
?Что-то про α -спирали?

Я. ?. Орлов¹ и Н. К. Победин¹

¹Физтех-школа физики и исследований им. Ландау.

Московский физико-технический институт (национальный исследовательский университет)

Получено: 14 мая 2024 г.

Keywords and phrases: α -спираль, ?

1. Введение

?какой-то текст про цели задачи туда сюда?

2. Теоретические сведения

2.1. Понятие о структуре белков

Белки — это и молекулярные машины, и строительные блоки, и оружие живой клетки. Важнейшая и почти монополярная функция белков - ферментативный катализ химических превращений в клетке и вокруг нее.

При всем разнообразии, работа белков всегда базируется на высоко специфическом — как у ключа с замком (точнее: как у гибкого ключа с гибким замком) - взаимодействии белка с обрабатываемой им молекулой. Для этого взаимодействия необходима достаточно «твердая» (во всяком случае, у «работающего белка) пространственная структура. Поэтому биологическая функция белков (как и других важнейших для жизни макромолекул — ДНК и РНК) тесно связана с определенностью их трехмерных структур. Не только разрушение - даже небольшие изменения этих структур часто ведут к утере или резкому изменению активности белков. Знание молекулярной трехмерной структуры белка необходимо для понимания функционирования белковой молекулы.

Нековалентные взаимодействия, поддерживающие пространственное строение белка, значительно слабее химических связей, фиксирующих последовательность мономеров — аминокислот в белковой цепи. Эта последовательность — она называется «первичной структурой белка» (рис. 1) — создается в ходе матричного биохимического синтеза согласно «инструкции», записанной в гене.

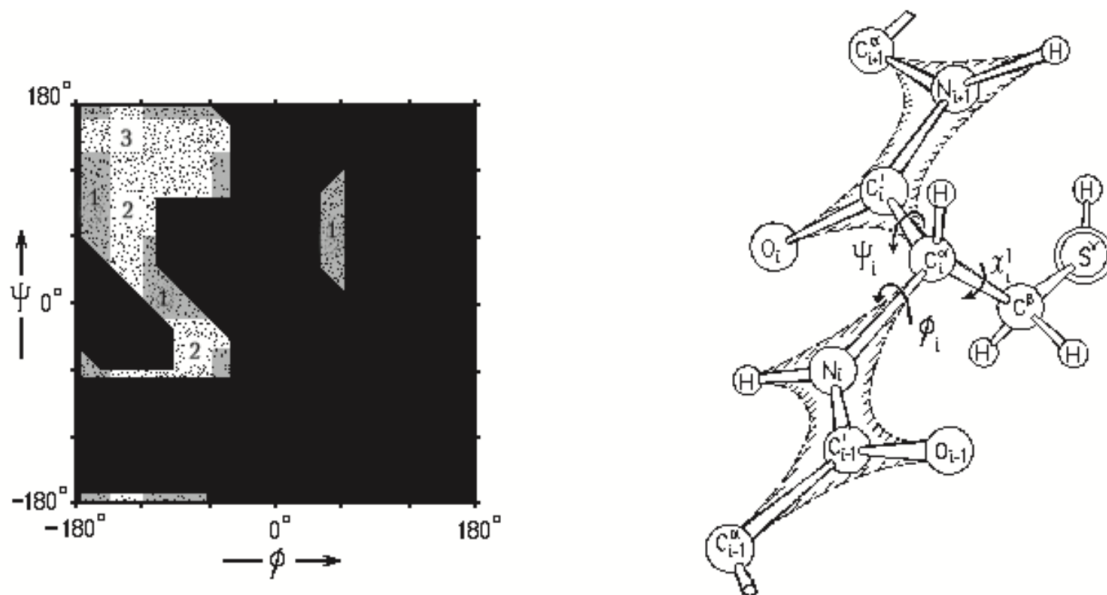
Архитектуры белков сложны и разнообразны — в противоположность универсальности двойной спирали ДНК. Однако и в белках прослеживается набор «стандартных» структур. В своей работе мы будем исследовать α -спирали, которые часто изображаются спиральными лентами или цилиндрами (рис. 1)



Рис. 1. α -спираль и β -структура

2.2. Карты Рамачандрана

Аминокислоты связаны между собой пептидными связями C' и N атомов



На рисунке 2 справа изображен полипептид: главная цепь и боковая группа (Ser) на ней. Пептидные группы заштрихованы. Показаны углы внутреннего вращения в главной (ϕ, ψ, ω) и боковой (χ^1) цепях. Индексы $i-1, i, i+1$ показывают последовательность аминокислотных остатков в цепи. Стрелки указывают направление вращения ближней к нам части цепи относительно более отдаленной ее части, ведущее к росту угла поворота.

Слева изображена его карта Рамачандрана - изображенные в координатах (ϕ, ψ) запрещенные и разрешенные конформации (то есть положения при повороте на на углы ϕ и ψ) остатка.

Рис. 3-5. Карта запрещенных (■) и разрешенных (□, I - точки на белом фоне, II - точки на сером фоне) конформаций крупных остатков при вращении по углам ϕ, ψ в белковой цепи. В области □ разрешены все три ротамера C^γ атома по χ^1 , в области II - 2 ротамера, в области I - 1 ротамер.

2.3. Свойства аминокислотных остатков

Список 20 «стандартных», т. е. кодируемых ДНК-аминокислотных остатков дан в таблице ниже, там же дан их молекулярный вес и встречаемость в белках. Структуры этих аминокислотных остатков представлены на рис. 2.

А.к. ост.	Наличие		Число γ б.гр.	Диполь/заряд	pK	Яркая тенденция быть:							
	NH	C^{β}				до- α_N	В спирали		за- α_C	в β	в петлях	в ядре	
							α_N	α_C					
Gly	+	–						–			–	+	
Ala	+	+						+				–	
Pro	–	+	1				+	–	–	–	–	+	
Glu	+	+	1	COOH \Rightarrow CO ₂ [–]	4,3	+	+		–	–	–		–
Asp	+	+	1	COOH \Rightarrow CO ₂ [–]	3,9	+	+	–	–	–	–	+	–
Gln	+	+	1	OCNH ₂									–
Asn	+	+	1	OCNH ₂ ²		+		–		+	–	+	–
Ser	+	+	1	OH		+						+	–
His	+	+	1	NH; и N \Rightarrow NH ⁺	6,5		–		+	+			
Lys	+	+	1	NH ₂ \Rightarrow NH ₃ ⁺	10,5	–	–		+	+	–		–
Arg	+	+	1	HNC (NH ₂) ₂ ³ +	12,5	–	–		+	+	–	+	–
Thr	+	+	2	OH		+					+		
Ile	+	+	2								+	–	+
Val	+	+	2								+	–	+
Leu	+	+	1					+			+	–	+
Met	+	+	1					+			+	–	+
Phe	+	+	1								+	–	+
Tyr	+	+	1	OH \Rightarrow O [–]	10,1			–			+		+
Cys	+	+	1	SH \Rightarrow S [–]	9,2			–			+		+
Trp	+	+	1	NH							+		+

Попробуем понять основные закономерности этой таблицы, исходя из того, что мы уже изучили. При этом мы будем использовать следующую логику: так как белок в целом стабилен, он должен в основном состоять из стабильных элементов, т.е. именно они должны наблюдаться в его структуре чаще всего, а нестабильные должны наблюдаться редко.

Почему пролин не любит вторичной структуры? Потому, что у него нет звать водородные связи, а именно на них и держится вторичная структура. Почему он, тем не менее, любит N-конец спирали? Потому, что здесь, в водородные связи, и здесь пролину нечего терять... С другой стороны, угол φ в пролине фиксирован его кольцом примерно при -60° , т. е. его конформация уже почти «готова» для α -спирали (рис. 10-2а).

Почему глицин не любит вторичной структуры и предпочитает нерегулярные участки («клубок»)? Потому, что для него допустима очень широкая область углов ($\varphi\psi$) на карте Рамачандрана (рис. 10-2б), ему легко принимать самые разнообразные конформации, лежащие вне вторичной структуры.

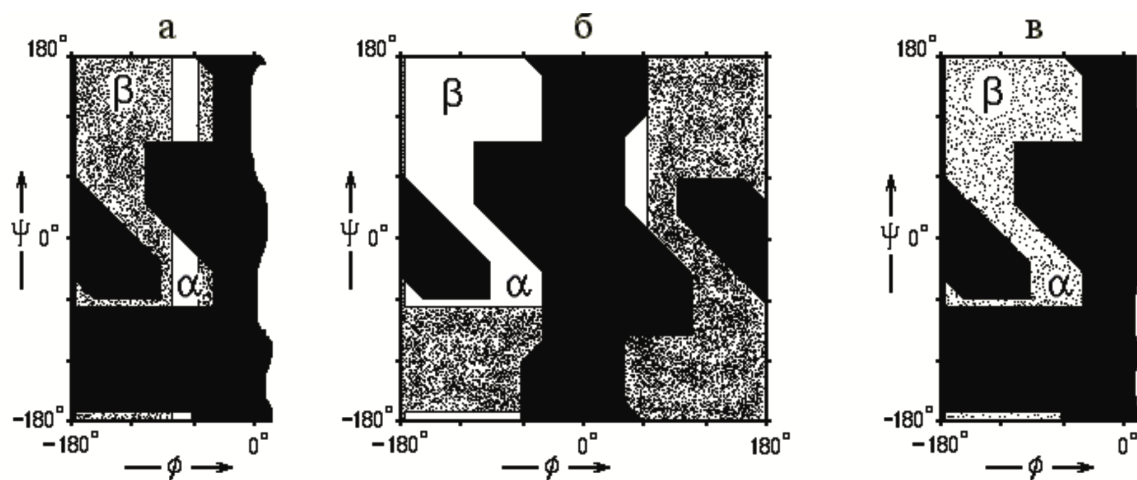


Рис. 2. Запрещенные и разрешенные конформации различных аминокислотных остатков и - на их фоне - конформации α - и β -структуры. (а) Разрешенные для пролина конформации (□) на фоне конформаций, разрешенных для аланина (I - точки на белом фоне); ■- конформации, запрещенные для них обоих. (б) Разрешенные конформации аланина (□) на фоне конформаций I, разрешенных лишь для глицина; ■ — области, запрещенные для всех остатков. (в) Карта запрещенных (■) и разрешенных (□, I) конформации боковой группы по углу χ^1 , в области I часть углов χ^1 запрещена

Наоборот, аланин - с более узкой, но включающей и α -, и β -конформацию разрешенной областью на карте Рамачандрана (рис. 10-26) - предпочитает нерегулярным конформациям α -спираль (и отчасти β -структуру).

Остальные гидрофобные остатки (т.е. остатки без зарядов и диполей в боковой цепи) предпочитают, как правило, β -структуру. Почему? Потому, что их крупные γ -атомы могут там располагаться более свободно (рис. 10-2в). Особенно это важно для боковых групп с двумя крупными γ -атомами.

А вот аминокислоты с полярными группами в боковых цепях предпочитают поверхностные нерегулярные участки («клубок»), где эти полярные группы могут завязать водородные связи как с полипептидной цепью, так и с водой. Особенно заметна эта тенденция для наиболее полярных, заряженных при «нормальном» pH7 остатков, и для самых коротких (см. рис. 10-1) полярных боковых цепей, с наиболее приближенными к главной цепи полярными группами. Кстати, по той же причине, поскольку у них там есть возможность завязать дополнительную водородную связь, короткие полярные боковые группы любят места у обоих концов спирали.

Некое исключение среди аминокислот с диполями в боковой цепи составляют триптофан и тирозин, имеющие маленький диполь на фоне большой гидрофобной части, и цистеин, у которого (т.е. у SH-группы которого) водородные связи совсем слабые. Они ведут себя, в общем, так же, как гидрофобные остатки.

Мы видим также, что отрицательно заряженные боковые группы предпочитают N-конец спирали (точнее: N-концевой виток и один-два остатка перед ним) и не любят C-концевой виток (и пару остатков за ним), а положительно заряженные - предпочитают C-конец спирали и не любят ее N-конец. Почему? Потому, что на N-конце из спирали торчат NH-группы и на нем образуется заметный положительный заряд, и «минусы» боковых цепей притягиваются к нему, а «плюсы» отталкиваются от него. А C-конец спирали заряжен, наоборот, отрицательно, и там эффект противоположен: около C-конца любят собираться «плюсы» боковых цепей, а «минусы» его избегают.

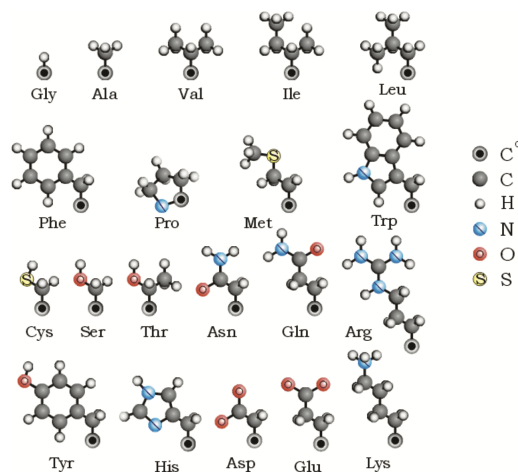


Рис. 3.

Что касается расположения остатков внутри белка или на его поверхности, здесь общая тенденция заключается в том, что полярные (гидрофильные) боковые группы находятся снаружи, где они могут контактировать с полярной же водой («подобное растворяется в подобном»!). Отрываться от воды полярным группам плохо - теряются водородные связи. Особенно плохо отрываться заряженным группам: переход из среды с высокой диэлектрической проницаемостью (из воды) в среду с низкой (ядро белка) ведет к большому повышению свободной энергии. И действительно, ионизированных групп внутри белка практически нет (а почти все исключения связаны либо с координационными связями с ионом металла, либо с активными центрами, ради которых, собственно, белок и создан...).

Наоборот, большинство гидрофобных боковых групп находятся внутри белка - они-то и создают здесь гидрофобное ядро (опять: «подобное растворяется в подобном»!). Мы уже говорили, что гидрофобность группы тем больше, чем больше ее неполярная поверхность: именно ее нужно упрятать от воды. Для чисто неполярных групп гидрофобный эффект прямо пропорционален их поверхности, а для групп с полярными вкраплениями - их поверхности за вычетом поверхности этих вкраплений.

Слипание гидрофобных групп - главная движущая сила образования белковой глобулы. Главная, но не единственная - еще есть образование водородных связей во вторичной структуре (о чем мы уже говорили) и образование плотной, квазикристаллической упаковки внутри белка (о чем мы еще поговорим в свое время).

Для создания гидрофобного ядра белковой цепью она должна входить в него с уже насыщенными водородными связями - ведь иначе ее полярным пептидным группам от воды придется оторваться, а разрыв водородной связи дорог. Поэтому в гидрофобное ядро вовлекается цепь, уже образовавшая (или образующая при этом) вторичную структуру и тем самым насытившая водородные связи пептидных групп в главной цепи. Однако при этом в ядро должны увлекаться только гидрофобные остатки вторичной структуры, а входящие в нее полярные остатки должны остаться вне ядра, потому и на α -спиралях, и на β -структурных участках выделяются гидрофобные и гидрофильные поверхности; для их создания необходимо определенное чередование соответствующих групп в белковой цепи.

Все закономерности, о которых мы сейчас говорили, используются как для конструирования искусственных белков, так и для предсказания - по аминокислотным последовательностям - вторичной структуры белков, а также для предсказаний тех участков их цепи, что глубоко погружены в белок, или, наоборот, тех участков, что лежат на поверхности белка.

Найдем характерную длину n_0 спирального участка в середине перехода спираль-клубок

Рассмотрим цепь из N звеньев при температуре «середины перехода», где спираль и клубок имеют равную свободную энергию, т. е. $f_{el} = 0$. При этом свободная энергия элонгации спирали (а равно и клубка) - ноль, ее инициации - f_{init} , а число возможных положений спирали в цепи из N звеньев - порядка $N^2/2$ (она может начинаться и кончаться в любом месте при единственном условии, что ее длина - не менее трех остатков); и ни расположение спирали в цепи, ни ее длина (при $f_{el} = 0$) не влияют на ее свободную энергию. Для получения качественной оценки пренебрежем мелочами (цифрами) по сравнению с главным (буквами). Итак: размещений спирали - порядка N^2 , т. е. их энтропия - $k \cdot 2 \ln(N)$, а полная свободная энергия внедрения куска новой фазы (спирали с флуктуирующими концами) в цепь длины N - примерно $f_{init} - 2kT \ln(N)$. Если она, эта свободная энергия, больше нуля - новая фаза не внедрится; если она меньше нуля - новая фаза может внедриться, и даже неоднократно. Значит, смешение клубковой и спиральной фаз начинается в кусках длины $N \sim n_0$, а величина n_0 получается из уравнения $f_{init} - 2kT \ln(n_0) = 0$. Итак: характерная длина кусков спирали и клубка в середине перехода

$$n_0 = \exp(+f_{init}/2kT) = \sigma^{-1/2} \quad (6)$$

Наконец, зная n_0 , можно вычислить f_{init} и σ . Для большинства аминокислот $n_0 \approx 30$, $f_{init} \approx 4$ ккал/моль, и $\sigma \approx 0,001$.

Теперь мы можем найти свободную энергию образования водородной связи (вкуче со всеми сопутствующими образованию Н-связи в α -спирали взаимодействиями): согласно (2), $f_H = -f_{init}/2 \approx -2$ ккал/моль. Можно найти и конформационную энтропию, теряемую при фиксации одного звена в α -спирали: согласно формуле (3), при $f_{el} = 0$, $TS_\alpha = f_H \approx -2$ ккал/моль.

Оба параметра стабильности спирали - и f_{el}^α , и f_{init} - зависят от температуры, но по-настоящему сильно влияет на стабильность спирали именно отклонение величины f_{el} от 0. Дело в том, что в спирали, состоящей из $\sim n_0$ звеньев, это отклонение умножается на большое число n_0 и уже в таком виде входит в свободную энергию спирали. Когда величина $f_{el} n_0/kT$ составляет порядка +1 (более точная оценка: $f_{el} n_0/kT = +2$), спиральность практически исчезает, а когда $f_{el} n_0/kT = -2$ - практически исчезает клубок.

Стабильность α -спирали обычно падает с ростом температуры и с добавлением полярных денатурантов и растет с добавлением слабополярных растворителей.

Для измерения влияния отдельных аминокислотных остатков на стабильность спиралей сейчас чаще всего используются короткие (длиной $\sim n_0$ или менее) полипептиды. В них может образоваться только одна спираль, и оценить влияние каждой аминокислотной замены на спиральность здесь наиболее просто.

Список литературы

1. Финкельштейн А. В., Птицын О. Б. Физика белка: (Addison-Wesley, London, 1984).