欲除去CO2中混有的少量CO气体，可采用的方法是（ ）

A. 将混合气体点燃

B. 将混合气体通过澄清的石灰水

C. 将混合气体通过灼热的CuO

D. 将混合气体通过灼热的炭层

解析：

本题是有关CO与CO2的鉴别与除杂。如果要除去CO2中混有的少量CO气体，一般是将混合气体通过灼热的CuO等金属氧化物；如果要除去CO中混有的少量CO2气体，一般是将混合气体通过澄清的石灰水，或是将混合气体通过灼热的炭层。此题A选项的意图是想将混合气体中的CO通过点燃的方法使之转化为CO2而除去，但是因为混合气体的主要成分是CO2，CO2不支持燃烧，因此很难点燃。另外要点燃就必须引入O2，而O2的量又很难控制，一旦过量，引入的O2就会成为新的杂质；B、D选项除去的是CO2气体；C选项利用CO的还原性而将其除去。

答案：C