**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**

**2- EXISTEN SEIS FUERZAS INTERMOLECULARES PRINCIPALES**

**3- EL AGUA ES UNA MOLÉCULA POLAR**

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

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

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

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

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

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

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

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