

17. 硫酸铵是氮肥，与烧碱反应的化学方程式为： $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{NH}_3\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$

(1) 施用硫酸铵时，要避免与_____（填“酸”或“碱”）性物质混用，否则会降低肥效。

(2) 硫酸铵与烧碱反应生成 3.4g 氨气，请计算消耗硫酸铵的质量（写出计算过程）。

