№1

Təbiət elmləri seriyası

2019

УДК 541.15: 541.183

ИССЛЕДОВАНИЕ РАДИАЦИОННО-ТЕРМИЧЕСКОГО РАЗЛОЖЕНИЯ ВОДЫ НА ПОВЕРХНОСТИ НАНО-Zr

Т.Н.АГАЕВ, В.И.ГУСЕИНОВ, Н.Н.ГАДЖИЕВА, С.З.МЕЛИКОВА, Г.Т.ИМАНОВА Институт Радиационных Проблем НАН Азербайджана agayevteymur@rambler.ru

Методом ИК-Фурье-спектроскопии изучено радиационно-термическое разложение воды в нано-Zr в интервале температур $T=300\div673$ К. Показано, что адсорбция воды в нано-цирконии происходит по молекулярным и диссоциативным механизмам. Зарегистрированы промежуточные продукты радиационно-гетерогенного разложения воды: ион-радикалы молекулярного кислорода, гидрид циркония и гидроксильные группы. Проведен сравнительный анализ изменения ИК-полос поглощения H_2 и поверхностных OH-групп от температуры и выявлена стимулирующая роль радиации в радиационномтермическом процессе разложения воды. Определены скорость образования и радиационно-химический выход молекулярного водорода $G(H_2)$ в зависимости от температуры процесса.

Ключевые слова:нано-Zr, у- излучения, разложение, ИК- спектры

Известно, что наноразмерные порошки металлического циркония применяются в качестве различных технологических изделий. Одним из таких изделий – являются топливные ячейки, которые служат преобразователем тепловой энергии в электрическую ячейку. Кроме того, цирконий принадлежит к числу таких конструкционных материалов, которые обладают радиационной стойкостью и работоспособностью в ядерных реакторах [1-8].

В связи с развитием атомной энергетики, цирконий привлек к себе внимание как возможной конструкционный материал для энергетических ядерных реакторов. Ценность циркония как конструкционного материала для ядерной наука и техники определяется тем, что он имеет малое сечение захвата тепловых нейтронов (0,2 барн), высокую антикоррозионную стойкость, хорошие механические свойства. Величина сечения захвата нейтронов измеряется в барнах. Чем больше эти величина, тем больше нейтронов поглощает материал и тем сильнее препятствует развитию ценной реакции. Естественно, что для реакционной зоны реакторов выбираются материалы с минимальными сечениями захвата [8]. Таким образом, цирконий имеет очень малое сечение захвата тепловых нейтронов. Поэтому металлический цирконий не содержащий примеси, и его сплавы применяются в ядерной энергетике для изготовления тепловыделяющих элементов (ТВЭЛы), тепловыделяющих сборок и других конструкционных материалов.

В настоящей работе представлены результаты ИК-Фурье-спектроскопических исследований радиационно-термического разложения воды в гетерогенной системе нано-Zr-H₂O при температурах T=300÷673К и воздействии γ-квантов с целью установления роли промежуточных частиц и выявления закономерностей адсорбционно-активных гидроксильных групп в этих процессах.

Методика экспериментов

В качества объекта исследования использованы нанопорошки нано-Zr размерами частиц d=75нм. Перед адсорбцией, образцы циркония подвергались термовакуумной обработке при T=673К и давлении 10^{-3} Па в течение 124 - для очистки от органических загрязнений и дегидроксилирования поверхности. Контроль за чистотой поверхности осуществляли по интенсивности полос в ИК- спектрах, обусловленных водой и углеводородными загрязнениями. ИК-Фруье – спектры поглощения регистрировались на FT-IR- спектрометре Varian 640 IR в диапазоне частот v=4000-400 см⁻¹ при комнатной температуре. Для снятия спектров поглощения из нанопорошков Zr, прессовались таблетки толщиной $50\div100$ мкм. ИК- спектры образцы сняты в специальной кварцевой ячейке с окнами из CaF₂, позволяющие получать спектры адсорбированной воды, разлагаемой под действием температуры и радиации. При перекрывании полос, относящихся к различным формам адсорбированной воды, проведено разложение суммарного контура на индивидуальные компоненты по методике [8].

Адсорбатом служила бидистилированная вода, из которой посторонние газы удаляли многократным вымораживанием в ловушке с жидким азотом с последующей откачкой. Адсорбцию паров воды изучали по методике [5].Радиационно-термическое и термическое разложения воды в системе нано-Zr+H₂O проводили при T=300÷673K. Образцы облучали изотопным источником ⁶⁰Co мощностью дозы dD_γ/dt=0,30 Гр/с. Дозиметрию источника осуществляли химическими дозиметрами-ферросульфатным и метановым методами [9]. Перерасчет поглощенной дозы облучения в исследуемых системах проводили сравнением электронных плотностей. Время облучения составляло τ =5,5 часов, (D_γ=3 кГр).

Обсуждение результатов

Термическое и радиационное разложение воды в системе наноциркония изучено методом ИК- спектроскопии. ИК- спектр исходного нано-Zr приведен на рис.1. (кривая 1), после адсорбции воды (нано- Zr+H₂O) – кривая 2. Затем проводили γ- облучение систем нано- Zr+H₂O при дозе D=3кГр и T=300К (кривая 3), T=473К (кривая 4) и T=673К (кривая 5). Как видно из рис.1. (кривая 1), поверхность нано- Zr, прошедшая термовакуумную обработку - чистая, так как в ней отсутствуют полосы поглощения (ПП), обусловленные как наличием воды, так и углеводородными загрязнениями. Однако в спектрах в области частот v=900-400см⁻¹ обнаруживаются очень слабые ПП с максимумами при 745 и дублет 490 и 410 см⁻¹. Согласно [5], полосы 745 и 490 см⁻¹ относятся к асимметричным Zr-O-Zr и валентным Zr-O колебаниям соответственно. С увеличением температуры от 300 до 673К, наблюдается тенденция увеличения интенсивности полос поглощения Zr-O и Zr-O-Zr связей. Наблюдаемые изменения указывают, что с увеличением температуры происходит рост толщины оксидного слоя и образование наноструктуры Zr-ZrO₂. В необлученной гетеросистеме, после адсорбции воды на поверхности нано-Zr-ZrO₂ в области валентных колебаний гидроксильных (ОН) групп появляются ПП, что указывает на протекание молекулярной и диссоциативной адсорбции: молекулярная форма адсорбция (циркония полоса с максимумом при 3275см⁻¹) и диссоциативная хемосорбция (сравнительно узкие полосы 3582 и 3446 см⁻¹) (рис.1. кривая 2). Протекание двух видов адсорбции подтверждается также образованием ПП в области деформационного колебания ОН с максимумами при 1630 и 1610 см⁻¹. Облучение гетеросистемы нано- Zr+H₂O γ-квантами при комнатной температуре (T=300K) сопровождается появлением новых ПП в области 1000÷800 см⁻¹ с максимумами 1080 и 1010 см⁻¹.

Согласно работ [10], эти полосы связаны с адсорбцией молекулярного кислорода – продукта разложения воды на поверхности диоксида циркония и указывают на образования ион-радикалов кислорода в его лформе, т.е. π - O_2^- . При повышении температур до 473К (рис.1. кривая 4) в ИК- спектре наблюдаются ПП от других продуктов радиолиза воды. Наблюдаемые ПП в этих образцах при 960 и 910 см⁻¹, по-видимому, обусловлены с образованием дважды диссоцированной перекисью водорода O_2^{2-} [10-11]. При увеличении температуры от 473 до 673К, интенсивности этих полос уменьшаются, и они полностью исчезают при 673К из спектра. Таким образом, ИК- Фурье спектроскопия позволяет регистрировать поверхностные промежуточные продукты радиационно-термического разложения воды в гетеросистеме нано-Zr-ZrO₂+H₂O. Среди этих продуктов поверхностные гидриды циркония представляют особый интерес. Начиная с T=373К в спектре в области 2000-1700 см⁻¹ появляются ПП с максимумами при 1995 и 1880 см⁻¹, интенсивности которых с ростом температуры перераспределяются. Эти ПП относятся к валентному колебанию Zr-Н и указывают на образование поверхностных гидридов циркония типа Zr-H и ZrH₂ [4-7].

Изменения в области валентных колебаний гидроксильных (OH) групп, связанные с радиационно-термическим разложением воды в гетерогенной системе нано-Zr-ZrO₂+H₂O представлены на рис.1. В ИК- Фурье спектрах поглощения образцов с адсорбированной водой, в области валентных колебаний OH- групп и воды (v=4000-3000 см⁻¹), наблюдаются ПП водородно-связанные группы с максимумами 3580 и 3450 см⁻¹, а также адсорбированные молекулы воды при 3275 см⁻¹ (рис. 1, кривая 2).



Рис.1. ИК- Фурье спектры нано-Zr, обработанного при 673К (1), до и после воздействия γ -радиации на систему нано-Zr+H₂O при 300 (3), 473 (4) и 673 (5)

Радиационно-термическое разложение воды при комнатной температуре сопровождается уменьшением интенсивности полосы молекулярной воды, образованием ряда ПП-связанных гидроксильных групп при 3300, 3350 и 3500 см⁻¹, а также новых полос при 3630 и 3690 см⁻¹. Увеличение температуры до 473К уменьшает интенсивность полос H- связанных и увеличивает полосы изолированные OH- групп при 3630 и 3690 см⁻¹. Увеличение до 673К сопровождается полным распадом молекулярной воды и частичным распадом H- связанных OH- групп (кривые 3-5). При T=473К в ИК- спектре появляются новые полосы при 3745 и 3770 см⁻¹. Согласно [12-13], наблюдаемые - новые ПП соответствуют изолированным гидроксильным группам I типа (ПП 3770 см⁻¹), II типа (ПП 3745 см⁻¹) и III типа (ПП 3630 и 3690 см⁻¹).

Изменения интенсивностей ПП молекулярной воды, Н- связанных и изолированных ОН- групп при фиксированной дозе облучения в зависимости от температуры процесса радиационно-термического разложения воды, показывают, что между нами имеются антибатные зависимости (рис. 2, кривые 1, 2, 3). Так увеличение температуры от 300 до 673К сопровождается полным и частичным распадом молекулярной воды и Н- свя-

занных ОН- групп соответственно и образованием изолированных ОНгрупп. Это приводит к уменьшению интенсивностей Н- связанных, а наоборот к увеличению изолированных ОН- групп.



Рис.2. Зависимости интенсивностей полос изолированных (1, 1'), водородносвязанных (2, 2') поверхностных ОН- групп и адсорбированных молекул воды (3, 3')от температуры радиационно-термических (1-3) и термических процессов (1'-3')разложения воды в гетерогенной системе нано-Zr+H₂O (пунктирными линями показаны зависимости для термического процесса (dD_y/dt=3 Гр/с, τ =5,5 часов).

Аналогичные изменения в спектрах гетеросистемы нано-Zr-ZrO₂+H₂O наблюдаются также при термическом процессе разложения воды (рис.2, кривые 1', 2', 3').

Однако в отличие от радиационно-термического процесса в ИКспектрах при термическом разложении H₂O, интенсивности ПП молекулярной воды, H- связанных и изолированных OH- групп - оказываются слабыми. Это указывает на стимулирующую роль радиации в процессе радиационно-термического разложения воды в гетеросистеме нано-Zr-ZrO₂+H₂O в интервале 300÷673К.

В таблице приведены скорости образования молекулярного водорода (H_2) - конечного продукта радиационно-термического $(W_{PT}(H_2))$ и термического разложения $(W_T(H_2))$ воды в зависимости от температуры процесса.

Таблица

разложения воды в системе нано-Zr+H2O при различных температурах				
<i>Т, К</i>	W _{PT} (H₂), молекул/г∙с	W _T (H ₂), молекул/г∙с	W _P (H ₂), молекул/г∙с	G(H ₂), мол./100эВ
300	-	-	$1,22 \cdot 10^{13}$	1,3
373	$4,1\cdot 10^{13}$	$2,6 \cdot 10^{13}$	$1,5 \cdot 10^{13}$	2,1
473	$5,56 \cdot 10^{13}$	$2,77 \cdot 10^{13}$	$2,79 \cdot 10^{13}$	3,7
573	$8,88 \cdot 10^{13}$	$5,00 \cdot 10^{13}$	$3,88 \cdot 10^{13}$	5,17
673	$1,33 \cdot 10^{14}$	$0,70 \cdot 10^{14}$	$0,63 \cdot 10^{14}$	8,4

Значения скоростей и радиационно-химических выходов молекулярного водорода при радиационно-термических, термических и радиационных

Как видно из таблицы, значения $W_{PT}(H_2)$ значительно выше значений $W_T(H_2)$, что еще раз подтверждает стимулирующую роль радиации при радиационно-термическом разложении воды.

Заключение

Показана возможность применения метода ИК- Фруье- спектроскопии для радиационных процессов в гетерогенной системе нано-Zr+H₂O в диапазоне температур T=300÷673К под воздействием гамма квантов. Выявлен молекулярный и диссоциативный механизм адсорбции воды. Установлено, что в отличие от гомогенной фазе радиолиза воды в присутствии нано-циркония сопровождается образование промежуточных продуктов разложения: кислород содержащие ион-радикалы, поверхностные гидриды Zr и гидроксильные группы. Определены и рассчитаны значения скорости образования и радиационно-химические выходы молекулярного водорода (H₂) и на основе сравнительного анализа выявлена стимулирующая роль радиции в радиационно-термическом разложении воды.

ЛИТЕРАТУРА

- Kumbhar A.G., Bhardwaj Y.K., Naik D.B. (2014). Hydrogen Generation by gamma-Radiolysis of Aqueous Suspension of Nanozirconia // Current science, Vol.107, No1, pp.88-93
- Zhang Hongru L.K. (2009). Properties of Zirconium in Nanostructures and Microstructures // Journal of Physical Chemistry, B. Vol.56, pp.206-211
- La Verne J.A. (2005). H₂ Formation for the Radiolysis of Liquid Water with Zirconia // Journal of Physical Chemistry, Vol.109, pp.5395-5398
- 4. Гарибов А.А., Агаев Т.Н., Гаджиева Н.Н. Исследование влияние предварительно радиационно-гетерогенных процессов в системе Zr+H₂O // Электронная обработка материалов, Кишинев, 2007, №6, с.57-61
- 5. Гарибов А.А., Агаев Т.Н., Иманова Г.Т. Изучение радиационно-термического разложения воды нан нано- ZrO₂+H₂O методом ИК- спектроскопии // Химия высоких энергий, 2014, т.48, №3, с.281-285
- 6. Агаев Т.Н., Гарибов А.А., Гусеинов В.И. Влияние гамма-излучения на выход водорода при радиолизе воды на поверхности наноциркония, Вопросы атомной науки и техники, Сер: «Физика радиационных повреждений и радиационное материаловедение», 2017, №5, с.27-30
- Агаев Т.Н. и др. Кинетика радиационно-каталитического и каталитического разложения воды на поверхности нано-циркония// Журнал физической химии, 2018, т.93, №1, с.55-58
- 8. Miyata H., Fujii K., Inui S. (1986). Infrared Laser-Raman and X-ray Diffraction Investigation of ZrO₂ and the Oxidation // Applied Spectroscopy, Vol.40, No8, pp.1177
- 9. Пикаев А.К. Дозиметрия в радиационной химии. М.: Наука, 1975, 312с.
- Давыдов А.А. ИК- спектроскопия в химии поверхности окислов, Новосибирск: Наука, Сиб. Отд-ние, 1984, 256с
- 11. Morterra C., Cerrato G., Ferroni L. (1984). Production in the Radiolysis of Aqueous ZrO₂ Suspension and Slurries // Mater. Chem. Phys.., No3.7, p.243
- Sawasaki T., Tanabe T., Yashide T. (2003). Application of gamma-Radiolysis of Water for Hydrogen Production // Journal of Radioanalitical and Nuclear Chemistry, Vol.255, No2, pp.271-274

 Seino S., Fujimoto R., Yamamoto T.A. (2001). Hydrogen Evolution from Dispersing Nanoparticles Irradiated with gamma-Ray/Size Effect and Dose Rate Effect // Scripta Mater., Vol.44, pp.1709-1712

Nano-Zr-un SƏTHİNDƏ SUYUN RADİASİYA-TERMİKİ PARÇALANMASININ TƏDQİQİ

T.N.AĞAYEV, V.İ.HÜSEYNOV, N.N.HACIYEVA, S.Z.MƏLİKOVA, G.T.İMANOVA

XÜLASƏ

Furye-İQ-spektroskopiya metodu ilə $300\div673K$ temperatur intervalında nano-Zr-da suyun radiasiya-termiki parçalanması tədqiq edilmişdir. Göstərilmişdir ki, nano-Zr-da suyun adsorbsiyası molekulyar və dissosiativ mexanizmlərlə baş verir. Suyun radiasiya-heterogen parçalanmasının aralıq məhsulları qeydə alınmışdır: molekulyar oksigenin ion-radikalları, sirkonium hidridi və hidrooksil qruplar. Temperaturdan asılı olaraq səthi OH-qruplarının və H₂-nin İQ-udulma zolaqlarının dəyişməsinin müqayisəli analizi aparılmışdır və suyun parçalanmasının radiasiya-termiki prosesində radiasiyanın stimullaşdırıcı rolu müəyyən edilmişdir. Prosesin temperaturundan asılı olaraq molekulyar hidrogenin əmələgəlmə sürətləri və $G(H_2)$ kimyəvi çıxımı hesablanmışdır.

Açar sözlər: nano-Zr, γ-şüalanma, parçalanma, İQ-spektrlər

STUDY OF RADIATION-THERMAL DECOMPOSITION OF WATER ON SURFACE NANO-Zr

T.N.AGHAYEV, V.I.HUSEYNOV, N.N.HAJIYEVA, S.Z.MALIKOVA, G.T.IMANOVA

SUMMARY

Using IR-Fourier transform spectroscopy, we studied the radiation-thermal decomposition of water in nano-Zr in the temperature range 300-673K. It is shown that the adsorption of water in nano-zirconium occurs by molecular and dissociative mechanisms. Intermediate products of radiation-heterogeneous decomposition of water have been registered: molecular oxygen radical ions, zirconium hydride, and hydroxyl groups. A comparative analysis of the change in the infrared absorption bands of H_2 and surface OH groups as a function of temperature is carried out and the stimulating role of radiation in the radiation-thermal process of water decomposition is revealed. The rate of formation and the radiation-chemical yield of molecular hydrogen G (H_2) are determined depending on the process temperature.

Key words: nano-Zr, γ -radiation, decomposition, IR spectra

Поступила в редакцию: 10.01.2019 г. Подписано к печати: 02.05.2019 г.