**ACTIVIDADES FUERZAS INTERMOLECULARES**

**DIGA SI ES VERDADERO O FALSO LAS SIGUIENTES AFIRMACIONES, EN CASO DE QUE SEA FALSO JUSTIFICAR**

**1- LAS FUERZAS INTERMOLECULARES SON FUERZAS QUE DETERMINAN CARACTERÍSTICAS FÍSICAS DE LAS SUSTANCIAS**

**(verdadero)**

**2- EXISTEN SEIS FUERZAS INTERMOLECULARES PRINCIPALES**

**(falso ya que existen tres tipos de fuerzas moleculares principales que son Fuerzas ion-dipolo,Puerte de hidrogeno y la Fuerzas de Van der Waals quien a su vez se divide en tres dipo-polo,dipolo inducido y fuerza de dispersion de London.)**

**3- EL AGUA ES UNA MOLÉCULA POLAR**

**(verdadero)**

**4- LA SAL COMÚN ES UN ÁTOMO DE CLORO Y SODIO**

**(verdadero)**

**5- LA SAL COMÚN SE DISUELVE EN AGUA GRACIAS A LAS FUERZAS DE VAN DER WAALS**

**(falso porque gracias a la fuerzas ion-dipolo la sal de cocina se disuelve en agua.)**

**6- EL CLOROFORMO ES UNA MOLÉCULA DONDE INTERVIENE EL ENLACE PUENTE DE HIDRÓGENO**

**(falso ya que la fuerza van der waals(dipolo-dipolo) es cual la interviene la cual esta compuesto por un polo negativo y un polo positivo,el polo positivo de una molécula atrae el polo negativo de otra molécula.)**

**7- EL ENLACE PUENTE DE HIDRÓGENO ESTÁ FORMADO POR LA UNIÓN DE DOS HIDRÓGENOS**

**(falso porque se produce entre un hidrogeno unido a un atomo electronegativo en una molecula y un atomo electronegativo en otra molecula.)**

**8- CUANDO EL AGUA SE HIERVE SE ROMPEN LOS ENLACES PUENTE DE HIDRÓGENO**

**(verdadero)**

**9- EN UNA MOLÉCULA DE NAFTA EXISTEN FUERZAS DE VAN DER WAALS**

**(verdadero)**

**10- LAS FUERZAS INTRAMOLECULARES DETERMINAN LAS PROPIEDADES FÍSICAS DE LAS SUSTANCIAS**

**(falso estas son las fuerzas que determinan la propiedades quimicas de las sustancias.)**

**11- UN EJEMPLO DE ENLACE PUENTE DE HIDRÓGENO SON LAS PROTEÍNAS COMO POR EJ. LA CLARA DE HUEVO**

**(verdadero)**

**Gonzalez Iara Sofia**

**6to año**