Als ammoniumchloride (NH4Cl) wordt opgelost in water en daarmee reageert, ontstaat er:

 A een neutrale oplossing;

 B een basische oplossing;

 C een zure oplossing;

 D een amfolytische oplossing.

**Answer: C**

NH4Cl NH4+ + Cl-

NH4+ + H2O NH3 + H3O+ (acidic solution)