

Propiedades enlace covalente

Propiedades. Los sólidos covalentes son sólidos con elevado punto de fusión, ya que para fundirlos, hay que romper los enlaces covalentes que existen entre los átomos. Las sustancias covalentes moleculares, presentan ptos fusión y ebullición bajos. Las sustancias covalentes moleculares son solubles en disolventes de polaridad similar. Las sustancias con enlaces covalentes localizados no conducen la electricidad en ningún estado, ya que no hay posibilidad de que los e- se desplacen. Las sustancias covalentes moleculares son blandas y elásticas, pues al rayarlas o golpearlas, solo se alteran las interacciones intermoleculares, mucho más débiles que los enlaces entre átomos. Los sólidos covalentes son duros (para rayarlos tenemos que romper enlaces covalentes entre átomos) y frágiles. **Covalente molecular.** si las unidades que se constituyen son moléculas de nº definido . **covalente atómico.** si los átomos se unen entre sí mediante enlaces covalentes y forman una red tridimensional (cristal, sólido) y no forman una molécula.