实验室里，有两支试管分别充满了氧气和二氧化碳气体，鉴别二者，下列方法不正确的是（ ）

A. 取样，用燃着的木条伸入，燃烧更旺的是氧气，熄灭的是二氧化碳

B. 取样，然后分别倒入石蕊试液，振荡，溶液变红的是二氧化碳，另一种是氧气

C. 分别向两支集满二氧化碳和氧气的试管中倒入澄清石灰水，堵住试管口并振荡，澄清石灰水变浑浊的是二氧化碳，不变的是氧气

D. 将两支集满二氧化碳和氧气的试管倒置在水中，水面上升较高的是氧气，较低的是二氧化碳

解析：

鉴别这两种气体的方法很多，可以从氧气和二氧化碳的性质对比进行鉴别：氧气不易溶解于水，化学性质比较活泼：能支持燃烧、供给呼吸；二氧化碳能溶解于水，通常情况下不能支持燃烧、不供给呼吸、能与水反应生成碳酸（能使石蕊试液变红）、能和氢氧化钙溶液反应。

答案：D