Kor J Fish Aguat Sci 48(1),071-075,2015

분자동역학 전산모사에 의한 α6 nAChR Subunit의 α-conotoxin BulA에 대한 선택성 연구

Phan Thi Hong Tham · 이명기1*

부경대학교 의생명기계전기융합공학협동과정. 1부경대학교 의공학과

Selectivity of the α6 nAChR Subunit on α-conotoxin BuIA Studied by Molecular Dynamics Simulations

Phan Thi Hong Tham and Myunggi Yi1*

Interdisciplinary Program of Biomedical Mechanical and Electrical Engineering, Pukyong National University, Busan 608-737,
Korea

¹Department of Biomedical Engineering, Pukyong National University, Busan 608-737, Korea

Nicotinic acetylcholine receptors (nAChRs) are essential for neurotransmission and important therapeutic targets of diseases related to neurotransmission. A recent experimental study identified three residues (Lys185, Asp187, and Ile188) of the α 6 nAChR subunit as determinants of α -conotoxin BuIA selectivity, yet how these residues confer toxin selectivity remains unclear. In this study, we performed all-atom molecular dynamics simulations with two toxin-bound α 4 β 2 nAChR systems: the wild-type α 4 β 2 and one in which we replaced the three α 4 subunit residues with three α 6 subunit residues identified in an experimental study (Tyr185Lys, Thr187Asp, and Arg188Ile). After mutation, Asp199 lost the salt bridge formed with Arg188 in the wild type located around loop C. Then, the loop C conformation changed and became more flexible than that of the wild type. We also detected reduced space between the toxin and the binding site in the mutant simulation, resulting in increased binding affinity to the toxin. Therefore, we propose a new Asp199 mutation that breaks the salt bridge and may produce similar selectivity to that of the Arg188 mutation.

Key words: nAChR, Selectivity, Molecular dynamics, Salt bridge, α-conotoxin BuIA

서 론

Nicotinic acetylcholine receptor (nAChR)는 신경 전달 물질 인 acetylcholine이 extracellular (EC) domain에 결합되어 활성화 되며, 이어서 transmembrane (TM) domain에 의해 형성된 채널이 열리면서 이온을 통과시켜 presynaptic 말단으로부터 온 신호를 postsynaptic 말단으로 전달하게 된다(Fig. 1). 따라서 금연 및 통증 치료, 알츠하이머, 파킨슨 질병 등과 같은 신경전달 및 인지현상 등과 관련된 많은 질병들의 표적이 되어왔고 또한 신약 개발의 잠재적인 표적으로 간주된다(Albuquerque et al., 2009). 다섯 개의 subunit으로 구성된 nAChR는 다양한 alpha (α 2- α 10)와 beta (β 2- β 4) subunit의 조합으로 다양한

homo-혹은 heteropentameric 수용체의 subtype을 형성한다.

해양 무척추 동물인 다양한 청자고등 종류에서 분리된 독소인 conotoxin들은 다양한 수용체와 이온채널 등에 특이성을 가지고 있어 발견 초기부터 제약 산업계로부터 관심을 많이 받았고, 그중 하나는 만성 통증 완화제로 개발되어 승인을 받고 판매 중이며, 일부는 알츠하이머, 파킨슨 질병 등의 치료제로 임상 단계에 들어갔다(Clark et al., 2012). 특히 α -conotoxin은 포유류의 nAChR를 표적으로 하며(Azam and McIntosh, 2009), *Conus Bullatus*에서 분리된 α -conotoxin BuIA는 두 개의 이황화결합 (disulfide bond)을 가진 펩티드로 특정 subtype에 대한 특이성을 가진다(Azam et al., 2005, Shiembob et al., 2006).

최근 한 연구에서 α-conotoxin BuIA에 대한 α6 subuint의 특

http://dx.doi.org/10.5657/KFAS.2015.0071



This is an Open Access article distributed under the terms of the Creative Commons Attribution Non-Commercial Licens (http://creativecommons.org/licenses/by-nc/3.0/)which

permits unrestricted non-commercial use, distribution, and reproduction in any medium, provided the original work is properly cited.

Kor J Fish Aquat Sci 48(1) 071-075, February 2015

Received 30 January 2015; Revised 6 February 2015; Accepted 9 February 2015

*Corresponding author: Tel: +82.51.629.5773 Fax: +82.51.629.5779

E-mail address: myunggi@pknu.ac.kr

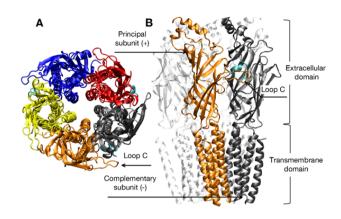


Fig. 1. Overall structure of rat $\alpha 4\beta 2$ nAChR homology model represented by ribbons shown in (A) top view and (B) side view. Three $\alpha 4$ subunits are colored by blue, gray and orange, and two $\beta 2$ subunits are colored by red and yellow. Three toxins are colored by cyan.

이성을 결정하는 주요 아미노산 잔기를 돌연변이 유도와 전기 생리학적 실험을 통해 밝혔다(Kim and McIntosh, 2012). 실험을 통해 연구자들은 α -conotoxin이 α 6 β 2 수용체에 대해 α 4 β 2 수용체에 비해 60,000 배의 선택성을 가지며, α 6 subunit의 세 아미노산 잔기 Lys185, Asp187 및 Ile188가 결정적인 역할을 하는 것을 밝혔다. 또한 구조 모델링을 통해 독소와 이들 아미노산이 10 Å 이상 떨어져 있어서 직접적으로 결합력에 영향을 주는 것이 아닌 것으로 예측 하였지만, 어떻게 이들 세 아미노산이 α -conotoxin에 대한 선택성에 영향을 주는지 그 기작을 설명하지는 못하였다.

해양에서 많은 천연물들이 분리되고 있고 이들의 생리활성에 관한 연구가 진행됨에 따라 천연물의 기작에 대한 연구가 필요 하고 이를 물리화학적으로 분석하는 연구가 필요하다. 또한 많은 경우 실험적 분석만으로 모든 것을 설명하지는 못한다. 본 연구는 분자 모델링과 더 나아가 분자동역학 전산모사(all-atom molecular dynamics simulation)를 통해 실험적으로 설명할 수 없었던 α -conotoxin의 α 6 subunit에 대한 특이성을 결정하는 기작을 원자적 수준에서 이해하고, 실험적 분석을 보완하고자수행되었다.

재료 및 방법

Homology modeling

본 연구에서는 시궁쥐($Rattus\ norvegicus$) α 4 β 2 nAChR의 삼차원 구조가 현재까지 실험적으로 밝혀져 있지 않아서 homology 모델링을 이용한 구조를 분자동역학 전산모사에 이용하였다. Homology 모델링은 Swiss-model (Arnold et al., 2006)을 이용하여 수행되었으며, 아미노산 서열이 약 50% 일치하며 이미 그 구조가 밝혀진 전기가오리($Torpedo\ marmorata$) nAChR

(PDB ID: 2BG9)를 template으로 하여 세 개의 α4와 두 개의 β2 subunit으로 wild type (WT) α4β2 수용체가 구성되었다(Carbone et al., 2009). 실험에서와 같이(Kim and McIntosh, 2012) mutant type (MT) 수용체는 WT에 청자고둥(Conus bullatus) α-conotoxin BuIA에 대한 특이성을 결정하는 α6 subunit의 세 개의 아미노산 잔기로(Tvr185Lvs, Thr187Asp, Arg188Ile) 대 체함으로써 구성되었다(Fig. 2). 세 개의 α-conotoxin이 바다 민 달팽이(Aplysia califonica) acetylcholine binding protein과의 결합 구조를(PDB ID: 4EZ1) 바탕으로 ligand 결합부위에 위치 하였다. Ligand의 결합부위는 α subunit으로 구성된 principal subunit과 α 혹은 β subunit으로 구성된 complementary subunit 사이의 경계면에 위치해 있으며, α subunit의 loop C 또한 결합부위를 형성하며 독소와 상호작용을 한다(Fig. 1). 각 subunit은 ligand가 결합하는 하나의 α helix와 열 개의 β strands 로 구성된 EC domain과 이온 채널을 형성하는 네 개의 α helix 로 이루어진 TM domain으로 이루어져 있으며, 수용체의 기능 에 미치는 영향이 미미한 intracellular domain은 본 연구에서 는 생략되었다.

분자동역학 계산

보다 정확한 분자 모델링과 mutation으로 인한 구조 변화를 연구하기 위해 homology 모델링으로부터 얻어진 수용체의 구조를 분자동역학 전산모사를 이용하여 더욱 이완시켰다. 전체 전산모사 시스템의 빠른 equilibration을 위해 모델링으로 준비된 수용체의 TM domain을 pre-equilibrated 1,2-dioleoyl-sn-glycero-3-phosphatidylcholine (DOPC) lipid bilayer (지질 이중막)에 삽입시켰다. 이 과정에서 중첩되는 물과 DOPC 지질 분자들을 제거하여 수용체가 위치할 공간을 준비하여 최종적으로 368개의 DOPC 지질 분자가 이중막을 형성하게 되었다. 각각 총 44,679개와 44,671개의 TIP3P 물 분자 모델을 사용하여 WT과 MT 수용체 시스템을 solvation하였으며, NaCl 이온으로 전산모사 시스템을 전기적 중성상태로 만들고, 최종적으로 이온 농도를 150 mM로 만들었다.

시스템이 준비된 후 먼저 complex conjugated energy minimization을 1,000단계를 수행하여 solvation으로 인한 bad contact 등을 제거함으로 전산모사를 시작하였다. 이후 60 picosecond (ps) 동안 점진적으로 온도를 4 K에서 298.15 K까지 등적(constant volume) 조건으로 올린 후, 마지막으로 등온

α4 : 178IVDAVGTYNTR
VYDASGYKHDI
KYNCCEEIYTD
ITYSFYIR207

Fig. 2. Sequence alignment around loop C of rat *Rattus norvegicus* $\alpha 4$ and $\alpha 6$ subunits. The Arrows indicate the secondary structure of $\beta 9$ and $\beta 10$ strands, and three residues with bold face are mutation sites of current study.

등압(constant temperature and pressure) 조건으로 전환하여 두 시스템 각각 215 nanosecond (ns) 동안 전산모사를 계속 수 행하였다. 시스템의 온도는 평균 298.15 K, 압력은 평균 1 bar 로 유지되었고, 수소원자와 연결된 모든 공유결합은 고정시켜 Newton 운동방정식의 적분 간격을 2 femtosecond로 하였다. 주기적 경계 조건을(periodic boundary condition) 사용하여 원 거리 정전기력은 Particle Mesh Ewald (PME) 방법으로 다루 었으며(Toukmaji et al., 2000), 근거리 정전기력과 판데르발스 상호작용은 12 Å cutoff를 사용하였다. 전산모사를 통한 모든 원자들의 좌표는 10 ps 마다 trajectory로 저장 되어 결과 해석 에 사용되었으며, 20 ns와 30 ns 이후 각각 WT과 MT 두 시스 템의 에너지와 구조가 안정되었고(equilibration stage), 그 이 후부터 215 ns까지 trajectory를 WT과 MT 수용체의 비교하는 데 사용하였다 (production stage). 전산모사를 위한 시스템의 준비와 전산모사 이후 trajectory의 해석 및 visualization 등은 Visual Molecular Dynamics (VMD) 프로그램을 사용하였고 (Humphrey et al., 1996), 모든 전사모사는 NAMD2.9 (Phillips et al., 2005) 프로그램을 이용하여 수행되었으며 force field는 CHARMM27을 사용하였다(Mackerell et al., 2004).

결 과

Loop C의 유연성 변화

우리는 먼저 mutation 이후 MT 수용체의 세 loop C 주위의 아미노산 잔기들의 구조에 유연성의 변화가 오는 것을 발견하였다. WT 수용체가 상대적으로 보다 안정된 2차 구조를 (secondary structure, β 9와 β 10) 보이는 반면, MT 수용체는 loop C 주위의 잔기들은(잔기 185부터 200까지) 2차 구조를 잃고 유연성이 상대적으로 증가하는 것을 관측하였다(Fig. 3). 아미노

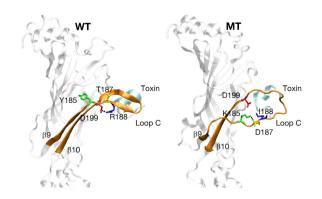


Fig. 3. Snapshots from the wild type (WT) and mutant type (MT) simulations indicating the conformational changes around loop C after mutation. The side chains of residues involved in salt bridge and mutation are represented by sticks. The salt bridges formed by two opposite charged amino acids are indicated by broken black lines.

산 잔기 180에서 200 사이 알파 탄소(C_{α})의 root-mean-square fluctuation (RMSF)을 계산하여 WT과 MT 수용체의 loop C 주위의 유연성 변화를 정량적으로 측정하였다(Fig. 4). 특히 세 α subunit에 대한 loop C (Cys192 and Cys193)의 평균 RMSF 가 각각 2.24 Å과 3.73 Å으로 약 1.5 Å 정도 MT의 경우 유연 성이 더욱 크다는 것을 확인할 수 있었다. 추가적으로 우리는 α subunit의 loop C 주위의 β 9와 β 10가 WT의 경우 서로 가깝고 안정되게 유지되는 반면, MT의 경우 두 β strands 사이의 거리가 증가하는 것을 확인하였다(Table 1, Fig. 3).

정전기적 상호작용(수소결합)

두 β strands 사이에는 backbone 수소결합이 형성되어 그 구조를 안정화 시키는데, 앞선 계산에서 mutation 이후 loop C 주위의 RMSF와 두 β strands 사이의 거리가 증가하는 것이 그들 사이에서의 수소결합이 끊어졌기 때문인 것으로 확인되었다(Fig. 3). 세 아미노산 잔기의 mutation 이후 loop C 주위의 β 9과 β 10 사이의 backbone 수소결합의 개수가 2.00에서 0.76으로 감소하였고(Table 2), 추가적으로 이들 두 β strand의 side chain 사이의 수소결합의 변화 또한 확인하였다. Fig. 3에 나타난 것과 같이 WT에서의 양전하를 띤 아미노산 Arg188과 음전하를 띤 아미노산 Asp199 사이의 수소결합인 salt bridge가 mutation (Arg188Ile)에 의해 α 6 subuint의 전하를 띠지도 않고 소수성(hydrophobic) 아미노산 잔기인 isoleucine으로 대체

Table 1. The distances between two selections of C_{α} atoms averaged over the subunits and over the simulation time. In the selection of principal and complementary subunits, the transmembrane (TM) domain and loop C region (185-200) were not included

Distance between	WT¹ (Å)	MT ² (Å)
β9 (185 to 191) and β10 (194 to 200)	5.51	8.26
Loop C (185 to 200) and toxin	11.78	12.18
Toxin and principal subunit	25.45	23.66
Toxin and complementary subunit	16.41	14.71

Wild type

²Mutant type

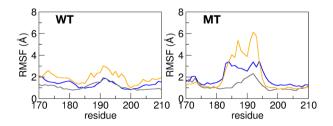


Fig. 4. Root mean square fluctuations (RMSF) around loop C region of three α subunits of wild type (WT) and mutant type (MT). Each RMSF was calculated by residue base (C_{α} atoms). The colors are same as ones used in Fig. 1.

되면서 MT에서는 더 이상 형성되지 못하는 것을 알 수 있었고, MT에서 Lys185와 Asp187 사이에 새로운 salt bridge가 형성된 것 또한 확인하였다(Table 2).

독소와의 상호작용(interactions between α —conotoxin and binding site)

본 연구의 목적인 $\alpha 6$ subunit의 α -conotoxin에 대한 특이 성을 이해하기 위해 mutation 이후 독소와 결합부위(binding site)와의 상호작용의 변화를 살펴보았다. 결합부위는 loop C, α subunit인 principal subunit, 그리고 complementary subunit 세 부분으로 구성되어 있어, 이들과 α -conotoxin과의 거리를 측정하였다. Table 1에서와 같이 독소는 loop C와는 조금 멀어지고, 두 subunit과는 상당히 가까워 진 것을 확인하였다. 이는 α -conotoxin과 이들과의 상호작용이 변한 것으로 해석되어 그들 사이의 number of contact를 측정하여 재확인하였다. Table 3에 나타낸 것과 같이 독소와 loop C 주위와의 상호작용은 줄어든 것에 반해, principal subunit and complementary subunit 과는 상호작용이 증가한 것을 알 수 있었다.

고 찰

우리는 α -conotoxin BuIA의 α 6 subunit에 대한 특이성을 분자 수준에서 이해하기 위해 간단한 모델로서 α 4 subunit의 세아미노산 잔기를 α 6 subunit의 세아미노산 잔기로 mutation 시킨 후 그 구조 변화를 분자동역학 전산모사를 통해 살펴보았다. Mutation 이후 loop C 주위의 두 β 9과 β 10 strand의 유연성

Table 2. Hydrogen bond calculations of loop C region averaged over three α subunits and over simulation time. Hydrogen bond was defined by 3.4 Å (distance between donor and acceptor atoms) and 60 degrees (angle formed by donor, attached hydrogen and acceptor atoms)

Side chain hydrogen bonds		
Average ratio of hydrogen bond forming	WT (%)	MT (%)
Arg188 - Asp199	73.73	-
Lys185 – Asp187	-	19.06
Number of backbone hydrogen bonds	WT	MT
β9 (185 to 191) – β10 (194 to 200)	2.00	0.76

Table 3. Number of contacts with 3 Å distance criterion between α -conotoxin BuIA and given selections averaged over the subunits and over the simulation time

Number of contacts	WT	MT
Loop C (185 to 200)	17.09	11.60
Principal subunit	11.03	12.16
Complementary subunit	22.96	33.89

이 증가하고, 두 β strands 사이의 거리가 증가되었으며, backbone 수소결합이 감소하고, side chain의 salt bridge가 사라진 것을 확인하였다. 또한 α -conotoxin은 loop C와는 거리가 증가하면서 상호작용이 감소하였지만, 결합부위의 다른 두 부분을 구성하는 principal subunit과 complementary subunit과의 거리는 감소하고 상호작용은 증가하는 것을 관측하였다. 이 모든 변화의 원인은 세 아미노산 잔기의 mutation (Tyr185Lys, Thr187Asp, Arg188Ile)으로 설명이 되어야 한다.

본 연구 결과에 따라 이러한 변화의 원인이 WT에서의 β9의 Arg188과 $\beta10$ 의 Asp199 사이의 salt bridge가 mutation (Arg-188Ile)에 의해 더 이상 형성되지 못하기 때문인 것으로 예측된 다(Fig. 3). 서로 반대의 전하를 띄는 두 아미노산 잔기들의 side chain 사이의 수소결합인 salt bridge는 일반 중성 분자들의 side chain 사이의 수소결합 혹은 backbone 원자들 사이의 수소결합 보다 훨씬 더 강하여, 두 β strand인 β9과 β10를 사이 거리를 안 정되게 유지하지만, mutation 이후 salt bridge를 잃게 되어 거리 는 증가하게 된다. 이로 인해 β9과 β10를 사이의 backbone 원자 들 사이의 수소결합도 잃게 되어 loop C 주위는 유연성이 커지 게 된다. Mutation 이후 새롭게 형성된 Lys185와 Asp187 사이 의 salt bridge는 모두 β9에 있어 두 strand의 거리 유지에는 도 움이 되지 못한다. Loop C 주위의 극성을 띤 backbone 원자들 은 수소결합을 잃은 후 주위 환경에 노출되어 소수성 상호작용 (hydrophobic interaction)이 주가 되는 α-conotoxin과의 상호 작용이 약해져서 그 거리가 증가되고(Ulens et al., 2006), 상대 적으로 principal subunit과 complementary subunit으로 구성 된 결합부위(binding site)와의 상호작용은 증가하여 거리가 감 소하게 된다. 이로 인해 최종적으로 독소에 대한 특이성이 커지 게 되는 것이다.

본 연구를 통해 우리는 실험적으로 밝혀진 α6 subunit의 세 아 미노산이(Lys185, Asp187, Ile188) 어떻게 α-conotoxin BuIA 에 대한 특이성을 결정하는지 분자모델링과 분자동역학 전산 모사를 통해 연구하였다. 본 연구를 통해 실험만으로는 이해할 수 없었던 세 아미노산이 독소에 대한 특이성을 나타내는 기작 을 조사할 수 있었다. 특히 분자 모델링 만으로는 세 아미노산 잔기들이 독소의 결합부위와는 거리적으로 떨어져 있어 직접 적 상호작용이 아닌 간접적으로 영향을 주는 것 밖에 예측할 수 없었다. 우리는 분자동역학 전산모사를 통해 α 6의 독소에 대한 선택성의 근원이 정전기적 상호작용인 것으로 결론 낼 수 있었 다. 최종적으로 α6의 독소 선택성에 대한 기작이 Fig. 5에 묘사 되어있다. 반대 전하를 띠고 salt bridge를 형성하는 $\alpha 4$ subunit 과 달리 α6 subunit의 loop C 주위 부분은 backbone 수소결합 을 잃고 극성 원자들이 노출이 되어 상대적으로 상호작용이 약 해지고 두 subunit이 형성하는 결합부위와는 더욱 상호작용이 증가하여 결합력이 커지는 것을 알 수 있었다. β9과 β10 사이 의 salt bridge를 파괴하는 또 다른 방법은 Asp199을 mutation 하는 것이다. 실험에서는 salt bridge의 다른 짝이 되는 Asp199

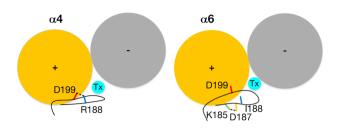


Fig. 5. Schematic diagram of selective mechanism of α -conotoxin on α 6 subunit against α 4 subunit related to the salt bridge formation around loop C. The principal and complementary subunits are indicated by (+) and (–) signs, respectively.

는 mutation을 수행하지 않았는데 이는 α 4와 α 6 subunit이 동일한 아미노산을 가지고 있기 때문이었다(Kim and McIntosh, 2012). 여기서 우리는 본 연구를 통해 α 4 subunit의 Asp199를 mutation하더라도 α -conotoxin에 대한 특이성을 얻을 수 있을 것이라는 하나의 가설을 제안할 수 있게 된다.

사 사

이 논문은 부경대학교 자율창의학술연구비(2013년)에 의하여 연구되었음

References

- Albuquerque EX, Pereira EF, Alkondon M and Rogers SW. 2009. Mammalian nicotinic acetylcholine receptors: from structure to function. Physiol Rev 89, 73-120.
- Arnold K, Bordoli L, Kopp J and Schwede T. 2006. The SWISS-MODEL workspace: a web-based environment for protein structure homology modelling. Bioinformatics 22, 195-201.
- Azam L, Dowell C, Watkins M, Stitzel JA, Olivera BM and McIntosh JM. 2005. Alpha-conotoxin BuIA, a novel peptide from Conus bullatus, distinguishes among neuronal nicotinic acetylcholine receptors. J Biol Chem 280, 80-87.
- Azam L and McIntosh JM. 2009. Alpha-conotoxins as pharmacological probes of nicotinic acetylcholine receptors. Acta Pharmacol Sin 30, 771-783.
- Carbone AL, Moroni M, Groot-Kormelink PJ and Bermudez I. 2009. Pentameric concatenated (alpha4)(2)(beta2)(3) and (alpha4)(3)(beta2)(2) nicotinic acetylcholine receptors: subunit arrangement determines functional expression. Br J Pharmacol 156, 970-981.
- Clark RJ, Akcan M, Kaas Q, Daly NL and Craik DJ. 2012. Cyclization of conotoxins to improve their biopharmaceutical properties. Toxicon 59, 446-455.
- Humphrey W, Dalke A and Schulten K. 1996. VMD: visual molecular dynamics. J Mol Graph 14, 33-38, 27-38.
- Kim H-W and McIntosh JM. 2012. α6 nAChR subunit residues that confer α-conotoxin BuIA selectivity. FASEB journal 26,

4102-4110.

- Mackerell AD, Feig M and Brooks CL. 2004. Extending the treatment of backbone energetics in protein force fields: Limitations of gas-phase quantum mechanics in reproducing protein conformational distributions in molecular dynamics simulations. J Comput Chem 25, 1400-1415.
- Phillips JC, Braun R, Wang W, Gumbart J, Tajkhorshid E, Villa E, Chipot C, Skeel RD, Kale L and Schulten K. 2005. Scalable molecular dynamics with NAMD. J Comput Chem 26, 1781-1802.
- Shiembob DL, Roberts RL, Luetje CW and McIntosh JM. 2006. Determinants of alpha-conotoxin BuIA selectivity on the nicotinic acetylcholine receptor beta subunit. Biochemistry 45, 11200-11207.
- Toukmaji A, Sagui C, Board J and Darden T. 2000. Efficient particle-mesh Ewald based approach to fixed and induced dipolar interactions. J Chem Phys 113, 10913-10927.
- Ulens C, Hogg RC, Celie PH, Bertrand D, Tsetlin V, Smit AB and Sixma TK. 2006. Structural determinants of selective alpha-conotoxin binding to a nicotinic acetylcholine receptor homolog AChBP. Proc Natl Acad Sci USA 103, 3615-3620.