



Nombre de alumno: ANA PAOLA SEGUNDO FIGUEROA

Nombre del profesor: LUZ ELENA CERVANTES

Nombre del trabajo: ENSAYO

Materia: QUÍMICA ORGÁNICA

Grado: 1°

Grupo: "A"

Comitán de Domínguez Chiapas a 07 de septiembre de 2020.

INTRODUCCION

En este ensayo hablaremos sobre las interacciones moleculares, en qué consiste y cuáles son las interacciones. También se hablara sobre las fuerzas diplo-diplo como actúa y como es la fuerza. Se tratara sobre el puente de hidrogeno, quien lo necesita y para qué se lo utilizan. Fuerzas de van der wals, que son y cómo funciona. Se hablara también sobre las fuerzas electrostáticas, que es y cómo funciona. Se hablara de los grupos funcionales que son y como son empleados. Y por ultimo tratara sobre la polaridad de los grupos funcionales.

DESARROLLO

Estas interacciones moleculares se dividen en tres, atracción dipolo-dipolo, atracción ión-dipolo y fuerza de van der wals.

La atracción de dipolo-dipolo, se produce entre dos o más moléculas polares con cargas negativas. La atracción de ión-dipolo, se da entre un ión positivo o uno negativo y una molécula polar. Fuerzas de van der wals, atracciones débiles entre moléculas no tienen polos y se inducen a que provoquen un desplazamiento de electrones provocando polo positivo y polo negativo.

Las moléculas tienen momentos bipolares por sus enlaces polares cada uno tiene un extremo positivo y uno negativo. Que la más estable es el extremo positivo. Estas son fuerzas de atracción molecular, los dipolos temporales solo duran una fracción de segundos.

Puente de hidrogeno no es verdadero si no especialmente fuerte de atracción entre dipolos, para que un átomo de hidrogeno pueda estar en un puente de hidrogeno debe estar unido con oxígeno, nitrógeno o flúor, están muy polarizados dejándolo con carga parcial positiva.

Interacción que hay entre cuerpos con carga eléctrica fuerza fundamental a la naturaleza se les llama electrostática cuando están en reposo y dependen de la carga que interaccionan puede ser atractiva o repulsiva.

Parte responsable de un comportamiento químico, es un átomo o átomos que reaccionan con formas determinadas compuestos orgánicos tienen grupo funcional.

Enlace covalente entre dos átomos puede ser polar y apolar. Dependen de los átomos que la conforman.

Fuerzas de atracción entre dipolos, sean permanentes o inducidos este tipo de fuerzas unen a las moléculas tanto polares y apolares (fuerza electrostática).

Fuerza atractiva o repulsiva entre moléculas. Se usa también para representar fuerzas intermoleculares.

Son débiles a comparación de los enlaces químicos normales, juegan un rol muy importante como química supramolecular.

Carácter físico de muchos compuestos químicos.

CONCLUSION

Todos los temas escritos aquí están relacionados porque todos hablan sobre la importancia en las fuerzas de interacción molecular, entre los átomos covalentes, no covalente, polar y no polar, y que tanto están relacionados con los compuestos químicos orgánicos.

Bibliografía

ANTOLOGIA QUIMICA ORGANICA