



Nombre de alumno: Anyeli Guadalupe Ordoñez López

Nombre del profesor: María De Los Ángeles Venegas Castro

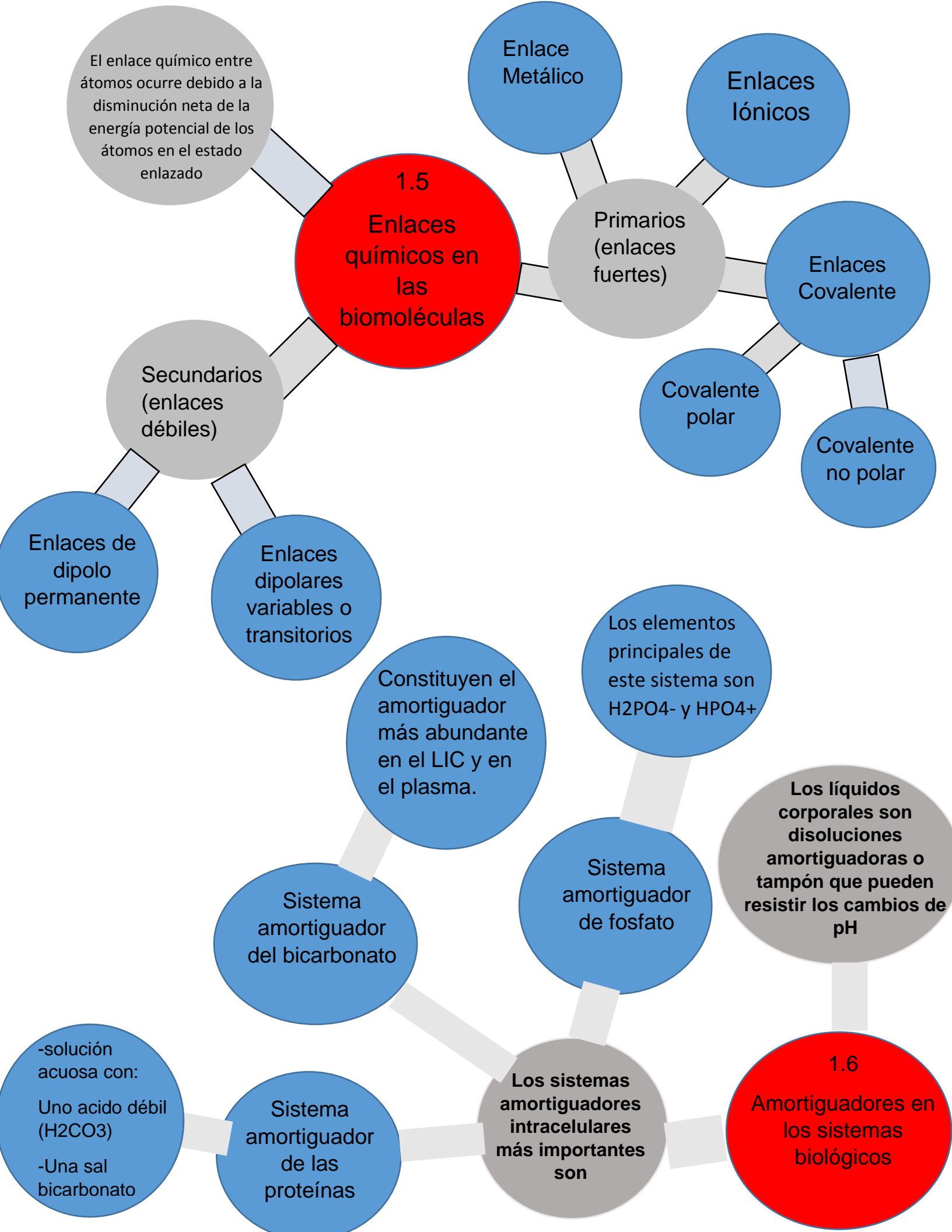
Nombre del trabajo: Súper Nota

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

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

Sistema amortiguador del bicarbonato

Sistema amortiguador de fosfato

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

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

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

Sistema amortiguador de las proteínas

Los sistemas amortiguadores intracelulares más importantes son

1.6
Amortiguadores en los sistemas biológicos