160千克NH4NO3中氮元素的质量是（ ）

A. 35千克 B. 56千克 C. 64千克 D. 60千克

解析：

解法1：氮元素的质量＝160千克××100%＝160千克×35%＝56千克。

解法2：设氮元素的质量为x，则：

NH4NO3……2N 关系式

80 28 关系量

＝ 比例式

X＝56千克。

答案：B