

ทฤษฎีในการคำนวณและข้อมูลที่ใช้ในการคำนวณ

4.1 การฟุ้งกระจายของสารกัมมันตรังสีในบรรยากาศ²⁰

ถ้ามีสารกัมมันตรังสีแพร่ออกสู่อากาศ สารกัมมันตรังสีจะเคลื่อนตามลม และ
ลอย ๆ แฉกวางออกไป รังสีจะทำอันตรายต่อคนและสิ่งมีชีวิตที่อยู่ในบริเวณทิศทางลม
พัดผ่านไป

การฟุ้งกระจายของสารกัมมันตรังสี ขึ้นอยู่กับสิ่งต่อไปนี้

ก. ความเร็วลม ถ้าความเร็วลมมีค่ามาก การฟุ้งกระจายดีมาก

ข. แสงแดด ถ้ามีแดดจัดการฟุ้งกระจายจะดีมาก ดังนั้นการฟุ้ง

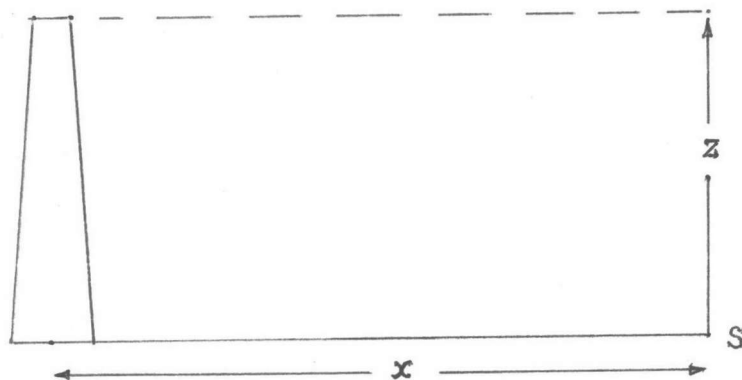
กระจายมักจะดีในตอนกลางวันกว่าตอนกลางคืน

ในกรณีสารกัมมันตรังสีออกมาจากที่สูง เช่น จากปล่องสูง Z เมตร จากพื้นดิน

ผังรูป 4 - 1

²⁰Gifford, Frank A. 1959-60. Meteorology part II, and
Part III. ORSORT. Oak Ridge School of Reactor Technology.

รูปที่ 4 - 1 กรณีสารกัมมันตรังสีออกมาจากที่สูง



- ให้ Q เป็นปริมาณสารกัมมันตรังสีที่ปล่อยออกมา คูรี/วินาที
 x_s เป็นปริมาณความเข้มของสารกัมมันตรังสีที่ s คูรี/ด.บ.ม.
 U เป็นความเร็วลม เมตร/วินาที
 x เป็นระยะทางจากปล่องในแนวตามลม เมตร

จากสูตร หาคความเข้มของสารกัมมันตรังสีของปาสควิล (Pasquill) ได้ว่า

$$\frac{x_s}{Q} = \frac{1 \cdot e^{-z^2/2\sigma_z^2}}{2\pi\sigma_y\sigma_z U}$$

ในกรณีสารรังสีแพร่ที่ระดับพื้นดิน (ไม่มีปล่อง) ถือว่า $z = 0$ จะได้ว่า

$$\frac{x_s}{Q} = \frac{1}{2\pi\sigma_y\sigma_z U}$$

4.1.1 กรณีสารกัมมันตรังสีแพร่ออกมารวดเดียว ในกรณีเช่นนี้ อาจเกิดได้ เนื่องจากเครื่องปฏิกรณ์ฯ เกิดอุบัติเหตุ สามารถคำนวณหาความเข้มข้นของสารกัมมันตรังสี ที่ระยะต่าง ๆ โดยคำนวณตามสูตร (4 - 1) ได้เช่นกัน

แต่ Q เป็นปริมาณรังสีที่ปล่อยออกมารวดเดียว มีหน่วยเป็นคูรี

และ X เป็นความเข้มข้นของสารกัมมันตรังสี คูณกับเวลาที่ระยะต่าง ๆ มีหน่วยเป็น คูรี - วินาที/ล.บ.ม.

X ในที่นี้หมายถึง ผลคูณของความเข้มข้นเฉลี่ย และเวลาที่สารกัมมันตรังสี ใช้ในการเคลื่อนที่ผ่านจุดนั้น ๆ

4.1.2 การกองพื้นของสารกัมมันตรังสี ของสารกัมมันตรังสีปลิวไปในอากาศ บางส่วนตกลงสู่พื้นดิน มีสูตรเกี่ยวกับการกองพื้นของแชมเบอร์เลน²¹ (Chamberlain) ดังนี้

$$A = VX \quad (4 - 2)$$

โดยที่ A เป็นปริมาณสารกัมมันตรังสีที่กองพื้น คูรี/ต.ร.ม.

V เป็นความเร็วที่อนุภาคต่าง ๆ ตกสู่พื้น เมตร/วินาที

X เป็นความเข้มข้นของสารกัมมันตรังสีคูณกับเวลาที่เคลื่อนตามลม คูรี-วินาที/ล.บ.ม.

โดยทั่วไปถือว่า V มีค่าประมาณ 1 ซ.ม./วินาที

ในการคำนวณนี้ใช้ค่า V เท่ากับ 1 ซ.ม./วินาที

²¹Gifford, Frank A. 1959-60. Meteorology Part II, and Part III. ORSORT. Oak Ridge School of Reactor Technology.

4.2 วิธีการคิดโคสที่คอมโทรอยด์ได้รับ เนื่องจากหายใจเอาไอโอดีน - 131 เข้าไป²²

คนธรรมดาขณะทำงานหายใจนาทีละ	20	ลิตร
ระหว่างการพักผ่อนหายใจ นาทีละ	10	ลิตร
คนเราทำงานวันละ 8 ชั่วโมง	1/3	วัน
ค่าเฉลี่ยปริมาตรที่หายใจต่อนาที	$\frac{(20 \times 1) + (2 \times 10)}{3}$	ลิตร
หรือเท่ากับ	220	ด.บ.ช.ม./วินาที
ถ้าคนเราอยู่ในบริเวณสารกัมมันตรังสี	x	คูรี-วินาที/ด.บ.ม.
หรือ	x	ไมโครคูรี-วินาที/ด.บ.ช.ม.
คิดว่า ไอโอดีน - 131 ค้างที่คอมโทรอยด์	15 %	
ปริมาณที่ค้างที่คอมโทรอยด์	=	$x \frac{15}{100} \times 220$ ไมโครคูรี
\therefore 1 ไมโครคูรี	=	3.7×10^4 การสลายตัว/วินาที
การสลายตัว 1 ครั้ง ให้พลังงาน	E_{β}	ล้านอิเล็กตรอนโวลต์
พลังงาน 1 อิเล็กตรอนโวลต์	=	1.6×10^{-12} เอิร์ก

²²USAEC. 1957. Theoretical Possibility and Consequences of Major Accident in Large Nuclear Power Plants. Wash - 740.

∴ พลังงานทั้งหมด

$$= \frac{15 \times 220 \times \text{ไมโครคูรี} \times 3.7 \times 10^4 \text{ การสลายตัว} \times E_{\beta} \text{ ล้านอิเล็กตรอนโวลต์}}{100 \text{ วินาที. ไมโครคูรี} \text{ การสลายตัว}} \times \frac{1.6 \times 10^{-6} \text{ เอิร์ก}}{\text{ล้านอิเล็กตรอนโวลต์}}$$

$$= \frac{15 \times 220 \times 3.7 \times 1.6 \times 10^4 \times 10^{-6}}{100} E_{\beta} \times \text{เอิร์ก/วินาที}$$

1 แรด มีค่าเท่ากับ 100 เอิร์ก/กรัมของเนื้อเยื่อ

คอมโพรอนต์โดยเฉลี่ยหนัก 20 กรัม

∴ จำนวนแรดที่คอมโพรอนต์ได้รับ

$$= \frac{15 \times 220 \times 3.7 \times 1.6 \times 10^4 \times 10^{-6}}{100 \times 100 \times 20 \text{ (กรัมของคอมโพรอนต์)}} E_{\beta} \times \text{แรด/วินาที}$$

$$= 9.77 \times 10^{-4} E_{\beta} \times \text{แรด/วินาที}$$

ความแรงของโคสที่สะสมอยู่

$$D_c = D_0 e^{-\lambda t}$$

ในเมื่อ $D_c =$ โคสสะสม $D_0 =$ โคสเมื่อเริ่มต้น $t =$ เวลาที่สะสม

$$D_c = D_0 \int_0^{\infty} e^{-\lambda t} dt$$

$$= -\frac{D_0}{\lambda} e^{-\lambda t} \Big|_0^{\infty}$$

$$= \frac{D_0}{\lambda}$$

$$\therefore \lambda = \frac{0.7}{T_{1/2}}$$

$$\therefore D_c = D_0 T \quad [T(\text{อายุเฉลี่ย}) = \frac{T_{1/2}(\text{ครึ่งอายุ})}{0.7}]$$

$$\text{อายุเฉลี่ยที่อยู่ในคอมโทรอยด์} = T \quad \text{วินาที}$$

$$T = \frac{\text{ครึ่งอายุ}}{0.7} = \frac{8 \times 24 \times 60 \times 60}{0.7} \quad \text{วินาที}$$

$$= 9.88 \times 10^5 \quad \text{วินาที}$$

$$\text{โคสที่คอมโทรอยด์ได้รับ} = 9.77 \times 10^{-4} E_{\beta} \times \quad \text{แรด}$$

$$\text{พลังงานเฉลี่ยของไอไอคีน} = 0.19 \quad \text{ล้านอิเล็กตรอนโวลต์}$$

$$- 131 (E_{\beta})$$

$$= 9.77 \times 10^{-4} \times 0.19 \times 9.88 \times 10^5 \times \text{แรด}$$

$$\therefore \text{จำนวนแรดที่คอมโทรอยด์ได้รับ}$$

$$= 183.4 \times$$

$$\text{แรด (4 - 3)}$$

4.3 โดสที่คนได้รับ เมื่อมีกลุ่มแกสเคลื่อนที่ผ่านไป²³

แกสเหล่านี้เป็นแกสเฉื่อย ไม่สะสมในร่างกายในการหายใจ การคำนวณ โดสแบบนี้ ถือว่าเป็นการรับรังสีจากสารกัมมันตรังสีภายนอกร่างกาย

ถ้าสารกัมมันตรังสี x ไมโครคูรี-วินาที/ด.บ.ช.ม.

พลังงานที่อากาศได้รับ

$$= \frac{1}{2} \times \frac{\text{ไมโครคูรี-วินาที} \times 3.7 \times 10^4 \text{ การสลายตัว } E_\gamma \text{ ล้านอิเล็กตรอนโวลต์}}{\text{ด.บ.ช.ม.} \quad \text{วินาที-ไมโครคูรี} \quad \text{การสลายตัว}}$$

$$\frac{\times 1.6 \times 10^{-6} \text{ เอิร์ก}}{\text{ล้านอิเล็กตรอนโวลต์}}$$

$$= \frac{1}{2} \times 3.7 \times 10^4 \times 1.6 \times 10^{-6} E_\gamma \times \text{เอิร์ก/ด.บ.ช.ม.}$$

$$\text{ความหนาแน่นของอากาศ} = 0.0012 \text{ กรัม/ด.บ.ช.ม.}$$

$$\therefore \text{โดสที่อากาศได้รับ} = \frac{1}{2} \frac{3.7 \times 1.6 \times 10^4 \times 10^{-6}}{100 \times 0.0012} E_\gamma \text{ แรด}$$

$$= 0.246 E_\gamma \text{ แรด}$$

$$\text{พลังงานของรังสีแกมมา (} E_\gamma \text{)} = 0.7 \text{ ล้านอิเล็กตรอนโวลต์}$$

$$= 0.172 \times \quad (4 - 4)$$

แต่เป็นที่ทราบว่า โดสที่อากาศได้รับมีค่าเท่า ๆ กับโดสที่คนได้รับ ดังนั้น จึงคิดโดสที่คนได้รับจากโดสที่อากาศได้รับ

²³USAEC. 1957. Theoretical Possibility and Consequences of Major Accident in Large Nuclear Power Plants. Wash - 740.

4.4 โดสที่กระดูกได้รับ เมื่อหายใจเอาสตรอนเซียม - 89 เข้าไป

คนธรรมดาหายใจ	220	ล.บ.ช.ม./วินาที
ถ้าคนเราอยู่ในบริเวณความเข้มข้นเวลา	x	ไมโครคูรี-วินาที/ล.บ.ช.ม.
คิควาสตรอนเซียม - 89 ค้างที่กระดูก	22 %	
ส่วนที่ค้างที่กระดูก	$\frac{22}{100} \times 220 \times$	ไมโครคูรี

พลังงานทั้งหมดที่กระดูกได้รับ

$$= \frac{22 \times 220 \times x \times 3.7 \times 10^4 \times E_{\beta} \times 1.6 \times 10^{-6}}{100} \text{ เอิร์ก/วินาที}$$

น.บ. กระดูกทั้งหมด = 7×10^3 กรัม

∴ โดสที่กระดูกได้รับ

$$= \frac{22 \times 220 \times x \times 3.7 \times 10^4 \times E_{\beta} \times 1.6 \times 10^{-6}}{100 \times 100 \times 7 \times 10^3} \text{ แรด/วินาที}$$

$$= 4.1 \times 10^{-6} E_{\beta} \times \text{แรด/วินาที}$$

$$1 \text{ วัน} = 8.64 \times 10^4 \text{ วินาที}$$

พลังงานเฉลี่ยของสตรอนเซียม-89 (E_{β}) = 0.5 ล้านอิเล็กตรอนโวลต์

$$= 4.1 \times 10^{-6} \times 0.5 \times 8.64 \times 10^4 \times \text{แรด/วัน}$$

$$= 17.7 \times 10^{-2} \times \text{แรด/วัน}$$

$$\text{ช่วงเวลาที่สตรีทอนเซียม - 89 อยู่ในกระดูก} = \frac{\text{ครึ่งอายุ}}{0.7} = \frac{53}{0.7} \text{ วัน}$$

$$\begin{aligned} \text{จำนวนแรดที่กระดูกได้รับ} &= 17.7 \times 10^{-2} \times \frac{53}{0.7} \times \text{แรด} \\ &= 13.4 \times \text{แรด} \quad (4 - 5) \end{aligned}$$

4.5 โคสเรทที่กระดูกได้รับ เมื่อหายใจเอาสตรีทอนเซียม - 90 เข้าไป²⁴

โคสเรทที่กระดูกได้รับ หาได้จากความสัมพันธ์ว่า

$$\begin{aligned} \text{โคสเรท 1 แรด/ปี} &\text{ เกิดจากความเข้มข้นเวลาของสตรีทอนเซียม - 90} \\ &= 0.0024 \frac{\text{คูรี-วินาที}}{\text{ด.บ.ม.}} \quad (4 - 6) \end{aligned}$$

4.6 โคสเรทที่ร่างกายได้รับ เมื่อรับรังสีจากซีเซียม - 137

โคสเรทที่ร่างกายได้รับ หาได้จากความสัมพันธ์ว่า

$$\begin{aligned} \text{โคส 1 แรด} &\text{ เกิดจากความเข้มข้นเวลาของซีเซียม - 137} \\ &= 0.065 \frac{\text{คูรี-วินาที}}{\text{ด.บ.ม.}} \quad (4 - 7) \end{aligned}$$

4.7 โคสเรทที่ระดับเหนือพื้นดิน 1 เมตร โดยคิดว่ากากฟิชชันปล่อยรังสีแกมมา
สม่ำเสมอตลอดพื้นดิน

²⁴ IAEA. 1966, Safety Series No. 18, Environmental Monitoring in Emergency Situations.

ตารางที่ 4 - 1 โดสเรทที่ระดับเหนือพื้นดิน 1 เมตร

นิวไคลด์พลอยรังสีแกมมา	โดสเรทสำหรับ 1 คุกกี้/ต.ร.ม. (แรด/ช.ม.)
ไอโอดีน - 131	5.02
ซีเซียม - 137	6.84

4.8 ข้อมูลที่ใช้ในภาวะถาวร

4.8.1 ข้อมูลความหนาแน่นของประชากรรอบจุดที่ตั้ง

การไฟฟ้าฝ่ายผลิตได้ทำการสำรวจประชากรรอบจุดที่ตั้งโรงไฟฟ้า ประมาณตั้งแต่ปี 2515 ข้อมูลนี้เป็นข้อมูลการสำรวจเมื่อเดือน - กรกฎาคม พ.ศ. 2517 โดยแบ่งออกเป็น ส่วน ๆ ต่างกัน 22 $\frac{1}{2}$ องศา ตั้งแต่ระยะ 500 เมตร 2.5 กิโลเมตร 5 กิโลเมตร 7.5 กิโลเมตร 10 กิโลเมตร และ 20 กิโลเมตร

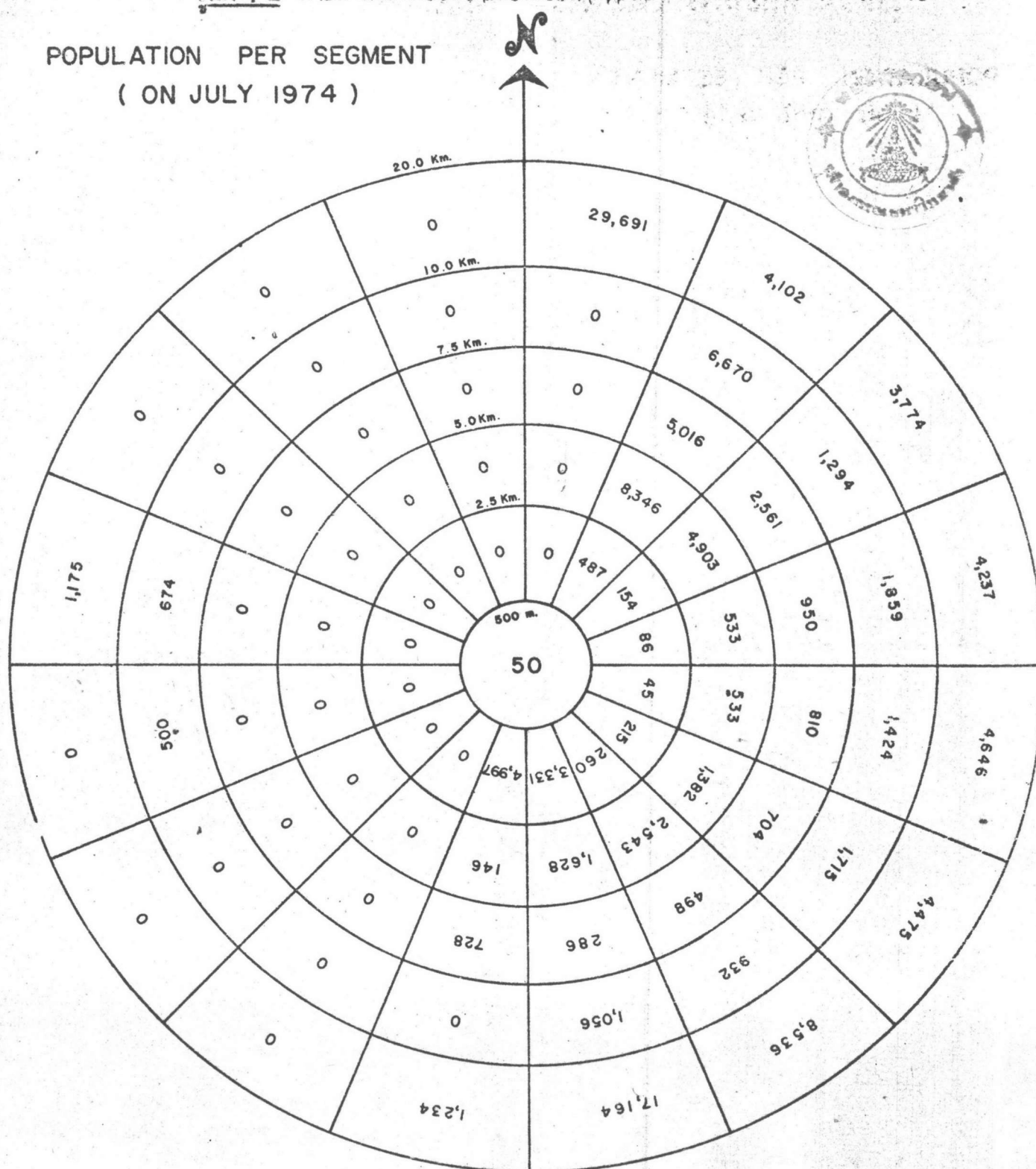
จากการสำรวจพบว่า ทางทิศตะวันออกของจุดที่ตั้งมีประชากรอาศัย อยู่มากกว่าทางทิศตะวันตกซึ่งเป็นทะเล ตามรูปที่ 4 - 2

4.8.2 ข้อมูลทางอุตุนิยมวิทยา

ข้อมูลที่ใช้ประกอบทางด้านอุตุนิยมวิทยา เป็นข้อมูลบอกลักษณะ อากาศของจังหวัดชลบุรี จากกรมอุตุนิยมวิทยา ซึ่งทำการวัดลักษณะ อากาศตั้งแต่ปี พ.ศ. 2494 ถึงปี พ.ศ. 2513 เป็นเวลา 20 ปีเต็ม จังหวัดชลบุรีอยู่ทางทิศเหนือเฉียงตะวันออกเฉียงเหนือ (NNE) ของ อ่าวไผ่ อันเป็นจุดที่ตั้งโรงไฟฟ้าประมาณ และมีระยะห่างจากตัวเมือง ประมาณ 27 ก.ม.

รูปที่ 4-2 การสำรวจความหนาแน่นประชากรรอบสถานีที่ตั้งโรงไฟฟ้า ในปี 1974

POPULATION PER SEGMENT
(ON JULY 1974)



Total population in circle of	500 m.	Radius	50
" " "	2.5 Km.	" "	9,625
" " "	5.0 "	" "	29,639
" " "	7.5 "	" "	41,192
" " "	10.0 "	" "	57,316
" " "	20.0 "	" "	136,350

สภาพอากาศทั่ว ๆ ไปของจุดที่ตั้งโรงไฟฟ้าปรมาณู มีลมทะเลพัดประจำตกอยู่ภายใต้อิทธิพลของลมมรสุม 2 ฤดู คือ ลมมรสุมตะวันตกเฉียงใต้ เป็นฤดูที่มีอากาศอบอุ่นที่สุด และมีฝนตก (เมษายน - กันยายน) และอากาศค่อนข้างเย็น เนื่องจากลมมรสุมตะวันออกเฉียงเหนือ (พฤศจิกายน - มีนาคม) จากข้อมูลที่ได้รับโดยละเอียดพบว่า ความเร็วลมช้าที่สุดในเดือนตุลาคม มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 5.2 นอต หรือ 2.68 เมตรต่อวินาที

4.8.3 ตารางค่าสัมประสิทธิ์การแพร่²⁵ เมื่อมีลักษณะอากาศแบบพุ้งกระจายไคซา (F) ที่ระยะต่าง ๆ กัน

ตารางที่ 4 - 2 ค่าสัมประสิทธิ์การแพร่

ระยะทาง (เมตร)	อากาศพุ้งกระจายไคซา	
	σ_y (เมตร)	σ_z (เมตร)
500	19	7.6
2,500	82	25
5,000	150	35
7,500	220	42
10,000	290	47
20,000	520	60

²⁵Gifford, Frank A. 1959-60. Meteorology Part II, and Part III. ORSORT. Oak Ridge School of Reactor Technology.