# Cu(II)応答性α-helical coiled coil ポリペプチドの設計および特性評価

<	紶	⇒	>
$\sim$	<b>滞白</b>	8	/

天然タンパク質中に多く見られる超二次 構造のうち,α-helical coiled coil はその単純 な構造にもかかわらずタンパク質の会合制 御や遺伝子発現制御など生体内での機能制 御において重要な役割を果たしている.単純 な構造とはいえ,これらの構造形成は目的に 応じた機能発現のために天然では 20 種類の アミノ酸を用いて,緻密になされている.一 方,ペプチド工学的な立場からは天然様の構 造形成を目的として *de novo* 設計に基づき, より単純なアミノ酸配列からなる,種々の α-helical coiled coil ペプチドが合成されてい る.

本研究では、外部刺激に応答する天然タン パク質の動的因子の解明,およびモデル化を 目的とし、新規なα-helical coiled coilを設計, 合成する.このモデルペプチドは、水溶液中 では dimer 構造を形成しているが、Cu(II)イ オンの存在により tetramer 構造に再編する設 計である.この構造再編は、ペプチド配列中 に導入した Histidine(His)残基による金属イ オンへの配位の寄与によるものである.Fig. 1に本研究で設計したペプチドのアミノ酸配 列を示す.

日大生産工(院)	○安藤	隼	
日大生産工	柏田	歩・松田	清美

### <実験>

ペプチド合成は Wang resin を用いた Fmoc 固相合成法により行った. なお, 固相合成法 では HOBt, HBTU 活性化法を利用し, 目的 のアミノ酸を C 末端から N 末端まで Wang resin 上に伸長させた.

伸長後, TFA/water/Triisopropylsilane により 脱樹脂を行い, 得られた粗ペプチドは透析に より精製を行った.

精製後,ペプチドの水溶液中での構造について Circular Dichroism (CD) スペクトル測定により検討を行った.また,ペプチドの会合状態については超遠心分析によって検討を行った.

### <結果および考察>

本研究において設計, 合成した 2 種類のペ プチド(pep1, pep2)はα-helical coiled coil 構造 形成における最小単位であるアミノ酸 7 残 基の a, d 位置に疎水性アミノ酸を, e, g 位置 に電荷を有するアミノ酸を配している. そし て a,d 位置での疎水性相互作用および e,g 位 置での静電相互作用を引き金として, 水溶液 中において pep1, pep2 間で安定なα-helical coiled coil dimer 構造を形成することが予想 される.

	defgabo	c defgabo	e defgabc	defgabc	defgabc	def	
n on 1	H —LKKAAQI	K LKKIIDK	AKKHKSK	HKKAVNK	LKKKIRK	LKA GGC	-OH
pepi							
non?	fs	a bcdefga	bcdefga	bcdefga	bcdefga	bcdefga	
pep2	H-CGG AI	RELEEIV	NELEEAA	SEAEEII	DELEEIV	QE WEEII	-OH

Fig. 1 Amino acid sequences of *de novo* designed polypeptide in this study.

# Design and characterization of Cu(II) responsive $\alpha$ -helical coiled coil polypeptide

#### Shun ANDO, Ayumi KASHIWADA, and Kiyomi MATSUDA

また, Cu(II)イオン存在下では pep1 中の His による配位結合を経て最安定状態の α-helical coiled coil tetramer 構造に再編する 設計である.

水溶液中におけるペプチドの構造確認の ために pep1, pep2, pep1: pep2=1:1 混合系, および Cu(II)イオン存在下 1:1 混合系の CD スペクトル測定を行った. Fig. 2 にはそ れぞれの系における CD スペクトル測定の結 果を示す. pep1 および pep2 単独下では,200 nm 付近に負の極大を示しており, ランダム 構造であることがわかった.

また, pep1 および pep2 を 1:1 で混合した 溶液では, 222 nm および 208 nm 付近に負 の極大が観測されるため,設計したα-helix 構造を形成していると考えられる. また, Cu(Ⅱ)イオン存在下においても1:1 混合溶 液はα-helical coiled coil 構造を形成してると 考えられるが208 nm および222 nm のシグナ ル比が 0.712 と1 に近く, Cu(Ⅱ)イオン不在 下より安定なα-helical coiled coil 構造を形成 していることが確認できた.以上の結果から, pep1 および pep2 は 1:1 の組成でα-helical coiled coil 構造を形成するが Cu(Ⅱ)イオンの 存在により構造再編し,より安定な構造に変 化することが示唆された. そこで, Cu(Ⅱ) イオン存在下での会合数変化による構造再 編を確認するために超遠心分析を行った.

Table 1 に超遠心分析の測定結果を示す. pep1, pep2 単独下ではそれぞれの分子量に相 当する観測値を得たので会合は起きてはい ないと考えられる.次に, pep1: pep2を1: 1で混合させた系を超遠心分析により評価し た結果は, pep1 と pep2 が 1:1 で dimer 構造 を形成していることを示唆する観測値が得 られた.そして, Cu(II)イオン存在下におけ る 1:1 溶液では dimer のほぼ二倍すなわち tetramer に匹敵する観測値が得られた.この ことから,設計どおり Cu(II)イオンへの His の配位に伴うα-helical coiled coilの構造変化 を経て tetramer 構造が形成していると考えら れる.



Fig. 2 CD spectra of pep1, pep2 and a 1:1 mixture of pep1 and pep2 in a 20  $\mu$ M Tris-HCl buffer at pH 7.0. The mixture of pep1 and pep2 was measured in the presence or absence of 20  $\mu$ M Cu(II) ions.

Table1 Analytical ultracentrifugation	data	for
designed polypeptide		

	M <sub>calc</sub>	M <sub>obs</sub>
pep1	4663.95	$4658 \pm \ 682.0$
pep2	4686.17	4723± 523.0
pep1+pep2	9350.12	8565± 989.0
= 1:1		
(pep1+pep2)	18700.24	$17893 \pm 5620.5$
+Cu(II)		

## 【参考文献】

- (1) K.suzuki; H.Hiroaki; D.kohda; T.Tanaka, *Protein Eng.*, **11** (1998) 1051-1055
- (2) T.Tanaka; T.Mizuno; S.Fukui H.Hiroaki; J.Oka; K.TajimaM.Shirakawa, J. Am. Chem. Soc., **126** (2004) 14023-14028.