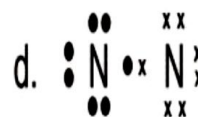
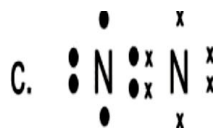


Enlace Químico

MOLECULAS CON DOBLE ENLACE Y TRIPLE ENLACE

- El enlace químico resulta de:
 - De la fuerza de dos átomos
 - De la unión de dos a tres átomos.
 - De una enlace iónico o covalente.
 - De unión de materiales de electrones.
- Los electrones que se pueden transferirse de un átomo a otro forman:
 - Enlace covalente
 - Enlace iónico.
 - Átomos simples.
 - Electrones covalentes.
- Dada la configuración electrónica de un elemento $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$ deducir si tenderá a formar:
 - enlace iónico y covalente
 - enlace iónico y metálico
 - enlace metálico y covalente
 - ninguna de las anteriores.
- Para que entre dos átomos exista un enlace iónico:
 - Ambos deben tener una electronegatividad semejante.
 - Uno debe tener una afinidad electrónica alta y otro un potencial de ionización baja.
 - Uno de ellos debe tener una electroafinidad alta y el otro, debe tener una energía de ionización alta.
 - Solamente puede darse entre un halógeno y un alcalino.
- Al combinarse los átomos de potasio (un metal alcalino) con los átomos de bromo (un no metal del grupo de los halógenos), lo más probable es que entre ellos se establezca:
 - Enlace covalente
 - Enlace metálico
 - Enlace por puentes de hidrógeno
 - Enlace iónico.



- La representación de Lewis que mejor corresponde al nitrógeno, N_2 , ubicado en el grupo VA de la tabla periódica, es:

