



**Manuel Sebastián Lázaro Durán**

**Q.F.B. Alberto Alejandro Maldonado  
López**

**Mapas mentales de agua y proteínas**

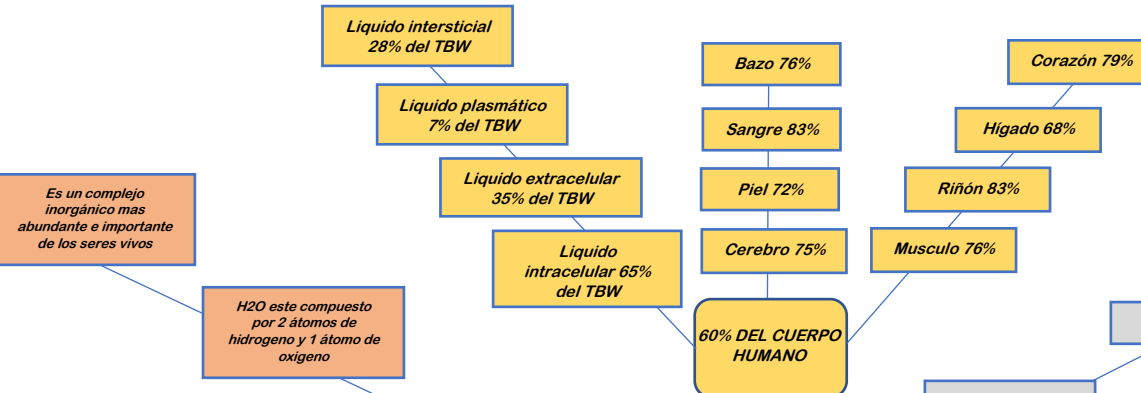
**Bioquímica**

**Primer Semestre**

**“C”**



# AGUA



Es un complejo inorgánico mas abundante e importante de los seres vivos

H<sub>2</sub>O este compuesto por 2 átomos de hidrogeno y 1 átomo de oxigeno

Líquido vital por excelencia de todos los seres vivos

Los lípidos, carbohidratos, proteina son que más se producen en la oxidación del agua

Casi todas las reacciones químicas se realizan en medio

## PH DEL AGUA

**ACIDA**

**Base o alcalina**

Iones de hidrogeno

Iones de hidrogeno

Escala del 0 al 6

Escala del 8 al 14



## Principales importancias del agua

Lubricante

Sirve para lubricar a los órganos, las articulaciones y ayuda a que no haya fricción y es muy importante para la conducción

Solvente

El agua tiene una gran capacidad para realizar soluciones que son esenciales para la salud.

Propiedades térmicas

Es la que se encarga junto con otros tejidos de realizar la termorregulación del cuerpo de los seres vivos

Polaridad

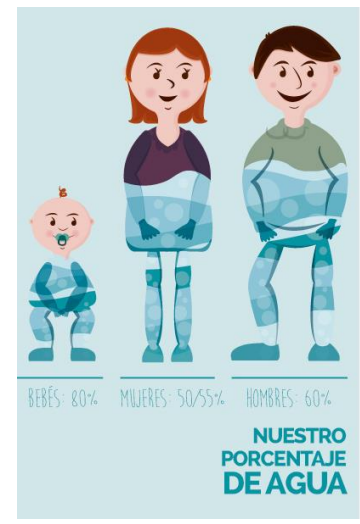
Se debe a la unión de los 2 átomos de hidrogeno y el del oxigeno y por eso resiste todos los cambios de temperaturas

Reacciones químicas

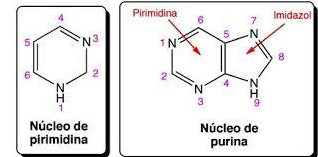
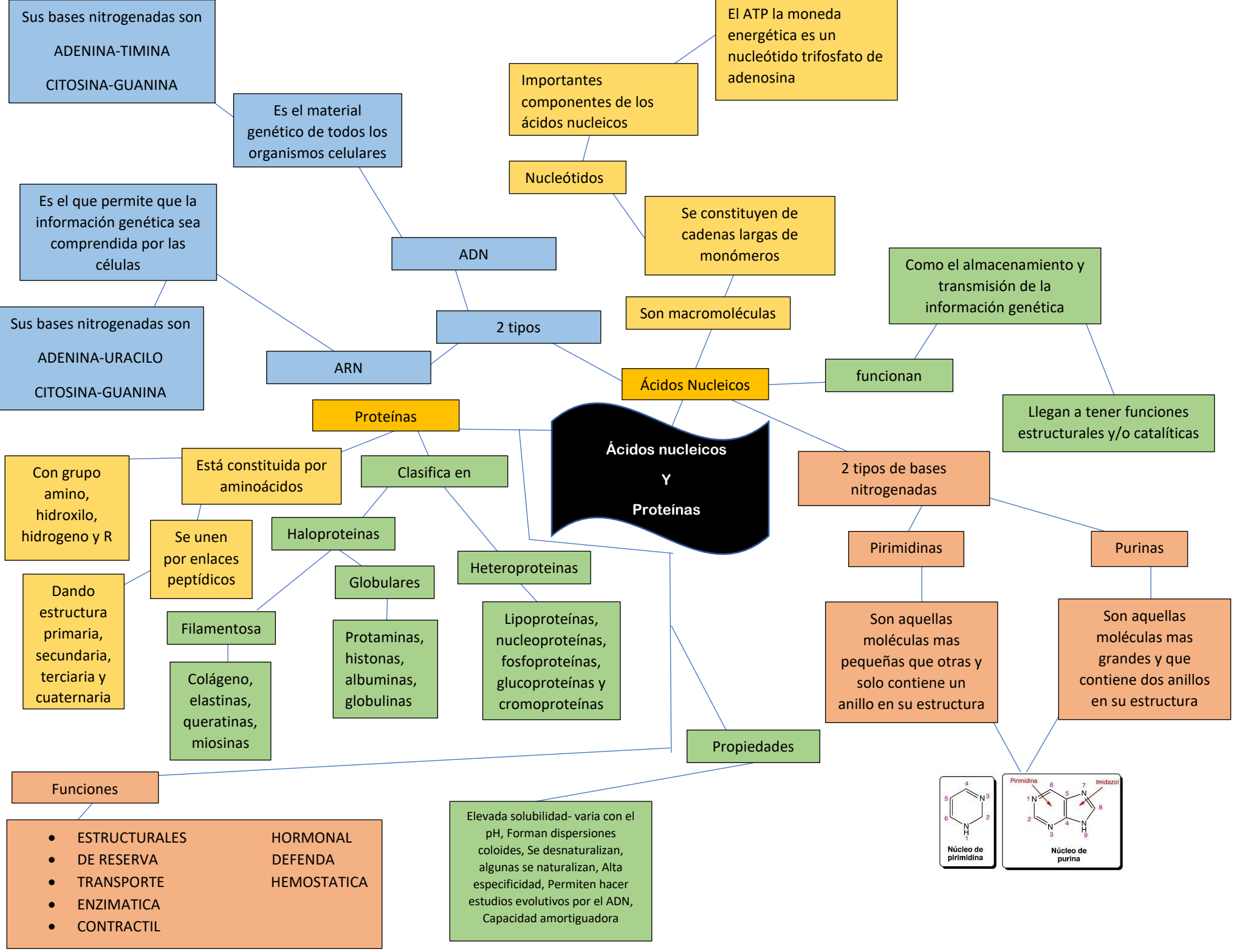
Participa en muchas reacciones del cuerpo humano entre ellas hidrolisis

Hidrolisis

Es una reacción donde el agua se divide y rompe a los enlaces



# Ácidos nucleicos Y Proteínas



# Bibliografía

- Tortora, G. J. & Derrickson, B. (2006). PRINCIPIOS DE ANATOMÍA Y FISIOLOGÍA (13.a ed.). pag.63-91. Editorial Médica Panamericana S.A
- Dominiczak, B. &. (2019, 15 marzo). Bioquímica médica (5.a ed.). Elsevier España, S.L.U.