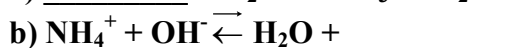
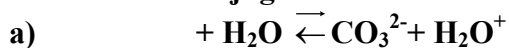


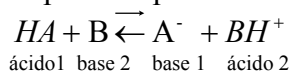


## TRANSFERENCIA DE PROTONES

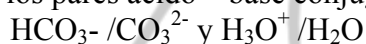
6. Complete los siguientes equilibrios ácido – base, identificando de forma razonada, os pares ácido – base conjugados:



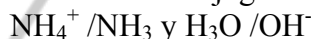
Utilizando el concepto de ácido – base de Bröhnsted – Lowry, donde cualquier reacción de este tipo se puede representar como:



a) Si escribimos la reacción dada en el enunciado siguiente el esquema propuesto \_\_\_\_\_ + H<sub>2</sub>O  $\rightleftharpoons$  CO<sub>3</sub><sup>2-</sup> + H<sub>2</sub>O<sup>+</sup> la especie incógnita es el ácido 1, que, obviamente debe ser el ion HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>. Por tanto, los pares ácido – base conjugados son:



b) Siguiendo el mismo planteamiento que en el apartado anterior, nos encontramos con: NH<sub>4</sub><sup>+</sup> + OH<sup>-</sup>  $\rightleftharpoons$  H<sub>2</sub>O + \_\_\_\_\_ de donde observamos que la especie que falta es el NH<sub>3</sub>. es decir, ahora, los pares ácido – base conjugados serán:



c) La reacción dada es: F<sup>-</sup> + H<sub>2</sub>O  $\rightleftharpoons$  OH<sup>-</sup> + \_\_\_\_\_ y la especie ausente es el ácido HF. Tenemos, por tanto, las siguientes parejas ácido – base:

