

## EVALUACIÓN DE QUÍMICA

1- Representa las siguientes uniones intermoleculares, antes clasifica.

HI

N<sub>2</sub>

KCl + H<sub>2</sub>O

2- Leer el siguiente fragmento e identificar qué tipo de unión intermolecular es la que se produce.

En el ADN las bases nitrogenadas se unen entre los hidrógenos, nitrógeno y oxígenos de las bases.

Así una timina con una adenina se conectan con el Hidrogeno correspondiente de una y el oxígeno de la otra.

3- Responder V o F. Justificar

Las fuerzas dipolo dipolo, forman una distorsión momentánea de las nubes electrónicas.

En las fuerzas ion-dipolo, el polo de densidad negativa de una molécula atrae al ion positivo

Las uniones químicas forman moléculas.

4- En la siguiente imagen se representa una unión intermolecular ¿Cuál es para vos? Justificar

