

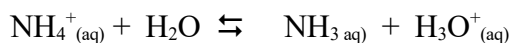
Problema 767: a) Establecer se unha disolución acuosa de NH_4NO_3 será ácida, básica ou neutra.
 b) A metilamina en disolución acuosa compórtase como unha base débil, de forma similar ao amoníaco, escribe a reacción e indica os pares ácido/base conxugados.

a) É un sal, disociámolo en ións:



O $\text{NO}_3^-(\text{aq})$ procede dun ácido forte HNO_3 , é a súa base conxugada. Se un ácido é moi forte a súa base conxugada é extremadamente débil, non dará reacción con auga.

O $\text{NH}_4^+(\text{aq})$ procede dunha base débil NH_3 , é o seu ácido conxugado. Se unha base é débil o seu ácido conxugado non será extremadamente débil, poderá dar reacción con auga.



O ión amonio dá unha disolución ácida en auga. Por tanto a disolución será ácida.

b)

