

UDS

Pasión por Educar

BIOQUIMICA

Nombre Alumno: Anderson Meda.

Nombre Profesora: Maria de los Angeles Venegas.

Nombre Trabajo: Super nota.

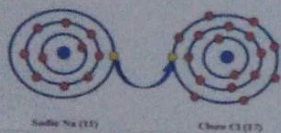
Grado: Iro lic enfermeria

Grupo: A.

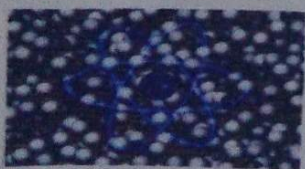
Comitas de Amigos 22 ago 2020

ENLACES IONICOS.

Se da cuando dos átomos intercambian electrones, uno pierde y el otro gana.



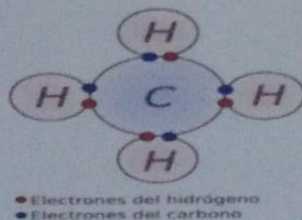
El enlace iónico solo se da en los metales y los (no) metales.



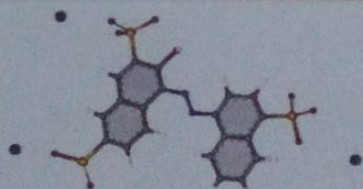
Siempre gana electrones el que tiene más electrones, para formar δ^- .

ENLACES COVALENTES.

Los enlaces covalentes son cuando dos o más átomos comparten electrones entre sí.



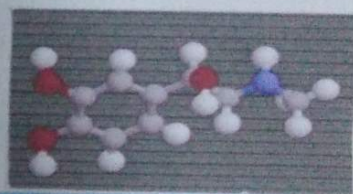
ENLACES QUIMICOS EN LAS BIOMOLECULAS.



Los enlaces químicos son uniones de átomos que surge al ceder, tomar o compartir electrones entre sí.

ENLACES METALICOS

Es el enlace que mantiene unido a los metales. ó más bien los átomos de los metales.



Cuando dos átomos metálicos se unen, sus electrones de valencia pasan con facilidad al otro átomo.

El pH normal al ser humano es de 7, si es menos la acidez es muy alta.



El pH es una medida de acidez o alcalinidad de una disolución.



Los líquidos corporales son disoluciones amortiguadoras o tampon que pueden resistir los cambios del pH.



Amortiguadores En los Sistemas biológicos.

Los amortiguadores tienen como fin controlar los niveles de pH en el cuerpo.

El pH indica la concentración de iones de hidrogeno presentes en determinadas disoluciones.

Los sistemas amortiguadores extracelulares más importantes son, el sistema amortiguador del bicarbonato y el del fosfato.