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)