Для цитирования: Бакина О.В., Ложкомоев А.С., Казанцев С.О., Августинович А.В., Афанасьев С.Г., Спирина Л.В. Влияние содержания Fe_3O_4 в наночастицах Fe_3O_4 -Fe со структурой ядро-оболочка на их противоопухолевую активность *in vitro*. Сибирский онкологический журнал. 2022; 21(4): 80–89. – doi: 10.21294/1814-4861-2022-21-4-80-89

For citation: Bakina O.V., Lozhkomoev A.S., Kazantsev S.O., Avgustinovich A.V., Afanasyev S.G., Spirina L.V. Role of the Fe_3O_4 mass ratio in Fe_3O_4 -Fe nanoparticles with the core-shell structure on their anticancer activity *in vitro*. Siberian Journal of Oncology. 2022; 21(4): 80–89. – doi: 10.21294/1814-4861-2022-21-4-80-89

ВЛИЯНИЕ СОДЕРЖАНИЯ Fe_3O_4 В НАНОЧАСТИЦАХ Fe_3O_4 -Fe СО СТРУКТУРОЙ ЯДРО-ОБОЛОЧКА НА ИХ ПРОТИВООПУХОЛЕВУЮ АКТИВНОСТЬ *IN VITRO*

О.В. Бакина^{1,2}, А.С. Ложкомоев¹, С.О. Казанцев¹, А.В. Августинович³,
С.Г. Афанасьев³, Л.В. Спирина^{2,3}

ФГБУН «Институт физики прочности и материаловедения» Сибирского отделения

Российской академии наук, г. Томск, Россия¹

Россия, 634055, г. Томск, пр. Академический, 2/4. E-mail: ovbakina@ispms.tsc.ru¹

ФГБОУ ВО «Сибирский государственный медицинский университет» Минздрава России,

г. Томск, Россия²

Россия, 634050, г. Томск, Московский тракт, 2²

Научно-исследовательский институт онкологии, Томский национальный исследовательский меди-

цинский центр Российской академии наук, г. Томск, Россия³

Россия, 634009, г. Томск, пер. Кооперативный, 5³

Аннотация

Введение. В настоящее время основное число препаратов, применяемых в терапии опухолей, имеют высокую токсичность. Применение магнитных наночастиц оксидов железа в качестве противоопухолевых агентов позволяет предотвратить нецелевую цитотоксичность и другие побочные эффекты традиционной химиотерапии. Однако оно в значительной степени ограничено их низкой эффективностью. Применение в наночастицах гальванической пары Fe_3O_4 -Fe позволит контролировать выделение токсичных ионов железа и, соответственно, активность наночастиц. **Целью исследования** явилась разработка наночастиц Fe_3O_4 -Fe с противоопухолевой активностью *in vitro*. **Материал и методы.** Для достижения поставленной цели синтезированы наночастицы (НЧ), содержащие от 5 до 90 % железа, проведено систематическое исследование структурных, текстурных, зарядовых, морфологических и магнитных свойств наночастиц, а также их активности *in vitro* в отношении опухолевых линий MCF-7 и HeLa. Для получения наночастиц Fe_3O_4 -Fe использовали электрический взрыв проволоки. Физико-химические свойства исследованы при помощи рентгенофазового анализа, тепловой десорбции азота, просвечивающей электронной микроскопии, микроэлектрофореза. Противоопухолевую активность исследовали при помощи МТТ-теста. **Результаты.** В результате электрического взрыва железной проволоки в газовой смеси аргон + кислород, содержащей кислород в диапазоне 1–5 об. %, были получены НЧ Fe_3O_4 -Fe с 5–90 % масс. Fe_3O_4 соответственно. Исследование физико-химических свойств наночастиц показало, что зета-потенциал не зависит от содержания Fe_3O_4 в НЧ и составляет -30 мВ. Средний размер частиц проходит через максимум (минимум величины удельной поверхности) при содержании Fe_3O_4 W=20 %, что можно объяснить механизмом образования оксидной фазы при электрическом взрыве. При помощи МТТ-теста установлено, что наибольшей цитотоксичностью обладают наночастицы, содержащие 5 % масс. Fe_3O_4 , в присутствии которых в концентрации 1 мг/мл количество живых клеток снижалось до 16 % относительно контроля. **Заключение.** Впервые показано, что частицы Fe_3O_4 -Fe можно использовать в качестве противоопухолевого агента. Возможност регулирование магнитных свойств НЧ можно использовать для нацеливания на определенный участок опухолевой ткани с помощью внешнего магнитного поля, а установленная взаимосвязь магнитного момента с активностью НЧ в отношении клеточной линии MCF-7 имеет большие перспективы для клинического применения.

Ключевые слова: железо, оксид железа, опухолевые клетки, наночастицы.

ROLE OF THE Fe_3O_4 MASS RATIO IN Fe_3O_4 -Fe NANOPARTICLES WITH THE CORE-SHELL STRUCTURE ON THEIR ANTICANCER ACTIVITY *IN VITRO*

O.V. Bakina^{1,2}, A.S. Lozhkomoev¹, S.O. Kazantsev¹, A.V. Avgustinovich³,
S.G. Afanasyev³, L.V. Spirina^{2,3}

Institute of Strength Physics and Materials Science, Siberian Branch of the Russian Academy of Sciences, Tomsk, Russia¹

2/4, Akademicheskoy Ave., 634055, Tomsk, Russia.

E-mail: ovbakina@ispms.tsc.ru¹

Siberian State Medical University of the Ministry of Health of Russia, Tomsk, Russia²

2, Moskovsky tract, 634050, Tomsk, Russia²

Cancer Research Institute, Tomsk National Research Medical Center, Russian Academy of Sciences, Tomsk, Russia³

5, Kooperativny St., 634009, Tomsk, Russia³

Abstract

Introduction. Currently, most of the drugs used in tumor therapy are highly toxic and cause various toxic effects. Therefore, many drug delivery methods are being developed. The use of nanotechnology is one of the most promising methods. The use of magnetic iron oxide nanoparticles as antitumor agents makes it possible to prevent off-target cytotoxicity and other side effects of traditional chemotherapy. The use of nanoparticles is limited by their low efficiency. The Fe_3O_4 /Fe galvanic couple makes it possible to control the release of toxic iron ions and, accordingly, the activity of nanoparticles. **Purpose.** The aim of this study is to develop new Fe_3O_4 -Fe nanoparticles with a core-shell structure with antitumor activity *in vitro*. Nanoparticles containing from 5 % to 90 % iron were synthesized, and a systematic study of the structural, textural, charge, morphological, and magnetic properties of nanoparticles, as well as their *in vitro* activity against the MCF-7 and HeLa tumor lines, was carried out. **Methods.** Fe_3O_4 -Fe nanoparticles were obtained by electric explosion of an iron wire in a mixture of gases: argon and oxygen. The mass fraction of the components was regulated by varying the ratio of the components of the gas mixture. The physicochemical properties of nanoparticles were studied using X-ray phase analysis, thermal desorption of nitrogen, transmission electron microscopy, and microelectrophoresis. Antitumor activity was studied using the MTT test against HeLa and MCF-7 cell lines. **Results.** As a result of the electric explosion of an iron wire in an argon + oxygen gas mixture containing oxygen in the range of 1 – 5 vol. %, Fe_3O_4 -Fe NPs with 5 – 90 % wt. Fe_3O_4 , respectively. The study of the physicochemical properties of nanoparticles showed that the zeta potential does not depend on the content of Fe_3O_4 in NPs and is -30 mV. The change in the specific surface area and the average particle size passes through a maximum at the content of Fe_3O_4 W=20 %, which can be explained by the mechanism of oxide phase formation during an electric explosion. Using the MTT test, it was found that nanoparticles containing 5 wt. Fe_3O_4 , in the presence of which, at a concentration of 1 mg/ml, the number of living cells decreased to 16 % relative to the control. **Conclusion.** In this work, we have shown for the first time that Fe_3O_4 -Fe NPs in the concentration range of 50–100 μ g/mL can be used as an antitumor agent. The ability to control the magnetic properties of NPs can be used to target a specific area of tumor tissue using an external magnetic field, and the established relationship between the magnetic moment and the activity of NPs in relation to the MCF-7 cell line has great prospects for clinical application.

Key words: iron; iron oxide, cancer cells, nanoparticles.

Введение

Противоопухолевые препараты имеют высокую токсичность и провоцируют различные побочные эффекты. Применение наночастиц (НЧ) со средним размером менее 100 нм обусловлено их уникальными свойствами, такими как большая площадь поверхности, возможность диффузии в ткани и более низкая скорость осаждения [1]. В связи с этим разрабатываются новые материалы на основе НЧ железа и оксидов железа, позволяющие доставить лекарственные средства к месту поражения

и сами по себе обладающие противоопухолевой активностью [2].

Разработанные системы доставки на основе магнитных НЧ позволили значительно улучшить результаты лечения, благодаря направленному воздействию на очаг поражения, способности регулировать скорость распада препарата и обеспечивать высвобождение лекарства с постоянной скоростью [3]. НЧ железа и его оксидов, в отличие от других магнитных металлов (кобальта и никеля), не обладают выраженной цитотоксичностью [4] и

чаще всего используются как противоопухолевые агенты, а также для диагностики и визуализации [5].

Среди оксидов железа (гематит $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$, магнетит Fe_3O_4 и маггемит $\gamma\text{-Fe}_2\text{O}_3$) для биомедицинского применения наиболее приемлемым является магнетит (Fe_3O_4) благодаря его биосовместимости, способности к биорезорбции и химической стабильности [6]. Уникальные магнитные свойства Fe_3O_4 объясняются тем, что он является ферритмагнетиком и имеет кубическую структуру шпинели с плотной упаковкой, образующей гранецентрированную кубическую решетку [7]. Исследование возможности применения НЧ Fe_3O_4 в качестве самостоятельных противоопухолевых агентов проводится сравнительно недавно. Так, группа авторов [8] обнаружила пероксидазную активность НЧ Fe_3O_4 в условиях клеточного микроокружения. Данный механизм был подтвержден в работе [9] на примере клеточных линий HepG2 и A549. Авторы показали, что в основе механизма противоопухолевой активности наночастиц Fe_3O_4 лежит их способность генерировать активные формы кислорода (АФК), вызывая окислительный стресс и последующий апоптоз раковых клеток. Возможность применения НЧ Fe_3O_4 для генерации АФК в системе Фентона, содержащей перекись водорода H_2O_2 , при терапии опухолей и химический механизм процесса продемонстрированы в работе [10]. Ионизация наночастиц оксида железа в слабокислой среде с выделением Fe^{2+} и их взаимодействие по реакции диспропорционирования с H_2O_2 приводили к образованию АФК, в основном в виде радикалов $\text{OH}\cdot$, которые значительно снижали жизнеспособность опухолевых клеток за счет перекисного окисления липидов, разрыва цепей ДНК, мутации или транслокации на уровне ядер клеток [11]. Фотокаталитическая терапия опухолей с применением НЧ Fe_3O_4 также описана в работах [12, 13], однако в данном направлении необходимо проведение дополнительных исследований механизмов апоптоза в условиях клеточного микроокружения [14].

Важным параметром, обуславливающим противоопухолевую активность НЧ Fe_3O_4 , является их размер. Установлено, что НЧ с размером 5 нм

способны накапливаться в ядре клеток благодаря более быстрому высвобождению ионов железа Fe^{2+} [15]. Однако повышенная концентрация ионов железа Fe^{2+} , проникающих в митохондрии, способствует клеточному апоптозу [11], что обеспечивает их выраженную цитотоксичность и в отношении нормальных клеток. Накопление ионов железа также способствует нейродегенеративным заболеваниям, связанным с агрегацией белков А β и α -синуклеина [16]. Таким образом, возможность контроля выделения ионов Fe^{2+} является важным критерием при разработке противоопухолевых агентов на основе НЧ Fe_3O_4 .

Цель исследования – разработка наночастиц $\text{Fe}_3\text{O}_4\text{-Fe}$ с противоопухолевой активностью *in vitro*.

В работе были получены магнитные НЧ $\text{Fe}_3\text{O}_4\text{-Fe}$ с различным содержанием оксида Fe_3O_4 . Применение такой системы, образующей гальваническую пару в физиологических жидкостях, позволит контролировать выделение токсичных ионов железа и, соответственно, активность наночастиц. Исследованы физико-химические свойства полученных наночастиц и их противоопухолевая активность в отношении клеточных линий MCF-7 и HeLa.

Материал и методы

Наночастицы $\text{Fe}_3\text{O}_4\text{-Fe}$ получали электрическим взрывом железной проволоки в смешанной атмосфере аргон + кислород по ранее описанной методике [17]. Регулирование содержания оксида железа в наночастицах $\text{Fe}_3\text{O}_4\text{-Fe}$ осуществляли изменением содержания кислорода и аргона в газовой смеси в соответствии с табл. 1.

Для исследования структуры НЧ использовали метод рентгеноструктурного анализа (РСА), рентгеновский дифрактометр Shimadzu XRD 6000, Япония. Размер частиц исследовали седиментационным методом с применением дисковой центрифуги CPS 24000 (CPS Disc Instruments, США). Текстуру НЧ исследовали методом тепловой десорбции азота на анализаторе Сорбтометр М, Россия. Удельную поверхность рассчитывали методом БЭТ [18]. Для оценки морфологии НЧ использовали просвечивающую электронную микроскопию (JEM-2100, Япония) со встроенной

Таблица 1/Table 1

Условия получения НЧ $\text{Fe-Fe}_3\text{O}_4$
Conditions for obtaining $\text{Fe-Fe}_3\text{O}_4$ nanoparticles

Образец/ Sample	Содержание Fe_3O_4 , масс. %/ Fe_3O_4 , mass ratio, %	Содержание O_2 в газовой смеси, об. %/ O_2 content of in the gas mixture), vol. %	Содержание Ar в газовой смеси, об. %/ Ar content of in the gas mixture), vol. %
$\text{Fe}_3\text{O}_4(5)\text{-Fe}$	4	1,00	99,00
$\text{Fe}_3\text{O}_4(20)\text{-Fe}$	20	1,30	98,70
$\text{Fe}_3\text{O}_4(40)\text{-Fe}$	35	1,75	98,25
$\text{Fe}_3\text{O}_4(90)\text{-Fe}$	91	5,00	95,00

Рис. 1. Электронно-микроскопическое изображение НЧ
 Fig. 1. TEM-image of nanoparticles

приставкой энергодисперсионного анализа XMax. Измерения дзета-потенциала образцов проводили методом микроэлектрофореза с использованием анализатора Zetasizer Nano ZSP, Великобритания.

Противоопухолевую активность НЧ исследовали при помощи МТТ-теста на эпителиоподобной культуре клеток аденокарциномы протоков молочной железы MCF-7 (АТСС НТВ-22) и клеточной линии HeLa, выделенной из опухоли шейки матки, предоставленных ФБУН ГНЦ ВБ «Вектор» (Россия). Предварительно получали экстракты НЧ после деградации в течение 24 ч при 37 °С в физиологическом растворе NaCl (0,9 масс. %) в соответствии с ГОСТом [19]. Клетки предварительно культивировали при 37 °С в атмосфере 5 % CO₂/95 % воздуха (CO₂-инкубатор Sanyo, Япония) в среде DMEM (HiClone) с добавлением 5 % сыворотки эмбрионов коров и гентамицина. После инкубирования клетки помещали в 12-луночные культуральные планшеты в количестве 500 тыс. клеток/луночка и добавляли экстракты из расчета 10 мкл экстракта на 1000 мкл среды. Через 24 ч инкубирования цитотоксичность экстрактов оценивали при помощи МТТ-теста. Процедура проведения МТТ-теста детально описана в протоколе [20], определение оптической плотности проводили при длине волны 540 нм с использованием планшетного спектрофотометра (Multiscan FC, Thermo Scientific, США).

Результаты

В результате электрического взрыва железной проволоки в газовой смеси аргон + кислород, содержащей кислород в диапазоне 1–5 об. %, были получены НЧ Fe₃O₄-Fe с 5–90 масс. % Fe₃O₄ соответственно. Характерные электронно-микроскопические изображения НЧ приведены на рис. 1.

В образце Fe₃O₄(5)-Fe наблюдалось небольшое число частиц, имеющих шестиугольную и прямоугольную формы, все частицы в основном были сферическими. Увеличение содержания кислорода при получении НЧ до 1,3 об. % (образец Fe₃O₄(20)-Fe) приводило к резкому увеличению количества НЧ с отклонениями от сферической формы, наблюдалось большое количество частиц шестиугольной и прямоугольной формы. Дальнейшее увеличение содержания Fe₃O₄ в НЧ приводило к увеличению количества сферических НЧ. Основные физико-химические характеристики синтезированных НЧ приведены в табл. 2.

Противоопухолевую активность НЧ Fe₃O₄-Fe исследовали на линиях клеток HeLa и MCF-7. Клеточная линия HeLa выделена из опухоли шейки матки. MCF-7 – это эпителиоподобная культура клеток аденокарциномы протоков молочной железы. Данными, полученными при помощи МТТ-теста, установлено, что с увеличением концентрации НЧ происходит равномерное снижение количества жи-

Таблица 2/Table 2

Удельная поверхность (S_{уд}), средний размер частиц (a_n), фазовый состав и дзета-потенциал (ζ) НЧ Fe₃O₄-Fe
Specific Surface area (SSA), average particle size (a_n), phase composition and zeta-potential (ζ) of Fe₃O₄-Fe NPs

Образец/ Sample	S _{уд} , м ² ×г ⁻¹ / SSA, m ² ×g ⁻¹	a _n , нм/ a _n , nm	Фазовый состав, масс. %/Phase composition wt. %			ζ, мВ/ ζ, mV
			aFe	Fe ₃ O ₄	FeO	
Fe ₃ O ₄ (5)-Fe	10,3 ± 0,4	68 ± 2	95,7	4,3	–	-29,4 ± 0,2
Fe ₃ O ₄ (20)-Fe	7,5 ± 0,7	81 ± 5	80,3	19,2	0,4	-30,7 ± 0,5
Fe ₃ O ₄ (40)-Fe	8,2 ± 0,7	78 ± 3	60,4	38,9	0,7	-28,5 ± 0,3
Fe ₃ O ₄ (90)-Fe	11,4 ± 0,1	65 ± 2	8,3	90,7	1	-28,2 ± 0,3

Примечание: ± стандартное отклонение для n=3 при определении удельной поверхности (S_{уд}) и дзета-потенциала (ζ) образцов; n=5, для определения среднего размера частиц (a_n).

Note: ±SD n=3 for SSA and zeta-potential of samples; n=3 for average particle size (a_n).

Рис. 2. Жизнеспособность клеточных линий HeLa (а) и MCF-7 (б) в присутствии НЧ Fe₃O₄-Fe, рассчитанная в % относительно контроля.

Примечание: вертикальные линии обозначают ±стандартное отклонение, n=5 для всех протестированных образцов
 Fig. 2. HeLa (a) and MCF-7 (b) cell viability in the presence of Fe₃O₄-Fe NPs, calculated in % relative to control.
 Note: vertical lines represent ±SD, n=5 for all tested samples

Рис. 3. Фотографическое изображение клеточной линии MCF-7 до (а) и после (б) контакта с НЧ Fe₃O₄(5)-Fe
 Fig. 3. MCF-7 cell line images before (a) and after (b) Fe₃O₄(5)-Fe NPs contact

вых клеток. При концентрации наночастиц 1 мг/мл количество живых клеток линии HeLa составляло около 60 % относительно контрольного образца, не обработанного экстрактом НЧ (рис. 2а).

Линия MCF-7 проявила большую чувствительность к воздействию НЧ (рис. 2б). В отличие от линии HeLa, наименьшей цитотоксичностью обладали НЧ Fe₃O₄(90)-Fe. При концентрации наночастиц 1 мг/мл наблюдалось снижение жизнеспособности клеток до 40 % относительно контроля. Наибольшей цитотоксичностью обладали наночастицы Fe₃O₄(5)-Fe, в присутствии которых в концентрации 1 мг/мл количество живых клеток снижалось до 16 % относительно контроля. Фотографические изображения клеточной культуры MCF-7 до (рис. 3а) и после (рис. 3б) контакта с НЧ демонстрируют значительное снижение количества распластанных клеток, что подтверждает негативное воздействие НЧ на клетки.

Обсуждение

Исследование структурных характеристик НЧ показало, что основными фазами в НЧ Fe₃O₄-Fe

являются магнетит Fe₃O₄, который является двойным оксидом (Fe₂O₃ × FeO) со структурой шпинели, и металлическое железо. Кроме того, в образцах обнаруживаются следовые (менее 1 %) количества оксида железа (II) FeO (вюстита), который является термодинамически нестабильной фазой и при температурах менее 560 °C претерпевает эвтектоидный распад с образованием Fe и Fe₃O₄ [21]. Наличие вюстита в образцах, вероятно, объясняется быстрым охлаждением расширяющихся продуктов электрического взрыва со скоростью до 10⁷–10⁹ К/с [22].

Дзета-потенциал НЧ не зависел от содержания Fe₃O₄ в НЧ и составлял ≈ -30 мВ. Зависимости основных физико-химических параметров НЧ (удельная поверхность S_{уд}, средний размер a_n) от массовой доли Fe₃O₄ W в НЧ приведены на рис. 4.

Такое изменение физико-химических свойств НЧ с экстремумом при содержании Fe₃O₄ W=20 % можно объяснить механизмом образования оксидной фазы при электрическом взрыве. При малом содержании кислорода в газовой смеси (1,0 об. %) экзотермический эффект реакции окис-

Рис. 4. Экспериментальные зависимости удельной поверхности ($S_{уд}$) и среднего размера (a_n) НЧ от массовой доли (W) Fe_3O_4 в НЧ Fe_3O_4 -Fe
 Fig. 4. Experimental curves of dependence of specific surface (SSA) and average particle size (a_n) on Fe_3O_4 mass ratio (W)

Рис. 5. ПЭМ-изображение (а) и энергодисперсионный анализ (б) в режиме картирования по линии НЧ $Fe_3O_4(20)$ -Fe
 Fig. 5. TEM image (a) and energy-dispersive analysis (b) in the mode of mapping along line of $Fe_3O_4(20)$ -Fe NPs

ления железа был небольшим, формирование Fe_3O_4 в образце $Fe_3O_4(5)$ -Fe в основном происходило за счет диффузии кислорода в объем металла. Содержание Fe_3O_4 в данном образце было наименьшим. Увеличение содержания кислорода до 1,3 об. % при получении образца $Fe_3O_4(20)$ -Fe приводило к испарению железа с поверхности основной массы жидких наночастиц. Взаимодействие железа с кислородом происходило в данных условиях в тонком слое газовой фазы, прилегающем к поверхности наночастиц. На поверхности железных наночастиц формировался слой FeO, который при охлаждении дисперсной системы, согласно фазовой диаграмме, распался на α -Fe и Fe_3O_4 . Для данного образца наблюдались изменение морфологии НЧ и наибольшее количество НЧ ограниченной и квадратной формы. Структура ядро-оболочка для данных НЧ была также подтверждена при помощи энергодисперсионного анализа, приведенного на рис. 5. Дальнейший рост содержания кислорода до 1,75 об. % увеличивал экзотермический эффект

реакции и приводил к полному испарению наиболее мелких наночастиц. В данном случае формирование наночастиц происходило в соответствии с двумя механизмами: 1) часть НЧ формировалась непосредственно из газовой фазы, что обеспечивает их сферическую форму, и была представлена только Fe_3O_4 ; 2) другая часть наночастиц образовывалась при формировании оболочки из FeO вокруг металлического ядра из газовой фазы, которое распалось при охлаждении на α -Fe и Fe_3O_4 . С увеличением содержания кислорода до 5 об. % количество НЧ, формирующихся по первому механизму, увеличивалось. Таким образом, увеличение содержания кислорода в газовой смеси приводит сначала к росту количества НЧ со структурой ядро-оболочка. Их максимальное содержание достигалось для НЧ $Fe_3O_4(20)$ -Fe. Дальнейшее увеличение содержания кислорода приводило к увеличению содержания НЧ оксида железа Fe_3O_4 .

Влияние НЧ на жизнеспособность опухолевых клеточных линий определяли в широком диапазоне

Рис. 6. Влияние массовой доли Fe₃O₄ в НЧ Fe₃O₄-Fe на жизнеспособность клеточных линий
 Fig. 6. Effect of Fe₃O₄ mass ratio on the cell viability

Рис. 7. Влияние магнитного момента (σ) НЧ Fe₃O₄-Fe на жизнеспособность клеточной линии MCF-7
 Fig. 7. Effect of the Fe₃O₄-Fe NP magnetic moment (σ) on the MCF-7 cell viability

концентраций наночастиц в течение 24 ч инкубирования при помощи МТТ-теста. МТТ является основным методом оценки цитотоксичности биоматериалов [23]. Метод основан на способности дегидрогеназы митохондрий живых клеток восстанавливать бромид тетразолия до пурпурных кристаллов формазана, количество которых коррелирует с количеством живых клеток.

Как показали проведенные исследования, в присутствии НЧ наблюдалось снижение пролиферации, которое нелинейно зависело от содержания Fe₃O₄ в НЧ. Зависимость жизнеспособности клеточных линий от содержания Fe₃O₄ в образцах приведена на рис. 6.

R.A. Petros et al. установлено, что транспорт НЧ через мембрану опухолевых клеток в значительной степени определяется их размером и оптимальными являются НЧ с размером 50–70 нм [24]. Помимо эффективного поглощения НЧ важна также возможность их удержания, частицы менее 50 нм подвергаются экзоцитозу в течение 24 ч по-

сле поглощения [25]. Полученные нами данные по жизнеспособности культуры HeLa (рис. 6) хорошо коррелировали со средним размером НЧ (рис. 4). Снижение размера частиц приводит и к увеличению выделения ионов Fe²⁺, которые, по данным [26], нарушают синтез ДНК опухолевых клеток, что вносит основной вклад в снижение их пролиферации.

Однако подобной корреляции не наблюдалось в отношении клеточной линии MCF-7. Как показано на рис. 6, данная линия обладала высокой чувствительностью к НЧ при высоких концентрациях НЧ. Жизнеспособность клеточной линии снижалась с уменьшением количества в Fe₃O₄ НЧ. При построении зависимости магнитных свойств НЧ (магнитного момента) наблюдалась практически линейная зависимость с высоким коэффициентом корреляции (рис. 7).

Насколько нам известно, такая зависимость наблюдалась впервые и требует проведения дополнительных исследований в экспериментах *in vivo*.

Чувствительность клеточной линии HeLa к магнитному моменту НЧ не носила линейного характера, однако для НЧ с наибольшим магнитным моментом (182 етл/г) характерно наибольшее подавление жизнеспособности клеток (48 %). Полученный в работе эффект позволит регулировать свойства синтезированных НЧ под действием внешнего магнитного поля и делает их перспективными при использовании в качестве медиаторов гипертермии при лечении онкологических заболеваний.

Заключение

С каждым годом все больше растет интерес исследователей к применению магнитных НЧ оксидов железа в различных биомедицинских приложениях, включая разделение клеточных смесей, выделение антител, создание биосенсоров и биочипов, магнитно-резонансную томографию и т. д. Способность железа к комплексообразованию

позволит модифицировать такие НЧ различными функциональными группами, а регулируемые магнитные свойства дадут возможность управлять процессом их перемещения. В настоящей работе мы впервые показали, что НЧ Fe₃O₄-Fe в диапазоне концентраций 50–100 мкг/мл можно использовать в качестве противоопухолевого агента. Возможность регулирования магнитных свойств НЧ можно использовать для нацеливания на определенный участок опухолевой ткани с помощью внешнего магнитного поля, а установленная взаимосвязь магнитного момента с активностью НЧ в отношении клеточной линии MCF-7 имеет большие перспективы для клинического применения. Тем не менее необходимо дальнейшее углубленное изучение токсичности полученных НЧ для понимания механизма, лежащего в основе полученного результата, для возможного применения НЧ *in vivo*.

ЛИТЕРАТУРА/REFERENCES

1. Park J., An K., Hwang Y., Park J.G., Noh H.J., Kim J.Y., Park J.H., Hwang N.M., Hyeon T. Ultra-large-scale syntheses of monodisperse nanocrystals. *Nat Mater.* 2004; 3(12): 891–5. doi: 10.1038/nmat1251.
2. Soetaert F., Korangath P., Serantes D., Fiering S., Ivkov R. Cancer therapy with iron oxide nanoparticles: Agents of thermal and immune therapies. *Adv Drug Deliv Rev.* 2020. doi: 10.1016/j.addr.2020.06.025.
3. Ebadi M., Buskaran K., Bullo S., Hussein M.Z., Fakurazi S., Pastorin G. Drug delivery system based on magnetic iron oxide nanoparticles coated with (polyvinyl alcohol-zinc/aluminium-layered double hydroxide-sorafenib). *Alexandria Eng J.* 2021. 60(1): 733–47. doi: 10.1016/j.aej.2020.09.061.
4. Hernández-Hernández A.A., Aguirre-Álvarez G., Cariño-Cortés R., Mendoza-Huizar L.H., Jiménez-Alvarado R. Iron oxide nanoparticles: synthesis, functionalization, and applications in diagnosis and treatment of cancer. *Chem Papers.* 2020.74(11): 3809–24. doi: 10.1007/s11696-020-01229-8.
5. Yalcin S., Gündüz U. Iron oxide-based polymeric magnetic nanoparticles for drug and gene delivery: *in vitro* and *in vivo* applications in cancer. *Handbook Polym Ceram Nanotechnol.* 2021: 1271–92. doi: 10.1007/978-3-030-10614-0_38-1.
6. Revia R.A., Zhang M. Magnetite nanoparticles for cancer diagnosis, treatment, and treatment monitoring: recent advances. *Mater Today (Kidlington).* 2016; 19(3): 157–68. doi: 10.1016/j.mattod.2015.08.022.
7. Pinna N., Grancharov S., Beato P., Bonville P., Antonietti M., Niederberger M. Magnetite nanocrystals: nonaqueous synthesis, characterization, and solubility. *Chem Mater.* 2005. 17(11): 3044–9. doi: 10.1021/cm050060+.
8. Chen Z., Yin J.J., Zhou Y.T., Zhang Y., Song L., Song M., Hu S., Gu N. Dual enzyme-like activities of iron oxide nanoparticles and their implication for diminishing cytotoxicity. *ACS Nano.* 2012; 6(5): 4001–12. doi: 10.1021/nn300291r.
9. Ahamed M., Alhadlaq H.A., Majeed Khan M.A., Javed Akhtar M. Selective killing of cancer cells by iron oxide nanoparticles mediated through reactive oxygen species via p53 pathway. *J Nanopart. Res.* 2013. 15(1): 1–11 doi: 10.1007/s11051-012-1225-6.
10. Zhang C., Bu W., Ni D., Zhang S., Li Q., Yao Z., Zhang J., Yao H., Wang Z., Shi J. Synthesis of iron nanometallic glasses and their application in cancer therapy by a localized Fenton reaction. *Angewandte Chemie.* 2016. 128(6): 2141–6. doi: 10.1002/anie.201510031.
11. Yarjanli Z., Ghaedi K., Esmaeili A., Rahgozar S., Zarrabi A. Iron oxide nanoparticles may damage to the neural tissue through iron accumulation, oxidative stress, and protein aggregation. *BMC Neurosci.* 2017; 18(1): 51. doi: 10.1186/s12868-017-0369-9.
12. Buiculescu R., Stefanakis D., Androulidaki M., Ghanotakis D., Chaniotakis N.A. Controlling carbon nanodot fluorescence for optical biosensing. *Analyst.* 2016. 141(13): 4170–80. doi: 10.1039/c6an00783j.
13. Huo M., Wang L., Chen Y., Shi J. Tumor-selective catalytic nanomedicine by nanocatalyst delivery. *Nat Commun.* 2017; 8(1): 357. doi: 10.1038/s41467-017-00424-8.
14. Saeed M., Ren W., Wu A. Therapeutic applications of iron oxide based nanoparticles in cancer: basic concepts and recent advances. *Bio-mater Sci.* 2018. 6(4): 708–25. doi: 10.1039/c7bm00999b.
15. Tian X., Ruan L., Zhou S., Wu L., Cao J., Qi X., Zhang X., Shen S. Appropriate size of Fe₃O₄ nanoparticles for cancer therapy by ferroptosis. *ACS App Bio Mater* 2022. 5(4): 1692–9. doi:10.1021/acsabm.2c00068.
16. Niu X., Chen J., Gao J. Nanocarriers as a powerful vehicle to overcome blood-brain barrier in treating neurodegenerative diseases: Focus on recent advances. *Asian J Pharm Sci.* 2019; 14(5): 480–96. doi: 10.1016/j.ajps.2018.09.005.
17. Lozhkomoev A.S., Pervikov A.V., Kazantsev S.O., Sharipova A.F., Rodkevich N.G., Toropkov N.E., Suliz K.V., Svarovskaya N.V., Kondranova A.M., Lerner M.I. Synthesis of Fe/Fe₃O₄ core-shell nanoparticles by electrical explosion of the iron wire in an oxygen-containing atmosphere. *J Nanopart Res.* 2021. 23(3): 1–12. doi: 10.1007/s11051-021-05180-x.
18. Hwang N., Barron A.R. BET surface area analysis of nanoparticles. *The Connexions project.* 2011: 1–11.
19. ГОСТ ISO 10993-5-2011. Изделия медицинские. Оценка биологического действия медицинских изделий. Часть 5. Исследования на цитотоксичность: методы *in vitro*. 2013. [ГОСТ ISO 10993-5-2011. Medical devices. Biological evaluation of medical devices. Part 5. Tests for *in vitro* cytotoxicity. 2013. (in Russian)].
20. van Meerloo J., Kaspers G.J., Cloos J. Cell sensitivity assays: the MTT assay. *Methods Mol Biol.* 2011; 731: 237–45. doi: 10.1007/978-1-61779-080-5_20.
21. Hussey R.J., Cohen M. The oxidation of Fe in the temperature range 450–550 °C. II. The pressure range 10–3–760 Torr. *Corrosion Sci.* 1971. 11(10): 713–21. doi:10.1016/S0010-938X(71)80004-5.
22. Sindhu T.K., Sarathi R., Chakravarthy S.R. Understanding nanoparticle formation by a wire explosion process through experimental and modelling studies. *Nanotechnology.* 2008; 19(2). doi: 10.1088/0957-4484/19/02/025703.
23. Chen D., Tang Q., Li X., Zhou X., Zang J., Xue W.Q., Xiang J.Y., Guo C.Q. Biocompatibility of magnetic Fe₃O₄ nanoparticles and their cytotoxic effect on MCF-7 cells. *Int J Nanomedicine.* 2012; 7: 4973–82. doi: 10.2147/IJN.S35140.
24. Petros R.A., DeSimone J.M. Strategies in the design of nanoparticles for therapeutic applications. *Nat Rev Drug Discov.* 2010; 9(8): 615–27. doi: 10.1038/nrd2591.
25. Popescu R.C., Savu D., Dorobantu I., Vasile B.S., Hosser H., Boldeiu A., Temelie M., Straticiu M., Iancu D.A., Andronescu E., Wenz F., Giordano F.A., Herskind C., Veldwijk M.R. Efficient uptake and retention of iron oxide-based nanoparticles in HeLa cells leads to an effective intracellular delivery of doxorubicin. *Sci Rep.* 2020; 10(1). doi: 10.1038/s41598-020-67207-y.
26. Ye P., Ye Y., Chen X., Zou H., Zhou Y., Zhao X., Kong X. Ultrasmall Fe₃O₄ nanoparticles induce S-phase arrest and inhibit cancer cells proliferation. *Nanotechnol. Rev.* 2020; 9(1): 61–9. doi: 10.1515/ntrv-2020-0006.

Поступила/Received 26.03.2022

Одобрена после рецензирования/Revised 09.04.2022

Принята к публикации/Accepted 17.04.2022

СВЕДЕНИЯ ОБ АВТОРАХ

Бакина Ольга Владимировна, доктор технических наук, старший научный сотрудник, ФГБУН «Институт физики прочности и материаловедения» Сибирского отделения Российской академии наук; доцент кафедры биохимии и молекулярной биологии с курсом клинической лабораторной диагностики, ФГБОУ ВО «Сибирский государственный медицинский университет» Минздрава России (г. Томск, Россия). E-mail: ovbakina@ispms.tsc.ru. SPIN-код: 9002-1344. Researcher ID (WOS): A-3184-2014. Author ID (Scopus): 57200860509.

Ложкомоев Александр Сергеевич, доктор технических наук, заведующий лабораторией, ФГБУН «Институт физики прочности и материаловедения» Сибирского отделения Российской академии наук (г. Томск, Россия). Researcher ID (WOS): O-3024-2013. Author ID (Scopus): 26664893000. ORCID: 0000-0002-1564-0858.

Казанцев Сергей Олегович, младший научный сотрудник, ФГБУН «Институт физики прочности и материаловедения» Сибирского отделения Российской академии наук (г. Томск, Россия). SPIN-код: 2529-0738. Researcher ID (WOS): A-9259-2019. Author ID (Scopus): 56985661000. ORCID 0000-0002-1728-7947.

Августиневич Александра Владимировна, кандидат медицинских наук, старший научный сотрудник отделения абдоминальной онкологии, Научно-исследовательский институт онкологии, Томский национальный исследовательский медицинский центр Российской академии наук (г. Томск, Россия). SPIN-код: 2952-6119. Researcher ID (WOS): D-6062-2012. Author ID (Scopus): 56392965300. ORCID: 0000-0001-7301-7581.

Афанасьев Сергей Геннадьевич, доктор медицинских наук, профессор, заведующий отделением абдоминальной онкологии, Научно-исследовательский институт онкологии, Томский национальный исследовательский медицинский центр Российской академии наук (г. Томск, Россия). SPIN-код: 9206-3037. Researcher ID (WOS): D-2084-2012. Author ID (Scopus): 7005336732. ORCID: 0000-0002-4701-0375.

Спирина Людмила Викторовна, доктор медицинских наук, ведущий научный сотрудник, Научно-исследовательский институт онкологии, Томский национальный исследовательский медицинский центр Российской академии наук; и. о. заведующей кафедрой биохимии и молекулярной биологии с курсом клинической лабораторной диагностики, ФГБОУ ВО «Сибирский государственный медицинский университет» Минздрава России (г. Томск, Россия). Researcher ID (WOS): A-7760-2012. Author ID (Scopus): 36960462500. ORCID: 0000-0002-5269-736X.

ВКЛАД АВТОРОВ

Бакина Ольга Владимировна: разработка концепции научной работы, составление черновика рукописи.

Ложкомоев Александр Сергеевич: исследование физико-химических свойств образцов.

Казанцев Сергей Олегович: получение экспериментальных образцов.

Августиневич Александра Владимировна: редактирование рукописи, статистическая обработка результатов.

Афанасьев Сергей Геннадьевич: редактирование рукописи, обработка результатов.

Спирина Людмила Викторовна: проведение биологических исследований, редактирование рукописи.

Финансирование

Настоящее исследование выполнено при финансовой поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (РФФИ) и Министерства науки и технологий Израиля в соответствии с исследовательским проектом № 19-53-06006.

Конфликт интересов

Авторы заявляют об отсутствии конфликта интересов.

ABOUT THE AUTHORS

Olga V. Bakina, DSc, Senior Researcher, Institute of Strength Physics and Materials Science, Siberian Branch of the Russian Academy of Sciences; Associate Professor of the Department of Biochemistry and Molecular Biology with a course of clinical laboratory diagnostics, Siberian State Medical University of the Ministry of Health of Russia (Tomsk, Russia). E-mail: ovbakina@ispms.tsc.ru. Researcher ID (WOS): A-3184-2014. Author ID (Scopus): 57200860509.

Aleksandr S. Lozhkomev, DSc, Head of Laboratory, Institute of Strength Physics and Materials Science, Siberian Branch of the Russian Academy of Science (Tomsk, Russia). Researcher ID (WOS): O-3024-2013. Author ID (Scopus): 26664893000. ORCID: 0000-0002-1564-0858.

Sergey O. Kazantsev, Junior Researcher, Institute of Strength Physics and Materials Science, Siberian Branch of the Russian Academy of Science (Tomsk, Russia). Researcher ID (WOS): A-9259-2019. Author ID (Scopus): 56985661000. ORCID 0000-0002-1728-7947.

Alexandra V. Avgustinovich, MD, PhD, Senior Researcher, Department of Abdominal Oncology, Cancer Research Institute Cancer Research Institute, Tomsk National Research Medical Center, Russian Academy of Sciences (Tomsk, Russia). Researcher ID (WOS): D-6062-2012. Author ID (Scopus): 56392965300. ORCID: 0000-0001-7301-7581.

Sergey G. Afanasyev, MD, DSc, Professor, Head of the Department of Abdominal Oncology, Cancer Research Institute, Tomsk National Research Medical Center, Russian Academy of Sciences (Tomsk, Russia). Researcher ID (WOS): D-2084-2012. Author ID (Scopus): 7005336732. ORCID: 0000-0002-4701-0375.

Lyudmila V. Spirina, MD, DSc, Leading Researcher, Cancer Research Institute, Tomsk National Research Medical Center, Russian Academy of Sciences; acting head of department of biochemistry and molecular biology with a course of clinical laboratory diagnostics,

Siberian State Medical University of the Ministry of Health of Russia (Tomsk, Russia). Researcher ID (WOS): A-7760-2012. Author ID (Scopus): 36960462500. ORCID: 0000-0002-5269-736X.

AUTHOR CONTRIBUTION

Olga V. Bakina: development of the concept of scientific work, drafting the manuscript;

Aleksandr S. Lozhkomoev: study of the physicochemical properties of samples;

Sergey O. Kazantsev: obtaining experimental samples;

Alexandra V. Avgustinovich: manuscript editing, statistical processing of results;

Sergey G. Afanasyev: manuscript editing, processing of results;

Lyudmila V. Spirina: biological research, editing the manuscript.

Funding

This study was financially supported by the Russian Foundation for Basic Research (RFBR) and the Israeli Ministry of Science and Technology in accordance with research project no. 19-53-06006.

Conflict of interests

The authors declare that they have no conflict of interest.