

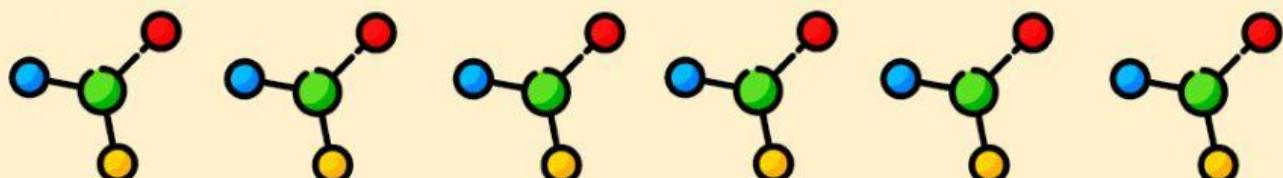
UNIONES IÓNICAS Y COVALENTES:

VERDADERO O FALSO



1. UN ENLACE QUÍMICO ES LA FUERZA QUE MANTIENE A LOS ÁTOMOS UNIDOS EN LOS COMPUESTOS
2. EN LA UNIÓN COVALENTE SE COMPARTEN ELECTRONES
3. EN LA UNIÓN COVALENTE SE FORMAN ANIONES Y CATIONES
4. LA UNIÓN COVALENTE SE ESTABLECE ENTRE UN METAL Y UN NO METAL
5. EN EL ENLACE IÓNICO HAY TRANSFERENCIA DE ELECTRONES
6. EN LOS ENLACES IÓNICOS SE ESTABLECEN ANIONES Y CATIONES
7. EN LOS ENLACES COVALENTES POLARES SE FORMAN IONES
8. EL ANIÓN TIENE CARGA POSITIVA
9. EL CATIÓN TIENEN CARGA POSITIVA
10. EN EL ENLACE IÓNICO LOS ÁTOMOS QUE SE UNEN TIENEN LA MISMA ELECTRONEGATIVIDAD

11. UN ENLACE COVALENTE DOBLE CUENTA CON DOS ELECTRONES COMPARTIDOS
12. LOS ÁTOMOS COMPARTEN, ACEPTAN O TRANSFIEREN ELECTRONES CON LA FINALIDAD DE COMPLETAR CON OCHO ELECTRONES SU ÚLTIMO NIVEL DE VALENCIA





TIPOS DE ENLACES QUÍMICOS

DEPENDIENDO DE LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA Y DE SU AFINIDAD POR LOS ELECTRONES, TENEMOS DIFERENTES TIPOS DE ENLACE.

- ENLACE IONICO : LOS ELECTRONES DE UN ÁTOMO SE TRANSFIEREN AL OTRO ÁTOMO.
- ENLACE COVALENTE : LOS ELECTRONES ENTRE LOS ÁTOMOS SE COMPARTEN.

UN ENLACE IONICO SE FORMA ENTRE UN METAL, QUE TIENDE A CEDER SUS ELECTRONES, Y UN NO METAL, QUE TIENDE A ACEPTARLOS. AL CEDER O ACEPTAR LOS ELECTRONES, QUE SE ENCUENTRAN EN LA CAPA MÁS EXTERNA DEL ÁTOMO, SE FORMAN IONES QUE CUMPLEN CON LA REGLA DEL OCTETO.

EN UN ENLACE COVALENTE SE COMPARTEN ELECTRONES, QUE SE MUEVEN ENTRE LOS DOS ÁTOMOS DEPENDIENDO DE LA ELECTRONEGATIVIDAD DE CADA ÁTOMO.

LOS ELEMENTOS CON DIFERENCIA DE ELECTRONEGATIVIDAD COVALENTE FORMAN UN ENLACE POLARIZADO. MIENTRAS QUE CUANDO ESTOS TIENEN SIMILAR CAPACIDAD PARA ATRAER ELECTRONES FORMAN UN ENLACE COVALENTE NUETRAL, DONDE LOS ELECTRONES SE COMPARTEN DE FORMA IGUALITARIA ENTRE LOS ÁTOMOS.

