

Mapa conceptual



Nombre del Alumno **Dulce Maríana Gómez Torres**

Nombre del tema **introducción alas biomoléculas y al**

Parcial **1 parcial** **metabolismo**

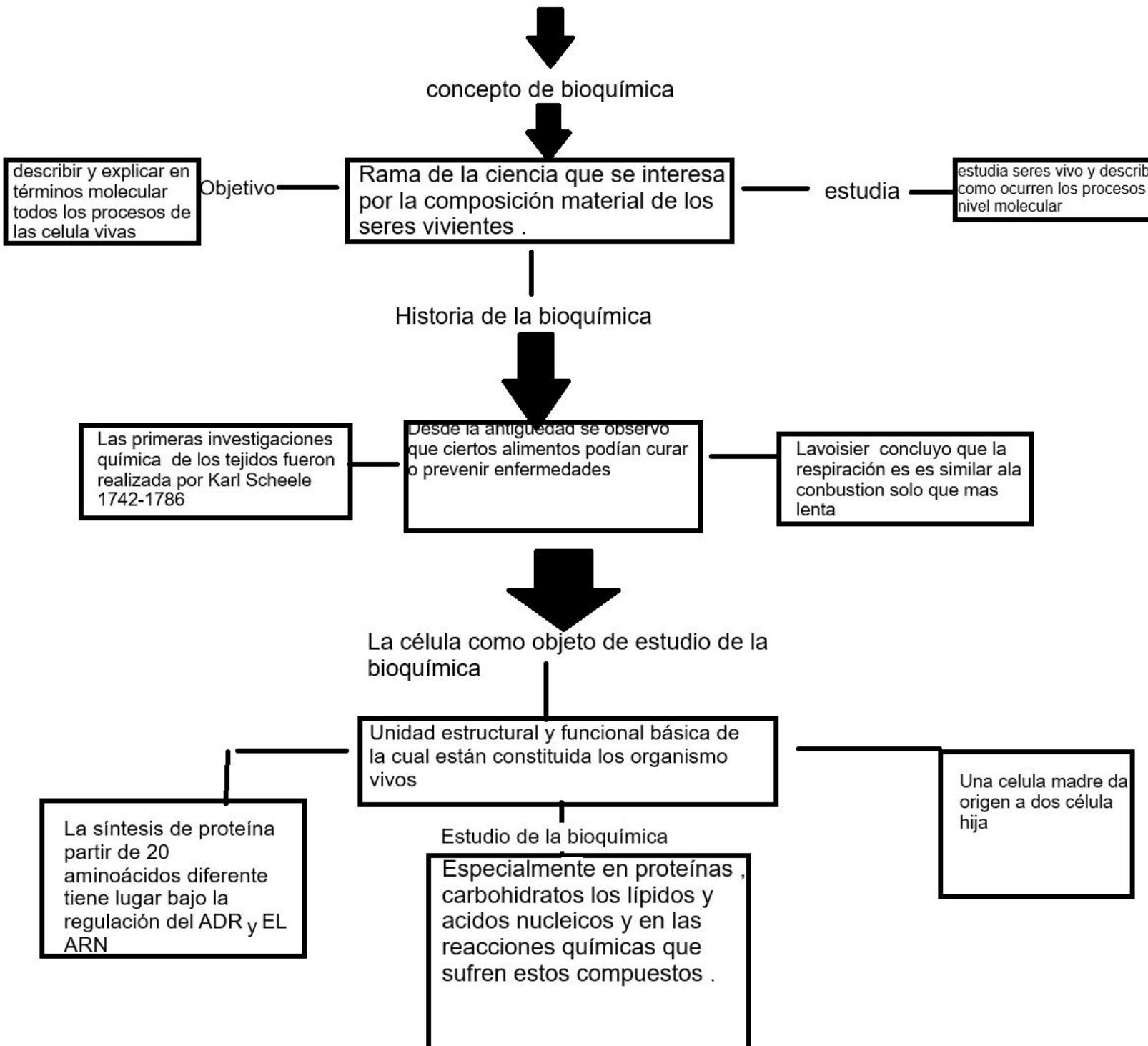
Nombre de la Materia **Bioquímica**

Nombre del profesor **Tania Vázquez Gómez**

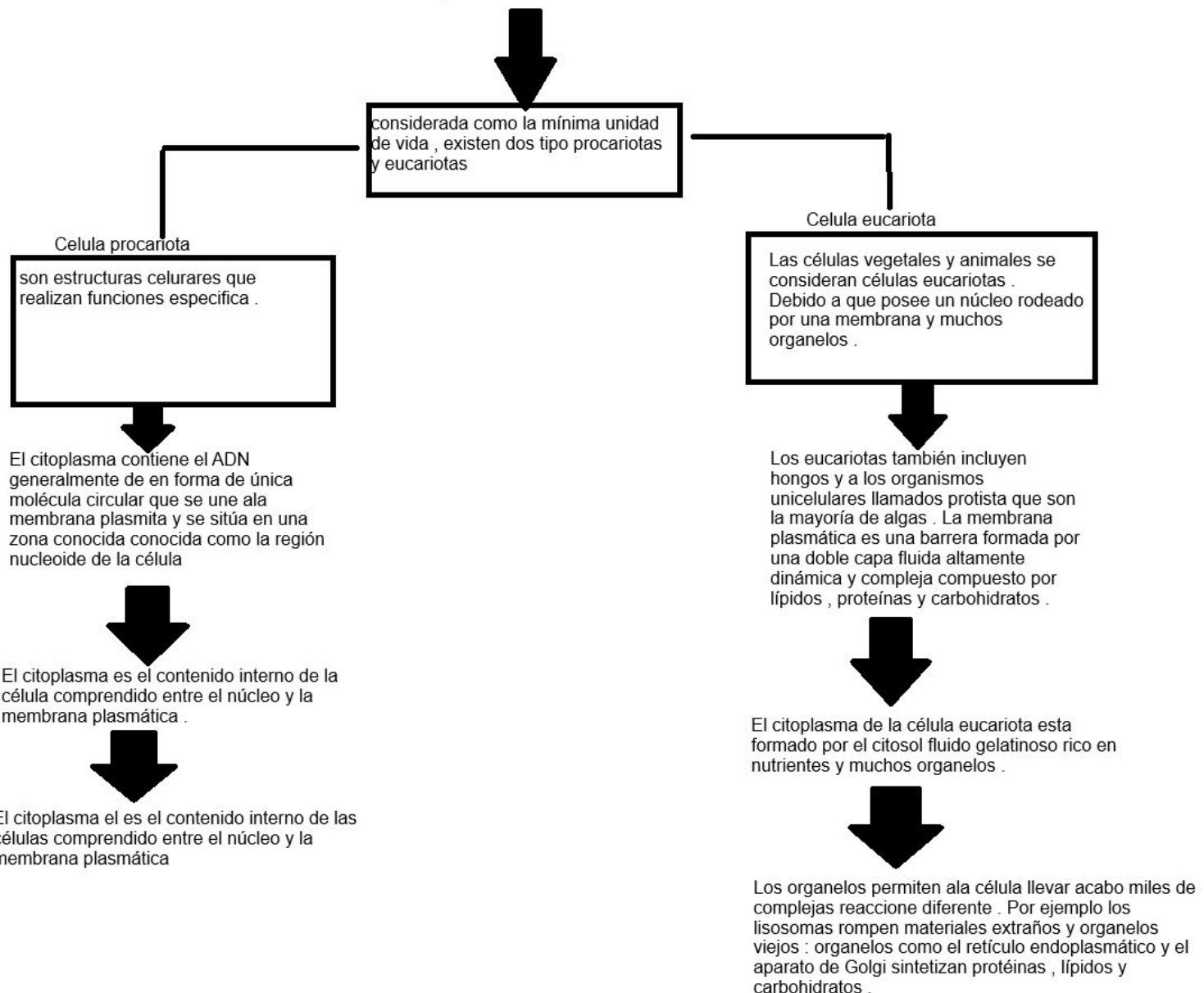
Nombre de la Licenciatura **Licenciatura en enfermería**

Cuatrimestre **1 cuatrimestre**

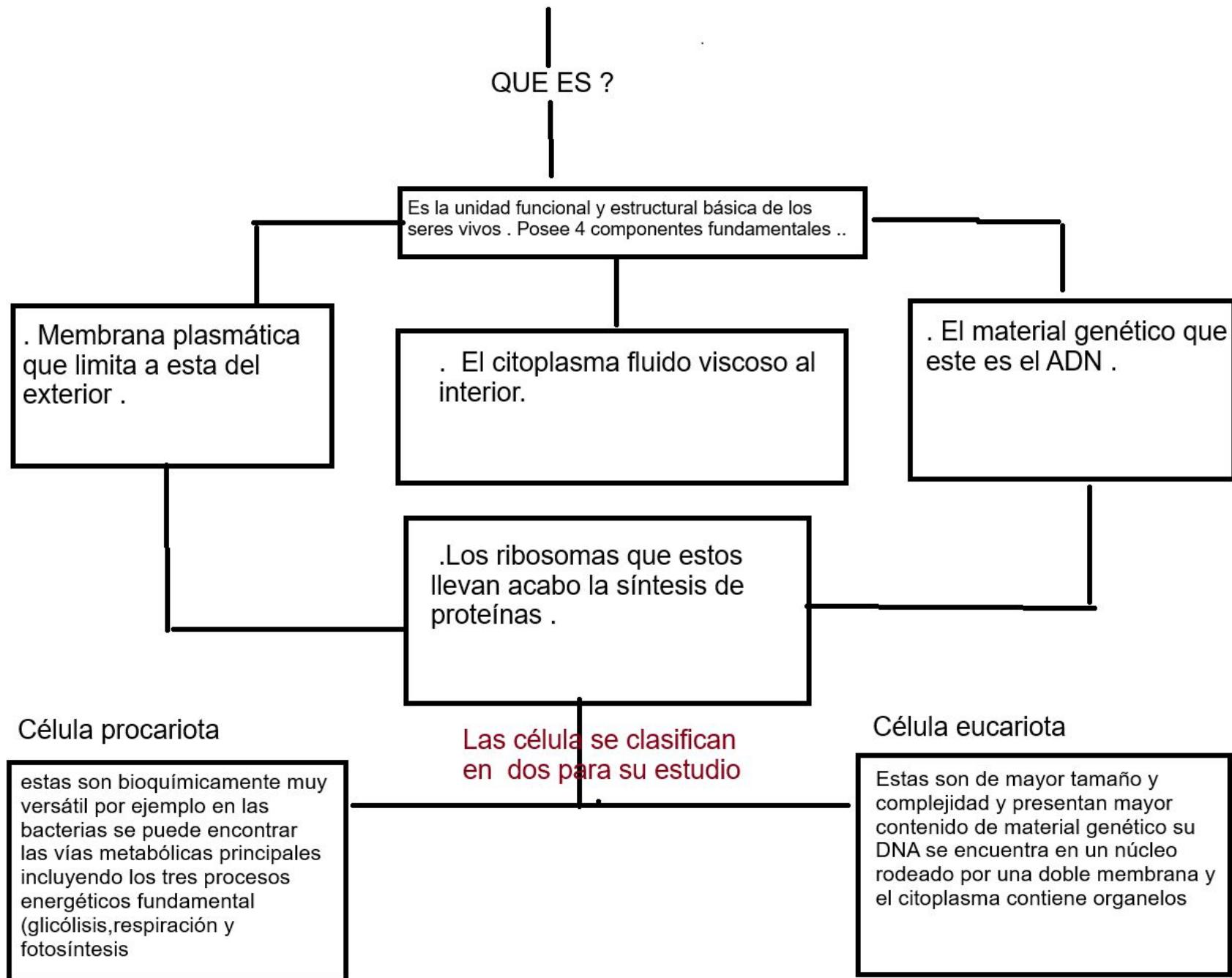
Introducciones alas biomoléculas y al metabolismo.



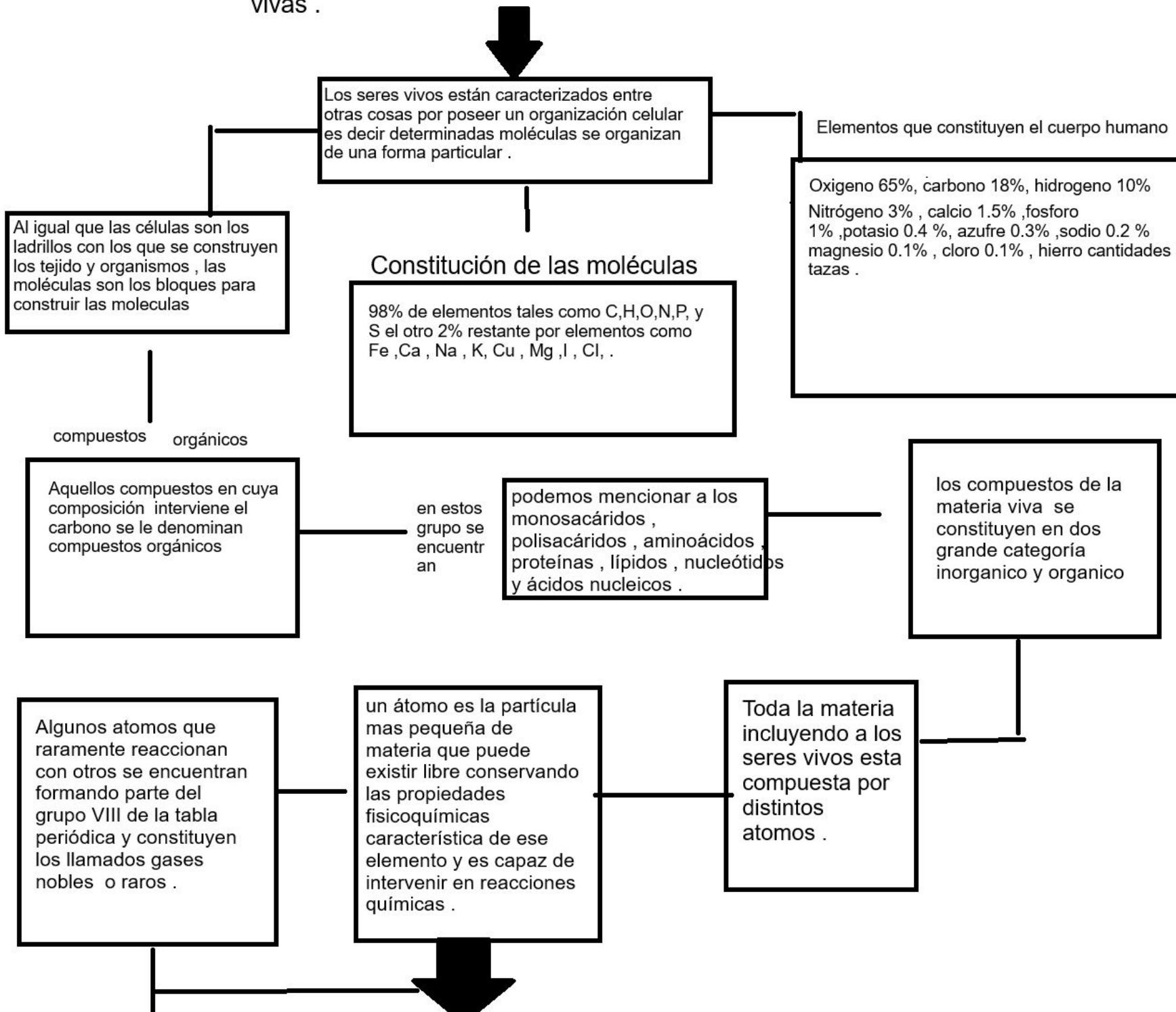
Tipos de celula



Diferencia anatómica de la células



composición química de las estructuras vivas .



unión covalente



Algunos átomos no tienen que ganar ni perder electrones si no que solo lo comparten con otro átomo

el gas hidrogeno esta compuesto por moléculas de hidrogeno y no por átomos de hidrógenos separados

Una molecula compuesta por dos átomos se llama diatómica

Puente de hidrogeno

Estas interacciones son aproximadamente 100 veces mas débiles que las uniones covalentes

Fuerza de VAN DER WALLS

Son fuerzas de atracción inespecíficas que ocurren cuando los átomos se encuentran a distancias pequeñas .

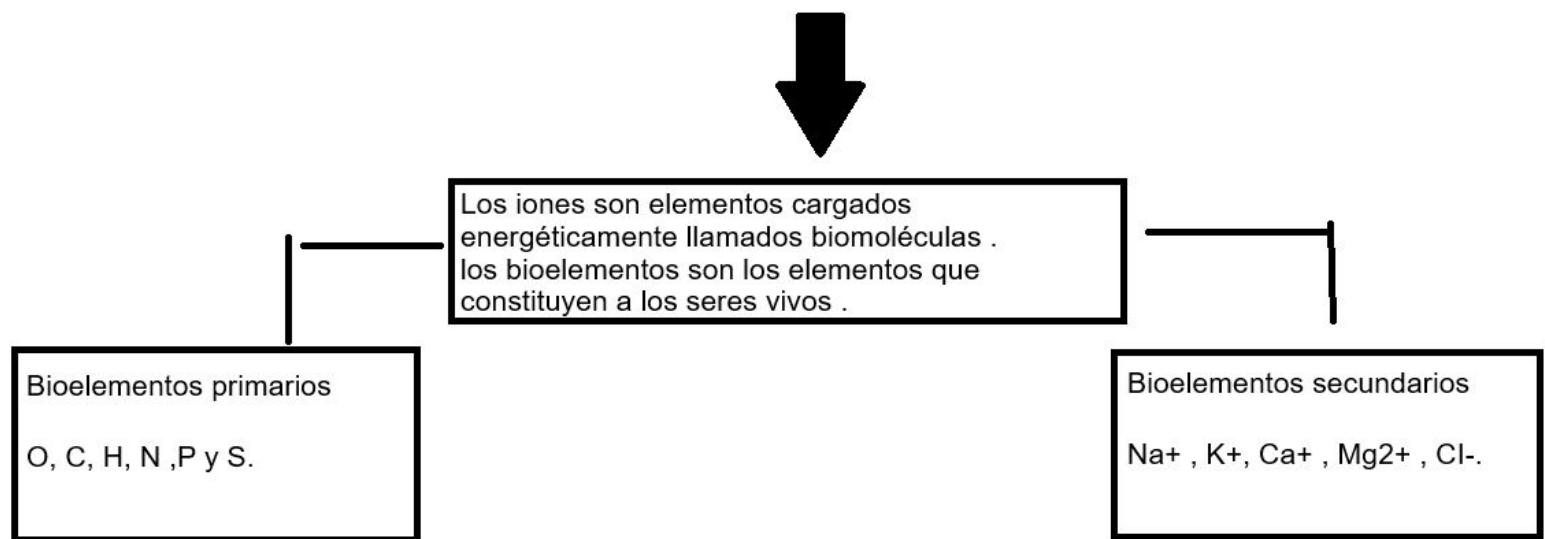
es la unión sumamente labil formándose y destruyéndose continuamente dependiendo de su efecto estabilizador mas alla cantidad de dichas uniones

Estas interacciones ocurren por que las moléculas no polares tienden a agruparse cuando están en un medio acuoso para repeler el agua o "esconderse " de ella .

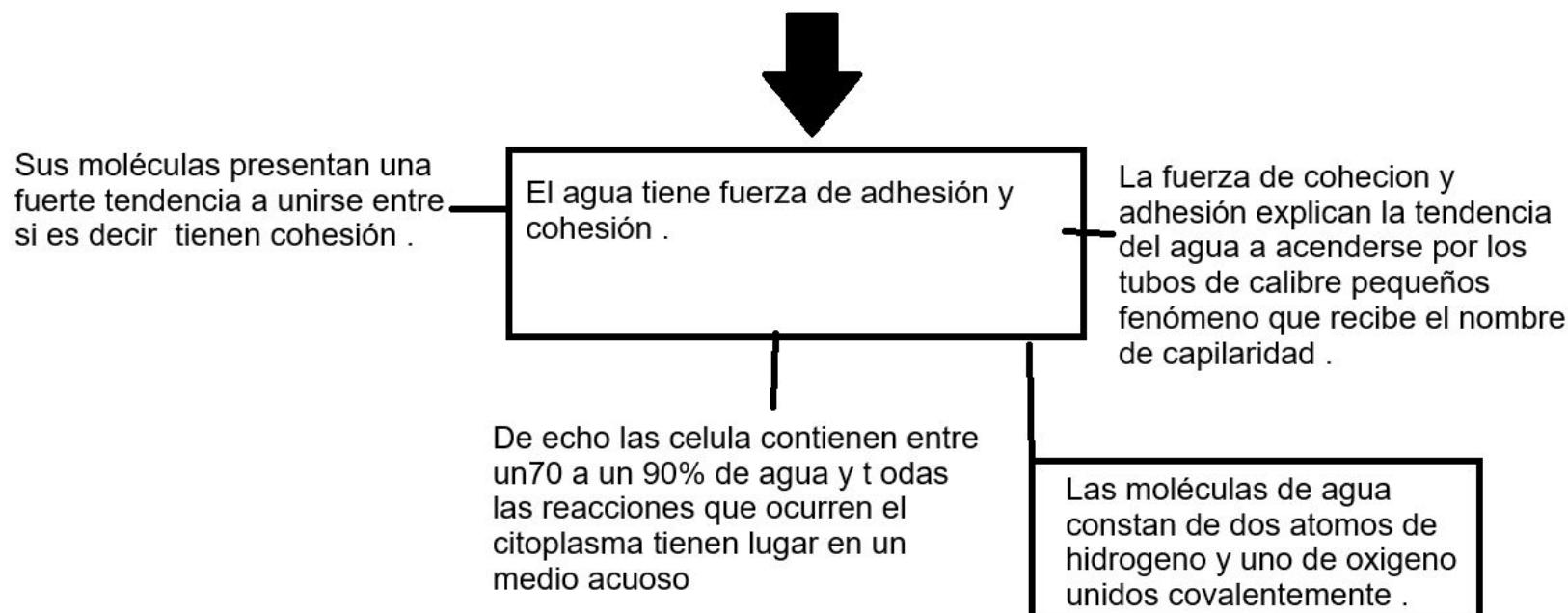
INTERACCIONES HIDROFOVICAS

Estas interacciones tienen importancia en el plegamiento de las proteínas y en la asociación entre una enzima con su sustrato

PRINCIPALES BIOELEMENTOS Y BIOMOLECULAS QUE INTERVIENEN EN LOS PROCESOS METABOLICO



El agua estructura molecular , propiedades fisicoquímicas



Referencia bibliográfica

. Antología UDS Venegas castro , consultada en septiembre de 2025