



Mi Universidad

NOMBRE DE ALUMNO: NELLY JANETH AGUILAR ESCOBEDO

NOMBRE DEL PROFESOR: MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO

NOMBRE DEL TRABAJO: SUPERNOTA

MATERIA: BIOQUÍMICA

GRADO: PRIMERO

GRUPO: "A"

COMITÁN DE DOMÍNGUEZ CHIAPAS A 25 DE SEPTIEMBRE DEL 2020

ENLACES QUÍMICOS EN LAS BIOMOLECULAS



el enlace químico entre átomos ocurre por la disminución neta de energía entre los átomos enlazados

EN LOS ENLACES QUÍMICOS ENTRE ÁTOMOS ESTÁN LOS PRIMARIOS QUE SON ENLACES FUERTES DENTRO DE ESTOS ENTRAN LOS ENLACES COVALENTES, IONICOS Y METÁLICOS, DESPUÉS ESTÁN LOS ENLACES SECUNDARIOS QUE SON ENLACES DÉBILES, DENTRO DE ESTOS ESTÁN LOS ENLACES DE DIPOLO PERMANENTE Y ENLACES DE DIPOLO VARIABLE

LAS FUERZAS INTERMOLECULARES SON LAS QUE MANTIENEN UNIDAS A LAS MOLECULAS DOS EJEMPLOS DE ELLAS SON: FUERZAS DE VAN DER WAALS SON FUERZAS QUE DETERMINAN PROPIEDADES FÍSICAS DE LAS SUSTANCIAS Y ESTÁN LOS PUENTES DE HIDRÓGENO SON FUERZAS DE DIPOLO A DIPOLO

LOS ENLACES COVALENTES SE COMPARTEN ELECTRONES DE VALENCIA EN ÁTOMOS CERCANOS, EL ENLACE IÓNICO TRANSFIERE ELECTRONES DE ÁTOMO A ÁTOMO Y POR ÚLTIMO LOS ENLACES METÁLICOS ES EL QUE MANTIENE UNIDO A LOS ÁTOMOS

AMORTIGUADORES EN LOS SISTEMAS BIOLÓGICOS



los amortiguadores están contruidos por un ácido débil y su base conjugada

LOS SISTEMAS AMORTIGUADORES SON DE ACCIÓN EXTRACELULAR O DE ACCIÓN INTRACELULAR

EL SISTEMA AMORTIGUADOR DEL BICARBONATO CONSISTE EN UNA SOLUCIÓN ACUOSA CON DOS COMPONENTES: UN ÁCIDO DÉBIL Y UNA SAL BICARBONATO, EL DEL FOSFATO AYUDA A EL LÍQUIDO DE LOS TÚBULOS RENALES Y DE LOS LIC Y FINALMENTE EL DE LAS PROTEÍNAS ES EL AMORTIGUADOR MÁS ABUNDANTE EN EL LIC Y EN EL PLASMA

LOS SISTEMAS AMORTIGUADORES EXTRACELULARES MÁS IMPORTANTES SON: EL SISTEMA AMORTIGUADOR DEL BICARBONATO Y DEL FOSFATO MIENTRAS QUE EL DE INTRACELULAR ES SISTEMA AMORTIGUADOR DEL BICARBONATO, FOSFATO Y DE LAS PROTEÍNAS