



Nombre de alumno: Laura Anilu Garcia Morales

Nombre del profesor: María de los Ángeles
Venegas Castro

Nombre del trabajo: SUPER NOTA

Materia: Bioquímica

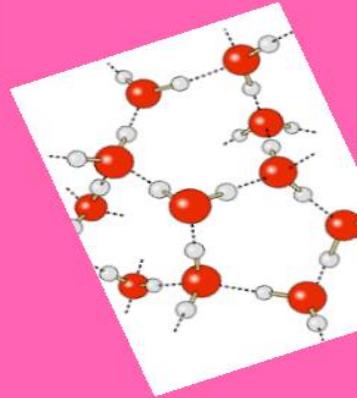
Grado: 1°

Grupo: "A" Lic. En Enfermería

ENLACES QUÍMICOS Y AMORTIGUADORES

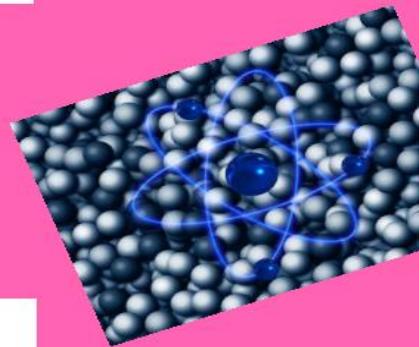
ENLACE QUÍMICO

OCURRE DEBIDO A LA DISMINUCIÓN NETA DE LA ENERGÍA POTENCIAL DE LOS ÁTOMOS EN EL ESTADO ENLAZADO. ESTO SIGNIFICA QUE LOS ÁTOMOS EN ESTADO ENLAZADO ESTÁN EN CONDICIONES ENERGÉTICAS MÁS ESTABLES QUE CUANDO ESTÁN LIBRES.



ENLACES PRIMARIOS

- *Enlaces Covalentes*
- *Covalente polar y no polar*
- *Enlaces Iónicos*
- *Enlace Metálico*

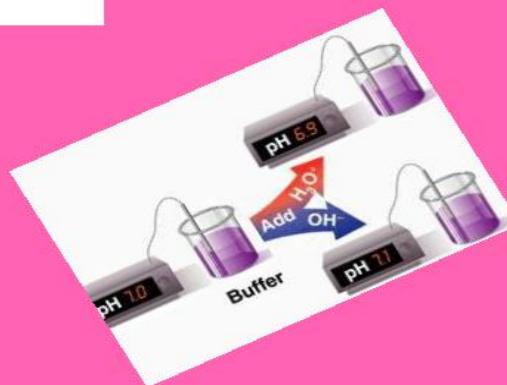


ENLACES SECUNDARIOS

- *Enlaces de dipolo permanente*
- *Enlaces dipolares variables o transitorios*

AMORTIGUADORES

LOS LÍQUIDOS CORPORALES SON DISOLUCIONES AMORTIGUADORAS O TAMPÓN QUE PUEDEN RESISTIR LOS CAMBIOS DE PH. ELLO SE DEBE A LA PRESENCIA DE SISTEMAS AMORTIGUADORES QUE ESTÁN CONSTITUIDOS POR UN ÁCIDO DÉBIL Y SU BASE CONJUGADA EN



TIPOS DE AMORTIGUADORES

- *Sistema amortiguador del bicarbonato*
- *Sistema amortiguador de fosfato*
- *Sistema amortiguador de las proteínas*