



ЎЗБЕКИСТОН РЕСПУБЛИКАСИ ОЛИЙ ВА  
ЎРТА МАХСУС ТАЪЛИМ ВАЗИРЛИГИ  
САМАРҚАНД ДАВЛАТ УНИВЕРСИТЕТИ

ЎЗБЕКИСТОНИНГ  
ИҚТИСОДИЙ  
РИВОЖЛАНОИШИДА  
КИМОЁ НОИНОГ ЎРНИ



**ЎЗБЕКИСТОН РЕСПУБЛИКАСИ ОЛИЙ ВА ЎРТА МАХСУС  
ТАЪЛИМ ВАЗИРЛИГИ**

**САМАРҚАНД ДАВЛАТ УНИВЕРСИТЕТИ**

**“Ўзбекистоннинг иқтисодий ривожланишида  
кимёнинг ўрни” мавзусидаги республика  
илмий-амалий анжумани  
МАТЕРИАЛЛАРИ  
(2018 йил 24-25 май)  
(I қисм)**

*СамДУ илмий техник кенгаши  
мажслисида муҳокама қилиниб  
нашрга тавсия этилган  
(2018 йил 4 май, б-баённома)*

*Самарқанд – 2018*

**A.O. Buronov<sup>1</sup>, A.M. Nasimov<sup>1</sup>, X.Sh. Tashpulatov<sup>1</sup>, R.Sh. Zaripova<sup>2</sup>**

<sup>1</sup>Samarqand davlat universiteti, E-mail: [nasimovsensor@samdu.uz](mailto:nasimovsensor@samdu.uz)

<sup>2</sup>Toshkent farmatsevtika instituti

## **ZOL-GEL TEKNOLOGIYASI YORDAMIDA AMMIAKNI ANIQLOVCHI OPTIK SENSOR UCHUN QATLAM TAYYORLASH**

Keyingi yillarda zol-gel texnologiyasi ham ko‘pchilik tadqiqotchilarni o‘ziga jalg qilmoqda va bashoratlarga ko‘ra bu yo‘nalish eng istiqbolli yo‘nalish hisoblanadi.

Zol-gel jarayoni noorganik alkoksidlarni suyuq fazadan qattiq fazaga o‘tishini anglatadi. Bu noorganik boshlang‘ich moddalardan yuqori temperaturada olinadigan odatdagi shishaga qaraganda yaxshi va toza shisha hamda keramikani past temperaturada hosil qilishni bildiradi. Zol-gel jarayonning eng e‘tiborli jihatni odatdagi usullar bilan molekulyar masshtabdagi kompozitsion materiallarni olib bo‘lmashigidir. Zol-gel usuli shishalar, optik tolalar, maxsus qoplamlar, ultra-toza kukunlar va multifunksional materiallar kabi mahsulaotlarni tayyorlashda keng qo‘llanilib kelmoqda. Bu jarayon shaffof va g‘ovak matritsaga organik va noorganik molekulalarni biriktirish imkonini beradi.

Zol-gel materialarning qo‘llanishi atrof-muhit monitoringi, sog‘lijni saqlash biosensorlari (ammiak zaharli gaz, uning oz miqdori nafas olishni tezlashtiradi, ko‘prog‘i hushdan ketkazadi) klinik muhim bo‘lgan analizlarni aniqlashga imkoniyat yaratadi.

Ushbu tadqiqotda ammiakni aniqlovchi optik sensor uchun zol-gel texnologiyasi asosida qatlam hosil qilish va uning xossalarni o‘rganish keltirilgan.

Tajribalarni bajarish uchun dastlab hech qanday dopantlarsiz zol-gel eritmali tayyorlandi. Tertaetoksisilan (TEOS) iborat kislotali katalizator ishtirokidagi noorganik zol-gel quyidagi ketma-ketlikda tayyorlanadi. Buning uchun erituvchi sifatida etanol ishlatildi va kondensatsiya reaksiyasi amalga oshishi uchun konsentrangan HCl eritmasi yordamida eritma pH=1 (pH=2)ga keltirildi.

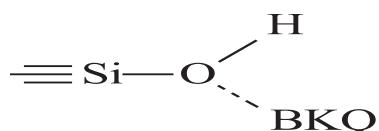
Tertaetoksisilan (TEOS), etanol, HCl va bromkrezol qizili indikatori eritmasi ishtirokida olingan zol-gel qatlam 24 soatdan so‘ng shishaga yotqizildi.

Zol-gel texnologiyasi yordamida zolning polimerlanishi gidroliz va kondensatsiya reaksiyasi hisobiga sodir bo‘ladi, natijada uning qovushqoqligi ortib boradi. Tajribalar juda uzoq vaqt va yuqori haroratda ishlov berish zol eritmasining qoplami tegishli substratga yotqizishdan oldin qotib qolishiga olib kelishini ko‘rsatdi.

Ishda indikator sifatida bromkrezol qizili (BKQ) ning tanlanishiga sabab u UB-ko ‘rinadigan spektroskopiyada tadqiqotlar uchun eng yaxshi fotokimyoviy xossalarga egaligidir.

Ammiakni aniqlovchi optik sensorni ishlab chiqish va xossalarni optimallashtisih uchun BKQ indikatori tertaetoksisilan (TEOS) asosida olingan zol-gel membranada o‘z fotokimyoviy xossalarni saqlab qolishi, qatlamga yaxshi birikishi (fizikaviy), aniqlikning yuqori bo‘lishi, uzoq vaqt barqaror ishlashi va tashqi ta‘sirlarga chidamli bo‘lishi lozim.

Zol-gel texnologiyasi asosida olingan optik qatlamda BKQ ning immobilizatsiyasini quydagicha sxematik tasvirlash mumkin:



Ma‘lumki, BKQ da gidrofil guruuhlar mavjudligidan, optik qatlam ham gidrofil tabiatga ega bo‘lishi, shu bilan birga yaxshi birikishi lozim.

Xulosa qilib aytganda BKQ TEOS asosida tayyorlangan optik qatlamga biriktirilganda o‘z fotokimyoviy xossasini saqlab qolishi kuzatildi. Optik qatlamda indikator fizik jihatdan bog‘lanib, uning o‘z tabiatini saqlab qolishi tayyorlanayotgan zol eritmasi tayyrolanish sharoitlariga bog‘liqligi o‘rganildi. Tayyorlangan qatlamlarlar ammiakni optik aniqlash uchun dastlabki sinovlar eritmada o‘tkazildi va indikator rangi o‘zgarishi kuzatildi.

<b>пыли солянокислым травильным раствором</b>	<b>98</b>
<b>Кутфитдинов Р.Н., Васина С.М. К вопросу утилизации отходов местного сырья</b>	<b>99</b>
<b>Мусулманов Н.Х., Кодиров О.Ш., Икрамов А., Мирзакулов Х.Ч. Синтез чистого этилацетата на основе эфиро - альдегидной фракции спиртовых производств</b>	<b>100</b>
<b>Абдугафуров И.А., Мадиханов Н., Махсумов А.Г., Мамажонов Ж.Ш., Киргизов Ф.Б., Ортиқов И.С. Айрим 3-(<i>r</i>-фенокси)-1-пропинларга азидларнинг 1,3-диполяр циклобирикиш реакциясининг тадқиқи</b>	<b>102</b>
<b>Шарипов Ш.Р., Буриев Ф., Эгамбердиев И., Муминов С. Химически инициированни полимеризация метакриловый эфир этинилциклогексанола в растворе</b>	<b>103</b>
<b>Абдугафуров И.А., Мадиханов Н., Таджимухамедов Х.С., Ортиқов И.С. Фенилпропаргил эфирининг изомерланиш механизми түғрисида</b>	<b>105</b>
<b>Умиров С.Р., Бобожонов Ж.Ш., Узоқов Ж.Р. Палладий ионларини бусофит толасига сорбциясини физик-кимёвий қонуниятларини ўрганиш</b>	<b>106</b>
<b>Сайитов Б.У. Янги хилдаги фуран олигомерларини олиш шароити ва айрим хоссалари</b>	<b>108</b>
<b>Эшпулатов С.А. Синтез 2-гидрокси-3,5-дихлор-3'-карбокси-азобензола и его противомикробная свойства</b>	<b>109</b>
<b>Хужсамуродов Б.Д. Разработка технологии получения азокрасителя 4'-метилфенил-азо-4-гидрокси-6-хлоро-3-фенилкарбокси и его свойства</b>	<b>112</b>
<b>Муртозаев М.М. 2-Гидрокси-3,5-дихлор-3' -карбокси-азо-бензолнинг синтези</b>	<b>114</b>
<b>Торамбетов Б.С., Кадирова Ш.А., Партиев Н.А., Зияев А.А., Пулатова Г.У., Комплексные соединения Co(II), Ni(II), Cu(II) И Zn(II) на основе 2-оксазолидона</b>	<b>115</b>
<b>Тажибаева З.Ш. Синтез производного сорбиновой кислоты, и его свойства</b>	<b>116</b>
<b>Хошимжонов К.А., Пирманов С.Б., Таишканбаев О.Н. Возможность извлечения меди и цинка из черносланцевой руды методом сернокислотного выщелачивания</b>	<b>118</b>
<b>Фарходов Б.Ф., Абдусаломов А.А., Абдурахмонов О.Э. Сорбционное извлечение редкоземельных элементов из шахтных вод</b>	<b>121</b>
<b>Пирманов С.Б., Хошимжонов К.А., Таишканбаев О.Н. Возможность извлечения ванадия из черносланцевой руды</b>	<b>123</b>
<b>Абдусаломов А.А., Абдурахмонов О.Э. Толипов Ф. Проблемы и технология переработки отработанных ванадиевых катализаторов сернокислотного производства</b>	<b>126</b>
<b>Исақулова М.Ш., Суюнов А.Л. Компьютерное моделирование гидрогенизованных кластеров кремния</b>	<b>127</b>
<b>Рұзматов Б.Ф. Битум таркибиға модификатор сифатида полиолефинларни татбиқ қилиш</b>	<b>130</b>
<b>Buronov A.O., Nasimov A.M., Tashpulatov X.Sh., Zaripova R.Sh. Zol-gel texnologiyasi yordamida ammiakni aniqlovchi optik sensor uchun qatlam tayyorlash</b>	<b>133</b>
<b>Нуркулов Ф.Н., Каримов О.Т. Шавкатов Ш.И., Каршиев М.Т. Изучение некоторых свойств хлорсульфированного полиэтилена</b>	<b>134</b>
<b>Мамажонов С.Б., Сайтиев Т.С., Нуритдинов А.Қ. Металларни қайта ишлашда маҳаллий хом ашёлардан олинган қуруқ сурков композицияларидан фойдаланиш</b>	<b>135</b>
<b>Рұзматов Б.Т. Разработка синтеза, свойства, строение производного ацетиленового эфиров п-этоксибензойной кислоты</b>	<b>137</b>
<b>Аъзамжонов Ш.Р. Перспективные ингибиторы для насосно-компрессорных труб при солянокислотной обработке нефтяных скважин</b>	<b>139</b>
<b>Шарипов Ш.Р., Зиядуллаева К., Калонов Р., Хасанов Ю. Суспензионная</b>	