

TALLER

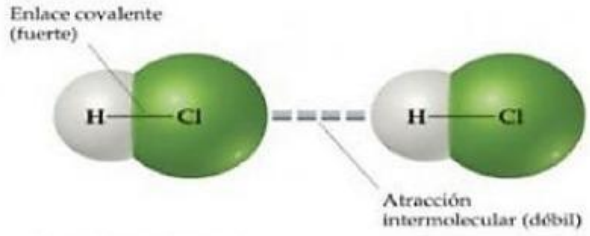
Estudiante:..... Fecha:.....

Asignatura: Química Tema: Enlaces intermoleculares

DESARROLLO

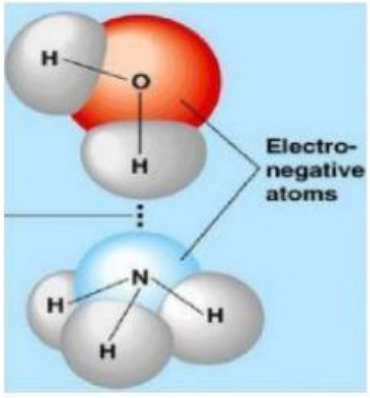
1. Selecione la respuesta correcta de acuerdo con el tipo de fuerza intermolecular que caracteriza a los siguientes compuestos.

A.



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

B.



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

LIVEWORKSHEETS

C.

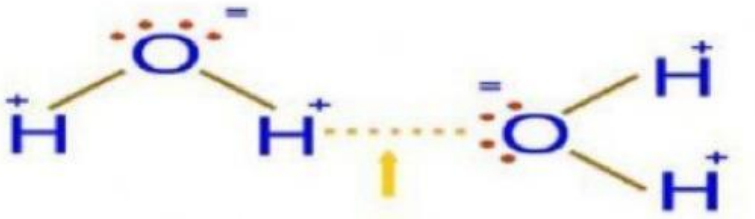


a) Dipolo -Dipolo

b)Dispersión

c)Puente de Hidrógeno

D.

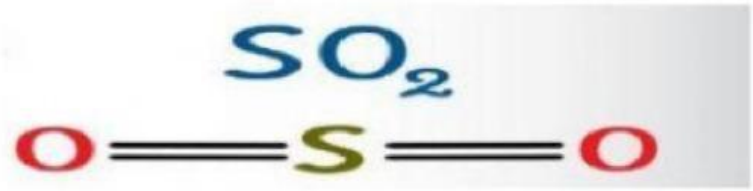


a) Dipolo -Dipolo

b)Dispersión

c)Puente de Hidrógeno

E.

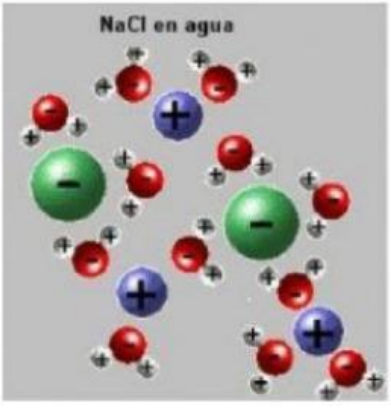


a) Dipolo -Dipolo

b)Dispersión

c)Puente de Hidrógeno

F.



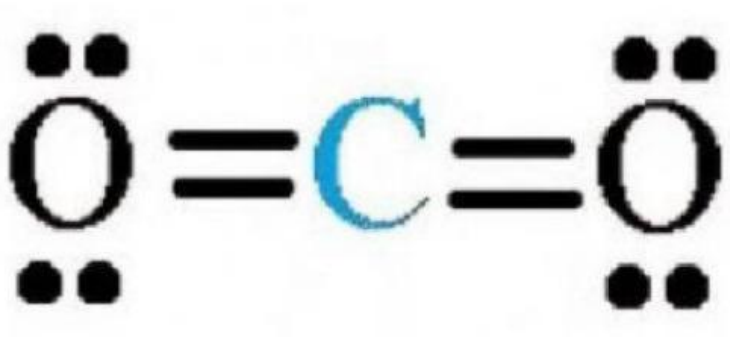
a) Ión -Dipolo

b)Dispersión

c)Puente de Hidrógeno

LIVEWORKSHEETS

G.



a) lón -Dipolo

b)Dispersión

c)Puente de Hidrógeno

2. Una según coresponda:

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
lón -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.

LIVEWORKSHEETS