



Mi Universidad

Ensayo

Nombre del Alumno: Marlen lara ortiz

Nombre del tema: Mapa conceptual.

Parcial: I.

Nombre de la Materia: Bioquimica.

Nombre del profesor: Maria de los Angeles Venegas.

Nombre de la Licenciatura : Enfermeria.

Cuatrimestre: I.

**BIOQUÍMICA, CONCEPTOS
GENERALES.**

es

La ciencia que estudia a seres vivos a nivel molecular mediante técnicas y métodos químicos.

la

Molécula

Se divide

en

Metabolitos

Macromoléculas

es

son

De bajo peso molecular, como la glucosa o el glicerol.

De tamaño grande, como las proteínas y los ácidos nucleicos.

No covalentes.

son

Más débiles que los covalentes, pero resultan esenciales para los procesos bioquímicos

los

Enlaces covalentes y no covalentes.

los

Átomos interactúan entre sí mediante enlaces químicos.

No covalentes.

Covalentes.

están

Presentes en los compuestos bioquímicos.

la

Célula

se

Suele dividir en procariontas y eucariotas.

procariontas

eucariotas

son

son

Células sencillas que no contienen núcleo ni mitocondrias ni aparato de Golgi.

Mayores y más complejas que las procariontas.

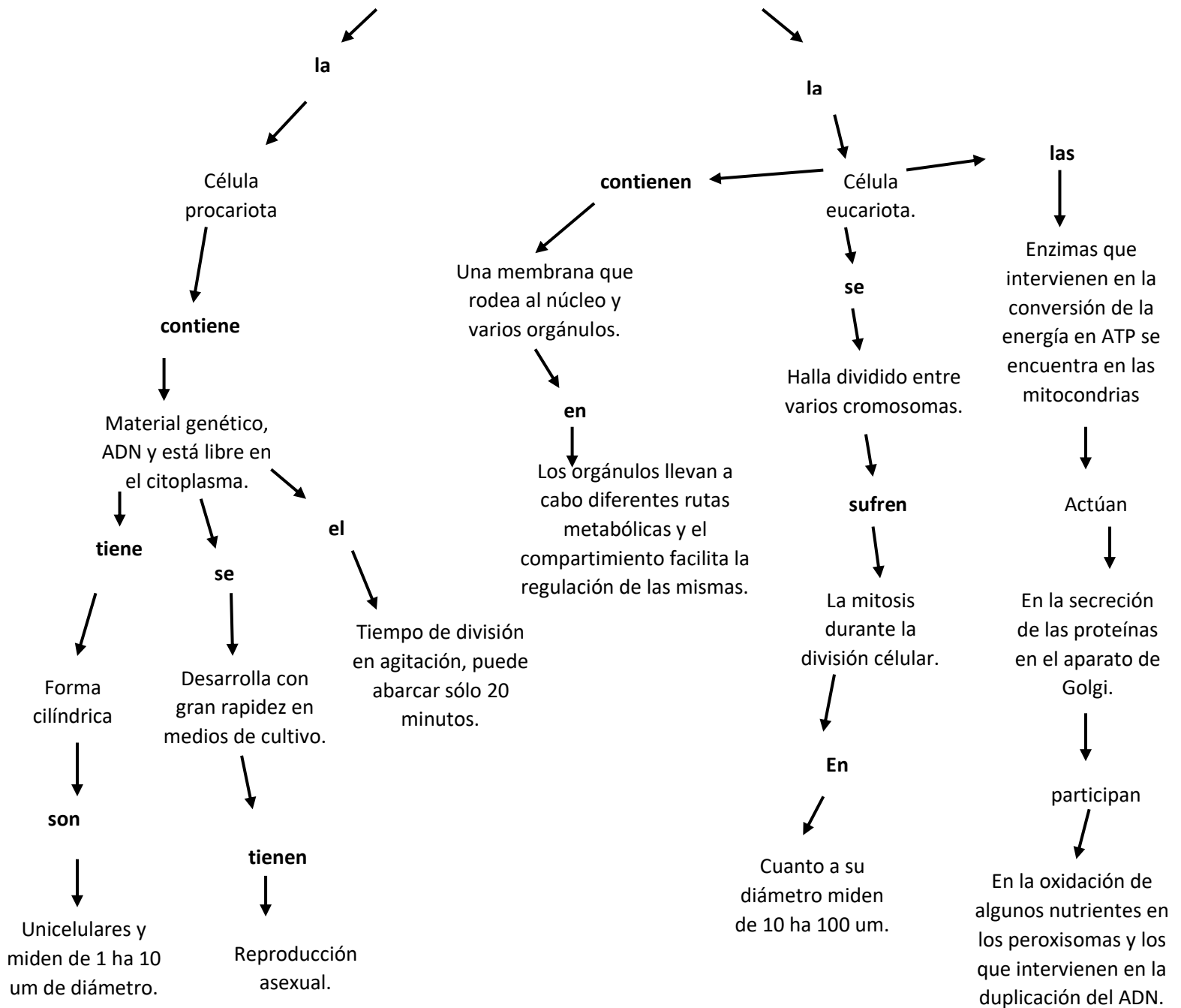
Mejor conocida

contienen

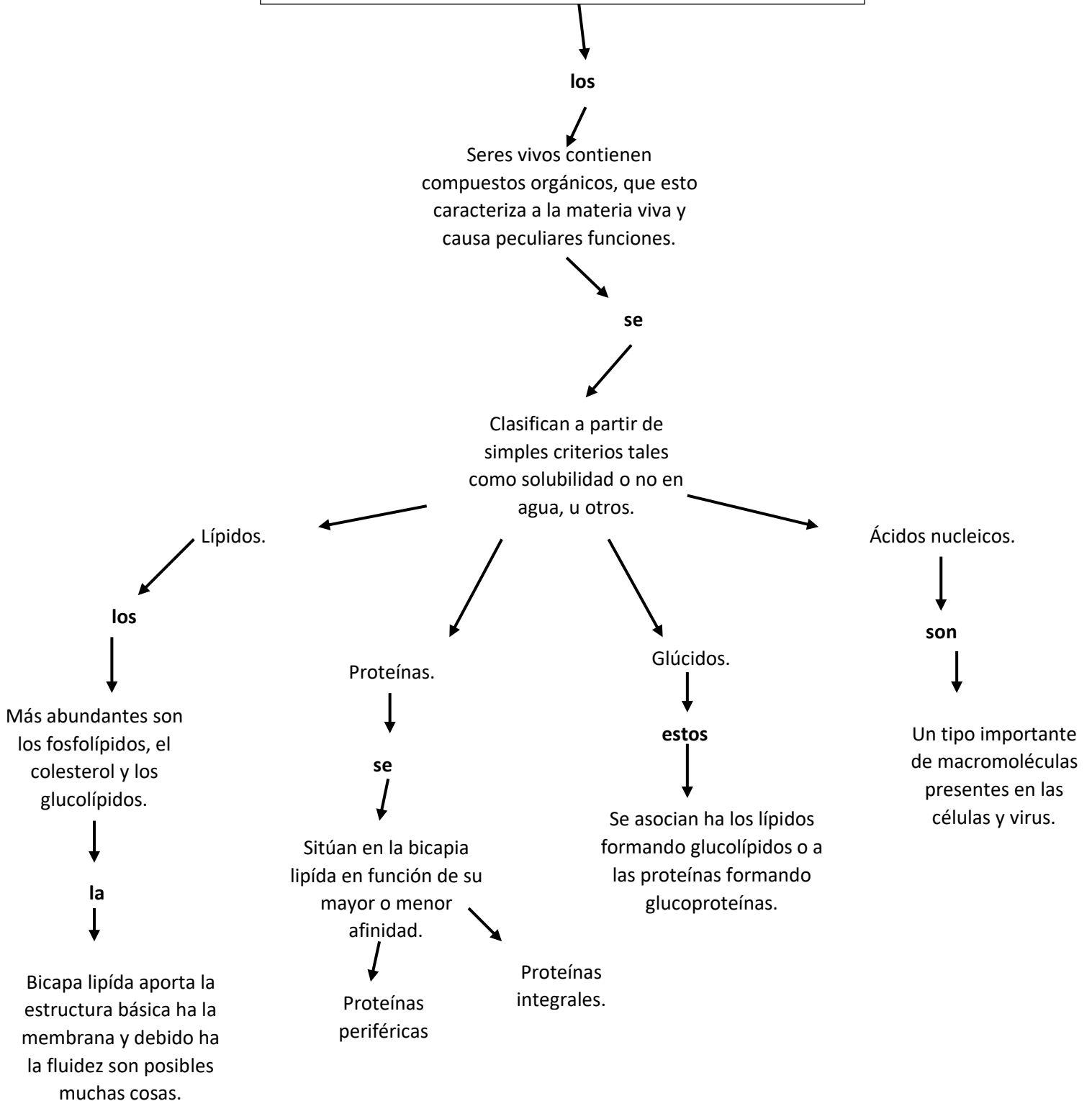
Como bacteria Escherichia coli.

Una membrana que rodea al núcleo y varios orgánulos con membrana.

Estructura de las células procariotas y organización en comportamiento de las células eucariotas.



Bioelementos y biomoléculas que intervienen en los procesos metabólicos.



El agua, estructura molecular y propiedades físico-químicas.

el

Agua es una molécula muy familiar y muy abundante.

es

Composición química.

H₂O

El solvente natural de todos los seres vivos.

el

Producto iónico del agua.

es
10⁻⁴⁴

su

Punto de ebullición es de 100 grados

es

Muy poco disociada y es mal conductora de la electricidad.

su

Conductividad eléctrica del agua pura es de 0,055 us/cm.

Enlaces químicos en las biomoléculas.

un

Enlace químico está formado por elementos unidos.

algunos

Los enlaces que podemos encontrar en una biomolécula.

los

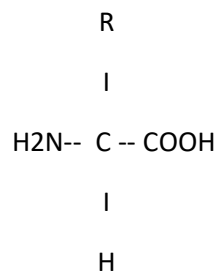
Carbohidratos.
(C-H₂O)

los

Lípidos.
(R-COOH)

las

Proteínas.



los

Ácidos nucleicos.

Ácido oxirribonucleico.
(ADN)

Ácido ribonucleico.
(ARN)

Amortiguadores en los sistemas biológicos.

El

pH de los medios biológicos es una constante fundamental para los procesos vitales.

la

Acción enzimática y las transformaciones químicas de las células se realizan dentro de márgenes estrictos.

los

amortiguadores

son

Sistemas encargados de evitar grandes variaciones del valor del pH.

resisten

A la adición de ácidos como de base.

en

Humanos los valores extremos compatibles con la vida oscilan entre 6, 8 y 7, 8.

el

De normalidad es de 7, 35 a 7, 45.

Conclusiones.

Toda esta información nos ayuda a comprender muchos temas, los cuales carecíamos de conocimiento, gracias a esto ya tenemos un mejor conocimiento de lo que tenemos que hacer, conoceremos mejor los enlaces químicos, sabremos más acerca de las células y sus divisiones.

Bibliografía

Caballero Roque, A. (2012). *Principios básicos sobre biomoléculas y vías metabólicas*. UNICACH.

Amando Garrido Pertierra, J. M. (2006). *FUNDAMENTOS DE BIOQUÍMICA ESTRUCTURAL* (2 ed.). España, Madrid: TÉBAR, S.L.,

Arias, E. B. (2012). *BIOMOLÉCULAS*. (1 ed.). España: Salamanca.

JEREMY M. BERG, L. S. (2013). *QUÍMICA CON APLICACIONES CLÍNICAS*. (7 ed.). Barcelona, España: REVERTÉ, S.A.