氢氧燃料电池工作原理以及分类

周 扬(湖南师范大学附属中学1502班,湖南 长沙 410006)

摘 要:本文对氢氧燃料电池的工作原理以及它的分类作了简要概述,认为它是当前比较理想的燃料电池,可解决资源匮乏的棘手问题,是一种很有市场发展前景的新兴能源材料。

关键词: 氢氧燃料电池; 资源匮乏; 新兴能源材料

1 引言

随着科学技术的不断发展,全世界范围内的工业化程度不断加剧,自然界所能提供的能量材料日趋减少,煤炭、石油等传统的能原材料已经濒临枯竭。找到新兴的能源成为了各领域科学家的重中之重。随着燃料电池的问世,这一难题得到了很大的改观,它是一种效率高、安全系数高的新能源材料,而且环保性能更好,所以一经问世,很快得到了人们的青睐,具有很好的市场前景

燃料电池是依靠电化学理论中的发电装置发电,它的转化效率不会受到循环法则的限制,而且不用通过燃烧就可以产生电能,电能的转化效率从理论上来讲可以达到80%以上,实际应用中的效率高达70%左右,这种转化效率是传统能源所不能比拟的。随着对燃料电池研究的不断深入,人们发现了两种常用的燃料电池,一种以液体为原料,例如甲醇、乙醇等可燃性液体,一种是以气体为原料,例如氢气和氧气等。由于使用过程中液体不方便携带,所以以气体为原料的氢氧燃料电池更具有实用性。

2 氢氧燃料电池的工作原理

随着人类社会科技化水平不断进步,人类与太空的距离越来越近。上世纪90年代,各国的空间站、卫星等主要采用的燃料多为太阳能储能电池,但是由于太阳的自转,使得太阳能电池存在向日和背日的问题,当背对太阳时,太阳能电池的连续发电能力就会凸显出它的缺陷,所以氢氧燃料电池的温室很好地解决了这一难题。氢氧燃料电池在工作时,它正负极上的电极反应不是独立存在的,它与所处的电解质溶液的性质息息相关。它的工作原理如下式所示:

电解质溶液为碱性或者是盐溶液,它的正负极分别发生如下反应:

负极反应方程式为:

$$2H_2 + 4OH^- - 4e^- = 4H_2O \tag{1}$$

正极反应方程式为:

$$O_2 + 2H_2O + 4e^- = 4OH^- \tag{2}$$

电解质溶液为酸性时,它的正负极分别发生如下反应:负极反应方程式为:

$$2H_2 - 4e^- = 4H^+ \tag{3}$$

正极反应方程式为:

$$O_2 + 4e^- + 4H^+ = 2H_2O (4)$$

总反应方程式为:

$$2H_2 + O_2 = 2H_2O (5)$$

随着对氢氧燃料电池工作原理的不断深入, 人们发现

氢氧燃料电池实际上是一种电池技术与化学领域中水解技术的结合,它可以为电池源源不断地提供电能,相关工作原理如下式所示:

$$2H_2 + O_2 = 2H_2O +$$
电能 (6)

$$2H_2O$$
+电能= $2H_2+O_2$ (7)

通过以上的工作方式,电池所需能量就可以实现再生,起到蓄电储电的功效。只要氢气和氧气可以持续进入电池核心工作部分,就可以保证其不间断的工作。

3 氢氧燃料电池的分类

根据燃料电池与电解池的不同接触方式来分析,我们可以将氢氧燃料电池划分为两大类型,独立式以及结合式。

独立式氢氧燃料电池又称为分开式氢氧燃料电池,国际上通常称其为 Dedicated。除了核心工作部位内的反应物是相互连通的之外,它的每个系统都是相互分开、相对独立的。内部任何一个子系统与其它子系统完全被隔离,但是它们会被装入同一个轨道更换单元内,从而同时使用一个冷却循环系统。独立式氢氧燃料电池的优点在于由于各个子系统独立,在日常维修和保养时,更容易查找故障所在,但是它的缺点同样明显,由于其子系统过多,所以造成系统组成较为复杂,所能提供的电能有限。

结合式氢氧燃料电池又称为综合式燃料电池,国际上称其为 Integrated。它与电解池共同生存于一个机箱中,燃料电池的放电行为与水解充电行为都发生在自己的电极区域中,这就要求结合式氢氧燃料电池的设备必须高端,而且电池在工作时的运行参数要相互匹配。优点在于,提供的电能远远高于独立式燃料电池。缺点就是连接设备要求高造成了成本高,而且由于它的所有子系统都不是独立存在的,整个电池的组装以及日后维修保养比较麻烦。此外,它的循环周期很短,而氢氧燃料电池的储水板是有容积限制的,所以电路连接也会较独立式氢氧燃料电池复杂。

4 结论

21世纪的最大难题就是能源问题,面对着工业化进程的加快以及日趋枯竭的能源,找出传统能源材料的替代品是被迫切需求的。本文简单介绍了氢氧燃料电池工作原理以及分类,通过对其工作原理的分析可知,它可以实现能量再生,会源源不断地为电池提供电能,是一种非常理想的新兴能源材料。

参考文献:

- [1] 汪飞杰,余意. 燃料电池系统台架试验故障与分析 [J]. 上海汽车.2016(9): 3-10.
- [2] 卜珺珺, 曹军, 杨晓林. 载人航天器气液分离技术综述 [J]. 航天器工程.2014,18(3): 43-46.
- [3] 李忠华, 杜传进, 侯献军. 质子交换膜燃料电池热管理研究 [J]. 华东电力. 2007, 35(2):19-22.