

Mapa conceptual

Tayli Jamileth Cifuentes Pérez

Introducción a la química

Parcial 1

Química orgánica

María de Los Ángeles Venegas Castro

Nutrición

1er. Cuatrimestre

Introducción



En este trabajo veremos sobre la química, el cómo está compuesta, como se desarrolla etc.

Esto para aprender sobre las reacciones químicas y como funcionan.

En este mapa se explicará de forma más detallada, jerarquizada y ordenada con toda la información necesaria para entender de mejor manera.

Introducción a la química

Representación de moléculas orgánicas a partir de la estructura de Lewis

Conceptos básicos de la estructura atómica y molecular

Teoría atómica — Átomos

Elementos — Partículas

Compuestos — Fracción sencilla — Átomos

Reacción química

Átomos — Unidad básica

Electrones — Partículas negativas

Protones — Partículas positivas

Neutrones — Partículas neutras

Peso atómico — Promedio de masas

Modelo atómico — $2n^2$

Incapaz de explicar — Espectros de átomos

Variación de la intensidad de las líneas espectrales

Disposición y distribución de electrones

Estructura de Lewis y resonancia

Estructura representativa — Electrones de valencia — Enlaces covalentes

Falla al predecir — La geometría — Su entorno

Geometría molecular a partir de las estructuras de Lewis

Distribución espacial de los

TEV — Define — Enlaces — Ángulo

RPECV — Establece — Geometría — Estructura molecular

Estructura y propiedades de las moléculas

Propiedades físicas

Ebullición — Fusión — Solubilidad
Se convierte en gas — Se convierte en líquido — Solito con disolvente

Modelo de repulsión del par electrónico de la capa de valencia

Propuesta por — R.L Gillespie - R.S Nyholm — Pero decir la estructura de cualquier molécula

Modelo de órbita molecular

Electrones de una molécula ocupan orbitas moleculares

O.M. Enlazante — Interferencia constructiva — Genera enlace químico

O.M. Antienlazante — Interferencia destructiva — Orbita antienlazante

Introducción a la química

Tipos de enlaces en compuestos orgánicos: caracterización de cada uno de ellos de acuerdo; longitud enlace, ángulo de enlace, energía de enlace

Covalente

Mantenimiento de la unidad estructural de un compuesto orgánico

Se puede dar una serie de interacciones

Son de especial importancia

Sólido

Líquido

Polaridad de moléculas

Propiedad de moléculas que representa la separación de las cargas eléctricas

Según el número

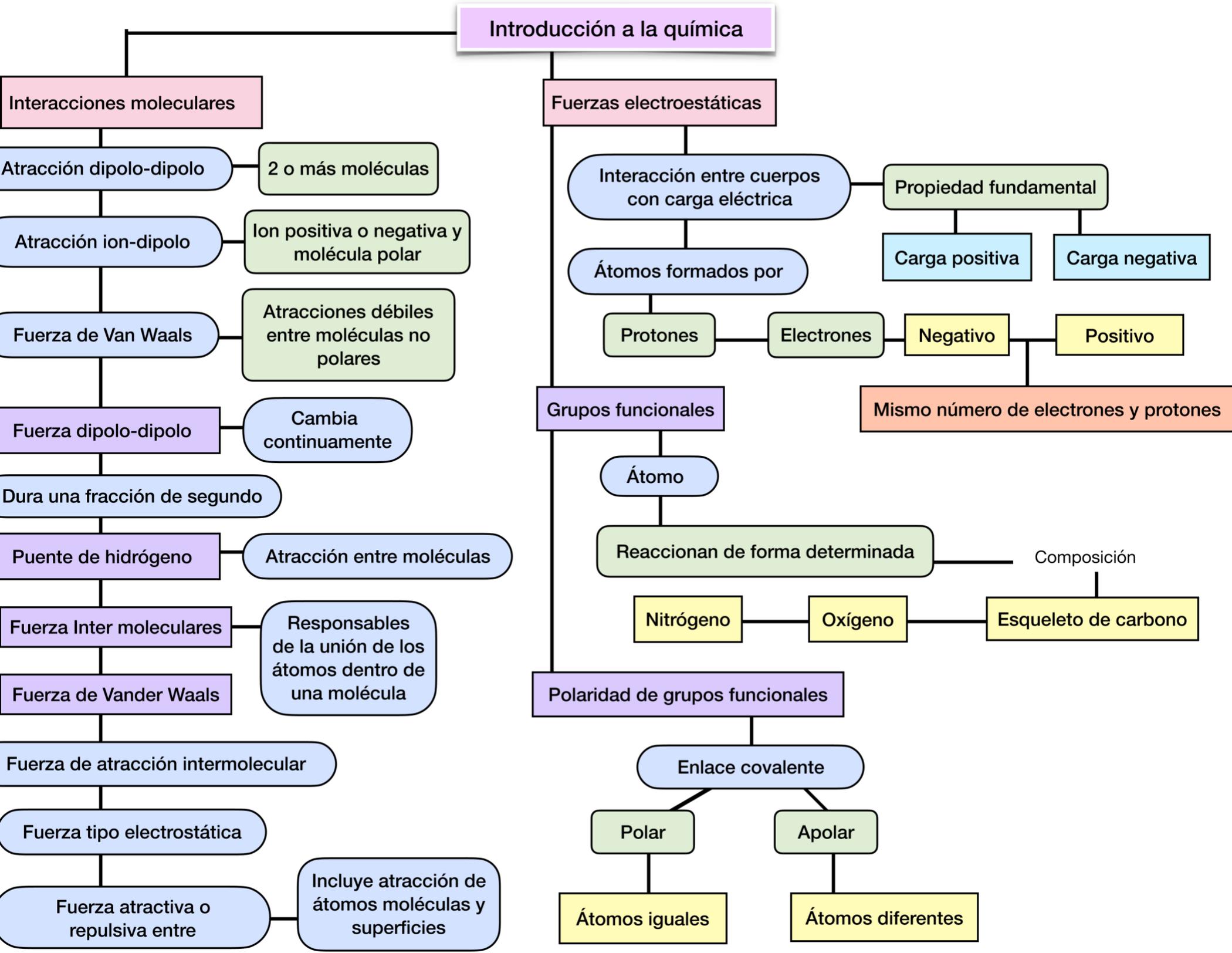
Tipo de enlace

Momento dipolar

Medida cuantitativa de la polaridad de una molécula

Campo eléctrico

Moléculas polares



Conclusión



En este trabajo doy a conocer sobre la química orgánica, cómo funciona y sus componentes.

Dar a conocer que es una materia importante y para saber las reacciones que tiene en nosotros. El cómo estudia el carbono y porque es esencial como materia.

Bibliografía

Fox, M.A. y Whitesell, J.K., Química Orgánica, 2ª. Edición, México, Ed. Pearson Educación, 2000.

Química orgánica

Septiembre 21 22021

Bibliografía

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