下列说法中，正确的是（ ）

A. 工业上用分离液态空气的方法制取氧气，该过程属于分解反应

B. 用排水集气法收集氧气时，看到导气管口有气泡冒出水面，就立即收集

C. 氧气密度比空气略大，因此用排水法收集氧气

D. 用向上排空气法收集氧气时，把带火星的小木条接近瓶口，木条重新燃烧，证明氧气已经收集满

解析：

分离液态空气制取氧气是一种物理变化，没有发生化学变化，当然也就不是分解反应。用排水法收集氧气时，开始冒出的气体是空气，此时搜集会使气体不纯净。氧气的密度比空气的密度略大，故可用向上排空气法收集氧气。而可用排水法收集氧气是因为氧气不易溶于水。氧气能使带火星的小木条复燃，用此方法可以检验氧气是否收集满。

思维方法与技巧：根据有关概念和现象来进行判断。

答案：D