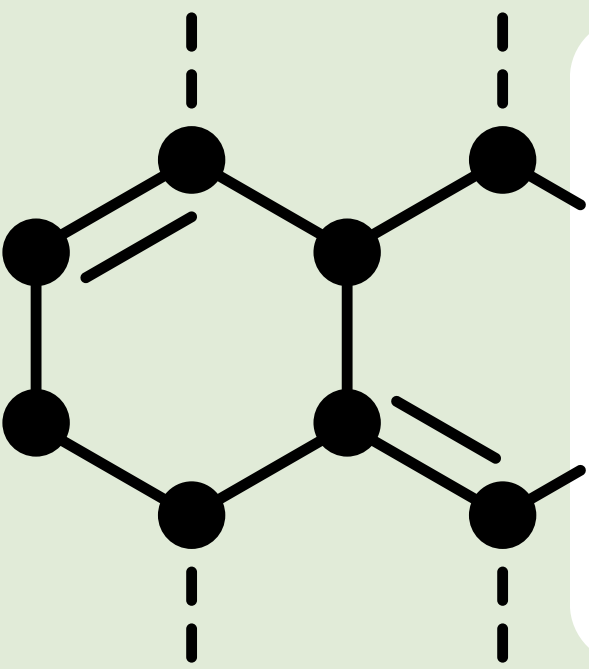
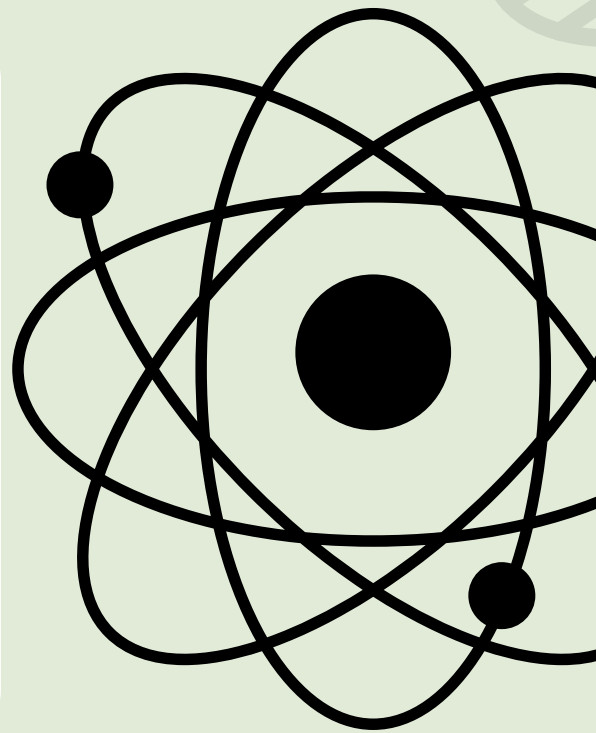


Enlace químico

¿QUE ES UN ENLACE QUIMICO ?

la fuerza que une a los átomos para formar compuestos químicos. Esta unión le confiere estabilidad al compuesto resultante. La energía necesaria para romper un enlace químico se denomina energía de enlace.

Fuente: <https://concepto.de/enlace-quimico/#ixzz8rPRs2eUW>



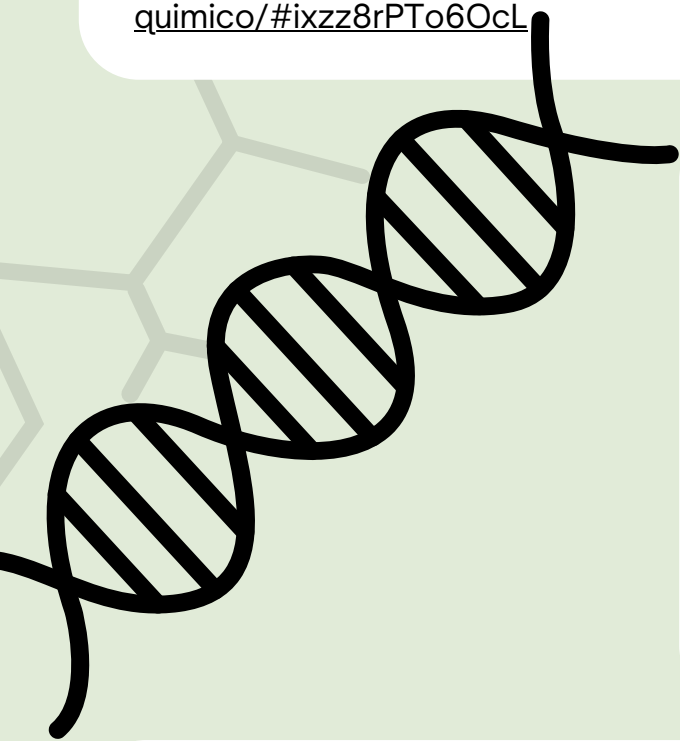
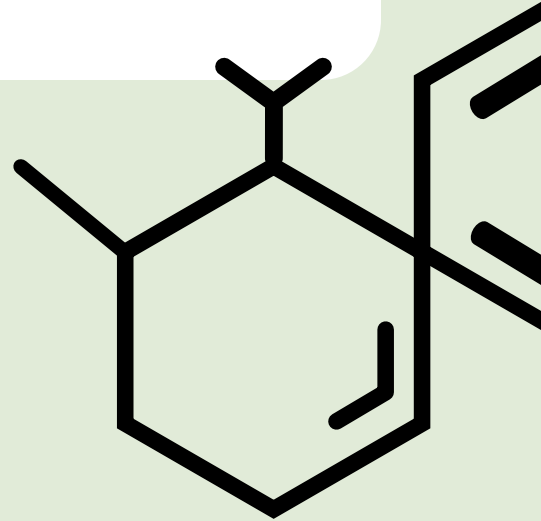
TIPOS DE ENLACE

- Enlace covalente.
- Enlace iónico.
- Enlace metálico.

ENLACE COVALENTE

Ocurre entre átomos no metálicos y de cargas electromagnéticas semejantes (por lo general altas), que se unen y comparten algunos pares de electrones de su capa de valencia. Es el tipo de enlace predominante en las moléculas orgánicas y puede ser de tres tipos: simple (A-A), doble (A=A) y triple (A≡A), dependiendo de la cantidad de electrones compartidos.

Fuente: <https://concepto.de/enlace-quimico/#ixzz8rPTo6Ocl>



ENLACE IONICO

Consiste en la atracción electrostática entre partículas con cargas eléctricas de signos contrarios llamadas iones (partícula cargada eléctricamente, que puede ser un átomo o molécula que ha perdido o ganado electrones, es decir, que no es neutro).

Fuente: <https://concepto.de/enlace-quimico/#ixzz8rPTxZ7US>

ENLACE METALICO

Se da únicamente entre átomos metálicos de un mismo elemento, que por lo general constituyen estructuras sólidas, sumamente compactas. Es un enlace fuerte, que une los núcleos atómicos entre sí, rodeados de sus electrones como en una nube.

Fuente: <https://concepto.de/enlace-quimico/#ixzz8rPU5fe00>