****《实验3 实验室制取气体》拓展提升任务****

|  |
| --- |
| 1．根据下图回答问题。    （1）仪器a的名称是\_\_\_\_\_\_\_\_\_。  （2）实验室制取氧气时，选用的收集装置是\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填字母序号）。  （3）实验室用制取二氧化碳的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；  选用的发生装置是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填字母序号）。 |
| 2．实验室常利用如下图所示的部分仪器制取二氧化碳。  说明: 说明: H-20.eps说明: 说明: H-20.eps说明: 说明: HX21  A B C D E F G  （1）仪器E的名称是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。  （2）实验室制取二氧化碳气体所用的试剂为\_\_\_\_\_\_\_\_\_。  （3）实验室制备和收集二氧化碳时，应从上图中选择的仪器有\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填字母序号）。 |
| 3．根据下图回答有关问题。  25副本  （1）实验室利用B装置制取二氧化碳，该反应的化学方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。制得的二氧化碳中含有\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_和氯化氢等杂质气体，可分别用C、D装置除去，则C、D的连接顺序是：混合气体→\_\_\_\_\_\_\_\_  （用接口字母表示）。  （2）将纯净的二氧化碳气体通入盛有蒸馏水的洗气瓶，一段时间后，测得溶液的pH\_\_\_（填“＞”、“＜”或“=”）7，对该现象的合理解释是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。 |