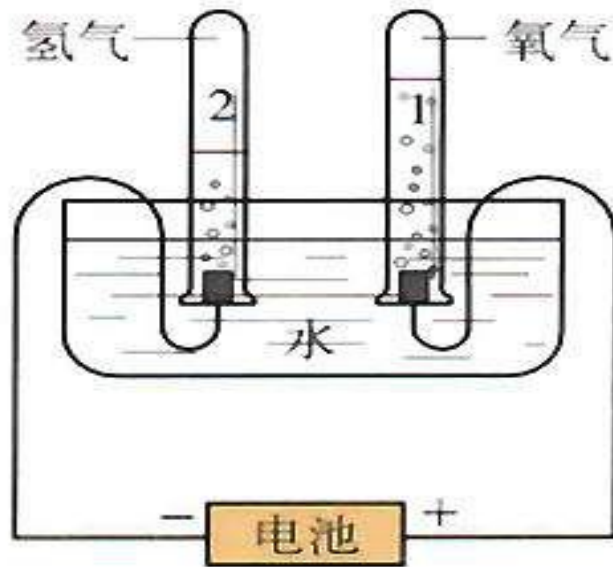




黄冈学习网
www.hgxxw.net

水的组成

一、电解水的实验



现象：

- (1) 通电后电极上出现气泡。
- (2) 一段时间后，正负极产生的气体**体积比**为1:2。

检验生成气体

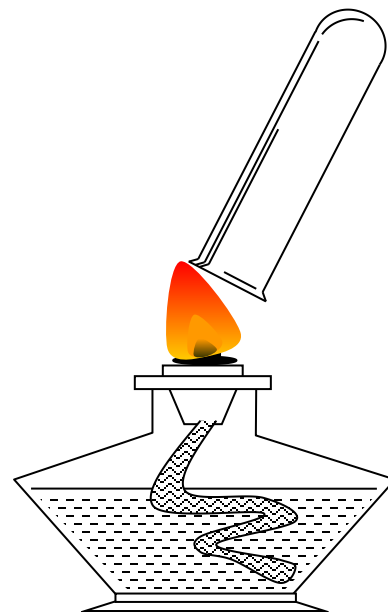
	实验操作	实验现象	结论
正极收集的气体	用带火星的木条接触	带火星的木条复燃	此气体为氧气
负极收集的气体	用火柴点燃	气体燃烧，火焰呈淡蓝色	此气体为氢气

注意：点燃氢气之前需要检验氢气的纯度

氢气的验纯方法：管口朝下，用拇指堵住试管口移近酒精灯火焰，移开拇指，如听到很小的声音，则表示氢气已纯，如发出尖锐爆鸣声表明氢气不纯。

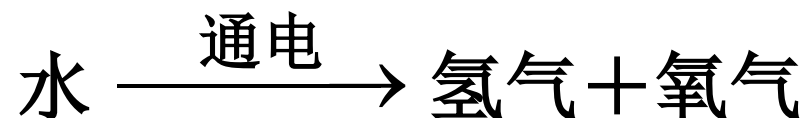


用拇指堵住集满氢气的试管口



靠近火焰，移开拇指点火

【结论】 正极产生的气体能使带火星的木条复燃，是氧气；负极产生的气体能燃烧，火焰呈淡蓝色，是氢气。



电解水实验证明：

水是由氢（H）元素和氧（O）元素组成的。

电解水这个反应属于我们学过的哪一种反应类型呢？

分解反应



黄冈学习网

www.hgxxw.net