



Студенттер мен жас ғалымдардың
доцент Казаков Юрий Викторовичты еске алуға арналған
«ТЕХНОЛОГИЯЛЫҚ ЖАНУДЫҢ ПРОБЛЕМАЛАРЫ» атты
конференциясының
ЕҢБЕКТЕР ЖИНАҒЫ

PROCEEDINGS
of Conference of Students and Young Scientists
"PROBLEMS OF TECHNOLOGICAL COMBUSTION"
dedicated to the memory of docent Kazakov Yuriy

СБОРНИК ТРУДОВ
конференции студентов и молодых ученых
«ПРОБЛЕМЫ ТЕХНОЛОГИЧЕСКОГО ГОРЕНИЯ»,
посвященной памяти доцента
Казакова Юрия Викторовича



Есболов Н.Б., Атаманов М.К., Таурбеков А., Смагулова Г.Т. Получение многослойных графеновых структур для применения в энергоемких композитах	39
Жамболова А.Б., Юсупов С.Б., Тілеуберді Е., Онгарбаев Е.К.	40
Получение битумов окислением гудрона с добавкой резиновой крошки	
Жаксылыкова А.Н., Нургайн А., Султахан Ш., Жапарова А.А., Курманбаева Г.Г., Ақбаева Н.Т. Магниттік қасиетке ие гидрофобты күйені алу	41
Исмаилова Е.Ж. Применение ультразвукового оборудования в нефтедобыче	42
Yen Kunno, Gazizova S.A. Usability of basalt fibers in reinforced concrete	43
Кожабеков А. Влияние комплексной добавки на процессы твердения цементных систем	44
Курманбаева Г.Г., Пургазиан Х.Е., Жақсылықова Ә.Н., Сейтказинова А.Р., Нажипкызы М. Күйе негізінде гидрофобты қасиеті бар жабынды алу	45
Керимкулова М.Р. Влияние биоугля на чернозем выщелоченной почвы, загрязненной тяжелыми металлами	46
Кайыпбек Г., Шалтыкова Д., Мейрбеков Н., Султанова З.	47
Особенности структуры и состояния частиц порошков алюминия, полученных в результате механохимической обработки	
Aknazarov S.K., Nuraly A.M., Biisenbaev M.A., Amzzeeva U.M., Malikova V. The use of carbonized rice husk in the manufacture of carbon monolith for hemosorption	48
Новиков Н.В., Старчевская А.Ю., Пронин Г.С. Применение базальтовой сетки в конструкциях автомобильных дорог	49
Natete Sandrine, Shamseldin M. A. Overview of composite floor system	50
Нұрғайн А., Іздік Н., Жапарова А.А., Сейтказинова А.Р., Нажипкызы М., Alfe M. Диатомит негізінде сорбенттерді алу әдістемесі	51
Нысанбаева Г.Р., Кудайбергенов К.К., Di Capua, Alfe M., Gargiulo V. Удаление тонких нефтяных пленок с водной поверхности с помощью модифицированных углеродных материалов	52
Рахымжан Н.Б. Изучение состава промежуточных частиц в коаксиальном пламени этанола с пропаном	53
Сейдуалиева А.Ж., Батқал А.Н., Темирланова Г.К., Камунур К., Абдулкаримова Р.Г. Синтез композиционных материалов на основе тугоплавких соединений бора из минерального сырья Республики Казахстан	54
Seitzhanova M.A., Eleuov M., Nemkayeva R.R. Improved faster method for obtaining graphene oxide	56
Султахан Ш.Т., Наурзбаева Г.М., Нажипкызы М., Geoffrey M. Өнімдерді дайындауға 3D принтингті қолдану	57
Таурбеков А.Т., Супиева Ж.А., Елеуов М.А., Смагулова Г.Т. Электрохимическое поведение ионов золота (ІІ) в водном растворе на углеродном электроде	58

IMPROVED FASTER METHOD FOR OBTAINING GRAPHENE OXIDE

^{1,2}Seitzhanova M.A.* , ²Eleuov M., ^{1,3}Nemkayeva R.R.

Supervisor: Doctor of Chemical Sciences, Professor Mansurov Z.A.

¹Al-Farabi Kazakh National University, Almaty, Kazakhstan

²The Institute of Combustion problems, Almaty, Kazakhstan

³National Nanotechnological Laboratory of Open Type

makpal_90.90@mail.ru

Recently, graphene and graphene oxides have found independent use as a material for nanoelectronics, a component of polymer and inorganic composite materials, solar batteries, supercapacitors, membranes, adsorbents, quantum dots, fluorescent material for biology and medicine. Methods for obtaining of graphene have been mainly catalytic chemical vapor deposition, heat-treatment of SiC, and the reduction of graphene-oxide. However, there still have room for methods that are simpler and faster. In this contribution, we have synthesized of graphene oxide from graphite in four hours. Firstly, 5 g graphite powder, 2.5 g NaNO₃ and 115 mL H₂SO₄ were added in a round-bottom flask by stirring for 30 min to get homogeneous solution. Then the mixture was putted in ice bath and 15 g KMnO₄ slowly added. After that 230 mL deionized water was added in this mixture by stirring for 15 min with magnetic stirrer. Then 400 mL H₂O and 50 mL H₂O₂ (37%) were added in this solution and heated around 98°C by sonicating for 1 h. Then resulting solution was filtered through PVDF membrane and washed several times with deionized water up to reach neutral pH.

The obtained samples were investigated by Raman spectroscopy "Solver Spectrum" (NT-MDT). Raman spectra were obtained by excitation with a blue laser with a wavelength of 473 nm, the signal accumulation time was 30 seconds. The spectral resolution of the grating was 4 cm⁻¹. The obtained peaks characterize the presence of graphene oxides in the composition of the sample, which exhibit D, G and G' bands (D and G bands around 1363 and 1588 cm⁻¹ and G' bands around 2725 cm⁻¹).

In summary, we have demonstrated a simple, fast and scalable method for producing graphene oxide. Detailed observation revealed that the produced samples consisted of graphene oxide with domains of a few micrometers in size. In addition, we can say that the resulting graphene oxide can be used to make high-performance carbon-based energy storage and conversion devices, next-generation water filters and various nanocomposites.

Использование полученного графена в качестве компонента и сплава для производства высокопроводящего материала.

Рентгенофазовый анализ (РФА) образца проводят на дифрактометре DIF-OFF-400 с монокристаллическим никелевым катализатором в диапазоне 20°–20°.

Морфологию изучают методом СЭМ, а также методом сканирующей электронной микроскопии (SEM-3D 200i, FEI, USA) с использованием