



Nombre de alumnos: Andrea Ochoa Alvarado

Nombre del profesor: Venegas Castro María De Los Ángeles

Nombre del trabajo: cuadro sinóptico

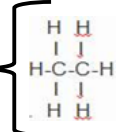
Materia: Química

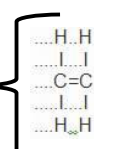
Grado: 2

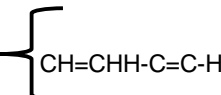
Grupo: A

HIDROCARBUROS
Y
GRUPOS
FUNCIONALES

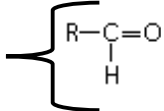
HIDROCARBUROS { Son compuestos orgánicos conformados únicamente por átomos de carbono e hidrógeno. Los hidrocarburos son ejemplos de hidruros del grupo 14. Debido a que el carbono tiene 4 electrones en su capa más externa (y debido a que cada enlace covalente requiere una donación de 1 electrón, por átomo, para la formación del enlace) por lo tanto el carbono tiene exactamente cuatro enlaces que hacer, y solo es estable si se usan los 4 de estos enlaces.

ALCANOS { Son compuestos saturados, formados por enlaces simples entre C y C. la hibridación de los C es sp^3 . Sólo hay uniones de tipo sigma: entre orbitales sp^3 y sp^3 de los C, y sp^3 de un C con el orbital s del H. son compuestos de muy escasa reactividad química. 

ALQUENOS { Son compuestos insaturados, porque presentan dobles enlaces entre C y C. la hibridación del C será sp^2 . Va a haber uniones sigma: entre orbital sp^2 del C y s del H, y entre orbitales sp^2 de los C; además habrá uniones pi, entre la orbital p pura de un C con la p pura de otro, lo que forma el doble enlace (un componente sigma y otro pi). 

ALQUINOS { Son compuestos insaturados, que presentan enlaces triples entre C (la hibridación es sp). Va a haber uniones sigma (entre orbitales sp del C con s del H, y sp del C con otro sp de otro C) y 2 uniones pi, donde ambas van a resultar de la unión de orbitales p puros de un C con los p puros de otro (cada C va a tener 2 orbitales p puros, con 1e- cada uno) 

ALCOHOL { Los miembros de un grupo de compuestos químicos del carbono que contienen el grupo OH. Dicha denominación se utiliza comúnmente para designar un compuesto específico: el alcohol etílico o etanol.

ALDEHÍDO { Cada uno de los compuestos orgánicos que contienen el grupo carbonilo (CO) y que responden a la fórmula general donde R es un átomo de hidrógeno (es el caso del metanal) o un radical hidrocarbonado alifático o aromático. 

CETONAS { Al grupo carbonilo se debe la disolución de las cetonas en agua. Son compuestos relativamente reactivos, y por eso resultan muy útiles para sintetizar otros compuestos; también son productos intermedios importantes en el metabolismo de las células. Se obtienen a partir de los alcoholes secundarios

ÁCIDO { Es considerado tradicionalmente como cualquier compuesto químico que, cuando se disuelve en agua, produce una solución con una actividad de catión hidronio mayor que el agua pura, esto es, un pH menor que 7. Esto se aproxima a la definición moderna de Johannes Nicolaus Brønsted y Martin Lowry, quienes definieron independientemente un ácido como un compuesto que dona un catión hidrógeno (H^+) a otro compuesto (denominado base)

ÉSTERES { En química orgánica, compuesto formado (junto con agua) por la reacción de un ácido y un alcohol. Puesto que este proceso es análogo a la neutralización de un ácido por una base en la formación de una sal, antiguamente los ésteres eran denominados sales etéreas. Este término es incorrecto porque los ésteres, a diferencia de las sales, no se ionizan en disolución.

MACROMOLÉCULAS

