



**Nombre de alumno: Anyeli Guadalupe
Ordoñez López**

**Nombre del profesor: María De Los Ángeles
Venegas Castro**

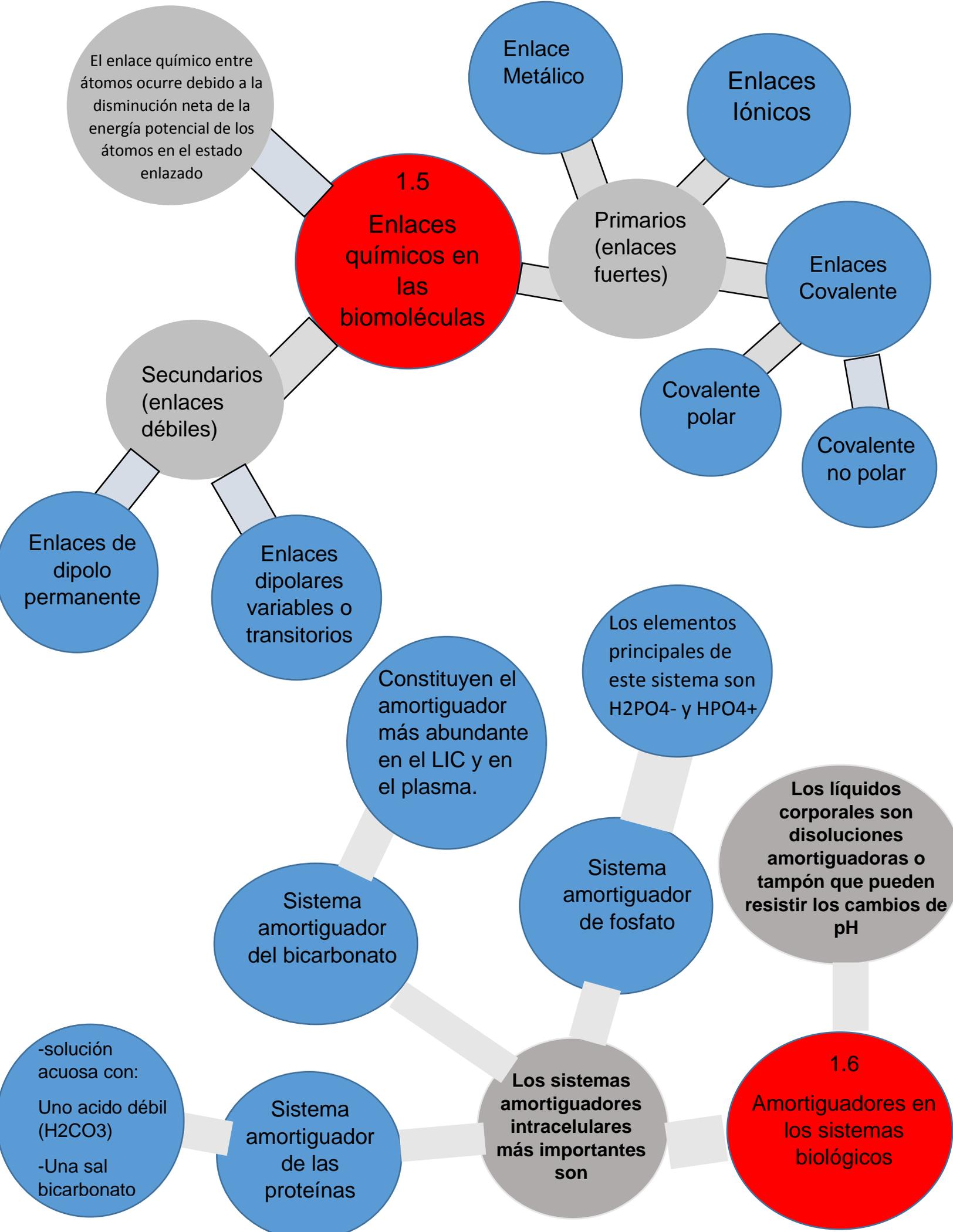
Nombre del trabajo: Súper Nota

Materia: Bioquímica

Grado: 1er Cuatrimestre

Grupo: "A"

Comitán de Domínguez Chiapas a 29 de Enero de 2020.



1.5
Enlaces químicos en las biomoléculas

Primarios (enlaces fuertes)

Enlace Metálico

Enlaces Iónicos

Enlaces Covalente

Covalente polar

Covalente no polar

Secundarios (enlaces débiles)

Enlaces de dipolo permanente

Enlaces dipolares variables o transitorios

Los líquidos corporales son disoluciones amortiguadoras o tampón que pueden resistir los cambios de pH

1.6
Amortiguadores en los sistemas biológicos

Los sistemas amortiguadores intracelulares más importantes son

Sistema amortiguador del bicarbonato

Sistema amortiguador de fosfato

Sistema amortiguador de las proteínas

-solución acuosa con:
Uno ácido débil (H₂CO₃)
-Una sal bicarbonato

Constituyen el amortiguador más abundante en el LIC y en el plasma.

Los elementos principales de este sistema son H₂PO₄⁻ y HPO₄⁺