Researches on Irradiation Properties of Deuterium-Tritium Mixed Gases with CO₂ in Room Temperature

Yifu Xiong, Qianghua Lei, Lang Liu, Wenyong Jing

Institute of Materials, China Academy of Engineering Physics, Mianyang Sichuan Email: xiongyifu@yeah.net

Received: Jul. 6th, 2018; accepted: Jul. 17th, 2018; published: Jul. 24th, 2018

Abstract

Pressure monitoring, quadrupole mass spectrometer, Raman spectrum, color spectrum, and theoretical arithmetic were carried out on the reaction deuterium-tritium mixed gases and CO₂. The results declare that the pressure variation of the reaction system is not patency, and there is no CO engender in reaction initial stage (<2 min). With the reaction proceeding (>10 min), the pressure variation of the reaction system becomes downtrend and CO starts producing, and the CO output increases with the raise of the temperature and tritium content. The theoretical arithmetic results show that the possibility for CO₂ and T₂ direct reaction is low, but CO₂ can react with T₂ under the effect of T⁺ generated by β irradiation, and CO is the main product of those reactions. Ionic molecule reactions are the main reactions for CO₂ and T₂ system, and the experimental and theoretical results of reaction rate make a good accordance.

Keywords

 β Irradiation, Deuterium-Tritium, CO₂, Mechanism

氘氚气体与CO2在常温下的辐照性能研究

熊义富,雷强华,刘 浪,敬文勇

中物院材料研究所,四川 绵阳 Email: xiongyifu@yeah.net

收稿日期: 2018年7月6日; 录用日期: 2018年7月17日; 发布日期: 2018年7月24日

摘要

进行了氘氚混合气体与CO2辐照反应的压力监测、在线四极质谱和激光拉曼光谱、色谱分析及反应机理

文章引用: 熊义富, 雷强华, 刘浪, 敬文勇. 氘氚气体与 CO₂ 在常温下的辐照性能研究[J]. 核科学与技术, 2018, 6(3): 55-60. DOI: 10.12677/nst.2018.63007

的机理计算。结果表明,在反应初期(2 min内),反应体系的总压无明显且无CO产生;随着反应时间的延长(10 min后),反应体系的总压呈逐渐下降且有CO产生;CO的产生量随混合体系的温度及氚的含量的增加而呈增加趋势;理论计算表明,CO2直接与T2反应的可能性较低,在T+的作用下,CO2与T2反应生成的主要产物为CO且反应体系以离子 - 分子反应为主;实验获得的反应速率与理论计算的吻合性较好。

关键词

β辐照,氘氚,CO₂,机理

Copyright © 2018 by authors and Hans Publishers Inc. This work is licensed under the Creative Commons Attribution International License (CC BY). <u>http://creativecommons.org/licenses/by/4.0/</u>

CC ① Open Access

1. 引言

在聚变堆包括国际热核聚变实验堆(ITER)的燃料循环中,从环形室排出的已燃耗的氘氚燃料除了包含百分之几的"氦灰"外,还含有1%~2%的氧、氮、CO和CO₂等杂质气体。由于氚的β衰变特性,在与基体物质相互作用时,会引起基体物质的原子或电子的电离、激发,甚至发生分子离解或键的断裂等。 为实现氘、氚气体的纯化和定量回收,研究在强辐照下氘、氚气体同这些杂质气体间的反应,确定产物的类型和性质,对工艺流程设计是必要的。国外一些氚工艺实验室自20世纪90年代起,针对热核反应 堆中残余氚与作为等离子体包覆材料的碳在氚衰变过程中可能发生的反应进行了研究[1][2][3][4]。

日本的氚工艺实验室研究了氚β衰变诱发的 1:1 的 T2-CO (纯度 99.9%)反应,并用傅立叶红外光谱仪 与质谱仪分析了反应产物。研究发现,经较长时间贮存后,产物由气相及固相两部分组成,气相中主要 为 CO₂,固相中主要有羧酸、醛、醇[5]。同时,用红外光谱仪结合四极质谱仪研究了氮平衡体系中常温 下 T₂O 与 CO 的反应产物及机理。结果显示 N₂及 O₂存在可能会抑制有害物质氚氨的产生[6]。Karlsruhe 实验室研究了等比例的氘氚混合气体在压力不变的条件下与 CO (纯度 99.97%)分别贮存 6 d 与 36 d 的反 应产物,经过红外分析,反应产物主要为含氚甲烷、含氚乙烷、CO₂、含氚乙烯及高级烃等[7]。但这些 研究者未给出相应的反应速率。

同样,T₂也能与 CO₂发生反应生成一系列产物。通常 CO₂很难与 H₂直接发生反应,CO₂可以和 H^{*}发生反应生成 CO 和 OH^{*},该反应是一个吸热反应,大约需要吸收 93.6 kJ/mol 的能量,反应过程中存在 trans-TOCO^{*}和 cis-TOCO^{*}两种重要的中间产物,其逆反应是燃烧化学中重要的基元反应,已有文献进行 了大量的理论和实验研究[8] [9] [10]。文中在 B3LYP/6-311G(d, p)基组水平上对 T₂和 CO₂反应的反应路 径以及反应物、产物、过渡态和中间体进行能量计算和几何优化。

本文研究了氘氚气体与 CO₂短期共存时的相互作用规律,采用四极质谱及色谱在线分析了反应产物 随时间及 CO₂浓度的变化,在此基础上探讨了氚与 CO₂的反应机理。

2. 实验过程

2.1. 实验工装的体积标定

由于氘氚气体与 CO₂ 混合时,其 CO₂ 的含量较低,为了准确获得 CO₂ 的添加量,必须对实验工装各 部分的体积进行精确标定,图 1 给出了进行压力监测和成分分析的专用工装,其中 V_1 为标准容器与 F_2



 Figure 1. Individualistic experimental overalls (Left: pressure monitoring, right: composition analysis)

 图 1. 专用实验工装(左:压力监测,右:成分分析)

阀门和标准容器连接管道的体积之和; V_2 为混合器和 F_1 阀门、 F_2 阀门、压力传感器与混合器连接管道的体积之和。实验前采用 P-V-T 法对专用工装进行体积标定。

2.2. 实验工装的热除气

实验前将反应工装加热至100℃以上,抽空至2 Pa 以下并维持1 h 以上,其目的是将实验工装内部的微量水分及其它杂质气体处理干净,尽量排除微量水分及其它杂质气体对实验结果的影响。

3. 结果与讨论

3.1. 氘与 CO₂共存时的压力变化

为了验证 CO₂是否参与氘氚气体的辐照反应,进行了氘与 CO₂混合时的压力变化实验。由图 2 可见, 在室温下,纯氘气体与 CO₂的含量分别为 0.28%和 0.5%时,气体总压均无明显变化,表明,氘氚气体与 不同浓度的 CO₂共存时,只有其中的氚参与辐照反应。

3.2. 氘氚气体与 CO₂的共存时的压力变化

图 3 给出了常温下、氚含量为 20%和 40%的氘氚气体与 0.28%CO₂和 0.50%CO₂短期共存时的压力变 化数据。由图 3 可见,前 2 min 内体系总压均无明显变化,2 min 后体系总压均呈下降趋势,表明氚与 CO₂反应存在一个孕育过程。20 min 后,氚含量 C_T为 20%(40%) + 0.28%CO₂反应体系的总压降低了约 0.001% (0.002%); 氚含量 C_T为 20%(40%) + 0.50%CO₂反应体系的总压降低了约 0.001%(0.002%)。结果 表明,体系总压降低的幅度随氚浓度增加呈增大的趋势。

3.3. 氘氚气体与 CO₂的共存时的气相成分变化

图 4 给出了常温下, 氚含量为 20% (40%)的氘氚气体与 0.28%CO₂短期共存时的质谱和色谱分析结果。 由图 4 可见, 两种方法的分析结果具有较好的一致性, 即在前 5 min 内, CO₂含量基本保持不变且未检测 到 CO 的生成, 表明氚与 CO₂在前 5 min 内没有明显反应发生; 5 min 后氚与 CO₂逐渐反应并有微量 CO 的生成。根据质谱分析结果, 60 min 内两种氘氚比条件下 CO₂的平均消耗速率分别为 4.7×10⁻⁸ s⁻¹ (C_T = 20%)和 7.5×10⁻⁸ s⁻¹ (C_T = 40%); CO 的平均生成速率分别为 5.1×10⁻⁹ s⁻¹ (C_T = 20%)和 5.6×10⁻⁹ s⁻¹ (C_T = 40%)。在相同反应时间内,随着混合气体中氚浓度的增加, CO 的生成速率和 CO₂的消耗速率均呈增大 的趋势。

图 5 给出了常温下, 氚含量为 20% (40%)的氘氚气体与 0.50%CO₂短期共存时的质谱和色谱分析结果。 结果同样表明, 氚与 CO₂在前 5 min 没有明显反应发生, 5 min 后反应体系内逐渐有微量的 CO 生成。根据 质谱分析结果, 60 min 内两种氘氚比条件下 CO₂的平均消耗速率分别为 $1.8 \times 10^{-7} s^{-1}$ (C_T = 20%)和 $2.1 \times 10^{-7} s^{-1}$ (C_T = 40%); CO 的平均生成速率分别为 $1.2 \times 10^{-8} s^{-1}$ (C_T = 20%)和 $1.7 \times 10^{-8} s^{-1}$ (C_T = 40%)。对比图 4



Figure 2. Pressure variation of D_2 and CO_2 coexist system 图 2. 氘与 CO_2 共存时体系的压力变化



Figure 3. Pressure vary with time of reaction system 图 3. 反应体系总压随时间的变化, 左: 0.28% CO₂, 右: 0.50% CO₂



Figure 4. Concentration variation of different proportion deuterium and tritium gases coexist with 0.28% CO₂ 图 4. 常温下不同氚含量的氘氚气体与 0.28% CO₂ 共存时 CO₂ 和 CO 含量的变化

和图 5 中的数据得出,当 CO₂浓度由 0.28%增大到 0.50%后,CO 的生成速率和 CO₂的消耗速率表现出增大的趋势。

3.4. 氘氚气体与 CO₂的共存时的理论计算



Figure 5. Concentration variation of different proportion deuterium and tritium gases coexist with 0.5% CO₂ 图 5. 常温下不同氚含量的氘氚气体与 0.50%CO₂ 共存时 CO₂和 CO 含量的变化



Figure 6. Possible structures of reactants and products and energy path for CO₂+T₃⁺ system **图 6.** 可能的反应物产物结构及反应路径

$$T_2 \xrightarrow{\beta \text{ decly}} \left[{}^3\text{HeT} \right]^+ + e^- \rightarrow T^+ + {}^3\text{He} + e^-$$
(1)

$$T^{+} + T_{2} \rightarrow T_{3}^{+} \quad \Delta H = -411.5 \text{ kJ/mol}$$
 (2)

$$T^+ + CO_2 \rightarrow TOCO^+ \quad \Delta H = -535.0 \text{ kJ/mol}$$
 (3)

通常纯氚气体中约有一定比例的 T_3^+ 分子, R. D. Penzhorn 等使用回旋质谱仪测得 CFFTP 取得的纯氚 中 T_3^+ 分子约占 2.5%,且随着氚的储存时间增加而增加,且 H_2 和 D_2 在浓度较低时也有少量的 H_3^+ 和 D_3^+ 产 生, T_3^+ 在反应中起着十分重要的作用。

对可能的反应物产物进行结构优化,使用 NEB 方法确定反应中可能存在的过渡态和中间体结构,并 对其震动频率进行确认,计算结果如图 6。

根据反应类型,可将反应分为小分子结合、中间体结构转变和分解三个阶段,从计算得知, 氚与 CO₂ 体系的主要反应及反应速率如下,其反应速率与实验值基本一致:

 $CO_2 + T_3^+ \rightarrow TS1 \rightarrow IM2 \rightarrow TS5 \rightarrow IM3 \rightarrow CO + T_3O^+ 反应速率: 8.76 × 10^{-7} s^{-1}$ 主要的竞争反应: $CO_2 + T_3^+ \rightarrow TS4 \rightarrow transcis-CT_3O_2^+ 反应速率: 3.20 × 10^{-8} s^{-1}$

4. 结论

1) 氘氚气体与 CO₂短期共存时,反应初期(2 min 内),体系总压、氚和 CO₂的含量均无明显变化,在 10 min 后,体系总压、氚和 CO₂含量均逐渐降低并伴随有 CO 的生成,其生成量随体系氚含量和 CO₂的增加而呈现上升的趋势。

2) 氘氚气体中含有一定比例的 T_3^+ 分子,且随着氚贮存时间增长,体系中 T_3^+ 分子浓度也将增加, CO_2 的 T_3^+ 分子的反应具有最低的能垒,是最有可能发生的反应。T⁺在反应过程中起类似催化的作用,从最初 的与 T_2 结合形成 T_3^+ ,到最后于 T_2O 结合形成水合氢离子 T_3O^+ , T⁺在反应过程中并没有消耗,产物 T_3O^+ 在一定条件下可继续参与反应。

3) 根据 Arrhenius 方程可求得标准状况下 CO₂的 T₃⁺ 分子反应速率约为 8.76 × 10⁻⁷ s⁻¹, 其值与实验结 果的符合性较好,且远高于氚的衰变速率 1.77 × 10⁻⁹ s⁻¹。即氚衰变产生的 T⁺是引起氚与二氧化碳反应的 主要原因,而非辐照裂解。

致 谢

在项目实施过程中,唐涛研究员,石岩研究员提出了建设性的意见,郭文胜,宋晓晶,秦城进行气体质谱分析,魏英,宋智蓉进行气体色谱分析,常元庆,蔚勇军,吴文清进行了样品氚的定量充注,在此,一并感谢!

基金项目

本项目由国家磁约束聚变能发展研究专项资助(2017YFE0300304)。

参考文献

- [1] Penzhorn, R.D., Berndt, U., Caldwell-Nichols, C., *et al.* (2000) Radiochemistry of an Equimolar Deuterium-Tritium Mixture or of T2 with CO. *Fusion Engineering & Design*, **s49-50**, 927-937.
- [2] O'Hira, S., Nakamura, H. and Okuno, K. (1995) Beta Decay Induced Reaction Studies of Tritium by Laser Raman Spectroscopy. *Fusion Technology*, 28, 1239-1243. <u>https://doi.org/10.13182/FST95-A30579</u>
- [3] Douglas, D.L. (1995) Tritium-Carbon Monoxide Reaction. The Journal of Chemical Physics, 23, 1558-1562.
- [4] Federici, G., Anderl, R.A., Andrew, P., et al. (2001) In-Vessel Tritium Retention and Removal in JET. Journal of Nuclear Materials, 266, 14-29.
- [5] O'Hira, S., Isobe, K., Suzuki, T., et al. (2000) Beta Induced Reaction Study on T2-CO System. Fusion Engineering & Design, s49-50, 905-914.
- [6] Shu, W.M., O'Hira, S., Suzuki, T., et al. (2004) Radiochemical Reactions between Tritium Oxides and Carbon Monoxide. Fusion Engineering & Design, 70, 123-129. <u>https://doi.org/10.1016/j.fusengdes.2003.09.001</u>
- [7] Sherman, R.H., Taylor, D.J., Honnell, K.G., *et al.* (1997) Radiochemical Reactions between Tritium and Humid Air. *IEEE/NPSS Symposium on Fusion Engineering*, **1**, 313-319.
- [8] Wang, J., Li, J., Ma, J.Y., et al. (2014) Full-Dimensional Characterization of Photoelectron Spectra of HOCO- and DOCO- and Tunnelling Facilitated Decay of HOCO Prepared by Anion Photodetachment. The Journal of Chemical Physics, 140, 184314. <u>https://doi.org/10.1063/1.4874975</u>
- [9] Zhang, S.S., Medvedev, D.M., Goldfield, E.M., et al. (2006) Quantum Dynamics Study of the Dissociative Photodetachment of HOCO-. The Journal of Chemical Physics, 125, 4312. <u>https://doi.org/10.1063/1.2360945</u>
- [10] Li, R. and Ao, K.F. (2002) A Study on the Reaction of Reaction of OH Radical with CO by Time-Resolved FTIR Spectroscopy. *Acta Physico-Chimica Sinica*, 18, 486-489.

Hans汉斯

知网检索的两种方式:

- 1. 打开知网页面 <u>http://kns.cnki.net/kns/brief/result.aspx?dbPrefix=WWJD</u>下拉列表框选择: [ISSN],输入期刊 ISSN: 2332-7111,即可查询
- 2. 打开知网首页 <u>http://cnki.net/</u> 左侧"国际文献总库"进入,输入文章标题,即可查询

投稿请点击: <u>http://www.hanspub.org/Submission.aspx</u> 期刊邮箱: <u>nst@hanspub.org</u>