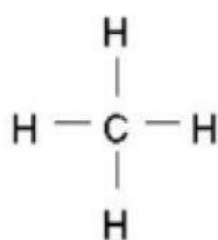


PRACTICA POLARIDAD Y FUERZAS INTERMOLECULARES

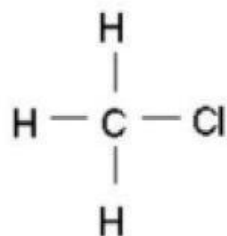
CORRESPONDENCIA

1 Polar

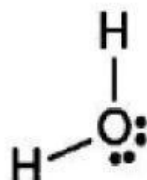
2 No Polar



()



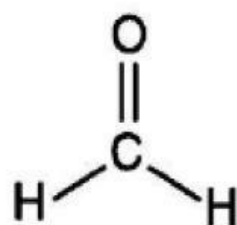
()



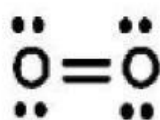
()



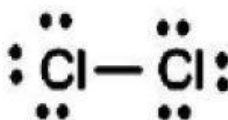
()



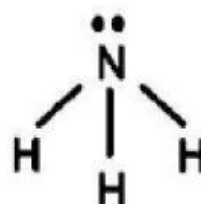
()



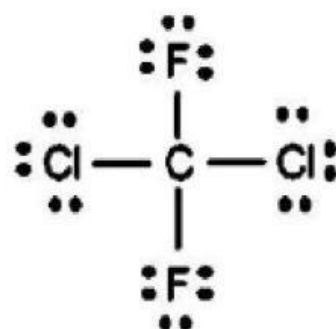
()



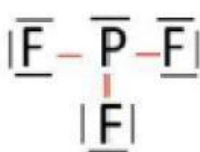
()



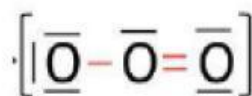
()



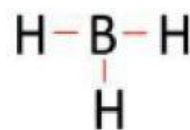
()



()



()



()

SELECCIÓN ÚNICA

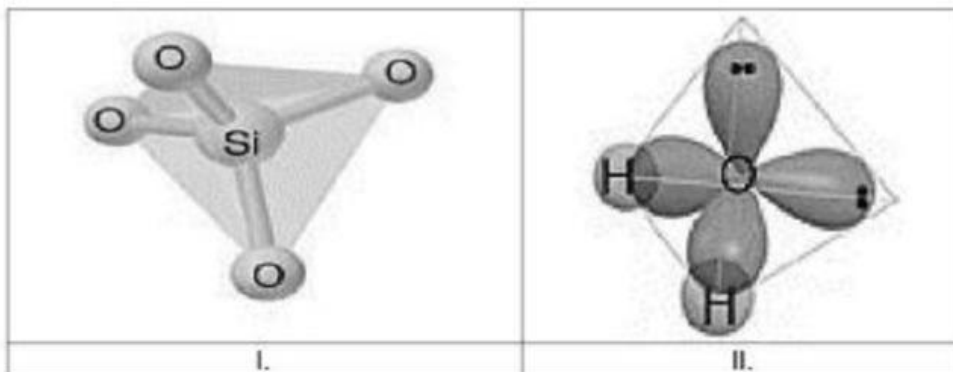
1) Observe las siguientes moléculas.

H ₂ O	CH ₄
1	2

Según la distribución de carga eléctrica presentadas, las moléculas se clasifican, como

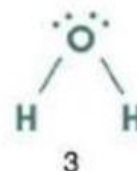
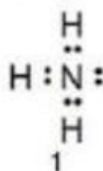
- A) 1-no polar y 2-no polar
B) 1- polar y 2-no polar
C) 1-no polar y 2- polar

2) Observe las siguientes representaciones de dos moléculas:



Al observar las representaciones es correcto afirmar que

- 3) Analice las siguientes representaciones de moléculas:



A partir de la información anterior se afirma, correctamente, que

- A) 2 es una molécula polar y 3 es una molécula no polar.
B) 1 es una molécula polar y 3 es una molécula no polar.
C) 2 es una molécula no polar y 3 es una molécula polar.

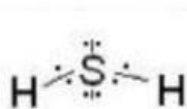
4) Observe las siguientes formulas químicas asociadas con números:

CH ₄	NH ₃	H ₂ O	O ₂
1	2	3	4

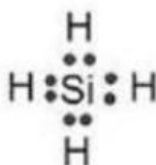
¿Cuáles números identifican solamente moléculas polares?

- A) 1 y 2
B) 2 y 3
C) 2, 3 y 4
D) 1, 2 y 3

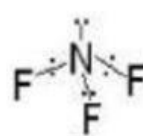
5) Considere las siguientes representaciones:



1



2



3

¿Cuáles números identifican las representaciones correspondientes a moléculas polares?

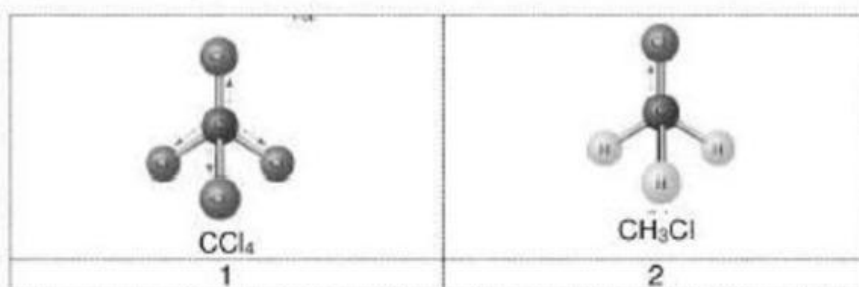
A) 1 y 2

C) 2

B) 1 y 3

D) 1, 2 y 3

6) Observe las siguientes representaciones de dos moléculas:



Al observar las representaciones es correcto afirmar que

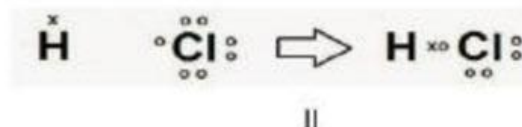
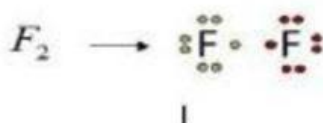
A) 1 es una molécula polar y 2 es una molécula no polar.

B) tanto 1 como 2 son moléculas polares.

C) 1 es una molécula no polar y 2 es una molécula polar.

D) ambas moléculas son no polares.

7) Observe las siguientes representaciones de moléculas:



Las moléculas numeradas I y II corresponden, en su orden respectivo, a

A) Polares ambas

C) no polar y polar

B) polar y no polar

D) no polares ambas

