

ЖУРНАЛ

гепато-гастроэнтерологических
исследований



СПЕЦИАЛЬНЫЙ ВЫПУСК

2022

ЖУРНАЛ ГЕПАТО-ГАСТРОЭНТЕРОЛОГИЧЕСКИХ ИССЛЕДОВАНИЙ

СПЕЦИАЛЬНЫЙ ВЫПУСК

JOURNAL OF HEPATO-GASTROENTEROLOGY RESEARCH
SPECIAL ISSUE



ТОМ – I



ТОШКЕНТ-2022



ISSN 2181-1008 (Online)

Научно-практический журнал
Издается с 2020 года
Выходит 1 раз в квартал

Учредитель

Самаркандский государственный
медицинский университет,
tadqiqot.uz

Главный редактор:

Н.М. Шавази д.м.н., профессор.

Заместитель главного редактора:

М.Р. Рустамов д.м.н., профессор.

Ответственный секретарь

Л.М. Гарифулина к.м.н., доцент

Редакционная коллегия:

Д.И. Ахмедова д.м.н., проф;
А.С. Бабажанов, к.м.н., доц;
Ш.Х. Зиядуллаев д.м.н., доц;
Ф.И. Иноятова д.м.н., проф;
М.Т. Рустамова д.м.н., проф;
Н.А. Ярмухамедова к.м.н., доц.

Редакционный совет:

Р.Б. Абдуллаев (Ургенч)
М.Дж. Ахмедова (Ташкент)
Н.В. Болотова (Саратов)
Н. Н. Володин (Москва)
С.С. Давлатов (Бухара)
А.С. Калмыкова (Ставрополь)
А.Т. Комилова (Ташкент)
М.В. Лим (Самарканд)
Э.С. Мамутова (Самарканд)
Э.И. Мусабоев (Ташкент)
А.Н. Орипов (Ташкент)
Н.О. Тураева (Самарканд)
Ф. Улмасов (Самарканд)
А. Фейзоглу (Стамбул)
Б.Т. Холматова (Ташкент)
А.М. Шамсиев (Самарканд)
У.А. Шербекоев (Самарканд)

Журнал зарегистрирован в Узбекском агентстве по печати и информации

Адрес редакции: 140100, Узбекистан, г. Самарканд, ул. А. Темура 18.
Тел.: +998662333034, +998915497971
E-mail: hepato_gastroenterology@mail.ru.

СОДЕРЖАНИЕ | CONTENT

1.	Ризаев Ж.А., Шавази Н.М., Рустамов М.Р. РОЛЬ ПЕДИАТРИЧЕСКОГО ФАКУЛЬТЕТА САМАРКАНДСКОГО ГОСУДАРСТВЕННОГО МЕДИЦИНСКОГО УНИВЕРСИТЕТА В ПОДГОТОВКЕ КАДРОВ.....	6
2.	Абаленихина Ю.В., Щулькин А.В. ЗАЩИТНАЯ РОЛЬ Р-ГЛИКОПРОТЕИНА В УСЛОВИЯХ ЭНДОГЕННОГО ОКИСЛИТЕЛЬНОГО СТРЕССА <i>IN VITRO</i>	8
3.	Abdurashidov A. A., G'aniyev A.G', Qo'ziev D. V. BOLALARDA BRONXIAL ASTMA KASSALIGINI KOMPLEKS DAVOLASHDA "GEMALIN" DORI VOSITASININING SAMARADORLIGI.....	11
4.	Андреев П.Ю., Завидовская К. В., Доценко Ю.М. СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ ПОЛУПРОДУКТОВ ДЛЯ СИНТЕЗА РЕНТГЕНОКОНТРАСТНЫХ СРЕДСТВ.....	14
5.	Аджаблаева Д.Н., Ходжаева С.А. НЕГАТИВНЫЕ ЭФФЕКТЫ ПРОТИВОТУБЕРКУЛЕЗНЫХ ПРЕПАРАТОВ У БОЛЬНЫХ С СОЧЕТАНИЕМ ТУБЕРКУЛЕЗА И COVID-19.....	17
6.	Абдухалик-Заде Г. А., Набиева Ш. М., Шавази Р. Н. ОСОБЕННОСТИ ОКАЗАНИЯ МЕДИЦИНСКОЙ ПОМОЩИ В НЕОНАТАЛЬНОЙ РЕАНИМАЦИИ.....	20
7.	Арифходжаев А.Т., Бахавадинава З. М., Сахибова М.Д. СВЯЗЬ МЕЖДУ БАКТЕРИАЛЬНОЙ ИНФЕКЦИЕЙ И РЕНТГЕНОЛОГИЧЕСКИ ПОДТВЕРЖДЕННОЙ ПНЕВМОНИЕЙ У ДЕТЕЙ.....	23
8.	Алимова Х.А., Тахирова О.Р. ГЕМОЛИТИКО-УРЕМИЧЕСКИЙ СИНДРОМ У ДЕТЕЙ.....	26
9.	Ахрарова Ф. М. ОСОБЕННОСТИ ИНТЕРПРЕТАЦИИ ЭЛЕКТРОКАРДИОГРАФИЧЕСКИХ ДАННЫХ У ДЕТЕЙ С СИНДРОМОМ ДИСПЛАЗИИ СОЕДИНИТЕЛЬНОЙ ТКАНИ СЕРДЦА.....	29
10.	Авезова Г.С., Бобомуратов Т. А. ЭРТА ЁШЛИ БОЛАЛАРДА НАФАС ОЛИШ ТИЗИМИ КАСАЛЛИКЛАРИНИНГ ЭПИДЕМИОЛОГИЯСИ.....	40
11.	Алиева Н. Р. ОРТИҚЧА ТАНА ВАЗНИГА ЭГА БЎЛГАН БОЛАЛАРДА ПНЕВМОНИЯНИНГ ЎЗИГА ХОС КЛИНИК ХУСУСИЯТЛАРИ.....	43
12.	Аминов С.Ж., Каримова Г.А. ПОИСК И ИЗУЧЕНИЯ ГЕПАТОПРОТЕКТОРНОЙ АКТИВНОСТИ БИОЛОГИЧЕСКИ АКТИВНОЙ ДОБАВКИ ГРУППЫ ДАРМОНАЛ.....	46
13.	Axmedova M.M. DISMETABOLIK NEFROPATIYA BILAN OG'RIGAN ERTA YOSHDA GI BOLALARDA BU YRAKLAR FAOLIYATINING KO'RSATKICHLARI.....	48
14.	Ахмеджанова Н. И., Ахмеджанов И.А., Исмоилова З. А. ХАРАКТЕРИСТИКА КЛИНИКО-ЛАБОРАТОРНЫХ ПАРАМЕТРОВ ПИЕЛОНЕФРИТА У ДЕТЕЙ.....	51
15.	Асилбек А., Андреева П.А., Хасанова С. Р., Кудашкина Н. В. ИСПОЛЬЗОВАНИЕ РАЗЛИЧНЫХ ВИДОВ РОДА OXYTROPIS DC. В НАРОДНОЙ МЕДИЦИНЕ.....	55
16.	Арзикулов А.Ш. МИКРОЭЛЕМЕНТНЫЙ СОСТАВ В СЫВОРОТКЕ КРОВИ У ДОНОШЕННЫХ НОВОРОЖДЕННЫХ С ПЕРИНАТАЛЬНОЙ ПОСТГИПОКСИЧЕСКОЙ ЭНЦЕФАЛОПАТИЕЙ.....	58
17.	Азимова К.Т., Гарифулина Л. М. ФАКТОРЫ РИСКА РАЗВИТИЯ ОСТРОГО БРОНХИОЛИТА У ДЕТЕЙ.....	61
18.	Ахрарова Н.А. РАЗВИТИЕ ПЛОДА И ТЕЧЕНИЕ РАННЕЙ АДАПТАЦИИ НОВОРОЖДЕННЫХ ПРИ АНЕМИИ У БЕРЕМЕННЫХ.....	65
19.	Vobokambarova N.A.Kodirov N. D. BOLALAR UCHUN DORI VOSITALARI YARATISHNING HOZIRGI KUNDAGI ASOSIY MUAMMOLARI.....	69
20.	Белых Н. А., А.В.Захарова, И.В. Пизнюр. КЛИНИЧЕСКИЙ СЛУЧАЙ КОЖНОГО МАСТОЦИТОЗА У РЕБЕНКА.....	72
21.	Бекенов Н. Н., Даткаева Г.М., Емешева М. А., Калдыгозова К.Е., Оспанбекова М.А. ДИАГНОСТИКА ДИАБЕТИЧЕСКОЙ НЕФРОПАТИИ У ДЕТЕЙ.....	75

22	Ганиев А. Г., Исакжонов О.К., Назаров К.Д. КЛИНИКО-ЭПИДЕМИОЛОГИЧЕСКАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА АЛЛЕРГИЧЕСКИХ ЗАБОЛЕВАНИЙ В РЕГИОНАХ АНДИЖАНСКОЙ ОБЛАСТИ.....	78
23	Гаффаров У.Б., Ибрагимов Д.,Исмаев Н.С.Халиков К. М.,Кодиров Н.Д. ЭФФЕКТИВНОСТИ ПРЕМИНЕНИЯ СОРБЕНТА «ЦЕЛОФОРМ» ПРИ ГНОЙНО– ВОСПАЛИТЕЛЬНЫХ ЗАБОЛЕВАНИЯХ ЧЕЛЮСТНО–ЛИЦЕВОЙ ОБЛАСТИ.....	81
24	Ганиева М. Ш., Низамутдинов А. М.,Маджидова Н.М. КЛИНИЧЕСКИЕ ОСОБЕННОСТИ ТЕЧЕНИЯ И ИММУНОЛОГИЧЕСКИЕ СДВИГИ ПРИ ГЕМОМРАГИЧЕСКИХ ВАСКУЛИТАХ У ДЕТЕЙ АНДИЖАНСКОЙ ОБЛАСТИ.....	84
25	Ганиева М.Ш., Рахманова Л. К.,Маджидова Н.М. СЛУЧАЙ ИЗ ПРАКТИКИ - НЕФРОНОФТИЗ ФАНКОНИ	87
26	Гарифулина Л.М. ДЕНСИТОМЕТРИЯ У ДЕТЕЙ С ИЗБЫТОЧНОЙ МАССОЙ ТЕЛА И ОЖИРЕНИЕМ.....	90
27	G'oyibova N.S. METOVOLIK SINDROMLI BOLALARDA BUYRAKLARNING FUNKSIONAL HOLATI.....	93
28	Доронина Т. Н., Шхалахова А. Т. ФАКТОРЫ РИСКА НЕКОТОРЫХ НАРУШЕНИЙ РИТМА СЕРДЦА У ДЕТЕЙ, ЗАНИМАЮЩИХСЯ СПОРТИВНОЙ ГИМНАСТИКОЙ.....	96
29	Джанчатова Н. В., Басарева О.И.,Леонидова И.Ю.,Едноровская О.В., Михальчик А.Р. ДИНАМИЧЕСКИЙ МОНИТОРИНГ КАЧЕСТВА ВОДЫ РЕК КУРСКОЙ ОБЛАСТИ.....	99
30	Давлатова С.Н., Исмаилов К.И. ОСОБЕННОСТИ ЦИТОХИМИЧЕСКИХ ПОКАЗАТЕЛЕЙ ЛИМФОЦИТОВ ПЕРИФЕРИЧЕСКОЙ КРОВИ У ДЕТЕЙ С НАСЛЕДСТВЕННЫМИ ГЕМОЛИТИЧЕСКИМИ АНЕМИЯМИ.....	102
31	Даткаева Г.М., Максут М.Б., Сулейменкызы П., Ерзак Б. ПРИМЕНЕНИЯ ПРЕПАРАТА КАНЕФРОН®Н У ДЕТЕЙ С ИНФЕКЦИЕЙ МОЧЕВЫВОДЯЩИХ ПУТЕЙ.....	105
32	Дятлова А.А., Долбня С.В., Захарова И.Н., Климов Л. Я. Курьянинова В. ВЗАИМОСВЯЗЬ МЕЖДУ ОБЕСПЕЧЕННОСТЬЮ ВИТАМИНОМ D И УРОВНЕМ ИНТЕРФЕРОНА-ГАММА У ДЕТЕЙ С МУКОВИСЦИДОЗОМ.....	108

JOURNAL OF HEPATO-GASTROENTEROLOGY RESEARCH

ЖУРНАЛ ГЕПАТО-ГАСТРОЭНТЕРОЛОГИЧЕСКИХ ИССЛЕДОВАНИЙ

Андреев Павел Юрьевич

Доцент кафедры биологической и химической технологии
Курский государственный медицинский университет
Курск, Российская Федерация

Завидовская Ксения Викторовна


Ассистент кафедры биологической и химической технологии
Курский государственный медицинский университет
Курск, Российская Федерация

Доценко Юлия Михайловна

Ассистент кафедры биологической и химической технологии
Курский государственный медицинский университет
Курск, Российская Федерация

СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ ПОЛУПРОДУКТОВ ДЛЯ СИНТЕЗА РЕНТГЕНОКОНТРАСТНЫХ СРЕДСТВ

For citation: Andreev P. Y., Zavidovskaya K. V., Dotsenko Y.M. /Method for producing intermediate for synthesis of radiopaque preparations. Journal of hepato-gastroenterology research. Special Issue. pp.14-16

 <http://dx.doi.org/10.5281/zenodo.7310299>

АННОТАЦИЯ

2,6-Динитробензойную кислоту широко используют в качестве полупродукта в синтезе рентгеноконтрастных препаратов. Окисление соединениями шестивалентного хрома и марганца характеризуется образованием значительных количеств токсичных отходов и низкой выходом целевого продукта (40 – 50%). При озонировании 2,6-динитротолуола в растворе уксусной кислоты в присутствии ацетата кобальта (II) реакция проходит в направлении окисления метильной группы с образованием 2,6-динитробензойной кислоты (полупродукта в синтезе рентгеноконтрастных препаратов) выход которой составляет 74%.

Ключевые слова: рентгеноконтрастные препараты, 2,6-динитротолуол, озонирование, катализ, 2,6-динитробензойная кислота.

Andreev Pavel Yurievich

Associate Professor of the Department
of Biological and Chemical Technology

Zavidovskaya Ksenia Viktorovna

Assistant of the Department
of Biological and Chemical Technology

Dotsenko Yulia Mikhaylovna

Assistant of the Department
of Biological and Chemical Technology

Kursk State Medical University

Kursk, Russian Federation

METHOD FOR PRODUCING INTERMEDIATE FOR SYNTHESIS OF RADIOPAQUE PREPARATIONS

ANNOTATION

2,6-Dinitrobenzoic acid is widely used as an intermediate in the synthesis of radiopaque preparations. Oxidation with hexavalent chromium and manganese compounds is characterized by the formation of significant amounts of toxic waste and a low yield of the target product (40–50%). When ozonating 2,6-dinitrotoluene in a solution of acetic acid in the presence of cobalt (II) acetate, the reaction proceeds in the direction of oxidation of the methyl group with the formation of 2,6-dinitrobenzoic acid (intermediate in the synthesis of radiopaque preparations), the yield of which is 74%.

Key words: radiopaque preparations, 2,6-dinitrotoluene, ozonation, catalysis, 2,6-dinitrobenzoic acid.

Введение. Реакция окисления метилбензолов играет важную роль в современной химической промышленности, как один из наиболее перспективных и экологически чистых методов получения ароматических кислородсодержащих продуктов, среди которых определенным интересом имеют динитробензойные кислоты [7-10]. 2,6-Динитробензойную кислоту используют в

качестве полупродукты в синтезе рентгеноконтрастных средств [1], компоненту светочувствительных материалов для получения электрофотографии [2], вулканизаторов и модификаторов полиуретановых пластмасс [3]. Кислородом 2,6-динитротолуол не окисляется. На практике 2,6-динитробензойную кислоту получают окислением 2,6-динитротолуола соединениями шестивалентного

хрома и марганца. Эти процессы характеризуются образованием значительных количеств токсичных отходов и низкой селективностью (выход целевого продукта 40–50%) [16–20]. С целью разработки метода получения 2,6-динитробензойной кислоты было проведено исследование реакции жидкофазного окисления 2,6-динитротолуола озоновооздушной смесью в ледяной уксусной кислоте.

Окисление 2,6-динитротолуола проводили в реакторе, представляющем собой стеклянную барботажную колонку с мелкопористой перегородкой для диспергирования газовой смеси. В реактор загружали 60 мл ледяной уксусной кислоты (ЧДА), расчетное количество 2,6-динитротолуола марки (ХЧ) и ацетата Со(II) тетрагидрат марки (ХЧ), затем реактор термостатировали и при установившемся режиме работы озонатора через раствор пропускали озono-воздушную смесь со скоростью $8,3 \cdot 10^{-3}$ л·с⁻¹ в течение 5 часов. По окончании озонирования из реакционной массы отгоняли растворитель, остаток растворяли в 40% NaOH, фильтровали. Фильтрат обрабатывали 10% HCl до pH 2, выпавшую в осадок 2,6-динитробензойную кислоту фильтровали, сушили, взвешивали.

Нами установлено, что при температуре 30°C и атмосферном давлении озон взаимодействует из 2,6-динитротолуолом преимущественно по двойным связкам ароматического кольца [11–15]. Среди продуктов ароматического характера идентифицированы в начальный период соответствующие 2,6-динитробензальдегид и 2,6-динитробензиловый спирт (следы), а на более глубоких стадиях – 2,6-динитробензойная кислота. Суммарный выход продуктов окисления по метильной группе не превышает 6%. Продукты озонолитической деструкции ароматического кольца – гидропероксиды (выход 92%), имеют вид маслянистой вязкой жидкости интенсивно желтого цвета, хорошо растворимые в уксусной кислоте, плохо в дихлорэтане и тетрахлометане, при температуре до 30 °C стойкие к действию озона, активно реагируют из йодидом калия и щелочами.

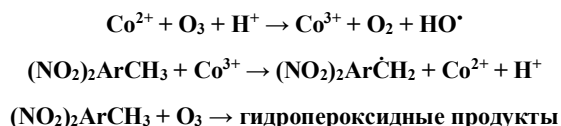
Известно [4], что введение в окислительную систему катализаторов на основе солей металлов переменной валентности, которые способны во время озонирования быть донорами электронов, приводит к смещению равновесия в системе в сторону окисления по метильной группе. Нами установлено, что наиболее эффективными катализаторами селективного окисления 2,6-динитротолуола являются ацетаты кобальта (II) и марганца (II) [5–10].

В связи с этим было проведено изучение влияния добавок ацетата кобальта (II) на процесс каталитического окисления 2,6-динитротолуола. Выбор этого металла определен тремя факторами: высокой величиной окислительно-восстановительного потенциала пары ($\text{Co}^{2+}/\text{Co}^{3+} = 1,810$), скоростью взаимодействия восстановительной формы металла (Co^{2+}) с озоном и окисленной формы (Co^{3+}) с 2,6-динитротолуолом. Предыдущими исследованиями было установлено, что окисление 2,6-динитротолуола молекулярным кислородом в условиях опытов при 100°C в присутствии ацетата кобальта (II) почти не протекает, за 18 часов окисления в продуктах реакции обнаружены лишь следы 2,6-динитробензойной кислоты.

При озонировании 2,6-динитротолуола в растворе уксусной кислоты при 100 °C в присутствии ацетата кобальта (II) практически полностью прекращается деструктивный озонлиз ароматического кольца и реакция проходит в направлении окисления метильной группы с образованием 2,6-динитробензойной кислоты выход которой составляет 74%. Промежуточными продуктами каталитического озонирования является соответствующий ароматический спирт (следы) и альдегид. Установлено, что в соответствии с условиями, в первые 5 – 10 минут достигается равновесие $\text{Co}^{2+} - \text{Co}^{3+}$, в соответствии с которой кобальт в течение окисления находится преимущественно в окисленной форме Co^{3+} . Установление равновесия в системе по времени совпадает с достижением максимальной скорости образования 2,6-динитробензойной кислоты. Прекращение подачи озона в зону реакции ведет к остановке процесса, при этом окисленная форма металла быстро восстанавливается; если субстрат вводится в систему после достижения равновесия $\text{Co}^{2+} - \text{Co}^{3+}$ 2,6-динитробензойная кислота образуется почти без индукционного периода.

Начальная скорость окисления 2,6-динитротолуола зависит от концентрации реагентов в первой степени и не зависит от концентрации молекулярного кислорода в газовой фазе.

Изложенные факты свидетельствуют, что в условиях катализа ацетатом кобальта (II) окисление 2,6-динитротолуола проходит по нецепному ион-радикальному механизму, в котором решающее значение играет двухстадийное окисление, в соответствии с которым озон преимущественно реагирует с восстановительной формой металла с образованием активных частей Co^{3+} , которые владеют высокой селективностью по метильной группе:



Лимитирующей стадией катализа является реакция Co^{3+} с 2,6-динитротолуолом (2). Разница в скоростях реакций (1) и (2) является настолько большой ($W_{(1)}/W_{(2)} = 2,5 \cdot 10^4$), что в условиях опытов ионы металла преимущественно находятся в окисленной форме. Скорость окисления Co^{3+} по метильной группе (2) на несколько порядков ниже скорости реакции деструктивного разрушения ароматического кольца 2,6-динитротолуола (3). Исходя из этого селективное окисление 2,6-динитротолуола становится возможным лишь при соизмеримых концентрациях катализатора и 2,6-динитротолуола.

Таким образом, установлено, что в условиях некаталитического окисления при температуре 30 °C озон взаимодействует из 2,6-динитротолуолом преимущественно по

двойным связкам ароматического кольца с образованием гидропероксидов. Показано, что введение в систему озон – 2,6-динитротолуол – уксусная кислота ацетата кобальта (II) в концентрациях соизмеримых с концентрацией субстрата, практически полностью предотвращает озонлиз ароматического кольца, основным направлением становится селективное окисление по метильной группе с образованием 2,6-динитробензойной кислоты (выход 74%). Разработан метод получения полупродукта для синтеза рентгеноконтрастных средств (2,6-динитробензойной кислоты) окислением 2,6-динитротолуола озono-воздушной смесью в присутствии каталитических добавок ацетата кобальта.

Список литературы/ Iqtiboslar / References:

1. Пат. 34329 Германия, МКИ С07с. Пром. способ получения 2,6-днбк.// Imperial Chem. Ind. – заявл. 30.12.65; опубл. 15.12.64
2. Пат. 4346019 Япония, МКИ G 03 G 5/14. Fotosensitive element for electrophotography. // Imperial Chem. Ind. № 56-36420 – заявл. 11.11.75; опубл. 24.08.81
3. Romuld B., Kociolek B. Otrymywanic czystego rwasu dwunitobenzoesowego z technicznego dwunitrotoluene. // “Przem. Chem.” – 1982. – V. 61. - № 10. – P. 383 – 386.

4. Галстян Г.А., Галстян Т.М., Соколова С.М. Кинетика и механизм реакции озона с метилбензолами в уксусной кислоте // Кинетика и катализ, 1992.-Т. 33.-№4. -С.779 – 787.
5. Галстян А.Г., Кудюков Ю.П., Потапенко Э.В., Андреев П.Ю. Кинетика и механизм каталитического окисления 4-нитротолуола озоном в уксусной кислоте // Укр. хим. журнал. – 2002. – Т.68, №9. – С. 29-31.
6. Галстян А.Г., Кудюков Ю.П., Андреев П.Ю. Кинетика и механизм окисления 4-нитротолуола озоном в растворе уксусной кислоты в присутствии катализатора //Кинетика и катализ.–2003.– Т.43, №1.– С.1-4
7. Рузикулов, О.Ш., Каххоров, А.С., Мирзаев, А.К., Миркобилевич, С. Д., Бобоназаров, У.А., & Халиков, К.М. (2022). Миграция фрагмента спицы киршнера после остеосинтеза акромиального ключичного сочленения //Eurasian Journal of Medical and Natural Sciences, 2(5), 243–248. извлечено от <https://in-academy.uz/index.php/EJMNS/article/view/1648>
8. Ризаев Ж., Шавази Н., Рустамов М. Школа педиатров Самарканда //Журнал гепато-гастроэнтерологических исследований. – 2021. – Т. 2. – №. 3. – С. 2-4.
9. G'ayratovna S. X. et al. Principles of the use of antigens in the immunity diagnosis of echinococcosis disease //Thematics Journal of Social Sciences. – 2022. – Т. 8. – №. 2.
10. Шавази Н. М. и др. Прогностическая значимость факторов риска на развитие инфекционнотоксического шока при пневмониях у детей раннего возраста //Тюменский медицинский журнал. – 2011. – №. 2. – С. 26.
11. Rasulov S. et al. Grape Shiny For Prevention And Nutritional Support Of Micronutrient Deficiency In Mothers And Children //European Journal of Molecular & Clinical Medicine. – 2020. – Т. 7. – №. 07. – С. 2020.
12. Z.R.Mamadaliyeva, M.Nazarova, Kediyyorova Sh.X, & K.M.Xalikov. (2022). Determination of alanine aminotransferase in blood by virtual laboratory method on a biochemical analyzer. Thematics Journal of Chemistry ISSN 2250-382X, Vol. 6(No. 1 (2022)), 20–22. <https://doi.org/10.5281/zenodo.6563063>
13. Ахмеджанова Н. И., Ахмеджанов И. А., Абдурасулов Ф. П. Состояние цитокинового статуса у детей с хроническим пиелонефритом //Актуальные аспекты медицинской деятельности. – 2020. – С. 153-157.
14. Муминов А.А., Матлубов М.М., Дильмурадова К.Р., ва б. Влияние анестезиологического пособия на состояние новорожденных, извлеченных путем кесарева сечения у матерей с выраженным митральным стенозом. Педиатрия (Ташкент). 2021, №2, б.103-107. <https://tashpmi.uz/nauka/nauchnye-zhurnaly/zhurnal-pediatriya/>
15. Файзуллаева Х. Б. и др. Особенности ферментативных показателей при диагностике постгипоксических осложнений со стороны сердечно-сосудистой системы в период новорожденности //актуальные проблемы биомедицины-2020. – 2020. – С. 339-340.
16. Абдукадирова Н. Б., Раббимова Д. Т., Хаятова З. Б. Роль дисплазий соединительной ткани в развитии патологии различных систем организма //Journal of Siberian Medical Sciences. – 2020. – №. 3. – С. 126-135.
17. Ачилова Ф.А., Раббимова Д.Т., Ибатова Ш.М. Нарушение электрической систолы у детей с незарращением межжелудочковой перегородки //Журнал гепато-гастроэнтерологических исследований. №3 (том II) 2021. 2 (3). -С.60-63.
18. Toshmirovna R. D., Tozhievich Y. F. The effect of therapeutic cryoapheresis on clinical and biochemical parameters of hemophilia patients //Web of Scientist: International Scientific Research Journal. – 2022. – Т. 3. – №. 5. – С. 1003-1007.
19. Раббимова Д.Т. Оптимизация тактики лечения сепсиса у младенцев // Международный медицинский журнал, 2013. Т. 19. № 1. С. 27-29
20. Ibatova Sh.M., Baratova R.Sh., Mamatkulova F.Kh., Ergashev A.Kh. State of immunity in chronic obstructive pulmonary disease in children. Asian Journal of Multidimensional Research (AJMR).Vol 10, Issue 3, March, 2021. P. 132-136.

ЖУРНАЛ ГЕПАТО-ГАСТРОЭНТЕРОЛОГИЧЕСКИХ ИССЛЕДОВАНИЙ

СПЕЦИАЛЬНЫЙ ВЫПУСК

JOURNAL OF HEPATO-GASTROENTEROLOGY RESEARCH
SPECIAL ISSUE

ТОМ – I

Editorial staff of the journals of www.tadqiqot.uz
Tadqiqot LLC The city of Tashkent,
Amir Temur Street pr.1, House 2.
Web: <http://www.tadqiqot.uz/>; Email: info@tadqiqot.uz
Phone: (+998-94) 404-0000

Контакт редакций журналов. www.tadqiqot.uz
ООО Tadqiqot город Ташкент,
улица Амира Темура пр.1, дом-2.
Web: <http://www.tadqiqot.uz/>; Email: info@tadqiqot.uz
Тел: (+998-94) 404-0000