可生成二氧化碳的反应很多，例如：① 酒精的燃烧；② 木炭在空气中燃烧；③ 碳与氧化铜反应；④ 高温煅烧石灰石；⑤ 石灰石（块状）与稀硫酸；⑥ 石灰石（块状）与稀盐酸；⑦ 碳酸钙粉末与浓盐酸；⑧ 人和动物的呼吸作用，其中可用于实验室制CO2的是（ ）

A. ④⑥ B. ⑤⑥ C. ⑥ D. 全部

解析：

操作简单、安全，易于实现；反应速度适中；所制得的气体纯度高，符合演示实验的需要是实验室选择制气方法的依据。

1. ②两类方法虽然能生成CO2，但燃烧需在空气中进行，放出大量的热，对仪器、装置的

要求高而且复杂，燃烧生成的气体也难收集，故在实验室里操作性差；③④两类方法在高温下进行，操作不便；⑤ 反应生成微溶于水的硫酸钙，覆盖在石灰石的表面，反应逐渐停止；⑦ 反应剧烈，不易收集，并且浓盐酸易挥发出氯化氢气体，使CO2气体不纯；⑧ 中CO2气体不纯，含量低，不易收集。

答案：C