有一不纯的硫酸铵样品，经分析知道它的含氮量为20%，该样品中含硫酸铵的质量分数为（ ） 提示：物质的纯度＝

A. 9.43% B. 94.3% C.0.934% D. 21.2%

解析：

方法一：设100 g样品中，含氮20 g的硫酸铵的质量为x

关系式：（NH4）2SO4～2N

关系量： 132 28

x 20 g

列比例： ＝ ＝＝

样品中含硫酸铵的质量分数为：×＝

方法二：设该样品中含硫酸铵为x%

（NH4）2SO4中氮的质量分数＝×＝。



答案：B