

Universidad del sureste
Campus Comitán.
Licenciatura en Medicina
Humana

Jennifer Guadalupe Espinosa Pérez

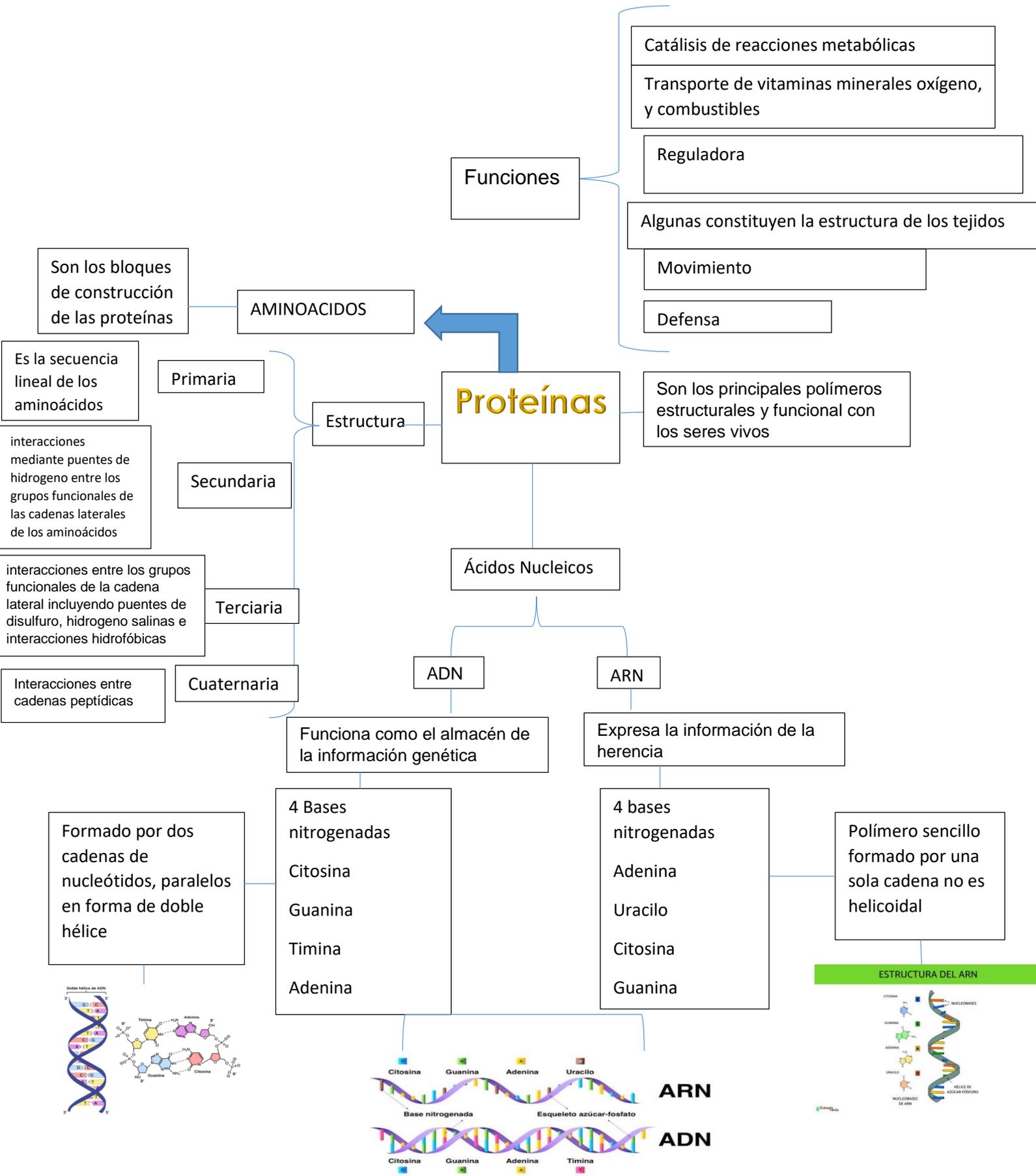
Químico: Alberto Alejandro
Maldonado López

Mapas mentales: “El agua” y “Las
proteínas”

Bioquímica

1

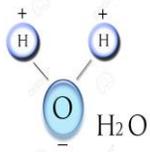
“C”





PROPIEDADES QUIMICAS

- LUBRICANTE
 - La lubricación es especialmente necesaria en el tórax
- SOLVENTE
 - Disuelve los productos de desecho lo que permite su eliminación por otra
- POLARIDAD
 - 1- confiere cohesión a las moléculas de agua
 - 2- permite resistir los cambios de
- TERMO REGULADOR
 - El agua puede absorber o liberar una cantidad relativamente solo con un cambio de su propia temperatura
- REACCION QUIMICA
 - Sirve como medio para las reacciones químicas del cuerpo y participa como reactivo en ciertas reacciones



Compuesto formado a partir de dos átomos de hidrogeno y uno de oxigeno

Los iones de Hidrogeno se generan espontáneamente en el agua pura mediante ionización de un pequeño porcentaje de moléculas de agua



El Agua

- Entre el 80% y el 90% de la sangre es agua.
- La piel contiene entre un 70% y 75% de este líquido.
- El corazón, el hígado y los riñones, entre el 70% y el 80%.
- Los pulmones, alrededor del 85%.
- Los huesos contienen un 22% de agua.
- Los músculos, entre un 70% y 75%.
- El cerebro está formado por agua en un 75-85%.
- El tejido graso presenta un 10%.
- Los ojos están compuestos de agua en una proporción de 90-95%.

- Generalidades
- Líquida, insípida e incolora
- Compuesto inorgánico más importante y abundante en los seres vivos
- Solvente universal
- Tres estados, líquido, gaseoso, sólido



Bibliografía

Gerard J. Tortora, Bryan Derrickson. (2011). "principios de Anatomía y Fisiología 13a edición"

México DF: Medica Panamericana.