

สารบัญ

บทที่	หน้า
1 บทนำ.....	1
ความเป็นมาของปัญหา	1
จุดมุ่งหมายของการวิจัย.....	1
ความสำคัญของการวิจัย.....	4
ขอบเขตของการวิจัย.....	5
สรุปแนวทางการสังเคราะห์	5
2 เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	7
ความรู้ทั่วไปเกี่ยวกับดีเอ็นเอ (Deoxyribonucleic acid, DNA).....	7
ยูนิเวอร์ซอลเบส (Universal base).....	9
การสังเคราะห์และศึกษาคุณสมบัติของยูนิเวอร์ซอลเบส.....	14
งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการสังเคราะห์สารอนุพันธ์ในกลุ่มคาร์บาไซล	18
ความรู้ทั่วไปเกี่ยวกับกรดเปปไทด์นิวคลีอิก (Peptide Nucleic Acid, PNA).....	21
3 วิธีดำเนินงานวิจัย.....	25
อุปกรณ์และสารเคมี	25
วิธีการทดลอง.....	26
การศึกษาคุณสมบัติการเป็นยูนิเวอร์ซอลเบสของ PNA oligomer ที่ประกอบด้วย อนุพันธ์ของ carbazole.....	42
4 ผลการทดลองและการอภิปรายผล.....	46
การสังเคราะห์ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) amino ethyl] glycinate hydrochloride, PNA backbone.....	46
การเตรียม universal base candidate ให้อยู่ในรูปอนุพันธ์ของ acetic acid.....	49
การสังเคราะห์อนุพันธ์ของ PNA monomer	57
ผลการศึกษาคุณสมบัติการเป็นยูนิเวอร์ซอลเบสของ PNA โอลิโกเมอร์ ที่ประกอบด้วยอนุพันธ์ของคาร์บาไซล	61

สารบัญ (ต่อ)

บทที่	หน้า
5 บทสรุป.....	64
บรรณานุกรม.....	67
ภาคผนวก.....	74
ภาคผนวก ก คุณสมบัติทางเทอร์โมไดนามิกส์ของ Peptide Nucleic Acid	75
ภาคผนวก ข ^{13}C -NMR และ HRMS สเปกตรัมของสารผลิตภัณฑ์.....	80
ภาคผนวก ค การคำนวณหาค่า extinction coefficient	91
ภาคผนวก ง กลไกการสังเคราะห์แบบ solid phase synthesis	93
ประวัติผู้วิจัย.....	96

บัญชีตาราง

ตาราง

หน้า

1 ผลการสังเคราะห์ของ 3-Nitrocarbazole	19
2 ผลการสังเคราะห์ของ 3,6-Dinitrocarbazole	19
3 ผลการสังเคราะห์อนุพันธ์ของ Nitrocarbazole.....	21
4 เปรียบเทียบค่า melting temperature (T_m) ของ DNA:DNA, PNA:DNA และ PNA:RNA	24
5 สรุปผลที่ใช้ในการศึกษาการสังเคราะห์ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid ...	32
6 ผลการศึกษาคุณสมบัติการเป็นยูนิเวอร์ซอลเบสของ PNA โอลิโกเมอร์ ที่ประกอบด้วยอนุพันธ์ของคาร์บาไซล	62

บัญชีภาพ

ภาพ

หน้า

1	กระบวนการเพิ่มปริมาณดีเอ็นเอด้วยเทคนิค PCR.....	2
2	เปรียบเทียบกระบวนการสังเคราะห์ด้วย PCR เมื่อพบ ambiguous base	3
3	ค่าไดโพลโมเมนต์ของสารอนุพันธ์คาร์บาโซล.....	4
4	การสังเคราะห์ Carbazole-9-yl-acetic acid.....	5
5	การสังเคราะห์ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid.....	5
6	การสังเคราะห์ 3-Nitrocarbazole-9-yl-acetic acid.....	5
7	การสังเคราะห์ PNA โมโนเมอร์.....	6
8	โครงสร้างทางเคมีของ DNA.....	8
9	พันธะไฮโดรเจนระหว่าง A:T และ G:C.....	8
10	ยูนิเวอร์ซอลเบสแบบการเกิดพันธะไฮโดรเจน	10
11	อะโรมาติกไฮโดรคาร์บอนยูนิเวอร์ซอลเบส	11
12	อะโรมาติกเฮเทอโรไซเคิลยูนิเวอร์ซอลเบส	12
13	อันตรกิริยาทางประจุไฟฟ้าใน face-to-face stacking geometry, offset stacking geometry หรือ edge to-face stacking geometry.	13
14	stacking free energy (kcal/mol) ของเบสในธรรมชาติ และสารอะโรมาติกใน DNA Duplex สายสั้น ที่มี C-G base pair ที่ตำแหน่งปลาย.....	14
15	อนุพันธ์ของ 2'-deoxyinosine	15
16	3-Nitropyrrole และ 5-Nitroindole DNA monomer	16
17	3-Nitropyrrole และ 5-Nitroindole PNA monomer	16
18	4-Fluorophenyl (4-FPh) ,Pentafluorophenyl (PFP) และ β -Heptafluoronaphthalene (β - HFN) residue	17
19	ผลของไดโพลโมเมนต์ที่มีต่อความเสถียรของ modified base	18
20	การสังเคราะห์อนุพันธ์ของ Nitrocarbazole.....	19
21	การสังเคราะห์อนุพันธ์ของ Carbazole-9-yl-acetic acid	20
22	การสังเคราะห์อนุพันธ์ของ Mononitrocarbazole	20

บัญชีภาพ (ต่อ)

ภาพ

หน้า

23	การสังเคราะห์อนุพันธ์ของ 3,6-Dinitro-9H-carbazole	21
24	เปรียบเทียบโครงสร้างทางเคมีของ DNA และ PNA	23
25	ความเสถียรของ PNA และ DNA โครงสร้างแบบดูเพล็กซ์ ที่ความเข้มข้นต่างๆ ของเกลือ	23
26	การสังเคราะห์ Peptide nucleic acid backbone	26
27	universal base candidates	28
28	การสังเคราะห์ Carbazole-9-yl-acetic acid และ Carbazole-9-yl-acetic acid ethyl ester	29
29	แนวทางที่ 1 Retrosynthesis ของ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid	30
30	การสังเคราะห์ 3,6-Dinitro-9H-carbazole	31
31	แนวทางที่ 2 Retrosynthesis ของ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid	31
32	วิธีที่ 1 การสังเคราะห์ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid	32
33	วิธีที่ 2 การสังเคราะห์ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid	33
34	วิธีที่ 3 การสังเคราะห์ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid	34
35	วิธีที่ 4 การสังเคราะห์ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid	34
36	แนวทางที่ 3 Retrosynthesis ของ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid	35
37	การสังเคราะห์ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid	35
38	การสังเคราะห์ 3-Nitrocarbazole-9-yl-acetic acid	36
39	การสังเคราะห์ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> - [(carbazole)acetyl] glycinate	38
40	การสังเคราะห์ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> - [(3-nitrocarbazole)acetyl] glycinate	39
41	การสังเคราะห์ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> - [(3,6-dinitrocarbazole)acetyl] glycinate	41
42	กระบวนการสังเคราะห์ PNA ด้วย PE Biosystems Expedite 8909 Systems	43

บัญชีภาพ (ต่อ)

ภาพ

หน้า

43 ลำดับของ PNA โอลิโกเมอร์ และอนุพันธ์ของ carbazole ที่ใช้ในการศึกษา คุณสมบัติของยูนิเวอร์ซอลเบส	44
44 กราฟ melting temperature (T_m) ของโครงสร้างแบบคู่เบสของ DNA.....	45
45 โครงสร้างทางเคมีของสารผลิตภัณฑ์ monoalkylation และ dialkylation	47
46 <i>N</i> -alkylation ของ Diamine	47
47 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -(2-aminoethyl) glycinate ใน CDCl_3	47
48 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) amino ethyl] glycinate hydrochloride (43) ใน $\text{DMSO}-d_6$	48
49 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของ Carbazole-9-yl-acetic acid ใน $\text{DMSO}-d_6$	50
50 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของ Carbazole-9-yl-acetic acid ethyl ester ใน CDCl_3	50
51 Major และ Minor ของผลิตภัณฑ์จากปฏิกิริยาในเตาชั้น.....	51
52 FTIR สเปกตรัมของการสังเคราะห์ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid แนวทางที่ 2 วิธีที่ 1	52
53 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของการสังเคราะห์ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid แนวทางที่ 2 วิธีที่ 1	53
54 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของการสังเคราะห์ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid แนวทางที่ 2 วิธีที่ 2.....	54
55 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของการสังเคราะห์ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid แนวทางที่ 2 วิธีที่ 3 และ 4	55
56 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid ใน $\text{DMSO}-d_6$	56
57 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของ 3-Nitrocarbazole-9-yl-acetic acid ใน $\text{DMSO}-d_6$	57
58 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> -[(carbazole)acetyl] glycinate ใน CDCl_3	58
59 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> -[(3-nitrocarbazole)acetyl] glycinate ใน CDCl_3	59

บัญชีภาพ (ต่อ)

ภาพ

หน้า

60	¹ H-NMR สเปกตรัมของ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> -[(3,6-dinitrocarbazole)acetyl] glycinate ใน DMSO- <i>d</i> ₆	60
61	ความสัมพันธ์ระหว่าง <i>T</i> _m และ PNA:DNA duplex ที่ประกอบด้วยอนุพันธ์ของ 3-Nitrocarbazole และ 3,6-Dinitrocarbazole เปรียบเทียบกับโครงสร้างแบบ ดูเพล็กซ์ของ PNA:DNA ที่ประกอบด้วยอนุพันธ์ของ carbazole.....	63
62	การหมุนของหมู่ไนโตรรอบพันธะ C-N.....	64
63	ค่าไดโพลโมเมนต์ของ 3,6-Dinitrocarbazole และ 3,6-Dicyanocarbazole.....	65
64	การขยายพันธะของ dinitrocarbazole.....	65
65	melting curve ของโครงสร้างแบบดูเพล็กซ์ของ DNA.....	77
66	¹³ C-NMR สเปกตรัมของ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl] glycinate hydrochloride ใน DMSO- <i>d</i> ₆	81
67	¹³ C-NMR สเปกตรัมของ Carbazole-9-yl-acetic acid ใน DMSO- <i>d</i> ₆	82
68	¹³ C-NMR สเปกตรัมของ 3-Nitrocarbazole-9-yl-acetic acid ใน DMSO- <i>d</i> ₆	83
69	¹³ C-NMR สเปกตรัมของ 3,6-Dinitrocarbazole-9-yl-acetic acid ใน DMSO- <i>d</i> ₆	84
70	¹³ C-NMR spectrum ของ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> -[(carbazole)acetyl]glycinate ใน CDCl ₃	85
71	HRMS ของ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> -[(carbazole)acetyl]glycinate	86
72	¹³ C-NMR สเปกตรัม <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> -[(3-nitrocarbazole)acetyl] glycinate ใน CDCl ₃	87
73	HRMS ของ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> -[(3-nitrocarbazole)acetyl] glycinate	88
74	¹³ C-NMR สเปกตรัมของ <i>tert</i> -Butyl <i>N</i> -[2-(<i>N</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> -[(3,6-dinitrocarbazole)acetyl] glycinate ใน DMSO- <i>d</i> ₆	89

บัญชีภาพ (ต่อ)

ภาพ

หน้า

75	HRMS ของ <i>tert</i> -Butyl <i>N'</i> -[2-(<i>N'</i> -9-fluorenylmethoxycarbonyl) aminoethyl]- <i>N</i> -[(3,6-dinitrocarbazole)acetyl] glycinate ใน DMSO- <i>d</i> ₆	90
76	สาร coupling reagent.....	94
77	การ deprotection กลุ่มของ Fmoc ด้วย piperidine.....	94
78	ปฏิกิริยา coupling reaction.....	95
79	การ cleavage ของกลุ่ม tertiary butyl	95



อักษรย่อ

BTEAC	=	Benzyltriethylammonium chloride
°C	=	Degree Celcius
¹³ C NMR	=	Carbon-13 Nuclear Magnetic Resonance
d	=	doublet (for NMR spectra)
dd	=	double of doublets
DIEA	=	Diisopropylethylamine
DMF	=	N,N-dimethylformamide
DMSO-d ₆	=	Deuterated dimethyl sulfoxide
DNA	=	Deoxyribonucleic acid
EDTA	=	Ethylenediamine tetraacetic acid
eq.	=	equivalence
Et	=	Ethyl
Fmoc	=	9-fluorenylmethoxycarbonyl
Fmoc-Osu	=	<i>N</i> -(9-fluorenylmethoxycarbonyloxy)- <i>N</i> -hydroxysuccinimide
g	=	gram
G	=	Guanine, guanosine
HATU	=	2-(1H-7-azabenzotriazole-1-yl)-oxy-1,1,3,3-tetramethyluronium hexafluorophosphate
¹ H NMR	=	proton Nuclear Magnetic Resonance
HOBt	=	1-hydroxybenzotriazole
HRMS	=	High-resolution mass spectrum
Hz	=	Hertz
<i>J</i>	=	coupling constant
K	=	Kelvin
Kcal	=	Kilocalorie(s)
<i>m</i>	=	meta
M	=	Molar

อักษรย่อ (ต่อ)

m	=	multiplet
MALDI-TOF	=	Matrix assisted laser desorption ionization-time of flight (mass spectrometry)
Me	=	Methyl
mM	=	millimolar
m/z	=	mass-to-charge ratio
N	=	Normal
NMR	=	Nuclear Magnetic Resonance
p	=	para
PCR	=	Polymerase Chain Reaction
PNA	=	Peptide Nucleic Acid
ppm	=	part per million
q	=	quartet (for NMR spectra)
R _f	=	Retention factor
RNA	=	ribonucleic acid
rt	=	room temperature
s	=	singlet (for NMR spectra)
t	=	triplet (for NMR spectra)
T	=	Thymine
t-Bu	=	tertiary-butyl
tert	=	tertiary
TBTU	=	2-(1-H-benzotriazole-1-yl)-1,1,3,3-tetramethyluronium Tetrafluoroborate
TFA	=	Trifluoroacetic acid
T _m	=	melting Temperature
TLC	=	Thin Layer Chromatography
TMS	=	Trimethylsilyl

อักษรย่อ (ต่อ)

ΔH	=	change in enthalpy
ΔG	=	change in Gibb's free energy
$\Delta\Delta G$	=	the difference in change in Gibb's free energy
ΔS	=	change in entropy
ΔT_m	=	change in melting temperature
$\text{\AA}$	=	angstrom
δ	=	Chemical Shift

