EVALUACIÓN:

COLEGIO DE BACHILLERATO NUEVE DE OCTUBRE
Machala – El Oro – Ecuador.

INSTRUMENTO DE EVALUACIÓN DE CLASE

Asignatura: QUÍMICA **Sección:** Matutina

Docente: ING. QUÍM. MAYRA ALEJANDRA LOAYZA M, MGS.

Año Lectivo: 2021-2022

Año de Bachillerato general unificado: PRIMERO **Paralelo:** "A"

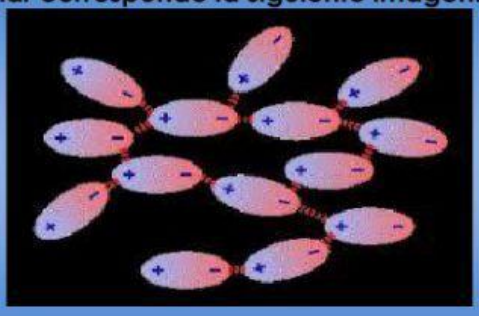
Estudiante:

Fecha: jueves 24/06/2021

EN LAS SIGUIENTES PREGUNTAS SEÑALE LA RESPUESTAS CORRECTA:

1. **Para que se forme un puente de hidrógeno entre dos elementos:**
   a) Deben tener una masa atómica muy elevada
   b) Deben tener un número atómico par
   c) Deben ser muy electronegativos

2. **A qué tipo de fuerza intermolecular corresponde la siguiente imagen:**
   a) Puente de hidrógeno
   b) Dipolo-dipolo
   c) Ion-ion
   d) Polar-polar



3. **Es el tipo de fuerza intermolecular que se realiza entre átomos de hidrógeno y elementos muy electronegativos como el oxígeno, flúor y azufre.**
   a) Puente de hidrógeno
   b) Fuerza de Van Der Waals.

4. **Son fuerzas de interacción entre las moléculas.**
   a) Fuerzas Intermoleculares
   b) Fuerzas Intramoleculares (Enlaces Químicos)

LIVEWORKSHEETS

5. **Las Fuerzas de London, son fuerzas intermoleculares que se presenta entre moléculas de naturaleza:**
   a) Polar
   b) No polar
   c) Eléctrica

LIVEWORKSHEETS