

Problema 767: a) Establecer si una disolución acuosa de NH_4NO_3 será ácida, básica o neutra.
 b) La metilamina en disolución acuosa se comporta como una base débil, de forma similar al amoníaco, escribe la reacción e indica los pares ácido/base conjugados.

a) Es una sal, la disociamos en iones:



El NO_3^- procede de un ácido fuerte, el ácido nítrico, HNO_3 , es su base conjugada. Si un ácido es fuerte su base conjugada será tan débil que no dará reacción con el agua.

El NH_4^+ procede de una base débil, NH_3 , es su ácido conjugado. Si una base es débil su ácido conjugado no será demasiado débil, podrá dar reacción con agua.



El ion amonio da una disolución ácida en agua. Por tanto la disolución será ácida.

b)

