

<VG7 处理水的物理特性及所含有的元素浓度>

九州大学大学院 工学研究科

化学工学研究 高尾正治

1.序言

由(株)Wellness 野村修之社长 1)开发的 VG7 (专利申请中) 类似于高碳纳米管的形态波动共振技术 2-3) 正逐渐引起人们的关注。因此, 我们使用vG7 对自来水和蒸馏水分别进行了处理, 并对处理前后水的物理特性和含有元素浓度的变化进行了检测。

2.实验

如图所示, 我们利用该实验系统分别进行了空载运转和实载运转操作。除了自来水以外, 还使用了蒸馏水(关东化学公司制)。泵的流量为 45 立升/ min, 以 10 立升容器的中部水位即大约尚余 5 立升为限, 进行了约 6-7 秒左右的运转, 其后使用九州大学中央分析中心的 ICP 质量分析仪对含有元素的浓度进行了测试。



3.结果与考察

3.1 物理性质

表 1 列出的是自来水处理时空载运转与实载运转的比较。

表 1 物理性的数值比较 (自来水)					
	氧化还原电位 ORP [mV]	PH 值	电导率 EC [ms / cm]	溶解氧 [mg / l]	水温[°C]
空载运转	565	7.23	0.250	8.82	16.9
实载运转	561	7.24	0.250	8.88	16.9

表 1 物理性的数值比较 (蒸馏水)					
	氧化还原电位 ORP [mV]	PH 值	电导率 EC [ms / cm]	溶解氧 [mg / l]	水温[°C]
空载运转	252	6.26	0	9.60	15.0
实载运转	250	6.25	0	9.65	15.0

空载运转和实载运转的物理性数值区别不大。只是，在自来水和蒸馏水中，显示氧化还原电位都略有降低，溶解氧浓度趋于增加。

3.2 元素浓度

空载和实载运转，分别各做了三次。图 1 比较了空载运转的三个样品和实载运转的三个样品的镁（12Mg）和硅（14Si）的计测浓度。纵轴为元素浓度，单位为 ppb = 10^{-9} g / g（十亿分之一）。实验的再现性良好。

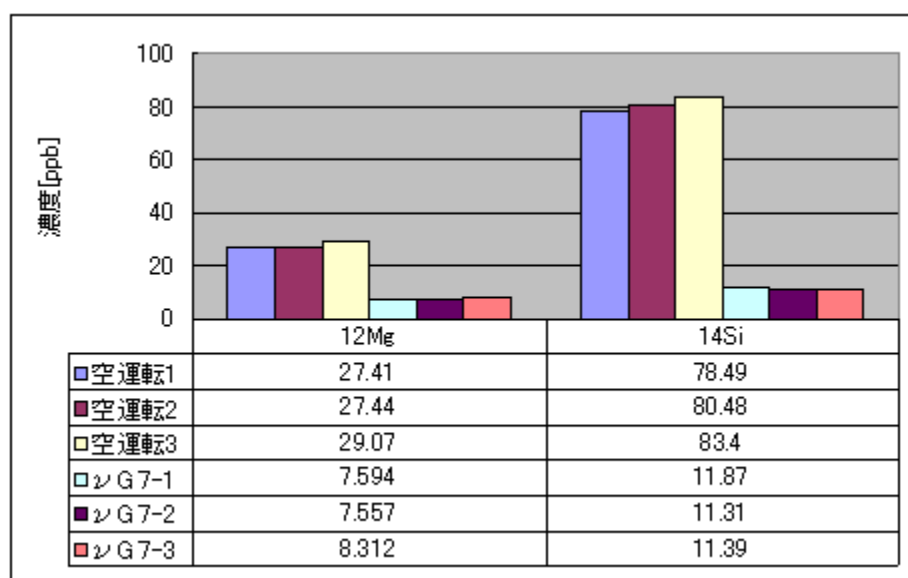


图 1 实验的再现性

图 2 显示了元素浓度的测定比较。除铝（13 Al）外，钠（11 Na），镁（12 Mg），硅（14 Si），钾（19 K）和钙（20 Ca）等的高浓度元素全部显示浓度趋于大幅降低。它同以前做过实验的 HIET 处理水 4) 呈相同的趋势。也就是说，由于原子转换分裂支配的原因最终生成了转换出氢（1H），氧（8O）的水。

3.3 基于量子水理论的考察

高尾 5-9) ra 通过重新推论基于氦实验的中微子测量理论，从理论上发现了中微子可以激活原子游离基，并为科学解释原子可自然发生转换开辟了新的道路。此外，依据高尾 ra2,3,10,11)提出的中微子形态波动共振学说，中微子在通过虚·实交界区域的零点时相向发生，正中微子呈六角形，反中微子呈五角形，这些图形的数量由于成比例的波动共振的积累会与原子产生碰撞。

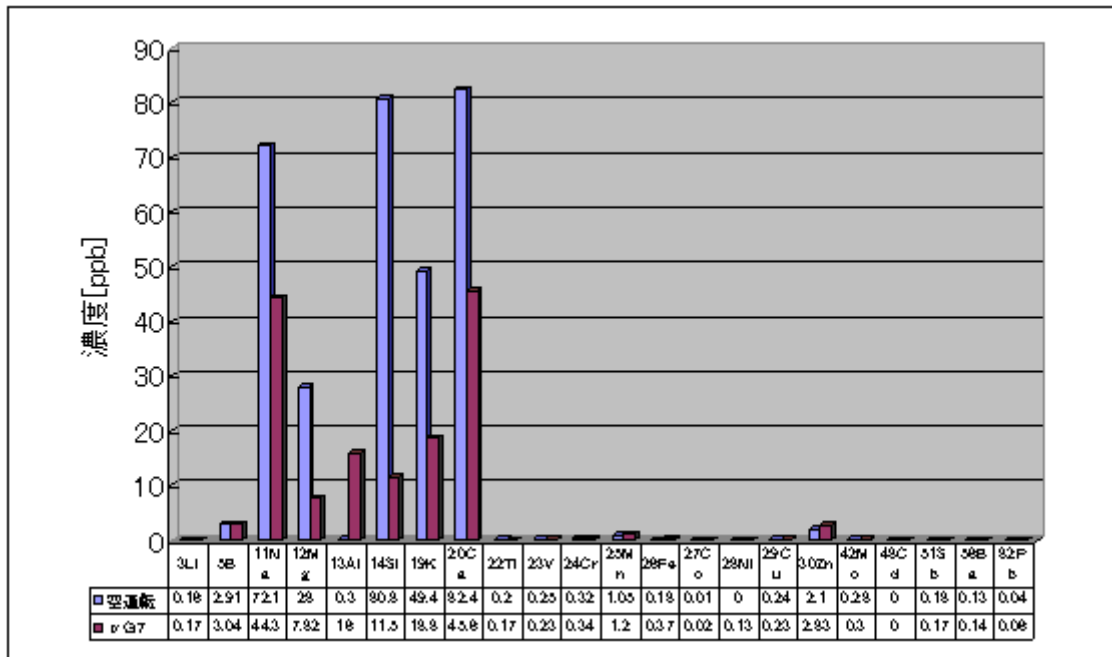


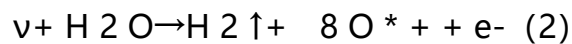
图 2 空载和实载运转处理过的蒸馏水中元素浓度的变化

在vG7 的情况下，在每个六角螺母的中心轴上都形成一个零点，并生成一对正负中微子。正中微子因为和六角形会形成共振波，所以它们会积聚在不锈钢制成的六角螺母中并与构成原子的铁原子 (26Fe) 发生碰撞。其结果如下所示，产生了阳子过剩的铁原子游离基 (26Fe * +) 和电子的碰撞。



该阳子过剩铁原子游离基经过一段时间后，会释放出阳子，即氢离子 (H +) 然后再返回铁原子。

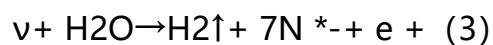
同样，正中微子在水中移动并到达六角螺母，因此某些中微子存在在此过程中与水分子发生碰撞的可能。在这种情况下，与原子序数比氢高的氧发生碰撞的可能性更高。此时，氧（8 O）会从水分子（H 2 O）中分离出来。其结果如下所示，氢气（H 2）生成的同时，氧原子被转化成了阳子过剩的氧原子游离基从而生成了电子。



在先前的物理性测量中，溶解氧浓度的增加，推测是因为等式（2）中生成的阳子过剩氧原子在经过一定时间后变成了氧原子，并且再增加到了两个成为了氧气（O 2）的缘故。

之所以在处理水中观察•检测到了氢气气泡，并在处理水中检测到了蒸馏水中都不存在的氢气，是因为如等式（2）产生了氢气的原因。此外，其所产生的杀菌作用我们推测也是源于等式（1）和（2）中所产生的电子。

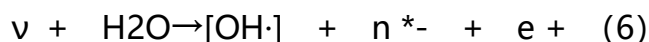
另一方面，反中微子不具有在外部共振的形状，所以主要与有五员环构造水的水中所含元素碰撞的概率会增加。如果反中微子与水（H2O）中的氧原子发生碰撞，则以下等式成立。



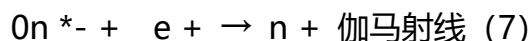
这种情况下，氢气（H 2）会产生，这也直接导致检测到了氢气。另外，还会生成电子过剩的氮原子游离基（7N *-）和正电子（e +）。如果生成的正电子在途中与氧原子的轨道电子发生碰撞，则会放射出γ射线。即：



尽管碰撞概率小于氧原子，但正反中微子可能会如以下等式所示与氢原子发生碰撞 12)。



在正中微子 ([H·]) 的情况下，会生成常规化学中未配对的电子游离基。在反中微子 ($\bar{\nu}$) 的情况下，水氧化游离基 ([OH·])，电子过剩的中性游离基 (n^{*-}) 和正电子 (e^+) 会生成。如果所生成的正电子在途中与氢原子的轨道电子发生碰撞，则以下等式成立。



也就是说，被微量的 γ 射线和中性子线照射 8-9) 的元素会接连不断地产生裂变。其结果就是，当最小原子序数的氢原子 (1H) 产生时，其与通过裂变产生的氧原子 (8O) 结合后再生成新水。据此，可以认为水中的元素浓度是在逐渐降低的。

4.结论

使用vG7 的蒸馏水等进行处理实验的结果，发现氧化还原电位略微减少，溶解氧略有增加，并且水中所含主要元素的浓度降低了大约一半左右。这些事实和以往实验中证实的氢气产生的事实可以通过中微子产生的原子转化得到解释，阴阳原子游离基类以及正反电子类的生成自不必说，而且还可以就此推论出会产生对人体有益的微量放射线及生成相当于元素浓度减少部分的新的活性水。如此，vG7 的运作系统，会对诸如穿流而过的水和空气之类的流体带来明显的

质的活化改变，并且已经通过以往的经验发现和证明了其所具有的诸如杀菌，除臭和生物复苏之类的功能。

[引用文献]

1. 野村修之：国际公布号 WO03 / 055591A1 「使用场转换器及与之相关的流体处理装置」 (2003)
2. Takaora: 「利用中微子形态波共振理论探讨碳纳米管功能表达机制的考察」 化学工学会第 70 年会研究发表讲演要旨集, M316(2005)
3. Takaora: 「利用中微子形态波共振理论探讨碳纳米管功能表达机制的考察」 纳米学会第三回大会予稿集, PS4-62(2005)
4. 日本创造能源研究所编: 「 21 世纪的能源, 培育远红外光活性 “水” 和追索超微弱振动能量, 探求超微和纳米水平的极微世界」 讲谈社出版服务中心 (2002 年))
5. 高尾征治: 「量子水学说」, pp1-449, CMF 国际大学 (2004 年)
6. Takao, M 和 H. Komaki 等人: 「大气中氢氧化钙和铝的长期实验中的原子转化」, 第 10 届 APCChE 大会论文集, 4D-07, 10 月 17 日至 24 日, 日本北九州 (2004)
7. Komaki H.和 M Takao 等: 「功能水对乳酸和酵母生长及其机理的影响」, 第 10 届 APCChE 大会论文集, 3P-01-097, 10 月 17 日至 24 日, 日本北九州市 (2004 年)

8. Takaora: 「中微子激发原子游离基理论对元素放射性衰变机理的考察」日本化学工学会第 70 届年会论文集, M313 (2005 年)
9. Takaora: 「基于中微子激发的原子游离基理论对同位素产生机理的考察」日本化学工会第 70 届年会研究发表讲演要旨集, M314 (2005)
10. Takaora: 「利用中微子形态波共振理论研究富勒烯功能的表达机理的考察」日本化学工学会第 70 届年会研究发表讲演要旨集, M315 (2005)
11. Takaora: 「利用中微子形态波共振理论研究富勒烯功能的表达机理的考察」纳米学会第三回大会予稿集, PS4-61 (2005 年)
12. 高尾征治・iyonoishi・梨子木久恒: 「中微子激发原子游离基与现有科学游离基的区别? -中微子形态波动共振学说的深入研究(5)-」