奶粉中蛋白质含量的国家标准为：每100 g婴儿奶粉中含12 g～25 g。其测定方法是：奶粉经系列反应生成氨，由氨计算出氮，再由氮求出蛋白质的质量。（蛋白质含氮按16％计算）。今有一袋从农村市场查获的奶粉，取样品100 g，反应后生成的NH3与7.5 g 19.6％的稀硫酸恰好完全反应[2NH3＋H2SO4＝(NH4)2SO4]，通过计算判断这袋奶粉的质量属于（ ）

A. 劣质 B. 优质

解析：

设生成的NH3的质量为x。

2NH3 ＋ H2SO4 ＝ (NH4)2SO4

34 98

x 7.5 g×19.6％

＝ x＝0.51 g

设奶粉中蛋白质的质量分数为y。

根据质量守恒定律中的元素守恒可得：100 g×y×16％＝0.51 g× y＝2.6％

大大低于国家标准的16％，因此属于劣质奶粉。

答案：A