

Két üveg áll egymás mellett. Az egyikben HCl, a másikban  $\text{NH}_4\text{OH}$  van. Kinyitjuk mindkét üveget; az egyikből HCl, a másikkól  $\text{NH}_3$  molekulák röplnek ki a levegőbe, ahol találkozásuk eredményeképp fehér füst ( $\text{NH}_4\text{Cl}$ ) keletkezik.

Miért mindig a sósavas üveg fölött keletkezik ez a füst?