

Рецензия

от доц. д-р Петър Цветанов Цветков

относно конкурс за заемане на академична длъжност Професор в професионално направление 4.2. Химически науки (Химия на твърдото тяло) за нуждите на лаборатория „Дизайн и охарактеризиране на каталитични материали“, тематично направление „Синтез и структура на катализатори и сорбенти“, Институт по катализ – БАН.

Настоящата рецензия е изготвена във връзка с обявен конкурс за избор на професор в Държавен вестник бр. 82 от 07.09.2025 г. Като единствен кандидат за участие в конкурса е подал документи доц. д-р Николай Иванов Велинов, служител в Институт по катализ – БАН.

Доцент д-р Николай Велинов е завършил висше образование със степен магистър в Химикотехнологичен и металургичен университет, София, специалност Силикатни материали през 2001 г. През същата година специализира 6 месеца в университета в Патра. В периода 2002 – 2005 година е редовен докторант в ХТМУ - София под ръководството на проф. д-р Владимир Кожухаров. През 2009 година защитава дисертация на тема „Синтез и изследване на материали с перовскитова и перовскитоподобна структура за катоди в твърдооксидни горивни клетки“, научна специалност „Технология на силикатите, свързващите вещества и труднотопимите неметални материали“. От месец юни 2009 г. започва работа в Институт по катализ – БАН, където се хабилитира през 2014 г. Основните научно-изследователски теми и интереси на доц. д-р Николай Велинов са свързани с използване на Мьосбауерова спектроскопия за определяне на валентното състояние, магнитно подреждане и заселеност на желязните атоми в кристалната структура на съединения с перовскитов или шпинелен тип структура съдържащи желязо или композитни материали с тяхно участие.

Научните резултати, с които доц. д-р Николай Велинов участва в обявения конкурс за академична длъжност „професор“ са описани в общо 27 научни публикации, като всички попадат в списания с ISI „импакт фактор“, 14 от които попадат в списания с ранг Q1 и Q2. Забелязаните цитати (без автоцитати) на всички публикации до момента общо са 539 и h-index според SCOPUS 14. Научните резултати са разработени като участие в 17 национални и 4 международни проекта. Доц. д-р Николай Велинов е ръководител на 2 национални проекта към „Фонд научни изследвания“. Общият брой на участия в научни форуми е 32, като 20 от тях са международни. Представените за конкурса публикации, цитати и участия в конференции и проекти на доц. д-р Николай

Велинов значително надхвърлят по всички показатели необходимите точки, съответстващи на минималните национални критерии, отразени в Правилника за прилагане на ЗРАСРБ, както и в Правилника на Институт по катализ – БАН.

Основните научни приноси на доц. д-р Николай Велинов включени в разширената хабилитационна справка са свързани с получаване и структурно характеризиране с Мьосбауерова спектроскопия на желязосъдържащи смесени оксиди главно с шпинелен тип структура. Изследването на такъв тип оксиди е особено актуално заради тяхното приложение като катализатори в реакции на разлагане на метанол, конверсия на въглероден оксид с водна пара, окисление на етилацетат и диетилов етер. Конкретните приложения, в които могат да се използват тези каталитични реакции са за получаване на водород, пречистване на въздуха от летливи органични компоненти, окисление на въглероден оксид в отпадни газове и др. Мьосбауеровата спектроскопия е локален метод, чувствителен главно към локалното обкръжение на ^{57}Fe (първа и втора координационна сфера), неговото валентно състояние и разпределение по кристалографски позиции в структурата на изследвания ферит, а също наличие или не на магнитно подреждане във веществото в зависимост от температурата и размера на кристалните домени. Индиректно от получената информация може да се съди също за разпределението и на останалите елементи в структурата на шпинела, както и за микроструктурните особености на веществото. Поради своята висока чувствителност, Мьосбауеровата спектроскопия позволява идентификация на желязо съдържащи фази дори от съединения с ниска степен на кристалност.

Представените от доц. д-р Николай Велинов публикации в неговата разширена хабилитационно справка могат да бъдат обобщени в няколко групи:

1. Катализатори на база меден ферит частично заместен с кобалт.

Чрез механохимична обработка на съутаени прекурсори успешно са получени ферити от реда $\text{Cu}_{1-x}\text{Co}_x\text{Fe}_2\text{O}_4$ ($x = 0.0, 0.2, 0.8$). Получените образци са характеризирани с Мьосбауерова спектроскопия на стайна температура и 77K. Обработените данни доказват, че изследваните ферити са с размер на кристалитите под 10 nm. Смесените Cu-Co-Fe оксиди имат висока каталитична активност на окисление към въглероден оксид CO и метанол CH_3OH и по-слаба към диетилов етер $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{O}$.

2. Катализатори на база меден ферит частично заместен с цинк.

С термично разлагане на съутаени прекурсори успешно са получени Cu-Zn заместени ферити от реда $\text{Cu}_{1-x}\text{Zn}_x\text{Fe}_2\text{O}_4$ ($x = 0.0, 0.2, 0.5, 0.8, 1.0$). Размера на кристалитите варира в диапазона 43 – 60 nm, като с увеличаване на съдържанието на Cu шпинелите преминават от парамагнитно към магнитно подреждане. С Мьосбауерова спектроскопия е проведено също детайлно структурно характеризиране на разпределението на желязо в получената след

каталитичен тест смес от железни ферити и железни карбиди, както и количествена оценка на разпределението на желязо по фази. Получените катализатори са тествани в каталитична реакция на разлагане на метанол, като най-добри свойства има състав $\text{Cu}_{0.8}\text{Zn}_{0.2}\text{Fe}_2\text{O}_4$.

3. Катализатори на база импрегниран активен въглен.

Изследвано е влиянието на повърхностните и текстурни свойства на активен въглен получен от селскостопански отпадъци (гроздови семки, костилки от праскова, кайсия и маслина) върху нанесена желязна фаза, нейната трансформация след каталитичен тест и каталитична активност за реакция на разлагане на метанол CH_3OH . Образците са получени чрез импрегниране на въглените с разтвор на железен нитрат в метанол и наляване на 500°C след изсушаване. С Мьосбауерова спектроскопия са определени фазовия състав след работа на катализатора, разпределение на желязото между отделните фази и разпределение на фазите по размер.

4. Катализатори на база меден ферит частично заместен с манган.

Това е групата смесени оксиди за която има представени най-много статии – общо 4 на брой. Получени са съединения с обща формула $\text{Cu}_{1-x}\text{Mn}_x\text{Fe}_2\text{O}_4$ ($x = 0.0, 0.2, 0.4, 0.5, 0.6, 0.8, 1.0$). Съединенията са получени по различни методи: зол-гел получен с лимонена киселина и следваща комбустиа, съутаяване на нитрати с ултразвук върху активен въглен, комбустивен зол-гел синтез и следващо модифициране на повърхността със злато. Изследвана е възможността за контрол на катионното разпределение в шпинела в зависимост от рН на средата по време на смесването на метал-съдържащите нитрати и лимонена киселина. С Мьосбауерова спектроскопия е доказано, че с нарастване на рН намалява степента на инверсност на смесените Cu-Mn-Fe шпинели, което е в пряка връзка с отношението между Fe^{2+} и Fe^{3+} . Получените катализатори са с висока активност и селективност към реакции на разлагане на метанол и конверсия на CO с водна пара. От обработените спектроскопски данни са установени структурните характеристики и фазовите трансформации в различни реакционни среди, включително образуване на магнетит и карбид на Хаг. Изследванията върху отложени с ултразвук смесени ферити върху активен въглен получен от костилки на праскови показват, че въгленът влияе съществено върху фазовия състав и каталитичната активност. Направеното сравнение на активността при конверсия на CO с водна пара и разлагане на метанол с катализатори от смесени Cu-Mn-Fe ферити покрити със злато показва, че активността зависи основно от структурата на материала, а не от добавянето на злато, което не подобрява каталитичните свойства, а само улеснява рекристализацията.

5. Катализатори на база меден ферит частично заместен с никел.

Проведено е изследване на смесен Cu-Ni-Fe шпинел с отношени $\text{Cu}:\text{Ni} = 1:1$. Съединенията са получени чрез комбустиа на зол-гел получен от метал съдържащи нитрати и лимонена киселина или чрез съутаяване в стехиометрични отношения. Чрез промяна в условията на синтез са получени

катализатори с различна микроструктура, катионно разпределение, фазов състав и активност. При промяна на отношението окислител към редуктор е доказано, че по-високото съотношение лимонена киселина/метални йони води до по-малки кристали, по-голяма специфична повърхност и по-висока каталитична активност при окисление на етилацетат. С помощта на Мьосбауерова спектроскопия са определени разпределенията на желязо в шпинелната структура и размер на кристали. Ако по време на гелообразуването рН на средата се поддържа в границите 4-8, се получава смес от шпинелна, нитридна и малко количество CuO фази, като нитридната фаза е богата на никел. Тези материали показват умерена специфична повърхност и претърпяват значителни фазови трансформации до карбид на Хаг и Fe,Ni -сплав при разлагане на метанол, което води до добра каталитична активност и селективност към H_2 и CO .

Извън разширената хабилитационна справка, научната дейност на доц. д-р Николай Велинов показва интензивна работа в сътрудничество с други институти на БАН и университети. От представените в конкурса 18 научни публикации в реферирани списания по показатели в група Г, могат да се отделят пет области на изследвания:

- Катализатори на основата на Fe-Ce оксиди.

В тази група попадат изследвания върху мезопорести бинарни Fe-Ce оксиди и тяхното приложение като носители и активни фази в катализа и електрокатализа. Показано е, че модифицирането на CeO_2 с Fe позволява контрол върху фазовия състав, дефектността и каталитичните свойства, като е предложен нов механизъм за образуване на Fe-Ce структури. Установени са ясни връзки структура-свойства при реакции като редукция на NO , разлагане на метанол и окисление на органични съединения. Демонстрирана е висока активност и селективност на Au/Fe-CeO_2 катализатори, синергичен ефект между NiO и Fe-Ce оксиди при разлагане на метанол и разработване на Ni-Fe-CeO_2 метал-въглеродни нанокомпозити с отлична електрокаталитична активност за реакция на отделяне на кислород (OER).

- Катализатори на основата на Fe-Hf-Ti оксиди.

Синтезирани са Fe-Hf-Ti оксидни материали чрез комбинирани методи, които показват сложна връзка между състав, структура и каталитична активност. Установено е, че ниското Hf -дотиране улеснява вграждането на Fe в TiO_2 ($\text{Fe}_x\text{Ti}_{1-x}\text{O}_2$) и образуването на фино диспергиран хематит, докато по-високото съдържание на Hf води до сегрегация на по-големи $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$ частици. Най-висока активност при окисление на етил ацетат се постига при Fe/TiO_2 с 1,8% Hf , характеризиращ се с лесно редуциращи се хематитни наночастици. Мезопорестите TiO_2 и Hf -дотирани TiO_2 с висока специфична повърхност подпомагат дисперсията на желязото и абсорбцията на видима

светлина, но въвеждането на Fe намалява активността при окисление на метанол и променя селективността към образуване на метан.

- Катализатори нанесени върху активен въглен.

В това направление са изследвани композитни материали от TiO_2 , ферити и метални оксиди нанесени върху активен въглен и въглеродна пена. Въглеродните материали са получени от синтетични и отпадъчни прекурсори. Доказано е, че текстурата, порьозността и функционализираната повърхност на въглеродния носител определят в най-голяма степен дисперсията, фазовия състав и каталитичната активност на нанесените активни фази. Чрез контрол на състава на композитите и прекурсорите е постигната оптимална фотокаталитична активност и висока ефективност при разлагане на метанол до синтез-газ и водород, което демонстрира значителния потенциал на въглеродните материали от отпадъчна биомаса за получаване на евтини катализатори със зададени свойства.

- Катализатори от феритни материали.

Получени са различни катализатори базирани на оксидни материали като перовскити, хексаферити и шпинели. Материалите са синтезирани чрез изгаряне от зол-гел и съутаяване. Получените феритни материали са изследвани в реакции на селективно окисление на метан, разлагане на метанол, WGSR и пълно окисление на въглеводороди. Доказано е, че модифицирането на състава съществено влияе върху редокс свойствата, фазовата стабилност и каталитичната активност. Синергичните ефекти между различни катиони и метални фази, както и високата структурна стабилност при реакционни условия, водят до повишена активност и устойчивост на катализаторите, което ги прави перспективни за процеси на получаване на синтез-газ и окисление на въглеводороди.

- Изследване на желязосъдържащи материали.

В това направление са обобщени изследвания върху различни желязосъдържащи материали с приложен и фундаментален характер. Показано е, че отпадна медодобивна шлака, богата на фаялит и магнетит, може успешно да се използва като геополимерен прекурсор за строителни материали, допринасяйки за оползотворяване на индустриални отпадъци. Мезопорести Fe-Cr оксидни силициеви материали демонстрират регулируемо каталитично поведение при разлагане на метанол, като активността и селективността се контролират чрез съотношението Fe/Cr. Синтезът на чисти и Eg-дотирани хематитни нанотръбички разкрива възможност за целенасочено управление на морфологичните, магнитните и оптичните свойства чрез редкоземно заместване, свързано с повишена дефектност на структурата и промени в магнитните преходи.

Представените от кандидата в конкурса, доц. д-р Николай Велинов документи и материали напълно отговарят на Закона за развитие на академичния състав в Република България, Правилника за прилагането му и съответния Правилник на Институт по катализ – БАН и темата на обявения конкурс за „професор”. Убедено давам положителна оценка на представените в конкурса трудове и дейности и препоръчвам на членовете на Научното жури да изготвят доклад-предложение до Научния съвет на Институт по катализ – БАН, съгласно който доц. д-р Николай Велинов да бъде избран на академичната длъжност „професор” в Институт по катализ – БАН, по професионално направление 4.2. Химически науки (Химия на твърдото тяло).

08.02.2026 г.

Изготвил рецензията:

доц. д-р Петър Цветков