

gujgjhghj

COMPUESTOS IÓNICOS están formados por iones de distinta carga que resultan de una transferencia de electrones de los cationes a los aniones, reciben su nombre de la propiedad que presentan de conducir la electricidad en disolución y suelen ser sólidos de alto punto de fusión y estar formados por elementos de electronegatividades muy diferentes o bien agrupaciones de átomos con cargas opuestas (ej. sulfato amónico). **COMPUESTOS COVALENTES** se forman por compartición de electrones entre dos átomos de elementos de electronegatividades parecidas para dar lugar a moléculas o iones que se comportan como un todo unitario. **ORBITALES MOLECULARES:** Zonas del espacio donde la probabilidad de encontrar a los electrones de una molécula es máxima. **ORBITALES MOLECULARES ENLAZANTES:** Son aquellos que ocupan mayoritariamente una zona entre los átomos participantes, contribuyendo a la formación del enlace. **ORBITALES MOLECULARES ANTIENTLAZANTES:** Son aquellos que ocupan mayoritariamente zonas alejadas de los átomos participantes, debilitando el enlace. **ORDEN DE ENLACE:** Es la diferencia entre el número de pares de electrones en orbitales enlazantes y antienlazantes entre dos átomos unidos covalentemente y se corresponde con el número de pares de electrones compartidos entre dichos átomos en su representación de Lewis. Cuando vale 1 se habla de enlace sencillo, cuando vale 2 de doble y cuando vale tres de triple. **HIBRIDACIÓN** de orbitales atómicos es la mezcla de orbitales distintos para dar lugar a unos nuevos, de energías y geometrías nuevas. **RESONANCIA** es la contribución de distintas fórmulas de Lewis, que se diferencian sólo en la distribución de los electrones y no de los núcleos, a la estructura de un compuesto. **ENLACE METÁLICO** se forma por compartición de electrones entre varios átomos de elementos metálicos. **FUERZAS DE VAN DER WAALS** son atracciones electrostáticas entre moléculas debidas a dipolos eléctricos temporales o permanentes. **ENLACES DE HIDRÓGENO** son un tipo particular de atracción electrostática que se produce entre los átomos de hidrógeno unidos a elementos electronegativos (O, N) y otros elementos con pares de electrones libres (O, N).