



**Nombre de alumno: Ibssen jair  
castorena uriostegui**

**Nombre del trabajo: súper nota**

**Materia: Bioquímica**

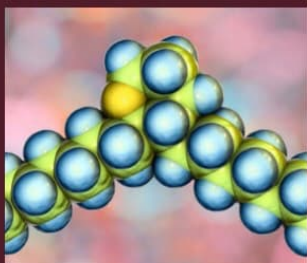
PASIÓN POR EDUCAR

**Grado: 1**

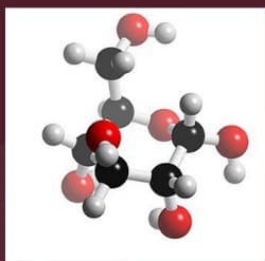
**Grupo: licenciatura en medicina  
veterinaria y zootecnia**

# Enlaces químicos en las biomoléculas

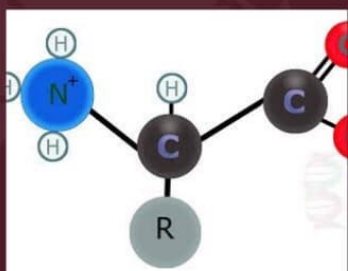
El enlace químico entre átomos ocurre debido a la disminución neta de la energía potencial de los átomos en el estado enlazado



Un enlace covalente se genera cuando se combinan elementos con electronegatividades altas y precisas esto se produce porque los átomos comparten electrones de su capa de valencia



Fuerzas que determinan las propiedades físicas de las sustancias entre estas fuerzas tenemos las siguientes: fuerza de atracción, fuerzas de dispersión, fuerza de solución, fuerza de atracción entre un ion

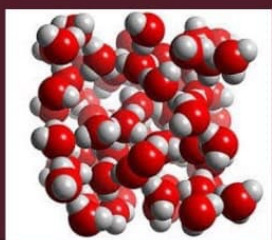


## Amortiguadores en los sistemas biológicos



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

Los sistemas amortiguadores están constituidos por un ácido débil y su base conjugada en concentraciones semejantes



Los sistemas amortiguadores pueden ser de acción extracelular que los importantes son el de bicarbonato fosfato y el de acción intracelular son el de proteína, fosfato y bicarbonato

