

TALLER

Estudiante:..... Fecha:.....

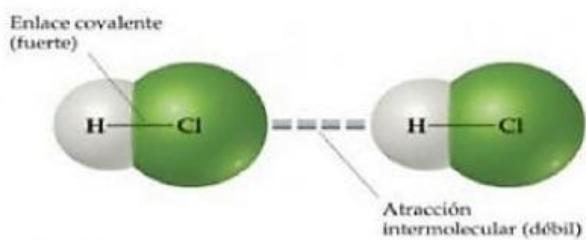
Asignatura: Química

Tema: Enlaces intermoleculares

DESARROLLO

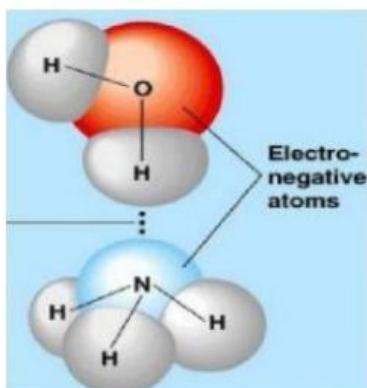
1. Seleccione la respuesta correcta de acuerdo con el tipo de fuerza intermolecular que caracteriza a los siguientes compuestos.

A.



- a) Dipolo -Dipolo
- b) Dispersión
- c) Puente de Hidrógeno

B.



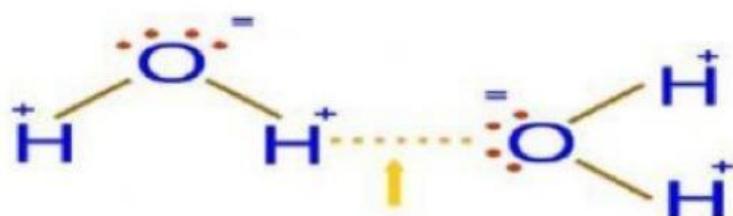
- a) Dipolo -Dipolo
- b) Dispersión
- c) Puente de Hidrógeno

C.



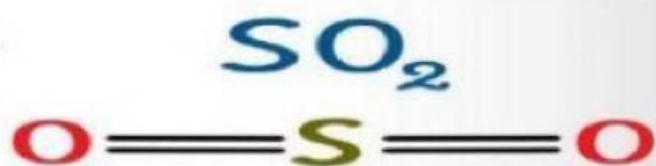
- a) Dipolo -Dipolo
- b) Dispersión
- c) Puente de Hidrógeno

D.



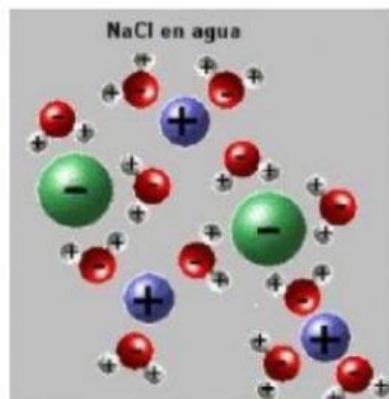
- a) Dipolo -Dipolo
- b) Dispersión
- c) Puente de Hidrógeno

E.



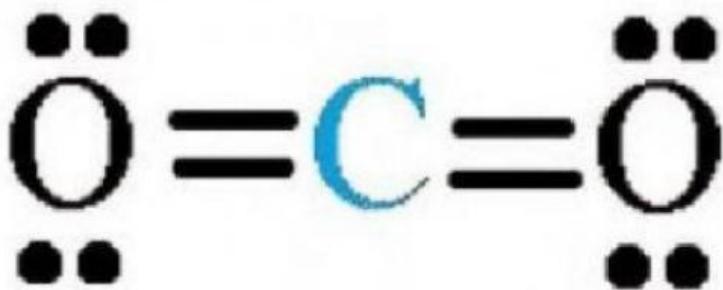
- a) Dipolo -Dipolo
- b) Dispersión
- c) Puente de Hidrógeno

F.



- a) Ión -Dipolo
- b) Dispersión
- c) Puente de Hidrógeno

G.



- a) Ión -Dipolo
- b) Dispersión
- c) Puente de Hidrógeno

2. Una según corresponda:

Dipolo inducido

fuerzas de atracción que existen entre moléculas en una sustancia, estas fuerzas son más débiles que las fuerzas intramoleculares

Fuerzas
Intermoleculares

Son interacciones atractivas entre iones y moléculas polares debido a las diferencias de carga. Esta es menor que la fuerza de atracción

Ión -Dipolo

Se produce cuando una molécula polar "induce" que se forme un dipolo en la molécula no polar. Por un instante, la molécula no polar se transforma en polar, con cargas positiva y negativa. entre los iones

Puente de Hidrógeno

Es una interacción que se produce entre un Hidrógeno unido a un átomo electronegativo en una molécula y un átomo electronegativo en otra molécula. Los átomos electronegativos que favorecen el puente de Hidrógeno son el Nitrógeno, el Oxígeno y el Flúor.