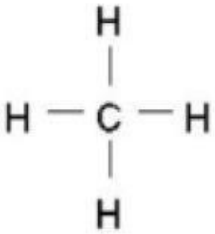
PRACTICA POLARIDAD Y FUERZAS INTERMOLECULARES

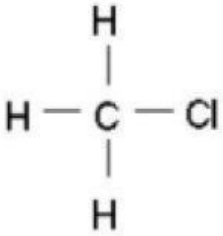
CORRESPONDENCIA

1 Polar

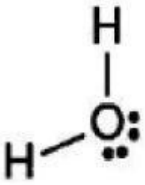
2 No Polar



( )

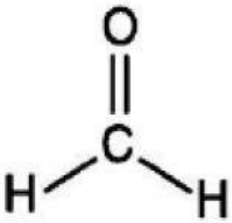


( )

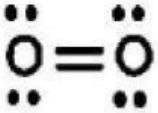


( )

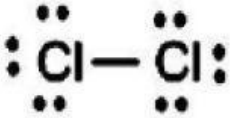
( )



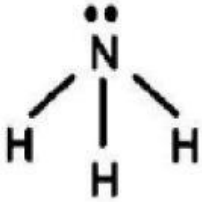
( )



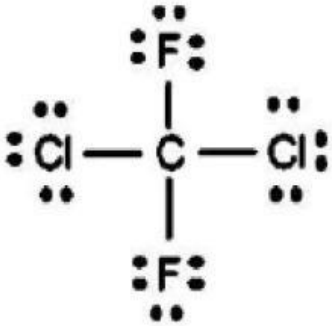
( )



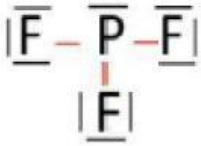
( )



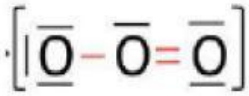
( )



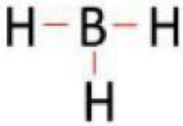
( )



( )



( )



( )

LIVEWORKSHEETS

SELECCIÓN UNICA

1) **Observe las siguientes moléculas.**

H_2O	CH_4
1	2

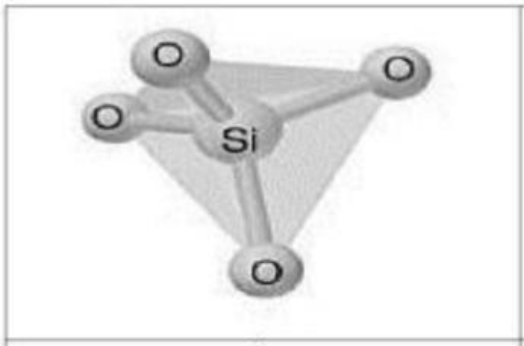
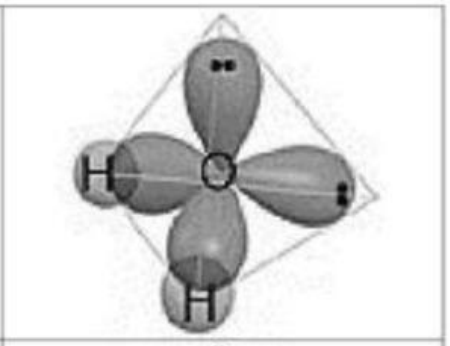
Según la distribución de carga eléctrica presentadas, las moléculas se clasifican, como

A) 1-no polar y 2-no polar

B) 1- polar y 2-no polar

C) 1-no polar y 2- polar

2) **Observe las siguientes representaciones de dos moléculas:**

	
I.	II.

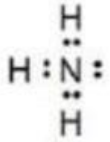
Al observar las representaciones es correcto afirmar que

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:**



1

2

3

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

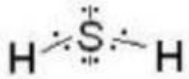
B) 2 y 3

C) 2, 3 y 4

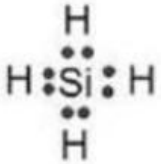
D) 1, 2 y 3

LIVEWORKSHEETS

5) **Considere las siguientes representaciones:**



1



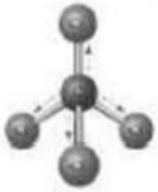
2

3

¿Cuáles números identifican las representaciones correspondientes a moléculas polares?

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

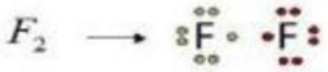
6) **Observe las siguientes representaciones de dos moléculas:**

 CCl_4	CH_3Cl
1	2

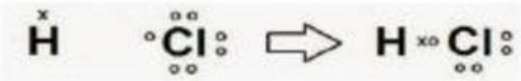
Al observar las representaciones es correcto afirmar que

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:**



I



II

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

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS