

CHEMISTRY

Chapter 4

Taller de química





CHEMISTRY

Índice

01. MotivatingStrategy >

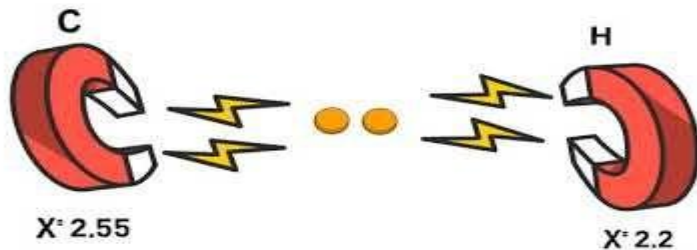
02. HelicoTheory >

03. Helicoexperimental >

04. Cuestionario >

Taller de química: Formación de enlace covalente

ENLACE COVALENTE

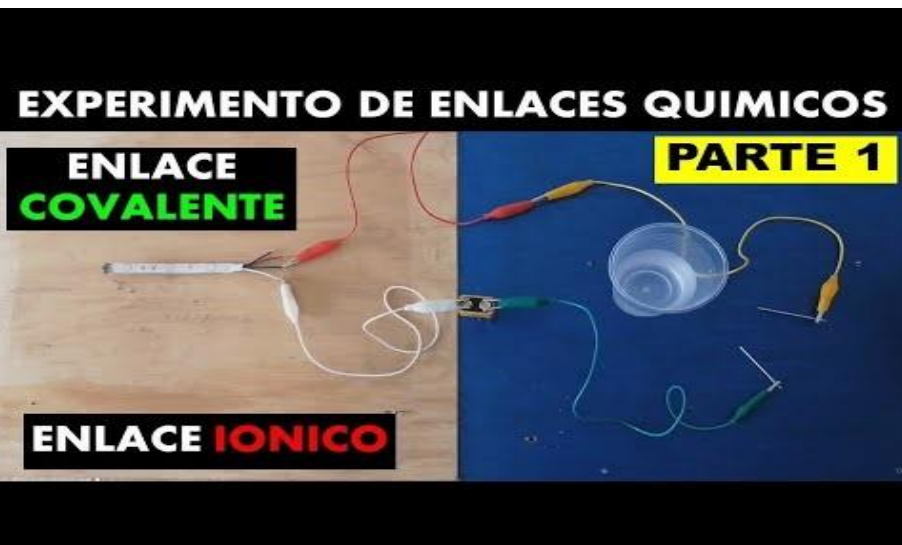


<https://youtu.be/sVmV-biy21s>

MOTIVATING
STRATEGY

1. ¿QUÉ ES ENLACE COVALENTE?
2. ¿CÓMO RECONOCEMOS UN ENLACE COVALENTE?
3. AHORA EXPERIMENTAREMOS LA FORMACIÓN DE ENLACE COVALENTE

Formación de enlace covalente



<https://youtu.be/MxVeKS41UXo>

HELICO THEORY

HELICOTEORÍA

Geometría molecular

La geometría de una molécula
Se refiere a la disposición tridimensional de los átomos de una molécula

afecta sus propiedades físicas y químicas; por ejemplo, el punto de fusión, el punto de ebullición, la densidad. Etc.

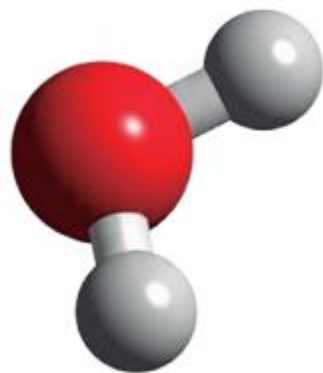
Objetivos

- **Comprender la forma tridimensional de las diversas moléculas.**
- **Utilizar y manipular los materiales de forma adecuada.**

METODOLOGÍA

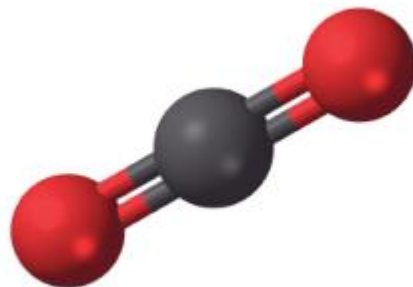
El trabajo es de forma individual y se les asigna la formación de las siguientes moléculas (con su respectiva notación Lewis):

Molécula H_2O

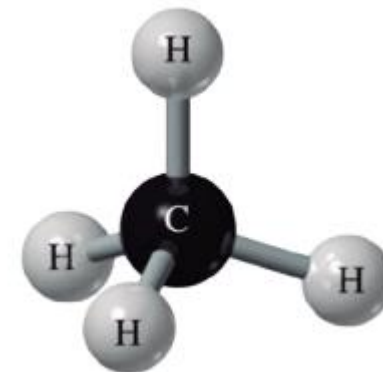


JB
Ediciones

Molécula CO_2



Molécula CH_4



MATERIALES

- Esferas de tecnopor número 8
- 5 esferas de tecnopor número 11
- Tempera
- Un pincel
- Una cajita de palito de mondadientes



EVALUACIÓN

- La evaluación se realizará en forma individual y en equipo