldonado López.**

**Nombre del trabajo: Agua y
proteínas.**

Materia: Bioquímica Médica.

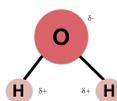
Grado: 1

Grupo: "C".

**Carrera: Licenciatura en Medicina
Humana.**



Molécula que conforma un compuesto inorgánico



Es:

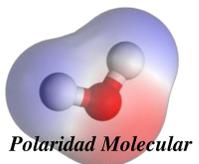


El agua.

Ingesta por:



Pérdidas por:



Polaridad Molecular

Posee polaridad.



Solvente.

Importancia:

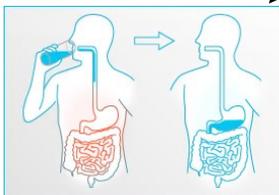
Propiedades térmicas.



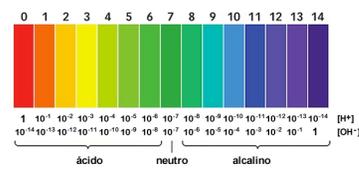
Reacciones químicas.



Lubricante.



Equilibrio ácido-base.



- 1. Purinas. (Adenina, Guanina)
- 2. Pirimidinas. (Citosina, Uracilo, Timina)

Son:



- 1. Bases nitrogenadas.
- 2. Pentosa.
- 3. Grupo fosfato.

Estructura:

ADN Y ARN



Tiene involucrados los ácido nucleicos.

Transporta vitaminas, minerales, oxígeno y combustible.

Son:

Funciones

Estructura tejidos.

Catalizan reacciones metabólicas.

Participan en la contracción muscular.



Valina, Lisina, Leucina, Alanina, Glicina, Isoleucina, Cisteína, Metionina, Fenilalanina, Tirosina, Triptófano, Prolina, Serina, Treonina, Asparagina, Glutamina, Ácido Aspártico, Ácido Glutámico, Histidina, Arginina.

Algunos son:

Codificados en el código genético :

Aminoácidos.



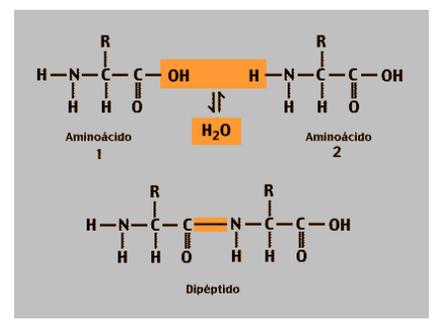
Proteínas.

Son:

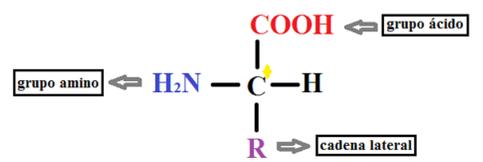
Macromoléculas, herramientas moleculares y máquinas que realizan diversas funciones.

Unidos por:

Enlaces peptídicos .

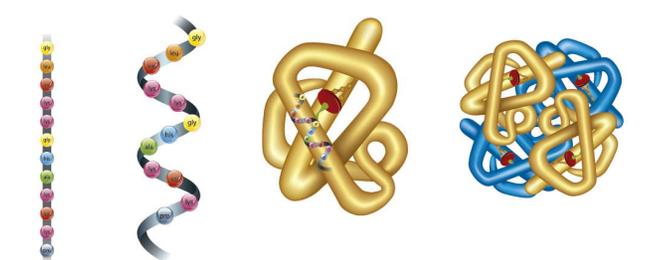


- Grupo amino básico (NH₃)
- Grupo carboxilo ácido (COOH)
- Grupo de Hidrógeno (H)
- Cadena lateral (R)



Tipos de estructuras.

1. Primaria
2. Secundaria (Hélice alfa y lamina Beta)
3. Terciaria
4. Cuaternaria



Referencias.

Janet, I. (2019, 24 abril). KARP BIOLOGIA CELULAR Y MOLECULAR CONCEPTOS Y EXPERIMENTOS (8.^a ed.). McGraw-Hill.

Tortora, G. J., & Derrickson, B. (2006). Principios de anatomia y fisiologia (13va ed.). Editorial Medica Panamericana.

Dominiczak, M. H. (2014). *Bioquimica Medica* (J. W. Baynes, Ed.). Saunders Elsevier.