要除去CO中的CO2并得到干燥的CO气体，应将混合气体通过（ ）

A. 点燃；澄清的石灰水

B. 灼热的氧化铜；点燃

C. 澄清的石灰水；浓硫酸

D. 灼热的木炭层；灼热的氧化铜

解析：

本题根据一氧化碳和二氧化碳性质不同，将杂质吸收或转化为所需物质就可以除杂。要除去CO中的CO2并得到干燥的气体，通过澄清的石灰水，CO2可以与澄清的石灰水反应而除去，但带出了水蒸气，再通过浓硫酸，可除去水蒸气。

答案：C