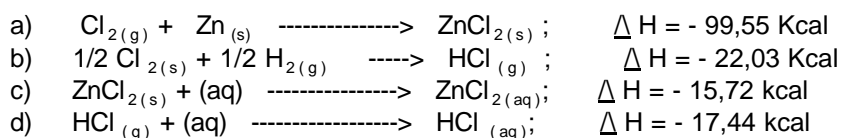


2º BACH - 12 FEBRERO 2003 - Problema 6  
 TERMOQUÍMICA-8

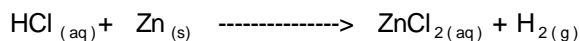
Las entalpías normales de formación del cloruro de zinc sólido y del cloruro de hidrógeno gas son, respectivamente - 99,55 y - 22,03 Kcal/mol y sus entalpías de disolución en agua son, respectivamente - 15,72 y - 17,44 Kcal/mol. Con estos datos, determine la entalpía de reacción entre en zinc metálico y el ácido clorhídrico

RESOLUCIÓN

Las reacciones cuyas entalpías conocemos ya que son las que se nos dan en el problema, son:



La reacción cuya entalpía hemos de calcular es la reacción de formación del ácido acético líquido, y es:



Para obtenerla a partir de las reacciones dadas, hemos de tomar la reacciones de la forma siguiente:

