原计划用90 kg尿素[CO（NH2）2]，现因缺货改用硝酸铵（NH4NO3）.则与90 kg尿素的含氮量相等的硝酸铵的质量为（ ）

A. 120 kg B. 60 kg C. 240 kg D. 30 kg

解析：

解法1：设需要硝酸铵质量为x，

90 kg×[×100%]＝x·（×100%）

90 kg×[×100%]＝x·（×100%）

x＝120 kg。

解法2：设需要硝酸铵的质量为x.

据关系式NH4NO3～CO（NH2）2

80 60

x 90 kg

80∶60＝x∶90 kg

x＝120 kg。

答案：A