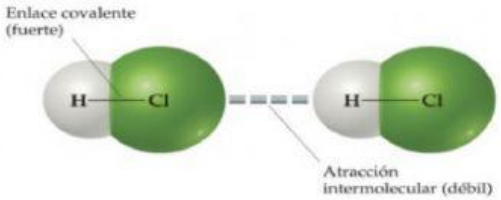
I Tarea I Periodo LEBSR **Docente: Alejandra Blanco Cuadra**
Total de puntos: 3 **Fecha de entrega: _____**
Persona estudiante: _____

Indicadores

Indicador (pautas para el desarrollo de la habilidad)	Indicadores del aprendizaje esperado	Nivel de desempeño		
		Inicial	Intermedio	Avanzado
Argumentación	Demuestra el proceso realizado para encontrar las condiciones específicas para las moléculas polares y no polares y fuerzas intermoleculares.	Menciona el proceso realizado para encontrar las condiciones específicas para las moléculas polares y no polares y fuerzas intermoleculares.	Explora diversas fuentes de información para realizar el proceso y las condiciones específicas para las moléculas polares y no polares y fuerzas intermoleculares	Específica el proceso realizado para encontrar las condiciones específicas para las moléculas polares y no polares y fuerzas intermoleculares.

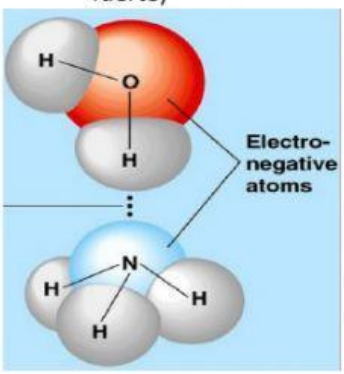
Selección de respuesta
Respuesta sencilla: Indique con A, B o C (use solo mayúsculas)

1. ¿Qué tipo de fuerza intermolecular caracteriza al siguiente compuesto? (Indique la más fuerte)



A) Dipolo-dipolo
B) Dispersión
C) Puentes de hidrógeno

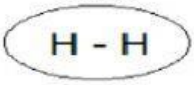
2. ¿Qué tipo de fuerza intermolecular caracteriza a las siguientes moléculas? (Indique la más fuerte)



A) Dipolo-dipolo
B) Dispersión
C) Puentes de hidrógeno

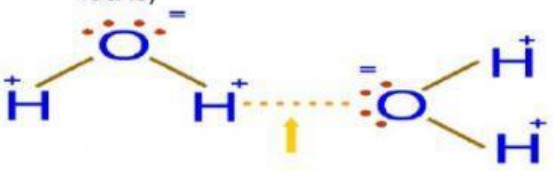
LIVEWORKSHEETS

3. ¿Qué tipo de fuerza intermolecular caracteriza a la siguiente molécula? (Indique la más fuerte)



A) Dipolo-dipolo
B) Dispersión
C) Puentes de hidrógeno

4. ¿Qué tipo de fuerza intermolecular caracteriza a la siguiente molécula? (Indique la más fuerte)



A) Dipolo-dipolo
B) Dispersión
C) Puentes de hidrógeno

5. ¿Qué tipo de fuerza intermolecular caracteriza a la siguiente molécula? (Indique la más fuerte)



A) Dipolo-dipolo
B) Dispersión
C) Puentes de hidrógeno

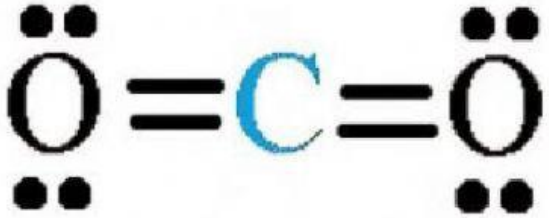
6. ¿Qué tipo de fuerza intermolecular caracteriza a la siguiente molécula? (Indique la más fuerte)



A) ión-dipolo
B) Dispersión
C) Puentes de hidrógeno

LIVEWORKSHEETS

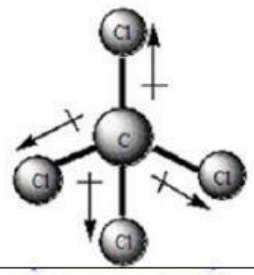
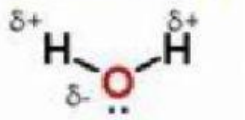
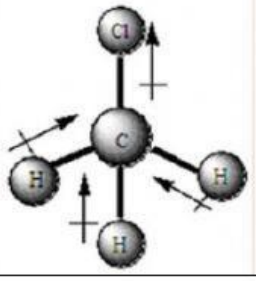
7. ¿Qué tipo de fuerza intermolecular caracteriza a la siguiente molécula? (Indique la más fuerte)



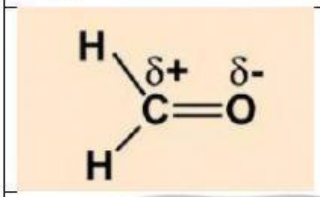
A) ión-dipolo
B) Dispersión
C) Puentes de hidrógeno

II Parte. Completar. Escriba en el espacio lo que se le solicita

Para las siguientes moléculas, indique si es polar o apolar:

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS