

15. 下图是两种氮肥的标签（氮肥中杂质均不含氮元素）。下列有关计算的说法正确的是

硝酸铵	氯化铵
化学式： NH_4NO_3	化学式： NH_4Cl
净重：50kg	净重：50kg
含氮量： $\geq 28\%$	含氮量： $\geq 30\%$
.....

① NH_4NO_3 的相对分子质量为 80

② NH_4Cl 中氮、氢、氯三种元素的质量比为 1 : 4 : 1

③ 等质量的 NH_4NO_3 和 NH_4Cl 所含氮元素的质量比为 80 : 107

④ 通过计算判断出氯化铵标签上的含氮量是虚假的

A. ①④

B. ③④

C. ①③

D. ②④

二、非选择题（请根据题意填写空白，28-35 小题，共 40 分）