*6 [訳注]これは細菌の抗生物質に対する耐性獲得と同じことである。つまり、低用量の抗生剤は耐性菌を誘導することがよく知られている。





〈図3〉酸化鉄ナノ粒子投与によるMRIによる腫瘍の検出

〈図2〉と異なり、マウス左大腿部表層に大腸がんを移植し、腫瘍サイズが $4\sim5$ mmになったところで、酸化鉄ナノ粒子を尾部静脈内に注射した。酸化鉄のナノ粒子はEPR効果によりマウスの腫瘍部に集まりMRI装置により暗い像として見える。(a)はナノメディシンの静注前の腫瘍像で血管が豊富なので明るく(白く)見える(青色円内)。(b)は投与24時間後の腫瘍像(青色円内)ではナノ粒子の蓄積により暗く(黒く)見える。この場合、24時間でも腫瘍像のコントラストはまだ増加中であった。(Courtesy of Marcelino Bernardo and Lilia Ileva.)

浸透するものの、腫瘍の中心部へは到達できないからであるという⁶⁾。薬物が十分量到達できないと腫瘍は殺されずに残存するのみならず、薬剤耐性を獲得する^{*6}。しかしながら、デリバリーの障壁に対しては対策が考えられている。抗血管増殖因子の処理によって腫瘍中心部の圧力を下げ、それによって制がん剤のデリバリーを高めることができるという(コラム参照)。

もう1つの方策としては、ナノ粒子の設計にあたっては粒子内に包含される薬物を外部からの刺激で放出すべく設計することである。たとえば、光照射、超音波、熱、電磁場、さらにはそれが腫瘍の中心部の酸性pHに接遇したときなどの環境要因に対するpH応答性を応用することである。一度粒子に内包している低分子薬剤が粒子から放出されると、自由拡散によって腫瘍

内へ拡散到達するため、この問題は解決される。これに関連して、多段階型ナノ粒子というのも考えられている。それはナノ粒子でEPR効果により腫瘍に到達させ、さらに小型粒子(分子)を解離することにより腫瘍のより深部へ到達し、腫瘍細胞に吸着・侵入させようというのである。

現在, 臨床治験が行われているナノ 粒子型製剤としては82件あり、その 多くは既知の低分子性の化学療法剤を ナノキャリアーに包含したものであ る。そのほかのものとしては放射線療 法の効果増強剤, 試験管内レベルでの 診断薬, あるいは温熱療法や温熱剥離 療法に用いるナノ粒子である。

成功例

上記のナノ製剤化の技術の有効性は実 証されつつあり、2つの例として通常 の化学療法剤のドラッグデリバリー型 (DDS)製剤化(再製剤化)薬剤の例を 示す。すなわち、アブラキサン®とド キシルの両剤は米国食品・医薬品安全 局 (Food and Drug Administration, FDA) により承認され、患者に用いら れているものである。〈図4a〉に示し たアブラキサンは水に難溶性の強力な 制がん剤であるパクリタキセルを血清 タンパク質のアルブミンに結合したも のである。その原体のもとの薬剤のタ キソールはナノテク製剤ではないが, 毒性のあるヒマシ油に溶かした製剤で あり問題である。それに比べ、アブラ キサンはより有効性が高く、 毒性も少 ない。〈図4b〉に示すドキシルは制が ん剤含有のナノサイズのリポソーム製 剤である。そのもとの薬剤のドキソル ビシンは、その類縁化合物(ピラルビ シン、アクラルビシンなど)と同様、

心筋への毒性ひいては心臓毒性が知られているが、ナノ粒子(リポソーム)化したドキシルにすることにより、心臓への蓄積もなく、より有効性があることがわかったが、こちらは皮膚への蓄積が生じ、皮膚傷害が出現することが問題になっている。いずれにしろ化学療法剤を用いるかぎりは何らかの副作

用は不可避である。皮膚傷害のほうが心臓毒性よりましということである。

以上にあげた化学療法剤の細胞毒性にもとづく作用以外の作用機構をもつ多くのナノメディシンが開発されている。たとえば、〈図4c〉に示すAuroShell(オーロシェル)は金ナノ粒子でこれもEPR効果にもとづき腫瘍

局所に集積する。これが腫瘍部に集積 したところで、近赤外線を照射すると、 金ナノ粒子が加熱され、その熱によっ て腫瘍とその血管を破壊するが、ナノ 粒子の蓄積のない正常の健常組織に影 響はない。オーロシェルは現在、頭頸 部腫瘍に対する第1相試験が進行中で ある。

コラム 複雑系としてのがん治療とダイナミクス

著者らはナノ粒子からみたがん治療 作戦を物質論の立場から概観してい る。当訳者はEPR効果の発見¹⁾に続 き、それに関する担がん生体におけ る宿主側のEPR効果をもたらす生化 学的薬理学的メディエーター(内因 性因子) の多くを明らかにした。た とえば、そのメディエーターとして はブラジキニン、NO(一酸化窒素)、 プロスタグランジン, 一酸化炭素 (CO)などである²⁾³⁾。その場合、 生体由来のメディエーターの薬理学 的応答により、物質移動のダイナミ ズムが多様に変化することに注目し ている。すなわち、それらのメディ エーターは腫瘍と炎症部で特異的に 産生が高くなっているためである。 その結果として腫瘍血管の透過性 (その血管外腔への漏出性)が亢進 し、血管の直径や血管内皮細胞間の 間隙は拡張している2),3)。この知見 にもとづき当訳者らはさまざまなメ ディエーターの投与によって、ナノ メディシンのデリバリーを腫瘍部選 択的に顕著に増強することが可能に なることを証明した。さらにその操 作により人為的に血圧を上げるなど により、ナノメディシンのがん部の より深部への到達性を増強できるこ

とも明らかにし、臨床応用を行って いる⁴⁾。

腫瘍局所でこれらの生成を人為的 に高める物質、たとえばニトログリ セリン、降圧剤のACEインヒビター (エナラプリルなど), 高分子化へミ ンなど、 さらにアンジオテンシンの 超微量の静脈内注入によって全身血 圧を上げるなどの操作によりナノ粒 子の腫瘍へのデリバリーを2~3倍 上げることができ、その結果、抗腫 瘍効果も上昇すると同時に副作用も 抑えられる^{2) 3)}。上記の血圧を上げ た(たとえば110→150 mmHgに)状 態では、腫瘍血管選択的に薬物の漏 出・浸透性が大きく上がり、難治性 の高度進行がんにも有効になるとの 報告をしている4)。このような手法 はナノメディシンを使ったときのみ に顕著である。

EPR効果は生体親和性のある高分子化(>分子量4万)薬剤でみられるが、そのうちのポリエチレングリコール(PEG)の結合物はよく用いられる。PEGで被覆された粒子は血中半減期は延長し、EPR効果で腫瘍局所に集積するが、次のステップとしてその局所のがん細胞内へのとり込みが抑制されてしまう。そのことが

PEG化薬剤のジレンマといえる^{5), 6)}。

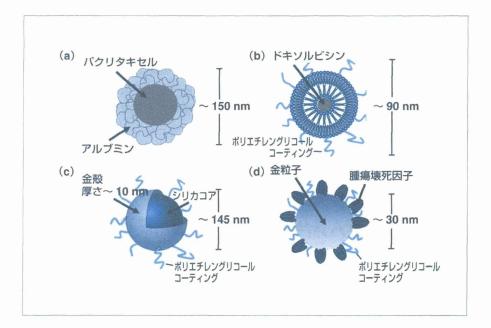
また別の事例として、高分子化ナノメディシン(ポリマー)と腫瘍の治療の標的となるレセプターに結合するリガンド素子分子を結合した場合、そのリガンドの結合数が多くなるに従って生体親和性が低下し、血中半減期が短くなる。それはとりもなおさずEPR効果を下げることになり、腫瘍集積性も低下するという別のジレンマが出現する。

[前田浩]

コラムの参考文献

- Y. Matsumura and H. Maeda: Cancer Res. 46, 6387-6392(1986)
- H. Maeda: Proc. Jpn. Academy, Series
 B. 88, 53-71 (2012)
- H. Maeda, H. Nakamura, J. Fang: Adv. Drug Deliver. Rev. (available online, Dec. 2012, doi: 10.1016/j.addr.2012.10. 002)
- A. Nagamitsu, K. Greish, H. Maeda: Japan. J. Clinical Oncol. 39, 756-766 (2009)
- H. Nakamura, J. Fang, B. Gahininath, K. Tsukigawa, H. Maeda: J. Control. Release 155, 367-375 (2011)
- H. Hatakeyama, H. Akita, K. Kogure, M. Oishi, Y. Nagasaki, Y. Kihira, M. Ueno, H. Kobayashi, H. Kikuchi, H. Harashima: Gene Ther. 14 (1), 68-77 (2007)

パリティ Vol.28 No.08 2013-08



〈図4〉がん治療をめざしたナノメディシ ンのいくつか

臨床に用いられているもの、あるいは治験中の 4例のナノ粒子の構造の模式図。(a)アブラキサ ンはセルジーン(Celgene)社が開発したナノ粒 子で、血清タンパク質のアルブミンに低分子性 制がん剤のパクリタキセルが結合したもの。(b) はジョンソン・エンド・ジョンソン社のドキシ ルである(イスラエルの発明)。これはもともと 低分子のドキソルビシンを包含するリポゾーム 製剤であったが、血中での消失を抑えるため、そ の表面をポリエチレングリコール(PEG)により 被覆している(PEG化リポソームという)。(c)は ナノスペクトラ・バイオサイエンス社のオーロ シェルで、これは通常の制がん剤を含まない金 のナノ粒子である。その投与後、近赤外線レー ザー照射によりそのがん局所の温度を上昇させ. その熱により制がん効果を示す。(d)はサイトイ ミューン・サイエンス社のオーリイムューンで, 腫瘍壊死因子(TNF)を金のナノ粒子の表面にま ぶしたものである(本文参照)。

次世代型薬剤への新たな挑戦

当然のことながら、ナノ粒子の製剤化も限界がないわけではない。いわゆるナノメディシンを大量に製造するにあたって、高度の品質管理と再現性が大きな障害になりうる。多くの研究室では試験管内の実験成果の理論的裏づけをmgのスケールでできるとしても、kgスケールとなるとそれなりの経済的な製造コストの問題に加え、大規模バッチの製造下での、まったく同一の品質を担保することの問題は大きな課題である。

さらに、ナノ粒子は数百、さらには数千の原子を含んでいる。化学構造のはっきり決まっている低分子と異なり、ナノ粒子においてはいかに高純度のものでも、原子の数と配列は一定していないということである。その変動は〈図5〉にあるように明らかである。すべてのナノメディシンの材料(多くの場合ポリマー)を用いるため、その特徴としてサイズと形において広い分

散性をつねに示すことである。その結果としていえることは、ナノメディシンの性状は絶対的な一定の数値ではなくて、許容可能な範囲の値として決めなければならない。たとえば、腫瘍マーカー分子を標的とするある素子を含むナノメディシンの剤型設定において、ナノ粒子1個あたり、この標的マーカー素子の結合数は5~20個の範囲で機能をもたせている。

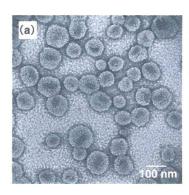
ナノメディシンの製造にあたっては 十分かつ細心の制御された状況下で製 造されることはいうまでもないが. バッチごとのばらつきは困るわけで. 十分に性状を明らかにせねばならな い。つまり、臨床応用に入る前には、 ナノ粒子のサイズ、形状、表面の化学 特性、凝集状態などを明らかにすべき である。ナノメディシンの性状はしば しば試料の多分散性にあるため、より 複雑になるのである。したがって、同 じ性状の測定も複数の方法によって確 認せねばならない。たとえばサイズに ついていえば、電子顕微鏡*7などを 用いることにより詳細な理解が得られ る。最近の米国FDAの規制概要書で は、ナノメディシンの製造上の性状を 決めるにあたってのいくつかの問題点 を提示している。

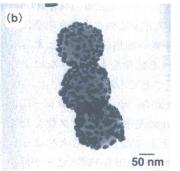
ナノテクノロジーによるがん治療の臨床展開を支援促進するため、 米国国立がん研究所のナノテクノロジー評価研究部門 (Nanotechnology Characterization Laboratory, NCL) はナノテク関連のがん治療法の研究開発や、その理論的実証的研究に対する支援を行い、また同時にナノメディシンの物理化学的性状、安全性および毒性について試験管内ならびに動物の系での実験的評価・検証も行って

- *8 [訳注] まったく同じものでも静脈注射の 速さ、すなわち、ゆっくりと点滴した場合と ワンショットの急速注入の場合とでは異な る。後者のほうが血栓形成とか、ショックな どの可能性が高くなる。さらにマウスやラットの種類や系統が異なっても毒性が違うこと がある。
- *9 [訳注]いずれにしろ何百、何千という粒子の像の解析は難しく、サイズの分布状況などは統計学的により有意性の高いデータを得るためには、別の方法、たとえば光散乱法などで計測せねばならない。

いる。もちろん、FDAと米国国立標準技術研究所(National Institute of Standards and Technology)とも密接な協力のもと、ナノマテリアルに関連する医薬の有効性の評価を行っている。またナノテクノロジーに関する各種方法論の情報をナノテク研究者やがん研究者に周知させることも行っている。これまでにNCLでは臨床応用をめざした250種以上のナノ粒子の評価を行っている。

ある実証的研究によればナノメディ シンの性状についての解析と評価が重 要であることを物語っている。たとえ ば、ある会社で作成されたがん治療を 目的としたポリマー被覆型金ナノ粒子 を米国国立がん研究所(NCI)で、動 物での安全性の検討を行った。すなわ ち、その粒子の一般毒性をみるために 助手がラットに静脈投与したところ. 肺臓に予期せぬ出血病変を呈した。も ともとの製造会社でラットに投与した ときは何ら病変を起こさなかったもの である。そこで、担当のNCIの助手 はもう一度、新しく合成したバッチを 用いて詳しく再検討したところ、何ら 病変を生じなかったという。そこでこ の2つのバッチのサンプルを用いてく わしく検討したところ、両者間に何ら 違いは見いだされなかった。両者は まったく同じ工程と手法で合成されて おり、両者のサイズも表面の荷電レベ ルも同じであり、電子顕微鏡による観 察でも同じであった。そこで別の技師 はこれらナノ粒子の表面の被覆状況を 検討したところ、 新鮮なバッチのほう が古いバッチよりも表面のポリマーの 密度が高いことがわかった。また、古 いほうのバッチのナノ粒子はより長時 間的にわたり、イオンにさらされてい





たようで、その結果生じたわずかな表面のポリマー密度の差が*in vivo* においては大きな差となって現れるというわけで、究極的には一方は実質的には安全であるが、もう一方はそうでないということになる*8。

価格

新技術は必ずしも安くつくとは限らな い。現在のところナノメディシンも例 外ではない。FDAが認可している2つ の抗がん性のナノメディシン, アブラ キサンとドキシル製剤はもとの低分子 型薬剤よりもはるかに高額である。ア ブラキサンとドキシルのそれぞれの 1回の投与量の金額はそれぞれ5000 ドル(約50万円)である。一方、低分 子薬剤のタキソールではそれが500ド ルであり、ドキシルに内包されている もとのドキソルビシンでは200ドル以 下である。価格が高い理由としては、 ナノ粒子薬の生体内での優位性のため であるという。つまり、ナノメディシ ンのほうがより毒性が低く. 正常の臓 器,組織に障害を与えない。その結果, 患者のQOL(quality of life:生活の質) は低分子性のもとの薬よりはるかによ いことである。とはいえ、これらのナ

〈図5〉電子顕微鏡像

(a)はドキシル、(b)はのちにオーロシェルとなる初期の金のナノ粒子。電子顕微鏡は、光学顕微鏡では見えないナノ材料を可視化するのに有力な手段である。しかしながら、電子顕微鏡は同時に限られた数の粒子しか見えないので、全体としての粒子のばらつきや性状をみるには必ずしも適当でない。ここに示す電顕像では試料中のかぎられたナノ粒子のサイズと形状のばらつきをみるのにはよい*9。(Courtesy of Ulrich Baxa.)

パリティ Vol.28 No.08 2013-08

- *10 [訳注] 英国では国立医療評価研究所 (National Institute for Clinical Excellence, NICE)は、治療中、さらに治療の後も、その 患者のQOLがよい状態で1年の延命をもたら す薬剤の妥当な価格帯として邦価 約400万円 をめどとし、それより高いものは国の健康保険による支払いをすべきでないとしている。 一方、わが国はほぼ放任状態である。
- *11 [訳注]その薬価については、日本では製 薬会社と厚労省のネゴシエーションで決まる が、高額治療になると公費で支払うことにな るので、本人負担は軽いものである。国庫に よる医療費は2012年に37.4兆円である。
- *12 [訳注]しかしながら、PEGなどについては膨大な研究がある。
- *13 [訳注]いずれにしろこのように生体内で 分解されず、長期に残留する物質は要注意で ある。

ノテク型新薬も追跡調査でわかったことは相対生存率の延長はわずかであることである $^{9)-12)}$ 。したがって、ナノテク型制がん剤がこのように在来型に比べ1桁も高い価格帯であるとすると、10倍以上延命をもたらさないかぎり困ったことである *10 。

しかしながら、ナノテクノロジーに は特許切れの薬剤をナノテク化した DDS製剤として改良することによっ て開発のコストを相当下げることが可 能になると考えられる。一般に新薬は 発見から、基礎研究、前臨床試験など の研究開発を経て、最終的にはヒトの 臨床での有用性, 有害性の評価の後, 市場に供給するまでには、その経費は 約1000億円を要するといわれている。 その出費のかなりは開発中止になった 数多くの薬の分も含まれるからである が、臨床治験に進んでからでも、5種 の候補薬のうち、毒性その他の好まし からざる作用のために最後まで残り. 成功するのは1つだけである。した がって、 開発中止になった候補新薬に かかった経費は生き残った新薬に上乗 せされ、市場に出たときの価格を押し 上げることになる*11。

製薬会社にとってナノテクノロジー型製剤(日本ではドラッグデリバリーシステム(DDS)型製剤といっている)は、在来は見捨てられていた薬剤も新薬の候補として、利用価値のあるものに変換する機会を与えてくれる。このことはシード化合物発見のコスト削減の立場からも重要な切り札になる。ナノテク化したDDS製剤によって在来の低分子薬剤にみられる好ましからざる性状を抑えることが可能となり、薬物の体内での動力学の改善とターゲティング能の向上の立場からも、より

好ましい性状を付与することが可能になる。また、ナノ粒子薬剤はキャリアーとして用いる素材により水難溶性の各種の薬剤の溶解度を向上させることができ、多くの化合物に応用可能となる。またEPR効果による腫瘍標的性や徐放性を付与できるので、開発中止になった薬を再び生き返らせることができる。

そのような例として、1980~90年代に臨床治験が試みられたタンパク質性製剤の腫瘍壊死因子(tumor necrosis factor、TNF)がある。TNFはもともと、強力な化学療法剤の候補であったが、強力な副作用のため開発中止になったものである。現在、オーリイムューン(Aurimune)として再登場し、展開が期待されている。〈図4d〉に示すようなオーリイムューンはナノサイズの金粒子の表面にTNFをまぶしたものである。その臨床第1相試験が最近行われたが、その結果は、在来の投与量の3倍量でも副作用なしで、静脈内投与が可能になっている「310」。

安全性と環境への配慮

がん治療以外にナノ粒子を応用することはたいへん興味あるところであるが、同じ材料がヒトの健康や環境に思わぬ影響がでることがある。多くのナノ材料の急性毒性は一般に低いものであるが¹⁴⁾、その慢性毒性の立場からの評価は多くの研究論文をみても必ずしも満足されるレベルにあるとはいえない*¹²

ナノテクノロジーに関する慢性的な 健康被害の研究としてはカーボンナノ チューブおよびカーボンナノ材料が大 半である。たとえば、マウスの腹腔内 に投与したカーボンナノチューブは、 アスベストで生ずる中皮腫と同様の疾患を引き起こすという¹⁵⁾。しかしながら、最近の別の研究所は、ナノチューブとフラーレンの毒性は低く¹⁶⁾、また化学修飾により毒性は減らせるという*13。たとえばナノチューブの吸入によって奇病が生ずるとしても、その毒性はナノ材料自体というよりも、それのもつ特殊な構造、たとえば繊維状構造をとっているために生ずる固有の現象なのかどうかは不明である^{17)、18)}。

ナノ材料の健康と安全性についての リスク評価はいくつかの要因によって 複雑なものになっている。たとえば同 じナノ材料でも、異なった会社由来の ものは必ずしも同一の性状を示さない ことがあり、また経時的に変質するこ とがある。たとえば空気中のナノ粒子 は急速に凝集し、沈降速度や肺内の沈 着が変わってくる。もっとも重要なこ とは、リスクと有害性評価に対して、 十分な解析がなされていないナノ材料 では、その有害性がナノ材料のどの特 性によって生じているか明らかでない ことである。有害性評価における混乱 要因の1つはたとえばナノ粒子の可溶 化や、凝集防止に用いられている界面 活性剤のような分散剤の使用である。 これはつまり、分散剤それ自体が、毒 性があることがあるので、ナノ材料の 暴露実験だけではわからないかもしれ ない。

ナノ材料の製造過程であれ、使用に際してであれ、その毒性、健康への悪影響はそれが現実のものか、あるいは予測されたレベルのものかは別として、ナノテクノロジーががん治療、あるいはそれ以外の用途に際して、社会にもたらす有害性と利益とのバランス

を考慮して判断すべきであろう。

* * *

がんの生物学に関する有益な検討をいただいたパヴァン・アジセサイア (Pavan Adiseshaiah) 博士に感謝する。本研究課題は国立がん研究所 (NCI/NIH) の助成金による。本論文の内容は健康保健省 (Department of Health & Human Service) の見解あるいは方針を示すものではない。また、とり上げた商品名、製品あるいは企業は米国政府の承認を意味するものではない。

参考文献

 D. Hanahan, R. A. Weinberg: Cell 100, 57 (2000).

- S. K. Hobbs *et al.*: Proc. Natl. Acad. Sci. USA 95, 4607 (1998).
- H. Maeda: Bioconjugate Chem. 21, 797 (2010).
- J. V. Jokerst *et al.*: Nanomedicine (London)
 6, 715(2011)
- M. Ferrari: Trends Biotechnol. 28, 181 (2010)
- R. K. Jain, T. Stylianopoulos: Nat. Rev. Clin. Oncol. 7, 653 (2010)
- C. Wong et al.: Proc. Natl. Acad. Sci. USA 108, 2426 (2011)
- K. Tyner, N. Sadreih: Methods Mol. Biol. 697, 17(2011)
- 9) W. J. Gradishar et al.. J. Clin. Oncol. 23, 7794 (2005)
- D. W. Northfelt et al.. J. Clin. Oncol. 16, 2445(1998)
- M. E. R. O'Brien et al.. Ann. Oncol. 15, 440 (2004)

- A. Gaitanis, S. Staal: Methods Mol. Biol. 624, 385(2010).
- S. K. Libutti *et al.*: Clin. Cancer Res. 16, 6139(2010)
- S. T. Stern, S. E. McNeil: Toxicol. Sci. 101, 4(2008)
- 15) C. A. Poland *et al.*: Nat. Nanotech. **3**, 423 (2008)
- M. L. Schipper *et al.*. Nat. Nanotech. 3, 216(2008).
- 17) G. Oberdörster, V. Stone, K. Donaldson: Nanotoxicology 1, 2(2007)
- K. Donaldson, C. A. Poland. Nat. Nanotech. 4, 708 (2009)



前田 浩(まえだ・ひろし) 崇城大学DDS研究所特任教授,熊本大 学名誉教授。医学博士および農学博士。 フルブライト奨学生カリフォルニア大学 大学院(Davis校)(MS. 1964年)。1968 年東北大学大学院農学系研究科(医学部 細菌学)・化学療法専攻博士課程修了。 1968年ハーバード大学がん研究所, 1981 年熊本大学医学部教授, 2004年崇城大学 薬学部教授。アピールポイントは、世界 最初の高分子結合型制がん剤スマンクス の発明とその動注療法の完成。その間, 高分子性ナノ分子による腫瘍に選択的な デリバリーの原理[EPR効果]を発見し た(1986年)。EPR効果はこれまでに世 界で約1万5千回も引用されている。お もな研究分野は、腫瘍選択的デリバリー (DDS)と高分子制がん剤の研究, がん予 防・感染における活性酸素の役割。おも な著書は、"Neocarzinostatin: The Past, Present, and Future of an Anticancer Drug" (Springer-Verlag, 共編), 『21世 紀の健康を考える 活性酸素と野菜の力』 (幸書房)。趣味はワイン。

バリティ Vol.28 No.08 2013-08 21

ELSEVIER

Contents lists available at ScienceDirect

Journal of Controlled Release

journal homepage: www.elsevier.com/locate/jconrel



Two step mechanisms of tumor selective delivery of *N*-(2-hydroxypropyl)methacrylamide copolymer conjugated with pirarubicin via an acid-cleavable linkage



Hideaki Nakamura ^{a,b}, Tomas Etrych ^c, Petr Chytil ^c, Manami Ohkubo ^a, Jun Fang ^{a,b}, Karel Ulbrich ^c, Hiroshi Maeda ^{b,*}

- a Laboratory of Microbiology and Oncology, Faculty of Pharmaceutical Sciences, Sojo University, Ikeda 4-22-1, Nishi-ku, Kumamoto 860-0082, Japan
- b Research Institute for Drug Delivery Science, Faculty of Pharmaceutical Sciences, Sojo University, Ikeda 4-22-1, Nishi-ku, Kumamoto 860-0082, Japan
- c Institute of Macromolecular Chemistry, Academy of Sciences of the Czech Republic, Heyrovsky Sq. 2, 162 06 Prague 6, Czech Republic

ARTICLE INFO

Article history: Received 3 September 2013 Accepted 13 November 2013 Available online 21 November 2013

Keywords: HPMA polymer conjugate Pirarubicin (THP) Tumor selectivity Acid-cleavable linkage Hydrazone EPR effect

ABSTRACT

N-(2-Hydroxypropyl)methacrylamide copolymer containing hydrazide groups (PHPMA) conjugated with pirarubicin (THP) via a hydrazone bond (PHPMA-hyd-THP) is a drug conjugate that releases THP in the acidic milieu of a tumor. PHPMA-hyd-THP has an apparent Mw of 40,000 and a hydrodynamic diameter of $8.2 \pm 1.7\,$ nm but no apparent plasma protein binding. PHPMA-hyd-THP possesses two mechanisms of selectivity toward solid tumors and has potent antitumor action. The first one is drug accumulation in tumors that depends on the enhanced permeability and retention (EPR) effect, which results in a 4-20 times higher concentration of drug in the tumor than in normal tissues such as the heart, lung, and intestine. This accumulation in tumor tissue is in great contrast to that of conventional low-Mw THP. The second one is pH-dependent release of drug from PHPMA-hyd-THP: this conjugate released free THP more efficiently at a lower pH, which exists in tumors, and exerts cytotoxic activity. Free THP is known for its much faster uptake into tumor cells compared with doxorubicin. Thus, in our in vitro study, PHPMA-hyd-THP showed a higher cytotoxicity at the lower pH of tumor tissue than at the neutral pH of normal tissue. Furthermore, much more THP was liberated from the conjugate in acidic tumor tissue than in normal tissue. The EPR effect-dependent accumulation of PHPMA-hyd-THP and tumorselective THP release in the tumor tissues led to highly tumor-selective drug accumulation, which continued for more than 72 h, whereas the lowest free drug concentration was detected in normal tissues at 24 h and no longer at a later time. In conclusion, we determined in our study here that the acid-cleavable PHPMA-hyd-THP conjugate had an excellent antitumor effect without appreciable adverse effects.

© 2013 Elsevier B.V. All rights reserved.

1. Introduction

The tumor-targeting principle of the enhanced permeability and retention (EPR) effect of macromolecules in solid tumor was originally described by Matsumura and Maeda in 1986 [1]. The EPR effect is attributed to (i) the aberrant architecture of tumor blood vessels, (ii) the elevated production of various vascular permeability factors, and (iii) the lack of functional lymphatic drainage in tumor tissue [1–3]. These tumor-specific features lead to the accumulation of biocompatible macromolecules in tumor tissue, which results in a superior antitumor effect with far fewer adverse effects. Recent progress in designing nanomedicines with antitumor effects has utilized the EPR effect as a prime principle [4,5]. For macromolecular drug carriers, e.g. liposome, polyethylene glycol, and poly(*N*-(2-hydroxypropyl)methacrylamide) (PHPMA) conjugates were widely used. PHPMA is nontoxic, non-

immunogenic, and ratio of drug to PHPMA can be easily controlled. High Mw PHPMA (more than 40 kDa) remains in the systemic circulation longer, thus it preferentially accumulates in the tumor tissue by enhanced permeability and retention (EPR) effect [6]. Therefore, conjugation of the antitumor drug to the PHPMA enhances the tumor accumulation property of the antitumor drug.

During the past decade, many extensive studies failed to determine the drug characteristics required for selective delivery of the drugs to tumors and for the optimal therapeutic effect. For instance, despite marked accumulation of macromolecular or liposomal antitumor drugs in tumors, many cases showed insufficient antitumor effects [7,8]. This finding may be attributed to inadequate release of drugs at the tumor site and/or poor intracellular uptake of macromolecular drugs even when the drug was delivered to the tumor tissue. In nanomicelles or liposomal drugs, an active pharmaceutical drug is encapsulated in the core of the micelles and must be released from the nanoparticles to exert its therapeutic effect [7,9]. However, these micelles or macromolecular drugs require adequate stability when they exist in the systemic circulation. Thus, to achieve a superior EPR effect,

^{*} Corresponding author at: Institute for DDS, Sojo University, Ikeda 4-22-1, Nishi-ku, Kumamoto 860–0082, Japan. Tel.: +81 96 326 4114; fax: +81 96 326 3185. E-mail address: hirmaeda@ph.sojo-u.ac.jp (H. Maeda).

the plasma half-life of these macromolecular drugs must be several hours or days. Solving these difficult requirements continues to be a great challenge and has involved various cancer-specific approaches utilizing proteases, lower pH, redox potential, and external stimuli such as heat, ultrasound, and light for tumor-selective drug delivery [8,10].

For this study, we chose a pH-sensitive linker to attach drugs to polymers as a promising strategy for the efficient release of antitumor drugs from macromolecules at tumor sites. Cleavage and release of drugs must proceed in lysosomes, with a pH of 5.0-5.5, and in the tumor tissue (milieu), which has an intrinsic pH of 6.5-6.9. This pH clearly differs from the neutral pH of 7.4–7.6 in blood or normal interstitial tissue [11-13]. We report here the development of pH-sensitive watersoluble polymer-drug conjugates containing a hydrazone bond [14] that linked THP and poly(N-(2-hydroxypropyl)methacrylamide)(PHPMA), that was effectively cleaved at the acidic tumor pH of 6.5-6.9, and that liberated free THP. We showed in an earlier study that an acid-cleavable macromolecular drug with doxorubicin attached via a hydrazone bond had a much higher cytotoxic effect compared with the noncleavable drug [15]. Rihova et al. reported that PHPMA conjugated to doxorubicin via a hydrazone linkage showed pronounced antiproliferative activity in K562 cells with a limited lysosome content [13]. Moreover, an acid-cleavable hydrazone conjugate showed superior cytotoxicity compared with the lysosomal protease-degradable peptide conjugate in an in vitro cytotoxicity assay [15,16]. Yang et al. previously reported that endocytosis, in folate receptor-mediated endocytosis, was not sufficient to cleave the hydrazone linkage in KB cells [17]. These results suggest that acid-cleavable conjugates may be partly cleaved outside the cells and that released free drug is internalized into the cells, which leads to cell death. Related to these results, the lower pH of tumor tissue (6.5-6.9), in contrast to the pH of normal tissue (7.4-7.6), will facilitate cleavage of the hydrazone bond.

4'-O-Tetrahydropyranyldoxorubicin (pirarubicin, or THP), used in this study, is an anthracycline antibiotic originally discovered by Umezawa et al. [18]. THP is approved in Japan for treatment of various cancers such as breast cancer, head and neck cancer, uterine cancer, leukemia, and lymphoma. Despite its superior antitumor effect, THP, as with other low-Mw anticancer agents, widely distributed throughout the body, thus causes adverse effects such as bone marrow suppression and myocardial infarction. Thus, improved control of the body distribution of THP is essential.

An important reason for choosing THP, rather than other anthracycline antibiotics such as doxorubicin, as the conjugation drug is that free THP has an intracellular uptake that is about 100 times faster than that of other drugs [19]. After free THP is delivered to the area around tumor cells, the cells internalize it very quickly, and it exerts rapid potent cytotoxic effects—a clear advantage. The slower cell uptake of doxorubicin, in contrast, may cause diffusion into the systemic circulation and result in toxicity in the normal tissue.

We expected this pH-sensitive polymer-conjugated drug to accumulate in tumor tissue via the EPR effect and to release free THP selectively in the tumor tissue outside and/or inside the cells, but not much would be released in normal tissues with pH values at or above 7.0. This means that the THP-polymer conjugate with the hydrazone bond to PHPMA (PHPMA-hyd-THP) would confer two types of tumor selectivity, one via the EPR effect and the other via the lower pH environment of tumor tissue. The result would be excellent antitumor activity with fewer adverse effects.

2. Materials and methods

2.1. Materials

Male ddY mice were purchased from Kyudo Co., Ltd., Saga, Japan. Dulbecco-MEM (DMEM) was purchased from Nissui Seiyaku, Tokyo, Japan. Reagent-grade salts and solvents were purchased from Wako

Pure Chemical Industry, Osaka, Japan. 3-(4,5-Dimethyl-2-thiazolyl)-2,5-diphenyl-2H-tetrazolium bromide (MTT) was purchased from Dojindo Chemical Laboratories, Kumamoto, Japan. Fetal bovine serum was purchased from Nichirei Bioscience, Tokyo, Japan.

2.2. Synthesis of PHPMA-hyd-THP

PHPMA-hyd-THP was synthesized as described in a previous paper but with pirarubicin instead of doxorubicin [13].

2.3. High-performance liquid chromatography (HPLC)

Gel permeation chromatography was performed with a Shodex multimode size exclusion column, Asahipak GF-310 HQ (Showa Denko, Tokyo, Japan) (300 mm \times 7.5 mm), with photodiode array detection at 488 nm; elution was with dimethylformamide at 0.5 ml/min. Size exclusion chromatography was performed by using a OHpak SB-804 HQ column (Showa Denko, Tokyo, Japan) (300 mm \times 8.0 mm), with photodiode array detection at 488 nm and 280 nm; elution was with 0.01 M phosphate-buffered 0.15 M saline (PBS) at 0.5 ml/min. Molecular weight and polydispersity of the PHPMA-hyd-THP conjugate was determined with a Shimadzu HPLC system equipped with RI, UV and multiangle light scattering DAWN EOS (Wyatt Co., USA) detectors using a TSKgel G3000SWXL column (300 \times 7.8 mm, 5 μ m) with a mobile phase consisting of 20% 0.3 M acetate buffer (pH 6.5; 0.5 g/L NaN3) and 80% methanol at a 0.5 ml/min flow rate.

2.4. Dynamic light scattering and zeta potential

The polymer conjugate PHPMA-hyd-THP was dissolved in PBS at 1 mg/ml and was filtered through a 0.2-µm filter attached to a syringe before analysis at room temperature. The particle size and surface charge (zeta potential) were measured in PBS by using the ELS-Z2 dynamic light scattering instrument (Otsuka Photal Electronics Co. Ltd., Osaka).

2.5. Assay to measure release of free THP

PHPMA-hyd-THP was dissolved in 0.1 M sodium acetate buffer (pH 5.5) or in 0.2 M phosphate buffer (pH 6.8 or 7.4) and was then incubated at 37 °C for the indicated time periods. To quantify the released free THP from the conjugates, an aliquot of the buffered solutions mentioned above was added with an equal volume of 0.2 M sodium bicarbonate buffer (pH 9.8) and two times the volume of chloroform followed by vortexing to extract the free THP in the chloroform phase. The chloroform phase was then evaporated to dryness in vacuo, and the pellet was dissolved in acetonitrile. The amount of THP was quantified by means of HPLC.

2.6. Cytotoxicity assay

HeLa cells (human cervical carcinoma) or B16-F10 cells (mouse melanoma) were maintained in DMEM supplemented with 10% fetal calf serum with 5% $\rm CO_2$ /air at 37 °C. To prepare the types of DMEM with different pH values (pH 7.4, 6.9, and 6.5), NaHCO₃ was added to DMEM (pH 6.5, 0.5 g/l; pH 6.9, 1.0 g/l; pH 7.4, 3.7 g/l). HeLa cells were then incubated with PHPMA-hyd-THP or free THP for 72 h at different pHs. The MTT assay was performed to quantify the cytotoxicity, with absorbance at 570 nm as usual.

2.7. Analysis of intracellular uptake of THP

HeLa cells were treated with 100 μ g/ml THP-equivalent dose of PHPMA-hyd-THP for the indicated time periods. After treatment, cells were washed with PBS and were resuspended in PBS followed by sonication (Hielscher, Teltow, Germany) (30 W, 30 s). To measure the total

amount of THP, which consisted of parental PHPMA-hyd-THP and released free THP in the cells, equal volumes of 2 M HCl to the packed cell volume were added to the cell lysate and incubated at 50 °C for 1 h to hydrolyze the THP derivatives at the anthracycline backbone. To measure the liberated free THP in the cells, an equal volume of 0.2 M sodium bicarbonate buffer (pH 9.8) was added to the cell lysate, after which THP was extracted in the chloroform phase and quantified as before by using HPLC. The amount of THP was measured with a fluorescent detector (excitation wavelength, 488 nm, emission wavelength, 590 nm).

2.8. Measurement of in vivo antitumor activity

The care and maintenance of animals were undertaken in accordance with the Institutional Animal Care and Use Committee of Sojo University. Mouse sarcoma S-180 cells (2×10^6 cells) were implanted subcutaneously in the dorsal skin of ddY mice. When tumors reached a diameter of about 5 mm, 5 or 15 mg/kg THP-equivalent drugs in saline were injected intravenously (i.v.) at a volume of 0.2 ml per mouse. The tumor volume, body weight, and survival rate were recorded throughout the experiment period. The tumor volume (mm³) was calculated as ($W^2\times L$)/2 by measuring the length (L) and width (W) of the tumor on the dorsal skin.

2.9. Pharmacokinetics

S-180 tumor-bearing mice were administered 10 mg of THP equivalent/kg of free THP or PHPMA-hyd-THP. At the indicated time periods, mice were killed, blood samples were withdrawn, and tissues were dissected after perfusion of the vascular void with saline. Each tissue was homogenized after addition of PBS (900 μ l/100 mg tissue). The amounts of total THP and released free THP in each tissue were measured as described above.

3. Results and discussion

3.1. Physicochemical characteristics

PHPMA-hyd-THP is composed of poly-HPMA (Mw 38,500; polydispersity $I_{\rm n}=2,1$) and THP, as Fig. 1A shows. PHPMA-hyd-THP possessed no free THP (Fig. 1B, dotted peak). Loading of THP in PHPMA-hyd-THP was 8.6–10% (wt/wt). PHPMA-hyd-THP was highly water soluble (>50 mg/ml), and its molecular size in aqueous solution was 8.2 ± 1.7 nm, with a zeta potential of 0.62 ± 1.6 mV, as determined by dynamic light scattering (Fig. 1C). Size exclusion chromatography confirmed the behavior of PHPMA-hyd-THP in aqueous solution; it existed as a single entity in PBS at pH 7.4 (Fig. 1D). Furthermore, PHPMA-hyd-THP was stable in mouse plasma, and no obvious plasma protein binding was observed (Fig. 1D). These data clearly indicated that PHPMA-hyd-THP had a nano-size structure in aqueous solution and in the presence of blood plasma; these properties are favorable characteristics for a prolonged plasma circulation time, and they are most important for the tumor-targeting EPR effect to occur in vivo.

3.2. Cytotoxicity of PHPMA-hyd-THP in vitro

Cytotoxicity of PHPMA-hyd-THP was investigated by using HeLa and B16-F10 cells. Free THP showed potent cytotoxicity against both cancer cell types (IC $_{50}$: HeLa cells: 0.06 µg/ml; B16-F10 cells, 0.5 µg/ml); cytotoxicity of PHPMA-hyd-THP, however, was 5–10 times less than that of free THP (Fig. 2A and B). The lower cytotoxicity of PHPMA-hyd-THP may be attributed to its slower intracellular uptake, as seen in Fig. 2C. The slower intracellular uptake and lower cytotoxicity of macromolecular drugs are well-known phenomena; for example, the slower intracellular uptake of PEG-modified drugs is known as the PEG dilemma [20,21].

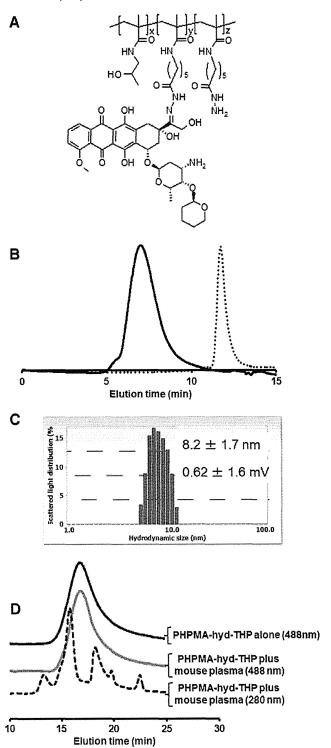
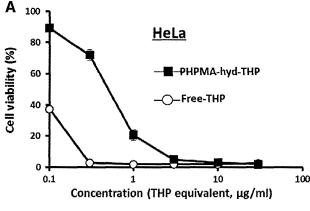
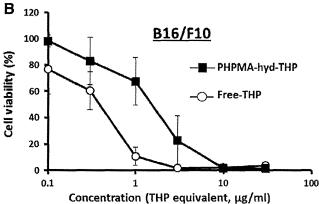


Fig. 1, Chemical structure and properties of PHPMA-hyd-THP. (A) Chemical structure of PHPMA-hyd-THP, (B) HPLC analysis of PHPMA-hyd-THP. PHPMA-hyd-THP or free THP was applied to a gel permeation chromatography column (Asahipak GF-310 HQ, 7.5 × 300 mm). Eluents were detected by means of a photodiode array detector with absorbance at 488 nm. (C) The apparent hydrodynamic diameter and zeta potential of PHPMA-hyd-THP at 1 mg/ml dissolved in PBS were measured by dynamic light scattering. (D) Plasma protein binding of PHPMA-hyd-THP. PHPMA-hyd-THP at 1 mg/ml was incubated with 20% mouse plasma for 60 min, after which size exclusion chromatography was performed. Eluents were detected with a photodiode array detector, with absorbance at 280 nm for plasma protein and 488 nm for PHPMA-hyd-THP. See text for details.





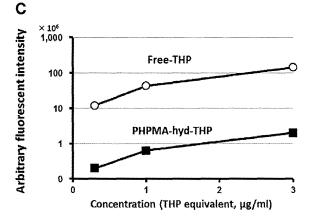


Fig. 2. Cytotoxicity and intracellular uptake of PHPMA-hyd-THP. (A) HeLa cells or (B) B16-F10 cells, plated in 96-well plates, were treated with increasing concentrations of free THP or PHPMA-hyd-THP at pH 7.4 for 72 h. The MTT assay was used to quantify the surviving cells, as a ratio of the surviving fraction to the untreated control. Values (%) are means \pm -s.d. (C) Intracellular uptake of PHPMA-hyd-THP or free THP by HeLa cells. HeLa cells, plated in 12-well plates, were incubated with free THP or PHPMA-hyd-THP at pH 7.4 for 2 h. The amounts of intracellular THP were measured by using HPLC.

3.3. Release of active drug from the polymer conjugate and its cytotoxicity

We then examined the behavior of PHPMA-hyd-THP at different pH values. As shown in Fig. 1A, the hydrazone bond, an acid-cleavable linkage, was introduced between PHPMA and THP. As expected, free THP was released more efficiently at acidic pH (Fig. 3A). We then checked the relationship between the release of free THP from the polymer conjugate and cytotoxicity. PHPMA-hyd-THP and free THP were preincubated alone for 15 h at pH 5.5 or 7.4 and were then applied to HeLa

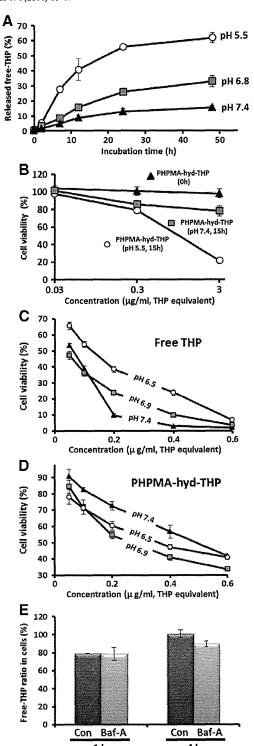


Fig. 3. pH dependence of free drug release from PHPMA-hyd-THP and cytotoxicity. (A) Release of free THP from PHPMA-hyd-THP at different pH values. PHPMA-hyd-THP at 1 mg/ml was dissolved in buffers with different pH values, followed by incubation at 37 °C for the indicated time periods. The amount of released free THP was measured by means of HPLC. (B) PHPMA-hyd-THP was incubated in different buffers adjusted to pH 5.5 or 7.4 for 15 h before application to HeLa cells for 2 h, followed by 72 h of culture in DMEM. (C) and (D) HeLa cells were incubated with increasing concentrations of (C) free THP or (D) PHPMA-hyd-THP in DMEM adjusted to pH 7.4, 6.9, or 6.5 for 72 h. The MTT assay was used to quantify surviving cells, as a ratio of the surviving fraction to the untreated control. (E) HeLa cells were incubated with PHPMA-hyd-THP for the indicated time periods with or without bafilomycin A1 (Baf-A). The free THP ratio in the cells was quantified by using HPLC. Con, control. Values are means \pm s.d.