一氧化氮（NO）在常温下是一种无色气体，难溶于水，密度比空气略大，能跟空气中的氧气迅速发生化学反应生成红棕色的二氧化氮（NO2）气体。实验室要收集一瓶一氧化氮气体，应采用的方法是（ ）

A. 用排水法

B. 用向上排空气法

C. 用排水法或向上排空气法

D. 用向下排空气法

解析：

实验中对气体收集方法的选用，是由该气体的性质决定的。该题给出了一氧化氮气体性质中的某些信息，考查了学生对收集一般气体方法的确定，从而增强了实验能力。解题要基于初中化学收集气体方法与气体性质相对应的原则，再联系题中的信息去扩展。收集气体的基本方法：

排水法：收集的气体应有的性质：该气体难溶于水，也不与水发生反应。

排空气法：

① 向上排空气法：该气体的密度比空气大 且不与空气中的成分反应；

② 向下排空气法：该气体的密度比空气小并无毒（若有毒，应采取适当的方法对外泄气体进行处理）。

由此可知，NO应用排水法收集。

答案：A