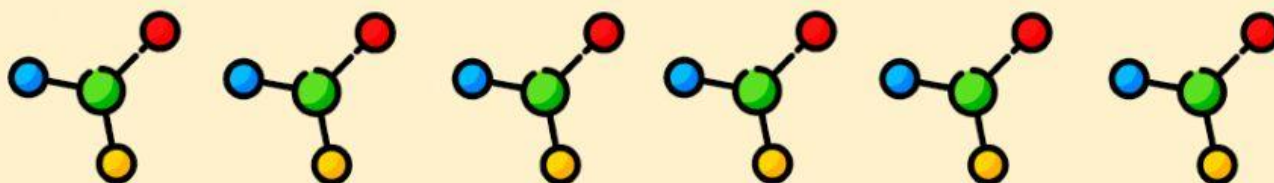


UNIONES IÓNICAS Y COVALENTES:



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

UN ENLACE IÓNICO SE FORMA ENTRE UN ÁTOMO METÁLICO, QUE TIENDE A CEDER SUS ELECTRONES, Y UN ÁTOMO NO METÁLICO, 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 FORMAN UN ENLACE COVALENTE POLAR. MIENTRAS QUE CUANDO ESTOS TIENEN SIMILAR CAPACIDAD PARA ATRAER ELECTRONES FORMAN UN ENLACE COVALENTE NO POLAR, DONDE LOS ELECTRONES SE COMPARTEN DE FORMA IGUALITARIA ENTRE LOS ÁTOMOS.

