

氧气和水质量比为多少.在电解水的实验中，氢气和氧气的质量比是什么？-股识吧

一、在电解水的实验中，氢气和氧气的质量比是什么？

在电解水的实验中，氢气和氧气的质量比是2比1。

添加电解质导通电流，将水分子电解解离。

直流电极之负极，析出氢气；

正极则析出氧气。

可以利用排水集气法收集氢气与氧气，其体积比为2：1。

电解质可以是强酸强碱化合之离子化合物，如氯化钠，但是为了避免阳极生成氯气，应以氢氧化钠作为电解质为宜。

电解普遍采用直流电，即在反应体系一端连接正极，一端连接负极，通过外电路向反应体系输出电流（即提供能量）从而产生一系列独特的化学反应。

扩展资料如用排气法收集，则要用拇指堵住试管口一会儿，（试管口朝下）使试管内可能尚未熄灭的火焰熄灭，收集好后，用大拇指堵住试管口移近火焰再移开，声音很小则表明氢气很纯。

如果听到尖锐的爆鸣声，表明氢气不纯。

这时需要重新收集和检验。

氢气能够燃烧，可用燃烧着的小木条检验氢气，氢气燃烧时发出淡蓝色火焰，可能你会看见是黄色火焰，是因为装有氢气的容器中含有其他的化学物质，一般是元素钠的黄色。

参考资料来源：股票百科-电解水实验

二、氢气与氧气反应生成水的反应过程中，氢气与氧气的质量之比是多少？

那个氢气和氧气反应，分子比为2：1。

氢气相对分子质量是2，氧气为32，所以质量比为 $2 \times 2 : 1 \times 32 = 1 : 8$

三、在电解水的化学反应中，水，氢气，氧气的质量比是

一个氢原子的相对质量为1。

氧原子为16。

一个水分子中含两个氢原子和一个氧原子。

所以质量比为 $m(\text{水}) : m(\text{氢})$;

$m(\text{氧})=18 : 2 : 16$ 水，氢气，氧气的质量也就是是这个啦

四、计算水中氢气和氧气两种元素的质量比，求具体算式过程！

水的化学式为 H_2O ，氢元素的质量为2，氧元素的质量为16 氢气质量与氧气质量比为1 : 6

五、电解水中氢气和氧气质量比是多少？

电解水时氢气和氧气的质量比是1 : 8.氢气和氧气的体积比是2 : 1

参考文档

[下载：氧气和水质量比为多少.pdf](#)

[《股票重组多久停牌》](#)

[《买一支股票多久可以成交》](#)

[《股票停牌多久能恢复》](#)

[下载：氧气和水质量比为多少.doc](#)

[更多关于《氧气和水质量比为多少》的文档...](#)

声明：

本文来自网络，不代表

【股识吧】立场，转载请注明出处：

<https://www.gupiaozhishiba.com/article/39696377.html>