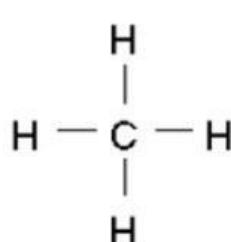


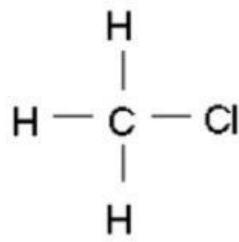
PRACTICA POLARIDAD Y FUERZAS INTERMOLECULARES

CORRESPONDENCIA

1 Polar

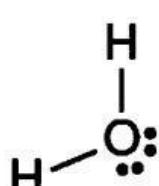


()



()

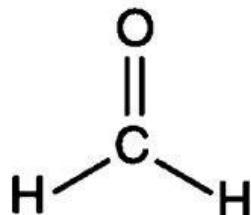
2 No Polar



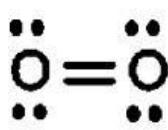
()



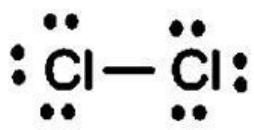
()



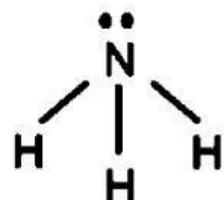
()



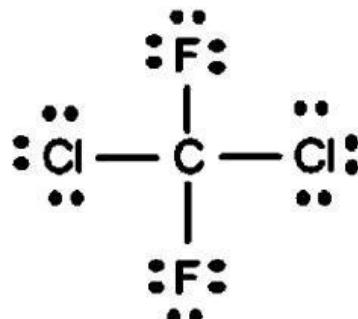
()



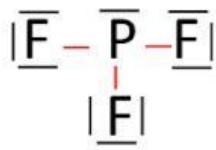
()



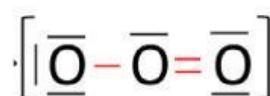
()



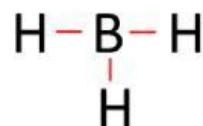
()



()



()



()

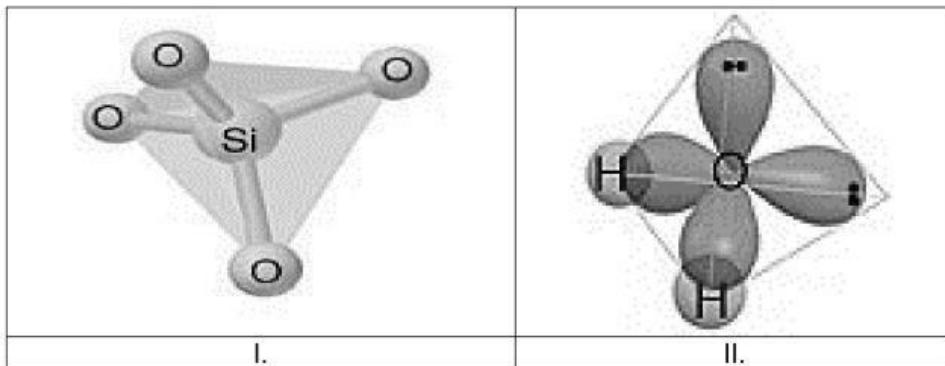
SELECCIÓN UNICA

- 1) Observe las siguientes moléculas.

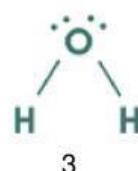
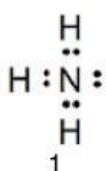
H_2O	CH_4
1	2

- Según la distribución de carga eléctrica presentadas, las moléculas se clasifican, como
- A) 1-no polar y 2-no polar
 C) 1-no polar y 2-polar
 B) 1-polar y 2-no polar

- 2) Observe las siguientes representaciones de dos moléculas:



- Al observar las representaciones es correcto afirmar que
- A) I es una molécula polar y la II no polar.
 B) tanto I como II son moléculas polares.
 C) I es no polar y II una molécula polar.
- 3) Analice las siguientes representaciones de moléculas:



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

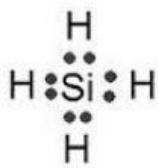
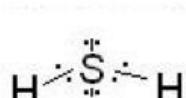
- A) 2 es una molécula polar y 3 es una molécula no polar.
 B) 1 es una molécula polar y 3 es una molécula no polar.
 C) 2 es una molécula no polar y 3 es una molécula polar.
- 4) Observe las siguientes formulas químicas asociadas con números:

CH_4	NH_3	H_2O	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

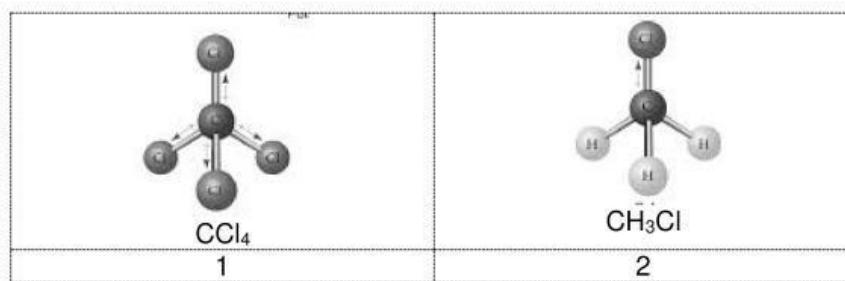
5) Considere las siguientes representaciones:



¿Cuáles números identifican las representaciones correspondientes a moléculas polares?

- A) 1 y 2
B) 1 y 3
C) 2
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:



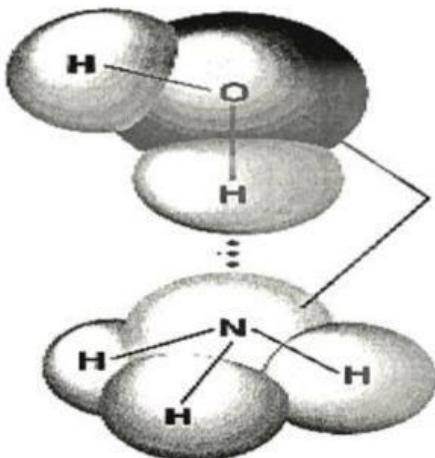
Las moléculas numeradas I y II corresponden, en su orden respectivo, a

- A) Polares ambas
B) polar y no polar
C) no polar y polar
D) no polares ambas

6 Las fuerzas intermoleculares presentes entre moléculas polares, y las fuerzas intermoleculares manifestadas entre moléculas no polares, en orden respectivo, reciben el nombre de

- A) dipolo – dipolo y dispersión.
- B) dispersión y dipolo – dipolo.
- C) puente de hidrógeno y dispersión.
- D) dipolo-dipolo inducido y puente de hidrógeno.

7 Observe la siguiente representación de dos moléculas:



¿Cuál es el nombre de la fuerza intermolecular que se establece entre las moléculas representadas?

- A) Ion-dipolo
- B) Dipolo inducido
- C) Dipolo instantáneo
- D) Puente de hidrógeno

8 Lea la siguiente información:

Son fuerzas de atracción entre moléculas polares, es decir, entre moléculas con momentos dipolares permanentes.

La información anterior, se refiere a la fuerza intermolecular denominada

- A) dipolar.
- B) ión- dipolo.
- C) de dispersión.
- D) puente de hidrógeno.

|| A continuación, se presentan cinco diferentes tipos de sustancias:

1. H₂
2. HF
3. H₂O
4. CH₄
5. HCl(ac)

Con respecto a los tipos de fuerzas intermoleculares que poseen las sustancias representadas, ¿cuál opción es correcta?

- A) 1 y 4 presentan fuerzas de atracción dipolo-dipolo.
- B) 1, 4 y 5 solo presentan fuerzas de dispersión.
- C) 2, 3 y 5 presentan fuerzas ión-dipolo.
- D) 2 y 3 tienen puentes de hidrógeno.

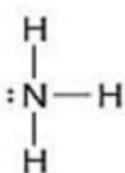
|2 Consideré las estructuras de las moléculas del nitrógeno y del tetracloruro de carbono:



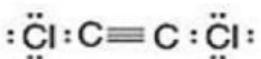
Con respecto al tipo de fuerzas intermoleculares que presentan estas moléculas, ¿cuál opción es correcta?

- A) Ambas moléculas presentan dispersión de London.
- B) Ambas moléculas presentan interacciones dipolo-dipolo.
- C) 1 presenta puente de hidrógeno, 2 presenta dipolo-dipolo.
- D) 1 presenta dipolo-dipolo, 2 presenta dispersión de London.

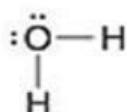
13 Analice las siguientes representaciones de moléculas:



1



2

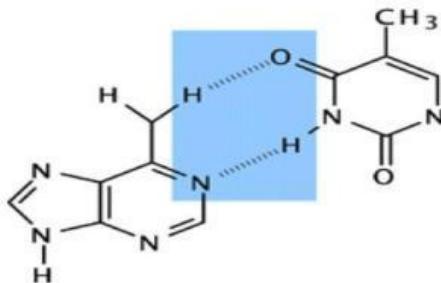


3

A partir de las representaciones anteriores, es correcto afirmar que

- A) 2 es una molécula polar y 3 es una molécula no polar.
- B) 1 es una molécula no polar y 2 es una molécula no polar.
- C) 1 es una molécula polar y 2 y 3 son moléculas no polares.
- D) 2 es una molécula no polar y 1 y 3 son moléculas polares.

14 Considere la siguiente representación:



¿Cuál es el nombre del tipo de fuerza intermolecular que presentan las moléculas representadas?

- A) Dispersión o London
- B) Puente de hidrógeno
- C) Dipolo – inducido
- D) Ión – dipolo

15. Analice el siguiente texto

En el estado líquido el resultado de la orientación positivo-negativo es una fuerza de atracción neta que mantiene unidas a las moléculas. Para cambiar el estado gaseoso debe superarse esta fuerza de atracción intermolecular, lo que explica que estos compuestos tengan mayores calores de evaporación y de puntos de ebullición que los compuestos menos polares. Las energías promedio de las interacciones son aproximadamente de 4 kJ por mol.

¿A cuál fuerza intermolecular se hace referencia en el texto anterior?

- A. Dipolo inducido
- B. Dipolo-dipolo
- C. Dispersión
- D. Ión-dipolo