

Két üveg áll egymás mellett. Az egyikben HCl, a másikban NH_4OH van. Kinyitjuk mindkét üveget; az egyikből HCl, a másikkól NH_3 molekulák röplnek ki a levegőbe, ahol találkozásuk eredményeképp fehér füst (NH_4Cl) keletkezik.

Miért mindig a sósavas üveg fölött keletkezik ez a füst?