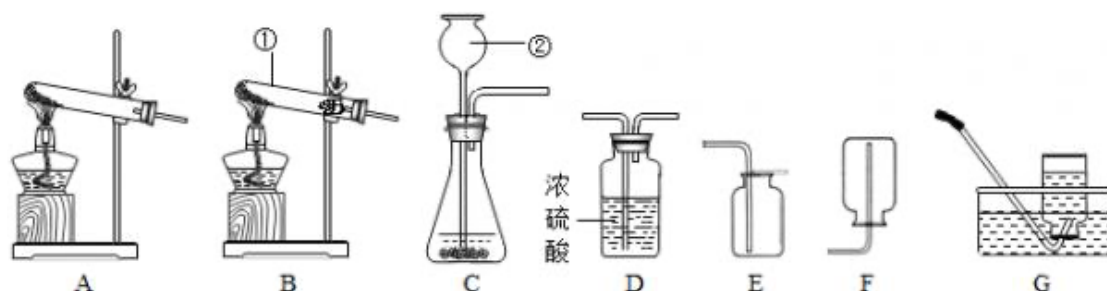


氧气的实验室制取与性质

1. 以下是探究氧气的制取和性质，回答有关问题：

(1) 写出装置中标号的仪器的名称：①_____；②_____

(2) 实验室用过氧化氢溶液和二氧化锰制取氧气，可选用的发生装置是_____（填字母）。其中二氧化锰起_____作用。



(3) 写出实验室用高锰酸钾制取氧气的化学方程式_____。

【实验现象及分析】请帮小明将未完成的实验报告填写完整：组装一套制取干燥氧气的装置，收集氧气时，验满的方法是_____。用 G 装置收集氧气的依据是_____。

【反思与交流】干粉灭火器中的干粉主要成分碳酸氢钠，受热时分解为碳酸钠、二氧化碳和水，请你写出碳酸氢钠受热分解的化学方程式_____。

(4) 若用 A 和 G 组装制取氧气，停止加热时要先把导管移出水面，其理由_____；在灭火过程中，二氧化碳的作用是_____，此时发现水槽中的水变成了浅紫红色，你认为产生该现象的原因可能是_____。