

## JEDNODUCHÁ PRÍPRAVA A SEPARÁCIA MAGNETOLIPOZÓMOV

MELÁNIA BABINCOVÁ

Katedra biofyziky a chemickej fyziky, Matematicko-fyzikálna fakulta, Univerzita Komenského, Mlynská dolina F1,  
842 15 Bratislava, Slovenská republika

Došlo dňa 24.III.1997

### Úvod

Magnetické separácie predstavujú efektívny alternatívny spôsob, ako urychlíť niektoré štandardné separačné postupy a metódy<sup>1</sup>. Ich princípom je adsorbcia zlúčeniny alebo dokonca celej bunky<sup>2</sup> na magnetickej časticí s následným odstránením komplexu prostredníctvom vonkajšieho magnetického poľa, pomocou magnetických separátorov, väčšinou kontšruovaných na báze permanentných magnetov. Veľkú cenu komerčných prístrojov sa podarilo nedávno prekonáť návrhom jednoduchého separátora so schopnosťami porovnatelnými s komerčnými prístrojmi<sup>3</sup>. Ako magnetické nosiče sa používajú najčastejšie práškové oxidy železa. Magnetické nosiče sú taktiež distribuované mnohými zahraničnými firmami a sú žiaľ tiež veľmi drahé. Magnetické častice je možné zabudovať do štruktúry biopolymérov alebo syntetických polymérov, takto možno pripraviť napr. magnetický chitín<sup>4</sup>.

Cieľom tejto práce je študovať možnosť použitia nosičov na báze magnetolipozómov, ktoré rovnako ako bežné lipozómy, sú uzavreté sférické útvary, skladajúce sa z jednej alebo viacerých lamiel, tvorených lipidickou dvojvrstvou. V magnetolipozómoch sú navyše do tejto dvojvrstvy zabudované magnetitové  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  častice rozmerov  $\sim 10\text{ nm}$ , vďaka čomu sú magnetolipozómy citlivé na magnetické pole, čo umožňuje ich využitie na rozne účely<sup>5</sup>, napr. ako prostriedok na cielené zavádzanie liečiva do nádorov<sup>6-10</sup>.

### Experimentálna časť

#### Chemikálie a prístroje

$\text{FeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NH}_4\text{OH}$ , chloroform a metanol

všetky čistoty p.a. (Lachema, Brno, ČR), Fosfatidylcholín zo sojových bôbov (Sigma, USA), Spektrofotometer SPECOL 210 (Carl-Zeiss Jena, Germany), Vaničkový ultrazvukový dispergátor (Chirana, Stará Turá, SR), Ako magnetický separátor bol použitý zliatinový permanentný magnet, priemeru 16 cm a hrúbky 3,8 cm, schopný udržať 1,5 kg železa.

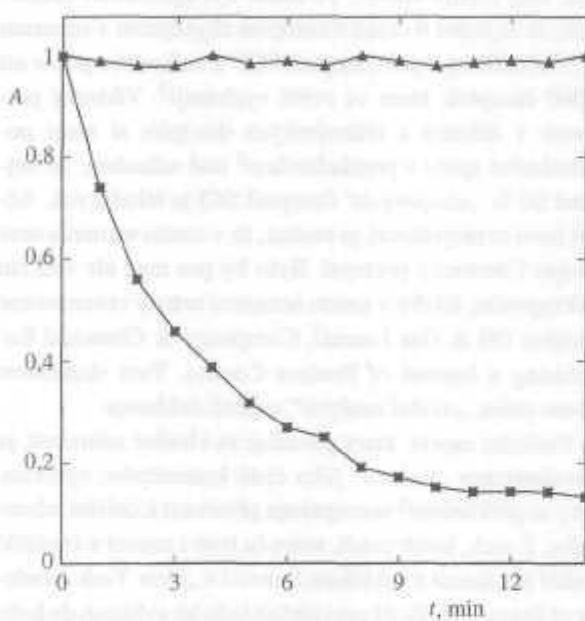
#### Príprava magnetolipozómov

Magnetitové častice boli pripravené<sup>11,12</sup> zmiešaním 6 g  $\text{FeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  (rozpustenom v 25 ml vody) a 12 g  $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  (taktiež rozpustenom v 25 ml vody). 25 ml 30 %  $\text{NH}_4\text{OH}$  bolo pomaly pridávaných do tejto reakčnej zmesi za stáleho miešania. Magnetitové častice vznikajú ako gelový precipitát. Tento vodný roztok niektorí autori doporučujú dispergovať ultrazvukom<sup>13</sup>. 100 mg fosfatidylcholínu bolo rozpustených v zmesi chloroform/metanol (2:1) a rozpušťadlo bolo následne odparené, čím vznikol na stenách banky tenký lipidický film. Do banky bolo potom pridaných 50 mg čerstvo pripraveného a osušeného magnetitu, a zmes bola hydratovaná 50 ml vody a intenzívne ručne pretrepávaná a krátky čas (1 min) vystavená posobeniu ultrazvuku (20 kHz, 80 W), čím sa získali multilamélárne lipozómy so zabudovanými magnetitovými časticami (magnetolipozómy). Vzhľadom k tomu, že magnetitové častice sú veľmi nestabilné a rýchle oxidujú, po ich príprave sa musí k nim pridať stabilizátor, najčastejšie dextrán<sup>14</sup> alebo mastné kyseliny<sup>5</sup>. V našom prípade nie je potrebné stabilizátor použiť, pretože magnetitové častice sú stabilizované uhlovodíkovými ūfazami lipidiu, analogicky ako v prípade použitia mastných kyselin. V prípade potreby je možné voľne magnetitové častice odstrániť centrifugáciou, ako to bolo robené vo farmaceutických aplikáciách<sup>7</sup>.

#### Výsledky a diskusia

Vplyv magnetického poľa na separáciu magnetolipozómov možno posúdiť na základe obr. 1. Banka s obsahom 50 ml vodnej suspenzie lipozómov bola uložená na povrch magnetu, pričom sa v pravidelných časových intervaloch odoberalo 0,5 ml vzorky zo vzdialenosť 2 cm nad dnom banky. Pretože absorbancia svetla je úmerná koncentrácií magnetolipozómov (ktoré majú rozmery  $\sim 1\text{ }\mu\text{m}$ ), časová

závislosť' poklesu absorbancie je mierou efektivnosti separácie pod vplyvom magnetického poľa. Ako možno vidieť, i s použitím bežne dostupného permanentného magnetu sú magnetolipozómy veľmi rýchlo odstraňované z hornej vrstvy kvapaliny a sústredované v blízkosti magnetu. V neprítomnosti magnetu sa turbidita suspenzie prakticky nemení.



Obr. 1. Závislosť' relatívnej absorbancie A suspenzie magnetolipozómov od času  $t$ , pri vlnovej dĺžke 600 nm, pod vplyvom a bez vplyvu magnetického poľa; • magnet, • bez magnetu

Prvou, už spomínanou výhodou magnetolipozómov je ich nízka cena a jednoduchá príprava. Druhou výhodou je to, že lipidická dvojvrstva predstavuje prirodzené prostredie pre bunkové receptory, ktoré sa ako integrálne proteíny do nej zabudovávajú spontánne, čo sa už veľa rokov využíva pri cielenom prenose liečivami naplnených lipozómov ku konkrétnym, napr. rakovinným bunkám<sup>15</sup>. Jednou z posledných aplikácií lipozómov bolo zabudovanie CD4 receptorov do ich dvojvrstiev s následným naviazaním na HIV vírusy a infikované bunky, čo po uvoľnení antivirálneho liečiva viedlo k ich efektívному zničeniu<sup>16</sup>. Skúsenosti získané pri cielenom prenose liečiv pomocou lipozómov môžu byť využité i pri možnej magnetickej separácii buniek, na ktoré sa magnetolipozómy so zabudovanými špecifickými bielkovinami môžu viazať.

## LITERATÚRA

- Šafaříková M., Šafařík L: Chem. Listy 89, 280 (1995).
- Šafařík I., Šafaříková M.: Chem. Listy 88, 464 (1994).
- Šafařík I., Šafaříková M.: Biotechnol. Tech. 9, 137 (1995).
- Šafařík I., Šafaříková M.: J. Biochem. Biophys. Methods 27, 327 (1993).
- De Cuyper M.: *Handbook of Nonmedical Applications of Liposomes* (Barenholz Y., ed.), str. 325. CRC Press, Boca Raton 1996.
- Babincová M.: Bioelectrochem. Bioenerg. 32, 187 (1993).
- Babincová M.: Pharmazie 50, 702 (1995).
- Babincová M., Babinec P.: Pharmazie 50, 828 (1995).
- Babincová M., Babinec P.: Cell. Mol. Biol. Lett. 2, 3 (1997).
- Viroonchatopan E., Ueno M., Sato H., Adachi I., Nagae H., Tazawa K., Horikoshi I.: Pharm. Res. 12, 1176 (1995).
- Reimers G. W., Khalafalla S. E.: U.S. patent 3843540 (1974).
- Mann S., Skarnulis A. J., Williams R. J. P.: J. Chem. Soc. Chem. Commun. 1979, 1067.
- Muzynčeková I., Kellnerová V., Koneracká M., Kopčanský P., Antalík M., Ďurišin J.: Czech. J. Phys. 45, 727 (1995).
- Bogdanov A. A., Martin C., Weissleder R., Brady T. J.: Biochim. Biophys. Acta. 1193, 212 (1994).
- New R. R. C.: *Liposomes-A Practical Approach*. IRL Press at Oxford University, Oxford 1990.
- Slepushkin V. A., Salem I. I., Andreev S. M., Dzin, P., Düzunges N.: Biochem. Biophys. Res. Comm. 227, 1827 (1996).

**M. Babincová** (*Department of Biophysics and Chemical Physics, Comenius University, Bratislava, Slovak Republic*): **Simple Preparation and Separation of Magnetoliposomes**

Liposomes with incorporated magnetite ( $\text{Fe}_3\text{O}_4$ ) particles of diameter  $\sim 10$  nm (magnetoliposomes) were studied from the point of view of their applications as carriers in the magnetic separations. The magnetite particles were prepared by coprecipitation of  $\text{FeCl}_2$  in the presence of an excess of ammonia and then incorporated into the lipid bilayers of formed liposomes. The influence of magnetic field on their separation was studied spectrophotometrically. As has been shown, magnetoliposomes represent a simple and cheap alternative to other commonly used but much more expensive commercial carriers.