



Córdova Morales Adonis Omar

QFB. Maldonado López Alberto
Alejandro

Cuadros mentales sobre el agua y
proteínas

Bioquímica

1er. semestre

“C”

Comitán de Domínguez Chiapas a 12 de octubre del 2022

Estructura

Formada por 2 átomos De hidrógenos y uno de Oxígeno unidos por un Enlace covalente polar

La molécula del Agua forma un Angulo de 1045°

Es neutra

Que siendo neutra Forma un dipolo

Facilita la unión entre Moléculas formando Puentes de hidrogeno

FUNCIONES

- *Disolvente polar universal
- *Fase estructural:
- *Fase de transporte:
- *Fase amortiguadora:
- *Fase termorreguladora

¿Qué es?

Es la biomolécula inorgánica mas abundante en los seres vivos

Agua

PH. Ácidos y bases

- *La concentración de iones de hidrogeno se expresa en términos de pH. Ph- (H positivo)
- *Las soluciones acidas tienen una concentración de pH Mayor que el agua
- *Las soluciones básicas (alcalinas) tienen una concentración de pH menor

Los iones de hidrogeno se generan en El agua pura mediante disolución (ionización)

Propiedades

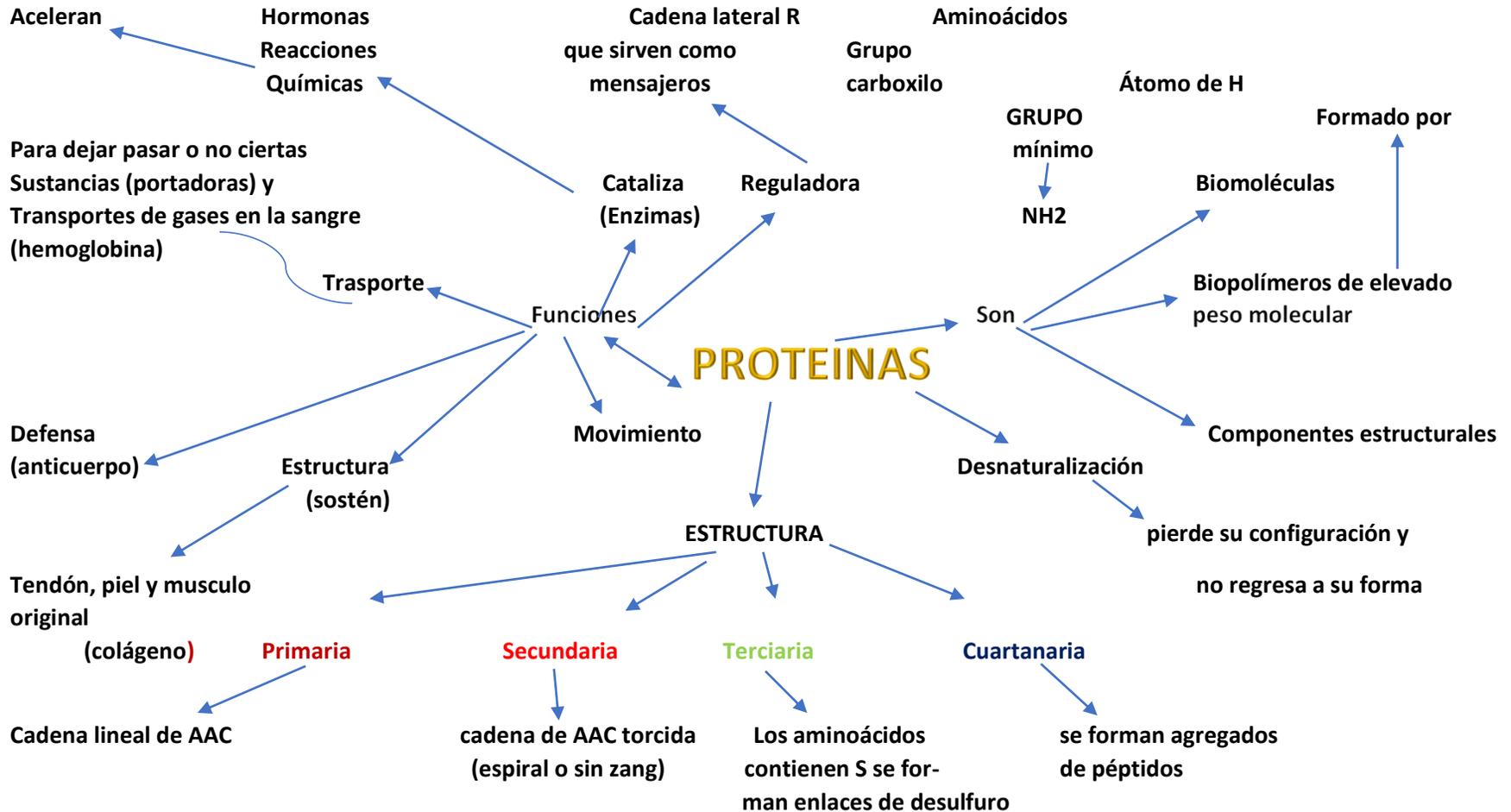
Acción disolvente

fuerza de cohesión entre sus moléculas elevada fuerza de adhesión capilaridad tensión superficial Calor específico

Tipos de agua

Agua subterránea
Agua superficial
Agua fósil

Constantes de la ionización



BIBLIOGRAFIAS

Derrickson, T., & TORTORA, G. J. (2006). Principios de anatomía y fisiología. *Panamericana*. Prof. Javier Ramos Medrano Prof. Javier Ramos Medrano Prof. Javier Ramos Medrano A: Clases teóricas B: Clases Teóricoprácticas, 2.