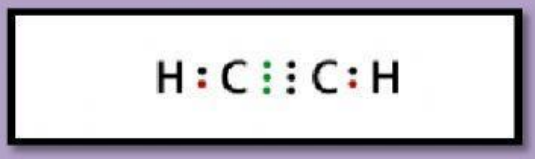
Conecta la definición con su ejemplo o imagen correspondiente

ENLACES COVALENTES

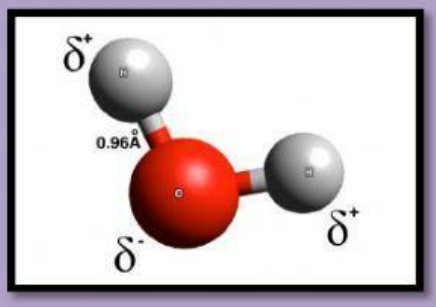
ENLACE COVALENTE SIMPLE

Los átomos enlazados comparten un par de electrones de su última capa electrónica (un electrón cada uno).



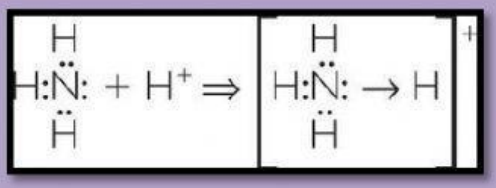
ENLACE COVALENTE DOBLE

Los átomos enlazados aportan cada uno dos electrones de su última capa de energía, formando un enlace de dos pares de electrones.



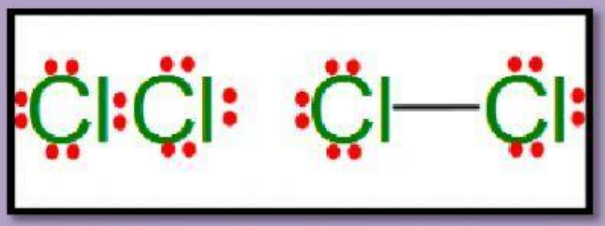
ENLACE COVALENTE TRIPLE

En este enlace se forma por tres pares de electrones, es decir cada átomo aporta 3 electrones de su última capa de energía



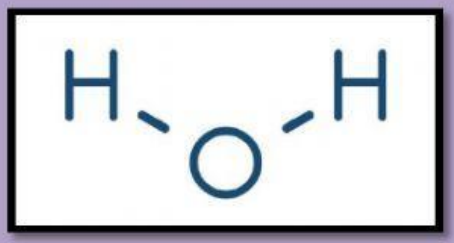
ENLACE COVALENTE DATIVO

Es un tipo de enlace en que uno solo de los dos átomos enlazados aporta dos electrones y el otro ninguno.



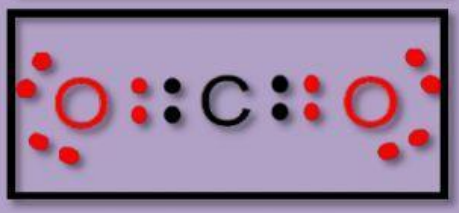
ENLACES COVALENTES POLARES

Se enlazan átomos de distintos elementos y con diferencia de electronegatividad por encima de 0,5.



ENLACES COVALENTES NO POLARES

Se enlazan átomos de un mismo elemento, o distintos pero con similar electronegatividades.



LIVEWORKSHEETS