

电解水用比重计怎么量请教一下：怎样测量电解液比重？ 谢谢了！-股识吧

一、电解水生成的质量比和体积比

氢气比氧气质量比 1 : 8 体积比 2 : 1

二、怎样测量电解液的密度?

测量电解液密度时，将密度计下部的橡皮管插单位格电池内。

用手捏橡皮球，将电解液吸到玻璃管内，使密度计芯子弹起，密度计芯子与液面相同的刻度线读数就是该电解液的密度测量时，密度计芯子应垂直浮于玻璃管内，不得靠住玻璃管，读数时须与液面平齐。

密度的同时，应测测量电解液温度，然后将测得的密度再参考表5-2换算为15C的密度才对。

三、电解水实验中氢氧元素的质量比怎么算

氢元素的质量=2L*0.0899g/L=0.1798g.氧元素的质量=1L*1.429g/L=1.429g水中氢氧元素的质量 0.1798g : 1.429g=1 : 8.

四、怎样比较电解水质量比

不用这么麻烦吧..... 质量比.. H2O 中 氢原子个数比氧原子个数为 2 : 1 氢氧
相对原子质量比为 1 : 16 设1molH2O 根据m=N*M 所以质量比为 2*1 : 1*16=1 : 8
H2O “O”是英文O 水的化学式 你的方法..给了密度那太简单了！ m (H2) =0.09*2
m (O2) =1.43*1 质量比 m (H2) : m (O2) =0.18 : 1.43 =1 : 7.9 约等于1 : 8

五、用比重计能测量盐水的浓度吗？如果能，是怎么测量？

六、电解水实验产生的氢气和氧气质量（注意，是质量）比怎么算啊？急急急~！

哦！电解水氢气和氧气的物质量之比为2比1！又一摩尔氢气质量为2，一摩尔氧气质量为16，则氢气比氧气为8比1。

- 。
- 。
- 欢迎采纳。
- 。
- 。
- 谢谢

七、电解水的计算

$2\text{H}_2\text{O}=\text{电解}=2\text{H}_2 + \text{O}_2$ 2 20.2mol x x=0.2mol 0.2molH₂的分子数为0.2N_A

八、请教一下：怎样测量电解液比重？谢谢了！

采用比重计测量，比重计有吸入式和普通的，还有一种是光学比重计。将电解液吸一点出后测量比重，主要原理是液体的浮力

参考文档

[下载：电解水用比重计怎么量.pdf](#)

[《股票软件的总量是什么》](#)

[《股票有个s什么意思》](#)

[《股票质押融资属于什么部门》](#)

[《什么叫乖离率过大》](#)

[下载：电解水用比重计怎么量.doc](#)
[更多关于《电解水用比重计怎么量》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/68493941.html>