



Nombre de la alumna: Sarina López González.

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes Monroy.

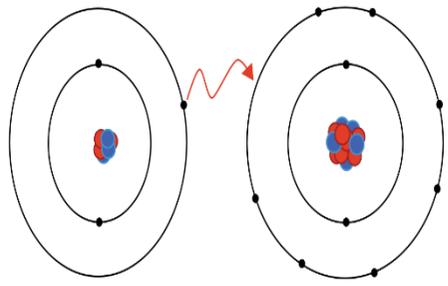
Nombre del trabajo: Mapa conceptual de Introducción a la Química Orgánica.

PASIÓN POR EDUCAR

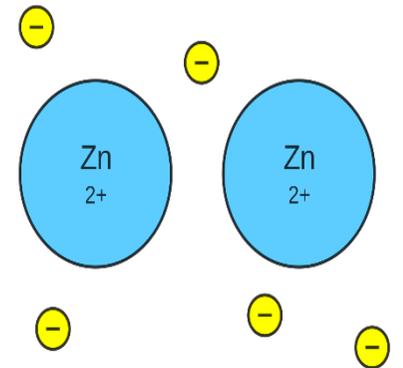
Materia: Química Orgánica.

Grado: 1° Cuatrimestre

Comitán de Domínguez Chiapas a 16 de septiembre de 2020.



1.3 TIPOS DE ENLACES EXISTENTES EN COMPUESTOS ORGÁNICOS: CARACTERIZACIÓN DE CADA UNO DE ELLOS DE ACUERDO A: LONGITUD DE ENLACE, ANGULO DE ENLACE, ENERGÍA DE ENLACE.



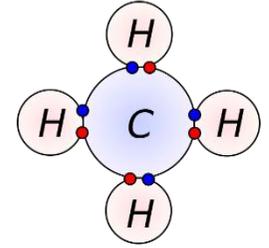
IÓNICO:

ENLACE

ENLACE METÁLICO:

Transferencia de electrones entre un elemento electronegativo y otro electropositivo (Fuerzas electrostáticas) • Sólidos iónicos (NaCl)

COVALENTE:



Es la unión que explica el mantenimiento de la unidad estructural de un compuesto orgánico

Compartición de electrones entre elementos electropositivos • Metales (Ag, Au)

TIPOS QUE FORMAN SÓLIDOS Y LÍQUIDOS

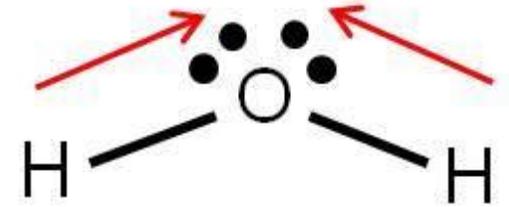
Las fuerzas entre dipolos de las moléculas polares.

las fuerzas de London que afectan a todas las moléculas

los puentes de hidrógeno que atraen moléculas que tienen grupos OH y NH.

Bibliografía

1.4 POLARIDAD DE LAS MOLÉCULAS



¿QUÉ ES?

La polaridad es una propiedad de las moléculas que representa la separación de las cargas eléctricas dentro de la molécula, según el número y tipo de enlaces

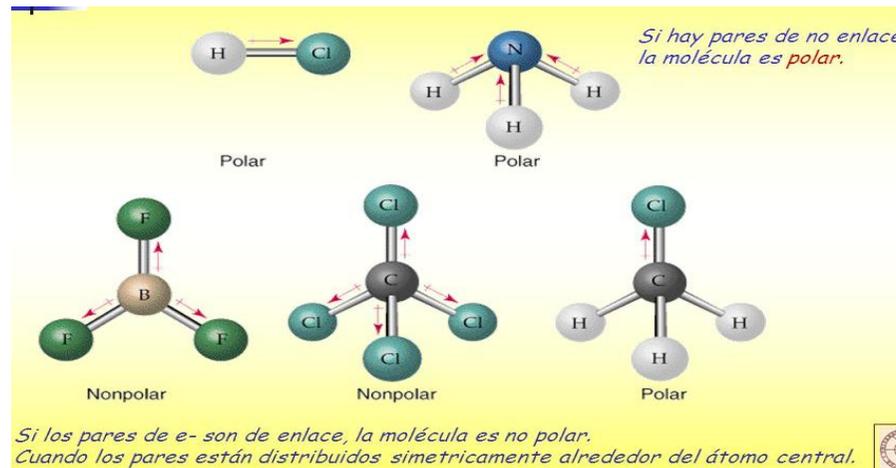
¿COMO SE MIDE LA POLARIDAD?

La manera de cuantificar la polaridad de las moléculas es mediante el momento dipolar, que es el producto de la magnitud de las cargas parciales que se separan por el vector desplazamiento que experimentan las cargas.

COMO PREDECIR LA POLARIDAD DE UNA MOLECULA

A) Porque sus enlaces sean apolares, como suceden con las moléculas de los hidrocarburos (enlaces C-C Y C-H son apolares, así que la suma de todos los parciales de los enlaces sumaran para la molécula).

B) Porque aunque los enlaces sean polares, la simetría molecular haga que los parciales de los enlaces se anulen entre si.



Bibliografía

(AGOSTO-DICIEMBRE de 2020). Obtenido de UDS:

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/files/asignatura/c926f788cf82152eabecffede90be915.pdf>

(23 de mayo de 2020). Obtenido de qui-mi.com: <https://qui-mi.com/?s=quimica>

1.4.1 MOMENTO DIPOLAR

¿QUÉ ES?

Es una medida cuantitativa de la polaridad de una molécula. En presencia de un campo eléctrico

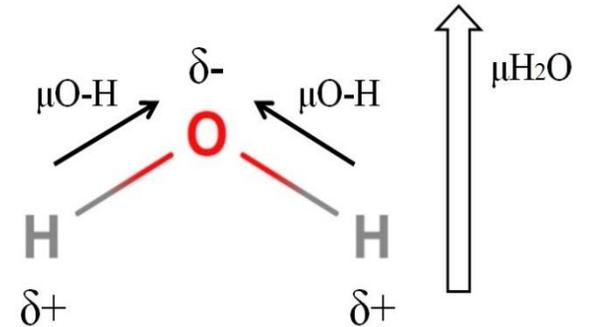
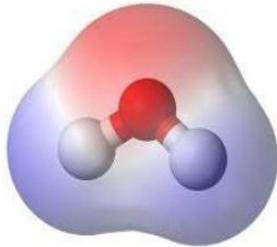
CARACTERÍSTICAS:

MOLÉCULAS POLARES
(es decir, aquellas con un momento dipolar diferente a cero) son alineadas en la dirección

(UDS, 2020)

Bibliografía

(AGOSTO-DICIEMBRE de 2020). Obtenido de UDS: <https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/files/asignatura/c926f788cf82152eabecffede90be915.pdf>



En el caso de moléculas con más de dos átomos, el MOMENTO DIPOLAR dependerá de la polaridad de todos sus enlaces y de la geometría molecular.

MOLÉCULAS APOLARES
no se ven afectadas.