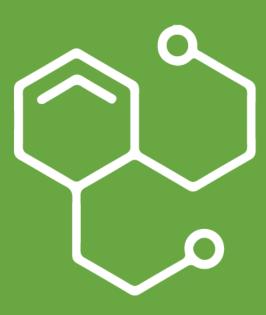


# CHEMISTRY Chapter 24

2nd
SECONDARY

Taller
Formación de enlace
covalente

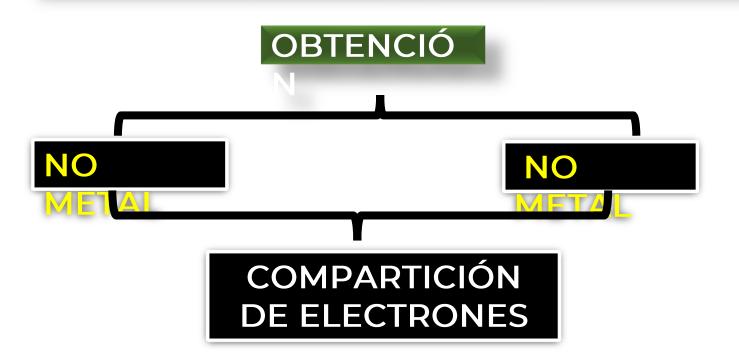


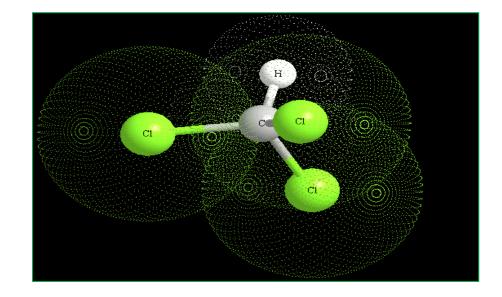




## **DEFINICIÓN**

Es la fuerza electromagnética, principalmente eléctrica ,que surge cuando los electrones compartidos son atraídos por los núcleos de los átomos enlazados. Este enlace es característico entre átomos de elementos no metálicos

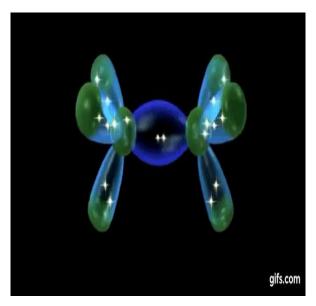


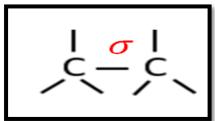




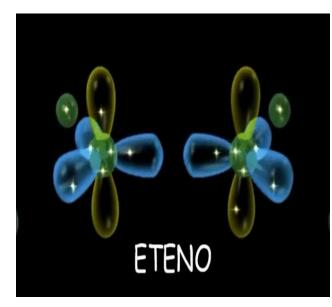
## CLASIFICACIÓN POR EL NÚMERO DE PARES COMPARTIDOS

### **SIMPLE**



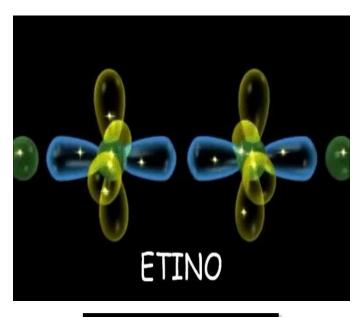


### **DOBLE**



$$c = \frac{\sigma}{\pi} c$$

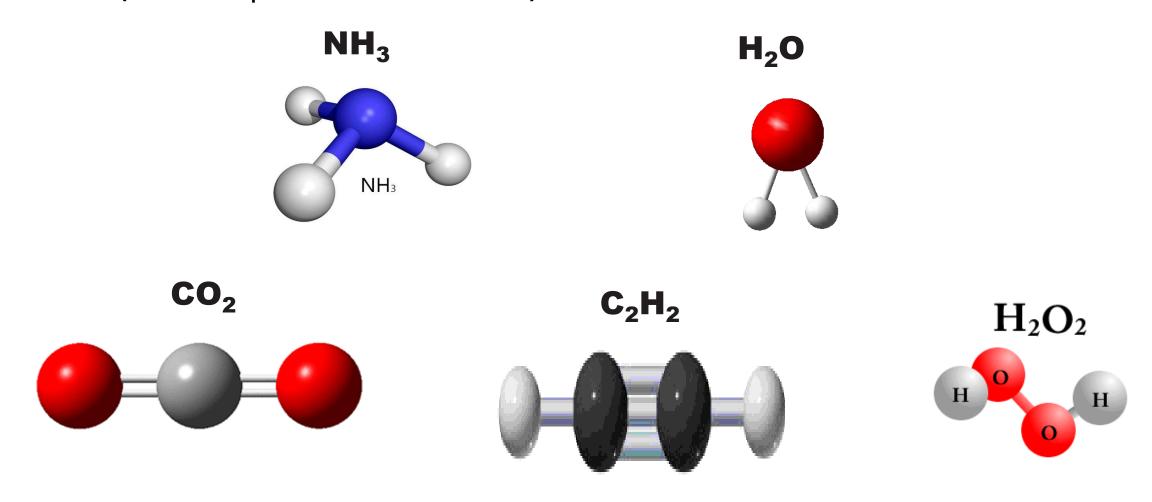
### TRIPLE



$$-c\sigma = c - \frac{\pi}{\pi}c - \frac{\pi}{\pi}$$



Se organizan los de estudiantes del aula y se les asigna la formación de las siguientes moléculas (con su respectiva notación Lewis):





#### Para ello debemos emplear:

Pali globos o brochetas

Témperas y Pinceles

Esferas de Tecnopor







- ❖ Se considera el proceso de formación de la molécula.
- Se considera el conocimiento del número de enlaces que forma cada molécula.
- Se considera la creatividad .

