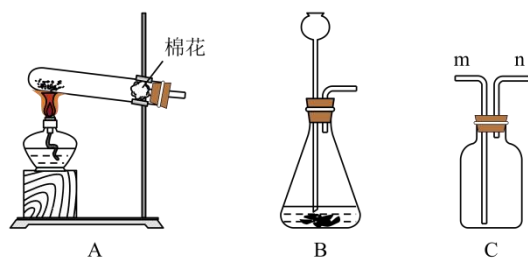


15. 下图为实验室制取气体的部分装置图，请按要求回答问题。



- (1) 请写出实验室选用装置 A 制取  $O_2$  的化学方程式\_\_\_\_\_。
- (2) 用装置 C 收集  $H_2$ ，应从装置 C 的\_\_\_\_\_ (选填 “m” “n”) 端口通入  $H_2$ 。
- (3) 乙炔是一种无色、无味、密度比空气略小，难溶于水的气体。实验室常用电石与饱和食盐水制取乙炔，该反应的原理是固体电石( $CaC_2$ )与饱和食盐水中的水剧烈反应生成乙炔( $C_2H_2$ )气体和氢氧化钙，请写出该反应的化学方程式\_\_\_\_\_。若用装置 B 制取乙炔，为控制反应速率，需要对装置 B 的改进是\_\_\_\_\_。