การปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลในโปรแกรม ART Mod 2



บทคัดย่อและแฟ้มข้อมูลฉบับเต็มของวิทยานิพนธ์ตั้งแต่ปีการศึกษา 2554 ที่ให้บริการในคลังปัญญาจุฬาฯ (CUIR) เป็นแฟ้มข้อมูลของนิสิตเจ้าของวิทยานิพนธ์ ที่ส่งผ่านทางบัณฑิตวิทยาลัย

The abstract and full text of theses from the academic year 2011 in Chulalongkorn University Intellectual Repository (CUIR) are the thesis authors' files submitted through the University Graduate School.

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาวิศวกรรมนิวเคลียร์ ภาควิชาวิศวกรรมนิวเคลียร์ คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ปีการศึกษา 2559 ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย Improvement of Aerosol Deposition Model in ART Mod 2 programme



A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements for the Degree of Master of Engineering Program in Nuclear Engineering Department of Nuclear Engineering Faculty of Engineering Chulalongkorn University Academic Year 2016 Copyright of Chulalongkorn University

หัวข้อวิทยานิพนธ์	การปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลใน	
	โปรแกรม ART Mod 2	
โดย	นายวศิน เวชกามา	
สาขาวิชา	วิศวกรรมนิวเคลียร์	
อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก	ดร. สมบูรณ์ รัศมี	
อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม	ดร. กัมปนาท ซิลวา	

คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วน หนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

_____คณบดีคณะวิศวกรรมศาสตร์

(รองศาสตราจารย์ ดร. สุพจน์ เตชวรสินสกุล)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

.....ประธานกรรมการ

(รองศาสตราจารย์ ดร. สุพิชชา จันทรโยธา)

.....อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก

(ดร. สมบูรณ์ รัศมี) เมือนอยุดหนือคน อิทยายคราวบ

.....อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม

(ดร. กัมปนาท ซิลวา)

____กรรมการ

(รองศาสตราจารย์ ดร. สัญชัย นิลสุวรรณโฆษิต)

.....กรรมการภายนอกมหาวิทยาลัย

(ดร. ปิยธิดา ไตรนุรักษ์)

วศิน เวชกามา : การปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลในโปรแกรม ART Mod 2 (Improvement of Aerosol Deposition Model in ART Mod 2 programme) อ.ที่ปรึกษา วิทยานิพนธ์หลัก: ดร. สมบูรณ์ รัศมี, อ.ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม: ดร. กัมปนาท ซิลวา, 132 หน้า.

ในการประเมินอุบัติเหตุในโรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ การประเมินอุบัติเหตุในอาคารคลุมเครื่อง ้ปฏิกรณ์จัดเป็นส่วนที่สำคัญมากส่วนหนึ่ง เนื่องจากเป็นโครงสร้างที่ป้องกันการรั่วไหลของสารกัมมันตรังสีขั้น ้สุดท้ายก่อนไปสู่สิ่งแวดล้อม งานวิจัยนี้มุ่งเน้นการศึกษาพฤติกรรมของสารกัมมันตรังสีต่างๆที่รั่วไหลใน อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์โดยเฉพาะสารประกอบซีเซียม ซึ่งเป็นข้อมูลสำคัญในการประเมินผลกระทบของ ้อุบัติเหตุในโรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ที่อาจเกิดขึ้น โดยใช้โปรแกรม ART Mod 2 ในการคำนวณ จาก การศึกษางานวิจัยในอดีตซึ่งใช้โปรแกรม ART Mod 2 ในการศึกษาการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของ สารประกอบซีเซียมในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ Economic Simplified Boiling Water Reactor (ESBWR) และจากการจำลองการทดลอง Nuclear Safety Pilot Plant - 502 (NSPP-502) และ Phébus Fission Product Test 1 (Phébus FPT1) เพื่อศึกษาการสะสมตัวของแอโรซอลของ สารประกอบซีเซียมในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ พบว่ามีความไม่สอดคล้องกันของปริมาณแอโรซอลที่สะสม ตัวบนพื้น ปริมาณแอโรซอลที่สะสมตัวบนผนัง และปริมาณสารกัมมันตรังสีที่รั่วไหลไปสู่สิ่งแวดล้อมที่ได้จาก การทดลองและการคำนวณ งานวิจัยนี้จึงมีวัตถุประสงค์ในการปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของ แอโรซอลในโปรแกรม ART Mod 2 เพื่อให้ได้ผลการคำนวณที่สอดคล้องกับการทดลองจริงมากขึ้นและ สามารถประเมินอุบัติเหตุได้แม่นยำขึ้น โดยได้ทดลองปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลจาก 4 ปรากฏการณ์ ได้แก่ ปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) ปรากฏการณ์การแพร่ แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) ปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) และ ปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส (thermophoresis) ถัดมา จึงได้นำแบบจำลองที่ผ่านการปรับปรุงแล้วมาใช้ใน การจำลองการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 และการประเมินการจัดการอุบัติเหตุในอาคารคลุม ้เครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ผลที่ได้พบว่าในการจำลองการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 มีค่าการ ้สะสมตัวของแอโรซอลบนพื้นและผนังใกล้เคียงการทดลองจริงมากขึ้น และพบว่าในการจำลองการประเมิน การจัดการอุบัติเหตุในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR มีปริมาณสารกัมมันตรังสีที่รั่วไหลออกสู่ สิ่งแวดล้อมใกล้เคียงกับการประเมินจากโปรแกรม MAAP ที่ใช้ประเมินก่อนหน้ามากขึ้น จากผลที่สอดคล้อง ้กันของการทดลองและการคำนวณ ทำให้สามารถเลือกวิธีการจัดการอุบัติเหตุกับผลกระทบที่เกิดขึ้นได้อย่าง เหมาะสมและปลอดภัยมากขึ้น

ภาควิชา	วิศวกรรมนิวเคลียร์	ลายมือชื่อนิสิต
สาขาวิชา	วิศวกรรมนิวเคลียร์	ลายมือชื่อ อ.ที่ปรึกษาหลัก
ปีการศึกษา	2559	ลายมือชื่อ อ.ที่ปรึกษาร่วม

5870240921 : MAJOR NUCLEAR ENGINEERING

KEYWORDS: ART MOD 2 / PHEBUS FPT / NSPP-502 / CONTAINMENT VESSEL / AEROSOL DEPOSITION MODEL

> WASIN VECHGAMA: Improvement of Aerosol Deposition Model in ART Mod 2 programme. ADVISOR: SOMBOON RASSAME, Ph.D., CO-ADVISOR: KAMPANART SILVA, Ph.D., 132 pp.

As for severe accident assessment of nuclear power plant, severe accident assessment in containment vessel is important because containment vessel is the last structure for protection of release of fission product. This research focuses on the study of fission product behaviour in containment vessel, in particular the cesium compounds, which are important information for consequence assessment of accidents in nuclear power plants, using ART Mod 2 programme. In previous research, ART Mod 2 programme was used to study transportation and deposition of cesium compounds in containment vessel of Economic Simplified Boiling Water Reactor (ESBWR) and experiments of Nuclear Safety Pilot Plant - 502 (NSPP-502) and Phébus Fission Product Test 1 (Phébus FPT1). Aerosol deposition on the floor, aerosol deposition on the wall and amount of radioactive material leak into the environment from the experiment and calculation were found inconsistent. The objective of this research is to improve aerosol deposition model for more consistent calculation and more accurate accident assessment. There are four phenomenon of aerosol deposition of which the calculation models being modified, including gravitational settling, Brownian diffusion, diffusiophoresis and thermophoresis. After that, modified aerosol deposition models are simulated with NSPP-502, Phébus FPT1 experiment and accident management of ESBWR containment vessel. As a result, aerosol deposition on the floor and the wall agree more with NSPP-502 and Phébus FPT1 experiments. In addition, in the simulation of accident management of ESBWR containment vessel, it is found that release of radioactive material become closer to the previous assessment using the MAAP programme. This consistency of the experiment and calculation results provide accurate information which enable us to choose method in order to more appropriately and safely deal with consequence of accident.

Department:	Nuclear Engineering	Student's Signature
Field of Study:	Nuclear Engineering	Advisor's Signature
Academic Year:	2016	Co-Advisor's Signature

กิตติกรรมประกาศ

การทำงานวิจัยในหัวข้อการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลในโปรแกรม ART Mod 2 ครั้งนี้ ได้รับความร่วมมือจากบุคคลหลายฝ่ายจนงานสำเร็จลุล่วงไปด้วยดี โดยเฉพาะ อย่างยิ่งข้าพเจ้าขอขอบพระคุณบิดา มารดา และครอบครัวของข้าพเจ้า ที่สนับสนุนและคอยให้ กำลังใจมาโดยตลอด

ขอขอบพระคุณ ดร.สมบูรณ์ รัศมี อาจารย์ที่ปรึกษาหลักในการทำวิทยานิพนธ์ครั้งนี้ ที่ คอยดูแลเอาใจใส่ แนะนำและให้คำปรึกษาในการเขียนวิทยานิพนธ์ รวมไปถึงช่วยแก้ไขการเขียน วิจัยซึ่งเป็นการพัฒนาความรู้และความสามารถในการทำวิจัยของข้าพเจ้าเป็นอย่างยิ่ง

ขอขอบพระคุณ ดร.กัมปนาท ซิลวา จากสถาบันเทคโนโลยีนิวเคลียร์แห่งชาติ (องค์การ มหาชน) ซึ่งเป็นอาจารย์ที่ปรึกษาร่วมในการทำวิทยานิพนธ์ครั้งนี้ของข้าพเจ้า ที่คอยแนะนำ แนวทางในการทำวิจัยทั้งในด้าน การใช้และการปรับปรุงโปรแกรม ART Mod 2 นอกจากนี้ยัง แนะแนวทางในการทำงานวิจัยให้ข้าพเจ้าเข้าใจ และสามารถต่อยอดในการทำงานของข้าพเจ้าได้

ขอขอบพระคุณ รศ.ดร.สุพิชชา จันทรโยธา ประธานกรรมการวิทยานิพนธ์ หลักสูตร วิศวกรรมศาสตร์ สาขาวิศวกรรมนิวเคลียร์ ที่คอยสั่งสอนให้ความรู้เกี่ยวกับระบบต่างๆที่เกี่ยว โรงไฟฟ้านิวเคลียร์ ให้คำแนะนำต่างๆเกี่ยวกับการทำวิทยานิพนธ์ และได้กรุณาสละเวลามาร่วมฟัง การดำเนินวิจัยครั้งนี้ด้วย

ขอขอบพระคุณ รศ.ดร.สัญชัย นิลสุวรรณโฆษิต กรรมการภายในในการสอบ วิทยานิพนธ์ครั้งนี้ ที่คอยสั่งสอนให้ความรู้เกี่ยวกับเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์ ให้คำแนะนำต่างๆ เกี่ยวกับการทำวิทยานิพนธ์ และได้กรุณาสละเวลามาร่วมฟังการดำเนินวิจัยครั้งนี้ด้วย

ขอขอบพระคุณ ดร.ปิยธิดา ไตรนุรักษ์ กรรมการภายนอกในการสอบวิทยานิพนธ์ครั้งนี้ ที่คอยให้คำแนะนำต่างๆเกี่ยวกับการสอบวิทยานิพนธ์ และได้กรุณาสละเวลามาร่วมฟังการดำเนิน วิจัยครั้งนี้ด้วย

ขอขอบพระคุณ นางสาวพิณสุรางค์ กิตติวราพล ที่คอยให้ความรู้และข้อมูลต่างๆ เดียวกับการจัดการอุบัติเหตุที่เกี่ยวกับโปรแกรม ART Mod 2

สุดท้ายนี้ขอขอบพระคุณอาจารย์ภาควิศวกรรมนิวเคลียร์ทุกท่านที่ได้สั่งสอน อบรม และให้ความรู้แก่ข้าพเจ้า ซึ่งเป็นประโยชน์อย่างยิ่งต่องานวิจัยของข้าพเจ้าในครั้งนี้

د د
สารบญ

หน้	'n
บทคัดย่อภาษาไทยง	
บทคัดย่อภาษาอังกฤษจ	
กิตติกรรมประกาศฉ	
สารบัญช	
สารบัญรูป 1	
สารบัญตาราง1	
บทที่ 1 บทนำ	
1.1 ความเป็นมาและความสำคัญ	
1.2 จุดประสงค์	
1.3 ขอบเขต	
1.4 ระเบียบวิธีวิจัย	
1.5 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	
บทที่ 2 เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	
2.1 อุบัติเหตุร้ายแรง (severe accident: SA)	
2.2 โปรแกรมที่ใช้ในการประเมินอุบัติเหตุร้ายแรงในลำดับต่างๆ	
2.3 โปรแกรม ART Mod 28	
2.3.1 สารกัมมันตรังสีที่โปรแกรม ART Mod 2 สามารถประเมินได้	
2.3.2 พฤติกรรมของสารกัมมันตรังสีในโปรแกรม ART Mod 2	
2.3.3 การใช้งานโปรแกรม ART Mod 210	
2.3.3.1 ข้อมูลขาเข้า (input) ที่สำคัญในโปรแกรม ART Mod 2 10	
2.3.3.2 การใช้งานโปรแกรม ART Mod 210	
2.3.4 โครงสร้างของโปรแกรมต้นทาง (source code) ของโปรแกรม ART Mod 2 10	

2.4 การทดลอง NSPP-50213
2.5 การทดลอง Phébus FPT114
2.6 ทฤษฎีและแบบจำลองที่เกี่ยวข้องกับการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของแอโรซอลของ
สารประกอบซีเซียม
2.6.1 การตกจากแรงโน้มถ่วง22
2.6.2 การแพร่แบบบราวเนียน26
2.6.3 ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส
2.6.4 เทอร์โมโฟรีซิส
2.7 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง
2.7.1 งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการทดลองของการสะสมตัวและการรั่วไหลของสารประกอบ ซีเซียม
2.7.2 งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการจำลองของการสะสมตัวและการรั่วไหลของสารประกอบ ซีเซียม
2.7.3 งานวิจัยอื่นๆที่เป็นประโยชน์ต่อการปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของแอโร ซอล
3.1 การศึกษาค้นคว้างานวิจัยของการสะสมตัวของสารประกอบซีเซียมจากอุบัติเหตุร้ายแรง 42
3.2 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 42
3.2.1 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง NSPP-50245
3.2.2 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง Phébus FPT1
3.2.2.1 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง Phébus FPT1 แบบปริมาตรเดียว
3.2.2.2 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง Phébus FPT1 แบบปริมาตรเดียวเพื่อทดสอบผลกระทบจากของคอนเดนเซอร์50
3.2.2.3 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง Phébus FPT1 แบบสามปริมาตร

ଖ

3.3 การปรับปรุงแบบจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 โดยใช้การทดลอง Phébus FPT1	
เป็นกรณีเปรียบเทียบ	52
3.3.1 การตกจากแรงโน้มถ่วง	53
3.3.2 การแพร่แบบบราวเนียน	55
3.3.3 ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส	57
3.3.4 เทอร์โมโฟรีซิส	58
3.4 การทดลองใช้โปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล	64
บทที่ 4 ผลและอภิปรายผล	65
4.1 ผลการศึกษาค้นคว้างานวิจัยของการสะสมตัวของสารประกอบซีเซียมจากอุบัติเหตุ	
ร้ายแรง	65
4.2 ผลการจำลองการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2	67
4.2.1 ผลการจำลองการทดลอง NSPP-502 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2	68
4.2.2 ผลการจำลองการทดลอง Phébus FPT1 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2	69
4.2.2.1 ผลการจำลองการทดลอง Phébus FPT1 แบบปริมาตรเดียว	69
4.2.2.2 ผลการจำลองผลกระทบจากของคอนเดนเซอร์ของการทดลอง Phébus FPT1	70
4.2.2.3 ผลการจำลองการทดลอง Phébus FPT1 แบบสามปริมาตร	72
4.3 ผลจากปรับปรุงแบบจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 โดยใช้การทดลอง Phébus FPT1	
เป็นกรณีเปรียบเทียบ	75
4.3.1 การตกจากแรงโน้มถ่วง	76
4.3.2 การแพร่แบบบราวเนียน	81
4.3.3 ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส	83
4.3.4 เทอร์โมโฟรีซิส	86

4.4 ผลการจำลองด้วยโปรแกรม ART Mod 2 หลังปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัว ของแอ	
โรซอล	. 89
4.4.1 ผลการจำลองการทดลอง NSPP-502 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 หลังปรับปรุง แบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล	. 89
4.4.2 ผลการจำลองการทดลอง Phébus FPT 1 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 หลัง ปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล	. 90
4.4.3 ผลการจำลองการทดลองการจัดการอุบัติเหตุของเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ด้วย โปรแกรม ART Mod 2 หลังปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล	. 91
บทที่ 5 สรุปและข้อเสนอแนะ	. 93
5.1 สรุปผลจากงานวิจัย	. 93
5.2 ข้อเสนอแนะ	. 95
รายการอ้างอิง	. 97
ภาคผนวก1	100
ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์	132

Chulalongkorn University

หน้า

สารบัญรูป

รูปที่ 1 แสดงโปรแกรมที่ใช้ในการประเมินอุบัติเหตุร้ายแรงในลำดับต่างๆ	7
รูปที่ 2 แสดงการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของสารกัมมันตรังสีในโปรแกรม ART Mod 2	9
รูปที่ 3 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมต้นทาง (source code) ของโปรแกรม ART Mod 2 ทั้งหมด	11
รูปที่ 4 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมต้นทาง (source code) ของโปรแกรมคำนวณ ART Mod 2 ที่สำคัญ	12
รูปที่ 5 แสดงภาพจำลองอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ NSPP-502	14
รูปที่ 6 แสดงอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ Phébus	17
รูปที่ 7 แสดงการสะสมตัวของแอโรซอลจากแรงโน้มถ่วงช่วงที่ Re < 1	23
รูปที่ 8 แสดงการสะสมตัวของแอโรซอลจากแรงโน้มถ่วงช่วงที่ Re > 1	24
รูปที่ 9 แสดงการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน	26
รูปที่ 10 แสดงทิศทางการสะสมตัวของแอโรซอลกรณี $ au^+ <$ 0.2	29
รูปที่ 11 แสดงทิศทางการสะสมตัวของแอโรซอลกรณี 0.2 < $ au^+$ < 22.9	30
รูปที่ 12 แสดงทิศทางการสะสมตัวของแอโรซอลกรณี $ au^+$ > 22.9	30
รูปที่ 13 แสดงการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส	31
รูปที่ 14 แสดงการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส	34
รูปที่ 15 แสดงโนดาไลเซชัน (noldalization) ของการทดลอง NSPP-502	45
รูปที่ 16 แสดงโนดาไลเซชัน (noldalization) ของการทดลอง Phébus FPT 1	48
รูปที่ 17 แสดงโนดาไลเซชัน (nodalization) และ เงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) หลังปรับปรุงของการทดลอง Phébus FPT1	51
รูปที่ 18 แสดงโนดาไลเซชัน (nodalization) และเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition)	
จากโปรแกรม RELAP5 Mod 3.3 ของการทดลอง Phébus FPT1	52

รูปที่ 19 แสดงแบบจำลองทั้งหมดที่ใช้ในการทดลองปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของ	
แอโรซอลจากปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง5	55
รูปที่ 20 แสดงแบบจำลองทั้งหมดที่ใช้ในการทดลองปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของ	
แอโรซอลจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน5	56
รูปที่ 21 แสดงแบบจำลองทั้งหมดที่ใช้ในการทดลองปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของ	
แอโรซอลจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส5	58
รูปที่ 22 แสดงแบบจำลองทั้งหมดที่ใช้ในการทดลองปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของ แอโรซอลจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส5	59
รูปที่ 23 แสดงโนดาไลเซชัน (nodalization) ของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR	56
รูปที่ 24 แสดงผลการปรับอุณหภูมิของผนังอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์ของ Phébus FPT 1 ในการจำลองคอนเดนเซอร์	71
รูปที่ 25 แสดงอัตราการไหลระหว่างปริมาตรของการทดลอง Phébus FPT1 จากโปรแกรม RELAP5 Mod 3.3	73
รูปที่ 26 แสดงความเร็วภายในปริมาตรของการทดลอง Phébus FPT1 จากโปรแกรม RELAP5 Mod 3.3	74
รูปที่ 27 แสดงผลการปรับค่า Knudsen number เพื่อตรวจสอบ Cunningham factor	78
รูปที่ 28 แสดงแบบจำลองที่เลือกใช้หลังปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของแอโรซอลจาก ปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง	80
รูปที่ 29 แสดงการเปรียบเทียบผลจากการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิด จากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน	82
รูปที่ 30 แสดงแบบจำลองที่เลือกใช้หลังปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของแอโรซอลจาก ปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน	83
รูปที่ 31 แสดงแบบจำลองที่เลือกใช้หลังปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของแอโรซอลจาก ปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส	85
รูปที่ 32 แสดงแบบจำลองที่เลือกใช้หลังปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของแอโรซอลจาก ปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส	88

สารบัญตาราง

ตารางที่ 1 แสดงกลุ่มของสารกัมมันตรังสีที่โปรแกรม ART Mod2 สามารถประเมินได้	8
ตารางที่ 2 แสดงเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) และโครงสร้างของอาคารคลุมเครื่อง	
ปฏิกรณ์ NSPP-502	. 13
ตารางที่ 3 แสดงผลการทดลองของ NSPP-502	. 14
ตารางที่ 4 แสดงเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) และโครงสร้างของอาคารคลุมเครื่อง	
ปฏิกรณ์ Phébus FPT1	. 16
ตารางที่ 5 แสดงผลการทดลองของ Phébus FPT1	. 17
ตารางที่ 6 แสดงแบบจำลองที่มีผลต่อการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆและ	
เงื่อนไขต่างๆของแบบจำลองในงานวิจัย	. 18
ตารางที่ 7 แสดงความแตกต่างของแรงขับ (driving force) ที่ทำให้เกิดการสะสมของแอโรซอล	
ตัวจากปรากฏการณ์ต่างๆ	. 37
ตารางที่ 8 แสดงสรุปเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ในการจำลองแบบปริมาตรเดียว	
ทั้งหมดของการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 ในงานวิจัย	. 43
ตารางที่ 9 แสดงสรุปเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ในการจำลองแบบสาม	. 44
ตารางที่ 10 แสดงช่วงขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของแอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์	
(Fe ₂ O ₃)	. 46
ตารางที่ 11 แสดงข้อมูลขาเข้า (input) ของการทดลอง NSPP-502	. 46
ตารางที่ 12 แสดงช่วงขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมไอโอไดด์	
(Csl)	. 48
ตารางที่ 13 แสดงข้อมูลขาเข้า (input) ของการทดลอง Phébus FPT 1	. 49
ตารางที่ 14 แสดงความเหมาะสมของสมการต่างๆที่นำมาเลือกใช้ในการปรับปรุงแบบจำลองการ	
สะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่าง	. 60
ตารางที่ 15 แสดงขนาดโครงสร้างของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR	.66

ตารางที่ 16 แสดงเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์
ESBMK07
ตารางที่ 17 แสดงผลการคำนวณปริมาณการรัวไหลของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมด้วย โปรแกรม ART Mod 2 เทียบกับโปรแกรม MAAP67
ตารางที่ 18 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลเปรียบกับผลการทดลองของ NSPP- 502
ตารางที่ 19 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลแบบปริมาตรเดียวเปรียบกับผลการ ทดลองของ Phébus FPT 170
ตารางที่ 20 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลแบบปริมาตรเดียวเปรียบกับผลการ
ทดลองจากการปรับปรุงเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ของ Phébus FPT 1
ตารางที่ 21 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลแบบสามปริมาตรเปรียบกับผลการ ทดลองของ Phébus FPT 1
ตารางที่ 22 แสดงการเปรียบเทียบผลจากการปรับปรุงแบบจำลองของสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor
ตารางที่ 23 แสดงการเปรียบเทียบผลจากการปรับปรุงแบบจำลองของระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path)
ตารางที่ 24 แสดงการเปรียบเทียบผลจากการปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของ แอโรซอลจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส
ตารางที่ 25 แสดงการเปรียบเทียบผลจากการปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของ แอโรซอลจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส
ตารางที่ 26 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลเปรียบกับผลการทดลองของ NSPP- 502 ก่อนและหลังการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล
ตารางที่ 27 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลแบบสามปริมาตรเปรียบกับผลการ ทดลองของ Phébus FPT 1 ก่อนและหลังการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล90
ตารางที่ 28 แสดงผลจากคำนวณปริมาณการรั่วไหลของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมด้วย โปรแกรม ART Mod 2 ทั้งก่อนและหลังปรับปรุงโครงสร้างของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์
ESBWR

ตารางที่ 29 แสดงผลจากคำนวณปริมาณการรั่วไหลของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมด้วย	
โปรแกรม ART Mod 2 ทั้งก่อนและหลังปรับปรุงโปรแกรมเทียบกับโปรแกรม MAAP	92



จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย Chulalongkorn University

บทที่ 1 บทนำ

1.1 ความเป็นมาและความสำคัญ

ตามแผนพัฒนากำลังการผลิตไฟฟ้าของประเทศไทย ปี พ.ศ. 2553 ฉบับปรับปรุงครั้งที่ 3 [1] ประเทศไทยมีโครงการสร้างโรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ขนาด 1,000 เมกกะวัตต์ไฟฟ้า จำนวน 4 โรง โดย จะเริ่มเดินเครื่องในปี พ.ศ. 2569 อย่างไรก็ดี หลังจากเกิดอุบัติเหตุที่โรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ฟุกุชิมะ ไดอิจิ (Fukushima Daiichi Nuclear Power Station) รัฐบาลจำเป็นต้องทบทวนการสร้างโรงไฟฟ้า พลังนิวเคลียร์ใหม่อีกครั้ง นอกจากนี้อุบัติเหตุครั้งนี้ยังเป็นสาเหตุสำคัญของการไม่ยอมรับการใช้ พลังงานจากนิวเคลียร์ในประเทศไทยของภาคประชาชน องค์ความรู้ในเรื่องของความปลอดภัยของ การใช้พลังงานนิวเคลียร์โดยเฉพาะในส่วนของการประเมินอุบัติเหตุร้ายแรงของโรงไฟฟ้าพลัง นิวเคลียร์จึงเป็นเรื่องที่สำคัญที่ต้องทำการศึกษาวิจัย ซึ่งผลการวิจัยที่ได้สามารถนำไปประกอบการ ตัดสินใจสร้างหรือไม่สร้างโรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ของรัฐบาล และยังเป็นส่วนสำคัญในการสร้างความ เชื่อมั่นให้กับคนในประเทศไทยอีกด้วย

สำนักงานเทคโนโลยีนิวเคลียร์แห่งชาติ (องค์การมหาชน) กับจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ร่วมกันศึกษาวิจัยและพัฒนาองค์ความรู้ด้านการประเมินอุบัติเหตุร้ายแรงในโรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ โดยใช้โปรแกรมจำลองทางคอมพิวเตอร์ ตั้งแต่ปี พ.ศ. 2555 โดยใช้โปรแกรม RELAP5 ของ Innovative Systems Software (ISS) เพื่อประเมินกลศาสตร์ของไหลหรือค่าทางเทอร์มัลไฮดรอลิก (thermal hydraulic) ในเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์ในระหว่างการเกิดอุบัติเหตุร้ายแรง และใช้ โปรแกรม OSCAAR ของ Japan Atomic Energy Research Institute (JAERI) ในการประเมินการ กระจายตัวในบรรยากาศของสารกัมมันตรังสีที่รั่วไหลมาจากโรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ในกรณีเกิด อุบัติเหตุร้ายแรง เพื่อให้สามารถศึกษาอุบัติเหตุร้ายแรงให้ได้ครอบคลุมทุกส่วน ทั้งสองสถาบันจึงได้ เริ่มต้นงานวิจัยเพื่อศึกษาในส่วนของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์ ซึ่งเป็นส่วนที่อยู่ระหว่าง งานวิจัยทั้งสองที่ได้กล่าวถึงในข้างต้น เพื่อให้สามารถประเมินสถานการณ์เมื่อเกิดอุบัติเหตุร้ายแรงใน โรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ได้อย่างครบวงจร โดยเริ่มต้นจากการจำลองอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์โดยใช้ โปรแกรม ART Mod 2 ของ Japan Atomic Energy Research Institute (JAERI) เพื่อประเมิน ปริมาณของแอโรซอลในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์

จากการศึกษาการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของสารประกอบซีเซียมจากการจัดการอุบัติเหตุ ในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 ที่ผ่านมา [2] พบว่าปริมาณ แอโรซอลของสารประกอบซีเซียมที่รั่วไหลไปสู่สิ่งแวดล้อมและที่สะสมตัวอยู่ในอาคารคลุมเครื่อง ปฏิกรณ์ ESBWR ไม่สอดคล้องกับผลคำนวณจากโปรแกรม MAAP ของ Electric Power Research Institute (EPRI) ซึ่งเป็นโปรแกรมคำนวณที่ผ่านการตรวจสอบความสมเหตุสมผล (validate) แล้ว [3] โดยปริมาณแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมที่รั่วไหลไปสู่สิ่งแวดล้อมที่คำนวณโดยโปรแกรม ART Mod 2 มีค่ามากกว่าผลการคำนวณด้วยโปรแกรม MAAP อย่างมีนัยสำคัญ ในทางกลับกัน ปริมาณแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมที่สะสมตัวอยู่ในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ก็มีค่าน้อยกว่า อย่างมีนัยสำคัญเช่นกัน

จากปัญหาความไม่สอดคล้องของการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดขึ้นในการจัดการอุบัติเหตุ ในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ผู้วิจัยจึงทดลองจำลองจากการทดลองอื่นๆ เพื่อตรวจสอบที่มา ของปัญหาดังกล่าวและหาวิธีการแก้ไข โดยเริ่มต้นจากการจำลองของการทดลอง NSPP-502 ของ Oak Ridge National Laboratory ซึ่งเป็นตัวอย่างการทดลองที่มาพร้อมกันกับคู่มือการใช้โปรแกรม ART Mod 2 [4] การทดลองนี้เป็นการทดลองเพื่อศึกษาพฤติกรรมของแอโรซอลของสารประกอบ เหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) ที่รั่วไหลมาจากการหลอมเหลวของแกนเครื่องปฏิกรณ์ไปสู่อาคารคลุมเครื่อง ปฏิกรณ์ จากผลการคำนวณพบว่าการสะสมตัวของแอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) นั้นมีการสะสมตัวที่พื้นมากกว่าผลการทดลองเล็กน้อย ในขณะเดียวกันมีการสะสมตัวที่ผนัง น้อยเกินไปเล็กน้อยเช่นกัน อย่างไรก็ตามความคลาดเคลื่อนดังกล่าวอยู่ในช่วงที่ยอมรับได้อยู่โดย ผู้พัฒนาโปรแกรมคำนวณ ART Mod 2 [4]

การทดลองที่สองที่ผู้วิจัยนำมาใช้ตรวจสอบปัญหาการสะสมตัวของแอโรซอลที่สะสมตัวอยู่ใน อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์คือการทดลอง Phébus FPT 1 ของ Institut de radioprotection et de sûreté nucléaire (IRSN) ซึ่งเป็นการทดลองเพื่อศึกษาพฤติกรรมของแอโรซอลที่รั่วไหลมาจากการ หลอมเหลวของแกนปฏิกรณ์ไปสู่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ [5] ผู้วิจัยเลือกใช้แอโรซอลของ สารประกอบซีเซียมในการศึกษา เนื่องจากสารประกอบซีเซียมเป็นสารกัมมันตรังสีที่มีปริมาณการ รั่วไหลมากและยังส่งผลกระทบทางชีวภาพต่อมนุษย์ พืช และสัตว์ เนื่องจากสารประกอบซีเซียมเป็น สารที่ดิดอยู่ในร่างกายได้ยาวนานและมีอัตราการสลายตัวที่ซ้า โดยเฉพาะสารประกอบซีเซียม-137 (Cs-137) ที่มีค่าครึ่งชีวิตมากถึง 30 ปี [6] ผู้วิจัยเลือกแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมไอโอไดด์ (CsI) เป็นตัวแทนของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมในการจำลอง เนื่องจากในการทดลองของ Phébus FPT 1 มีแอโรซอลของจากปฏิกิริยาฟิชชันเป็นธาตุซีเซียมและไอโอดีนมากที่สุด [7] โดย จากผลการคำนวณของโปรแกรม ART Mod 2 พบว่าการสะสมตัวของแอโรซอลของสารประกอบ ซีเซียมไอโอไดด์ (CsI) จากปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) มากกว่าผล การทดลอง ในขณะเดียวกันมีการสะสมตัวจากปรากฏการณ์แพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) และดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) น้อยกว่าผลการทดลอง จากปัญหาความไม่ สอดคล้องของผลการสะสมตัวของแอโรซอลในการทดลอง NSPP-502 และ Phebus FPT1 กับผล การคำนวณโดยโปรแกรม ART Mod 2 ตามที่กล่าวมาข้างต้น จึงมีความจำเป็นในการปรับปรุง แบบจำลองของการสะสมตัวของแอโรซอลในโปรแกรม ART Mod 2 เพื่อให้สามารถใช้ในการ ประเมินพฤติกรรมของสารกัมมันตรังสีในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ในอุบัติเหตุร้ายแรงแบบต่างๆ ได้ อย่างถูกต้องและแม่นยำ

1.2 จุดประสงค์

- เพื่อเปรียบเทียบความสามารถในการทำนายการสะสมตัวของแอโรซอลในอาคารคลุมเครื่อง ปฏิกรณ์ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 ก่อนและหลังการปรับปรุงแก้ไขกับผลการทดลองที่มีอยู่
- ปรับปรุงแก้ไขแบบจำลองที่เกี่ยวข้องในโปรแกรม ART Mod 2 เพื่อให้สามารถประเมินค่า การสะสมตัวปริมาณแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมที่อยู่ในอาคารคุมเครื่องปฏิกรณ์ นิวเคลียร์ให้มีความสอดคล้องกับผลการทดลองที่มีอยู่

1.3 ขอบเขต

 เปรียบเทียบความแตกต่างระหว่างผลการคำนวณที่ได้จากแบบจำลองก่อนการปรับปรุงแก้ไข โปรแกรม ART Mod 2 กับข้อมูลที่ได้จากการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 และ อภิปรายสาเหตุของความแตกต่างที่เกิดขึ้น

- ศึกษาแบบจำลองทางกายภาพที่ส่งผลต่อการเคลื่อนที่และการสะสมของแอโรซอลของ สารประกอบซีเซียมเมื่อเกิดอุบัติเหตุร้ายแรง
- จากสาเหตุที่ระบุตามข้อ 1 ปรับปรุงเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) และ สหสัมพันธ์ (correlation) ที่ใช้ในแบบจำลอง
- เปรียบเทียบความแตกต่างระหว่างผลการคำนวณที่ได้จากแบบจำลองหลังการปรับปรุงแก้ไข โปรแกรม ART Mod 2 กับข้อมูลที่ได้จากการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 และ อภิปรายสาเหตุของความแตกต่างที่เกิดขึ้น
- จากแบบจำลองที่แก้ไข ทดลองคำนวณลักษณะการสะสมตัวของแอโรซอลภายใต้เงื่อนไขที่ กำหนดขึ้น

1.4 ระเบียบวิธีวิจัย

- ศึกษางานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการทดลองและการจำลองที่เกี่ยวข้องกับการรั่วไหลและการ สะสมตัวของสารประกอบซีเซียม และงานวิจัยอื่นๆที่เป็นประโยชน์ต่อการปรับปรุง แบบจำลอง
- ศึกษาการจำลองเหตุการณ์การจัดการอุบัติเหตุของโรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ ESBWR จาก งานวิจัยในอดีต [2] ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 เพื่อศึกษาการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของ สารกัมมันตรังสีภายในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์ และการรั่วไหลของสาร กัมมันตรังสีออกสู่สิ่งแวดล้อม และเปรียบเทียบผลการคำนวณกับงานวิจัยอื่นๆในกรณี เดียวกัน เพื่อตรวจสอบผลความแตกต่างที่เกิดขึ้น
- จำลองการทดลองของ NSPP-502 และ Phébus FPT1 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 เพื่อ ตรวจสอบปัญหาการสะสมตัวของแอโรซอลในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์ และ เปรียบเทียบผลการคำนวณที่ได้กับผลการทดลองจริงเพื่อตรวจสอบผลของความแตกต่างที่ เกิดขึ้น
- ศึกษาแบบจำลองทางกายภาพภายในโปรแกรมต้นทาง (source code) ของโปรแกรม ART
 Mod 2 ที่ส่งผลต่อการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียม ใน
 อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์

- แก้ไขและปรับปรุงเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) และสหสัมพันธ์ (correlation) ที่สำคัญในแบบจำลองทางกายภาพภายในโปรแกรมต้นทาง (source code) ของโปรแกรม ART Mod 2
- เปรียบเทียบความแตกต่างระหว่างผลการคำนวณที่ได้จากแบบจำลองหลังการปรับปรุงแก้ไข โปรแกรม ART Mod 2 กับข้อมูลที่ได้จากการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 และ อภิปรายสาเหตุของความแตกต่างที่เกิดขึ้น
- นำแบบจำลองหลังการปรับปรุงแก้ไขโปรแกรม ART Mod 2 มาจำลองเหตุการณ์การจัดการ อุบัติเหตุภายในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR และเปรียบเทียบผลการคำนวณที่ได้กับ ผลการคำนวณจากโปรแกรม MAAP ซึ่งเป็นโปรแกรมคำนวณที่ผ่านการตรวจสอบความ สมเหตุสมผล (validate) แล้วเพื่อตรวจสอบผลของความแตกต่างที่เกิดขึ้น
- แก้ไขและปรับปรุงเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) และโครงสร้าง ของการจัดการ อุบัติเหตุภายในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ให้ใกล้เคียงข้อมูลจริงมากขึ้น และจำลอง ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 ทั้งก่อนและหลังปรับปรุงแก้ไขโปรแกรม และเปรียบเทียบผล การคำนวณที่ได้กับผลการคำนวณจากโปรแกรม MAAP ซึ่งเป็นโปรแกรมคำนวณที่ผ่านการ ตรวจสอบความสมเหตุสมผล (validate) แล้วเพื่อตรวจสอบผลของความแตกต่างที่เกิดขึ้น

1.5 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

- สามารถเข้าใจโครงสร้างและหลักการทำงานของโปรแกรม ART Mod 2 เพื่อใช้ในการแก้ไข ปรับปรุงโปรแกรมได้
- สามารถใช้โปรแกรม ART Mod 2 ทำนายการสะสมตัวของแอโรซอลในอาคารคลุมเครื่อง ปฏิกรณ์โดยได้ผลการคำนวณที่ใกล้เคียงกับผลการทดลองมากยิ่งขึ้น อันจะนำไปสู่การ ออกแบบวิธีและระบบจัดการอุบัติเหตุร้ายแรงที่มีประสิทธิภาพ

บทที่ 2 เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

เนื้อหาในบทนี้เป็นการรวบรวมนิยามและความรู้เบื้องต้นที่ต้องทราบที่เกี่ยวข้องกับงานวิจัย ได้แก่ คำจัดกัดความของอุบัติเหตุร้ายแรง โปรแกรมที่ใช้ในการประเมินอุบัติเหตุร้ายแรงในลำดับ ต่างๆ ข้อมูลต่างๆเกี่ยวกับโปรแกรมต้นทาง ART Mod 2 ที่จำเป็นในการจำลองและแก้ไขโปรแกรม ต้นทาง (source code) การทดลองที่ใช้ในการจำลองเพื่อทดสอบปัญหาของโปรแกรม ART Mod 2 ได้แก่ การทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 และทฤษฎีและแบบจำลองที่เกี่ยวข้องกับการ เคลื่อนที่และการสะสมตัวของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียม นอกจากนี้ในบทนี้ยังได้รวบรวม งานวิจัยศึกษางานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการทดลองและการจำลองซึ่งเกี่ยวข้องกับการสะสมตัวและการ รั่วไหลของสารประกอบซีเซียม และงานวิจัยอื่นๆที่เป็นประโยชน์ต่อการปรับปรุงแบบจำลองของการ สะสมตัวของแอโรซอลอีกด้วย โดยทฤษฎีและงานวิจัยที่ศึกษาจะนำมาใช้เป็นข้อมูลในการวิเคราะห์ ปัญหาและปรับปรุงแก้ไขแบบจำลองของโปรแกรม ART Mod 2

2.1 อุบัติเหตุร้ายแรง (severe accident: SA) [8]

อุบัติเหตุร้ายแรง ในคำจำกัดความของทบวงการพลังงานปรมาณูระหว่างประเทศ คือ สภาวะ อุบัติเหตุที่รุนแรงกว่าอุบัติเหตุพื้นฐานที่ได้ออกแบบไว้ที่มีการสลายตัวของแกนปฏิกรณ์อย่างมี นัยสำคัญเนื่องจากการแตกออกของแกนปฏิกรณ์อย่างรุนแรงหรือการหลอมเหลวของแกนปฏิกรณ์ เนื่องจากมีการทำความเย็นให้กับแกนปฏิกรณ์ไม่เพียงพอ

2.2 โปรแกรมที่ใช้ในการประเมินอุบัติเหตุร้ายแรงในลำดับต่างๆ [8]

ในการศึกษาอุบัติเหตุร้ายแรงจากโปรแกรมคอมพิวเตอร์นั้นเป็นที่นิยมมาก เนื่องจากมีความ ปลอดภัยกว่าการทดลองและลดค่าใช้จ่าย นอกจากนี้ยังได้ข้อมูลที่ใกล้เคียงความเป็นจริงโดยมีหลาย โปรแกรมที่ใช้ในการประเมินอุบัติเหตุร้ายแรงจากรูปที่ 1 หากแบ่งโปรแกรมที่ใช้ในการประเมิน อุบัติเหตุร้ายแรงตามบริเวณต่างๆในโรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ พบว่าจะแบ่งได้ 3 ส่วนหลักๆ ได้แก่

- โปรแกรมที่ใช้เพื่อประเมินค่าทางเทอร์มัลไฮดรอลิก (thermal hydraulic) ในเครื่อง ปฏิกรณ์นิวเคลียร์ และประเมินการหลอมเหลวของแท่งเชื้อเพลิง เช่น โปรแกรม RELAP5 Mod 3.3 โปรแกรม THALES และโปรแกรม MELCOR เป็นต้น
- โปรแกรมที่ใช้เพื่อประเมินพฤติกรรมของสารกัมมันตรังสีในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ นิวเคลียร์ เช่น โปรแกรม ART Mod 2 โปรแกรม CONTAIN และโปรแกรม NAUA เป็น ต้น
- โปรแกรมที่ใช้เพื่อประเมินการรั่วไหลของสารกัมมันตรังสีไปสู่สิ่งแวดล้อม เช่น โปรแกรม MACCS โปรแกรม OSCAAR และโปรแกรม HMD BURN เป็นต้น

(1) Sour	ce Term code	n analysis	5							
STCP (U	(SNRC)									
MARCH	3 T	RAP-MEL	.T3 MA	ARCH3	VEN	NESA N	AUA MA	RCH	3	
THALES	5-2 (JA	ERI)								
THALES		Af	RT	THA	LES_	AF	RT THA	LES		OSCAAR
MELCO	RE (US	NRC GE	NERATIO	N)						
(2) Mor	hanist	ic Analy	ric codo							
(2) Met	mannsu	IC Allaly	sis coue							
(USNRC)CO	MMIX	DEBR	IS VICT	foria		CORCO	N (MOD3)		HM	D BURN
SCDA	PRELA	95 (USN	RC)		_	CO	NTAIN			MACCS
ICARE	атна	RE (IPSN	1)							
	c, (111), (.,							
Thermal Hydraulic	Core melt	FP release from fuel	FP transport to RCS	RPV failure	мссі	FP release from debris	FP behavior in CV	CV load	CV failure	Environmental evaluation

Progression of severe accident _____

รูปที่ 1 แสดงโปรแกรมที่ใช้ในการประเมินอุบัติเหตุร้ายแรงในลำดับต่างๆ [8]

÷

2.3 โปรแกรม ART Mod 2 [4]

โดยในงานวิจัยนี้ได้เลือกใช้ซึ่งโปรแกรม ART Mod 2 โดยได้ศึกษาข้อมูลต่างๆเกี่ยวกับ โปรแกรมต้นทาง ART Mod 2 ที่จำเป็นในการจำลองและแก้ไขโปรแกรมต้นทาง (source code) หลังจากพบปัญหาของการสะสมตัวของแอโรซอลในโปรแกรม ART Mod 2 แล้ว ซึ่งโปรแกรม ART Mod 2 เป็นโปรแกรมจำลองที่ใช้ประเมินพฤติกรรมการเคลื่อนที่และการสะสมของสารกัมมันตรังสีใน อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์ ในระหว่างการเกิดอุบัติเหตุร้ายแรงซึ่งโปรแกรมนี้พัฒนาโดย Japan Atomic Energy Research Institute (JAERI)

2.3.1 สารกัมมันตรังสีที่โปรแกรม ART Mod 2 สามารถประเมินได้ [4]

สารกัมมันตรังสีในการประเมินอุบัติเหตุร้ายแรงในโปรแกรม ART Mod 2 ประกอบด้วย ส่วนประกอบของเชื้อเพลิง และวัสดุที่เป็นโครงสร้าง จากตารางที่ 1 ได้แสดงกลุ่มของสารกัมมันตรังสี ที่โปรแกรม ART Mod 2 สามารถประเมินได้ พบว่าสารกัมมันตรังสีถูกแบ่งตามองค์ประกอบทางเคมี เป็น 10 กลุ่ม และมีรูปแบบ 2 รูปแบบหลัก ได้แก่ ไอและแอโรซอล

กลุ่มที่	ธาตุ	สารประกอบ	ູ່ສູປແບບ
1	NB (noble gas)	Xe, Kr	ไอ
2	CHULALONGKO	Csl	
3	Cs	CsOH	ไอ และแอโรซอล
4	Те	TeO ₂	
5	Sr	SrO	
6	Ru	Ru	
7	La	La ₂ O ₃	แปรตอล
8	Ва	Ва	FOF 1.00F1
9	Fe	Fe ₂ O ₃	
10	U	UO ₂	

ตารางที่ 1 แสดงกลุ่มของสารกัมมันตรังสีที่โปรแกรม ART Mod2 สามารถประเมินได้ [4]

2.3.2 พฤติกรรมของสารกัมมันตรังสีในโปรแกรม ART Mod 2 [4]

จากรูปที่ 2 ได้แสดงการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของสารกัมมันตรังสีในโปรแกรม ART Mod 2 พบว่าในโปรแกรม ART Mod 2 จะพิจารณาการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของ สารกัมมันตรังสี 2 สภาวะ ได้แก่ สภาวะของไอและแอโรซอล โดยปรากฏการณ์ที่ส่งผลต่อการเคลื่อน และการสะสมตัวของแอโรซอลของสารกัมมันตรังสี ได้แก่ การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) และเทอร์โมโฟรีซิส (thermophoresis) และปรากฏการณ์ที่ส่งผลต่อการเคลื่อนที่และการสะสมตัว ของไอของสารกัมมันตรังสี ได้แก่ การควบแน่น (condensation) การดูดซับ (adsorption) และ การระเหย (evaporation)

นอกจากนี้ในการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของสารกัมมันตรังสีทั้งในสภาวะของไอและ แอโรซอลยังสามารถเกิดได้จากการทำงานของระบบความปลอดภัยทางวิศวกรรม (engineering safety system) ได้แก่ การกำจัดด้วยสเปรย์ (removal by a spray) การกำจัดด้วยการสครับบิงใน บ่อน้ำ (removal by a scrubbing) การผ่านสตีมไดรเออร์ (steam dryer) และการผ่านตัวกรอง (filters)



รูปที่ 2 แสดงการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของสารกัมมันตรังสีในโปรแกรม ART Mod 2 [4]

2.3.3 การใช้งานโปรแกรม ART Mod 2 [8]

ในส่วนนี้จะกล่าวถึงการใช้งานโปรแกรม ART Mod 2 ตั้งแต่การป้อนข้อมูลขาเข้า (input) การใช้งานโปรแกรม จนไปถึงได้ไฟล์แสดงผล (output) ดังนี้

2.3.3.1 ข้อมูลขาเข้า (input) ที่สำคัญในโปรแกรม ART Mod 2 [8]

ข้อมูลที่โปรแกรม ART Mod 2 จำเป็นต้องทราบ เพื่อใช้ในการคำนวณการสะสมตัวของ แอโรซอล โดยข้อมูลขาเข้า (input) ที่จำเป็นได้แก่ คือ ข้อมูลรูปทรงเรขาคณิต, อัตราการรั่วไหลหรือ ปริมาณของสารกัมมันตรังสีจากเชื้อเพลิง และข้อมูลทางเทอร์มัลไฮดรอลิก (thermal hydraulic)

2.3.3.2 การใช้งานโปรแกรม ART Mod 2 [8]

เมื่อใส่ข้อมูลขาเข้า (input) จนครบและตรวจสอบข้อมูลต่างๆเรียบร้อยแล้วจึงทำการ compile ไฟล์ขาเข้า (input file) ด้วยคอมพิวเตอร์ มีขั้นตอนดังนี้

- ติดตั้งโปรแกรม ART Mod 2 ลงที่ไดร์ฟ C ในคอมพิวเตอร์สร้างไฟล์ขาเข้า (input file) โดยบันทึกเป็นสกุล .dat และบันทึกไฟล์ขาเข้า (input file) ไว้ที่ source folder ของ โปรแกรม ART Mod 2
- compile file ด้วยโปรแกรม Fortran Command Prompt ใน Windows
 โดย compile ในแฟ้มชื่อ source โดยใช้คำสั่ง nmake -f Makefile_NT compile file จะได้ executing file ชื่อ artmod.exe
- execute ไฟล์ด้วยคำสั่ง artmod.exe <inputfilename.dat>outputfilename.out
 โดย ให้ใส่ชื่อ input file แทนที่ inputfilename.dat และใส่ชื่อ output file ที่
 ต้องการ แทนที่outputfilename.out โดย Output file ที่ได้จะปรากฏแฟ้มชื่อ
 source

2.3.4 โครงสร้างของโปรแกรมต้นทาง (source code) ของโปรแกรม ART Mod 2 [4]

จากรูปที่ 3 แสดงแผนผังของโครงสร้างโปรแกรม ART Mod 2 โดยในโปรแกรมต้นทาง (source code) จะมีไฟล์ใหญ่สุดคือ ART และจะแบ่งเป็นโปรแกรมย่อย (subroutine) โดยเราได้ ศึกษาในส่วนของโปรแกรมย่อยที่สำคัญๆแสดงในรูปที่ 4

ในการศึกษาโปรแกรมต้องทราบว่าในแต่ละโปรแกรมย่อย (subroutine) มีหน้าที่อะไรบ้าง เพื่อเป็นประโยชน์ในการแก้ไขโปรแกรม จากรูปที่ 4 ตัวอย่างโปรแกรมย่อยที่สำคัญ ได้แก่ โปรแกรม ย่อย physic.f เป็นโปรแกรมย่อยที่ใช้คำนวณค่าคุณสมบัติทางกายภาพ (physical properties) ต่างๆของไอและแอโรซอล และโปรแกรมย่อย depost.f เป็นโปรแกรมย่อยในคำนวณความเร็วในการ สะสมตัวของแอโรซอลจาก ปรากฏการณ์ต่างๆ เป็นต้น โดยหน้าที่ของแต่ละโปรแกรมย่อยคำสั่งและ ตัวแปรที่สำคัญบางส่วนต่างโดยจะแสดงโดยละเอียดในตารางที่จะแสดงในภาคผนวก ก





11



รูปที่ 4 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมต้นทาง (source code) ของโปรแกรมคำนวณ ART Mod 2 ที่สำคัญ

2.4 การทดลอง NSPP-502 [4]

การทดลอง NSPP-502 หรือ Nuclear Safety Pilot Plant – 502 ของ Oak Ridge National Laboratory เป็นการทดลองในการประเมินพฤติกรรมของสารกัมมันตภาพรังสีของ แอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) ที่รั่วไหลมาจากการหลอมเหลวของแกนปฏิกรณ์ ไปสู่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ โดยสาเหตุที่เลือกการทดลอง NSPP-502 ในการจำลองเพื่อทดสอบ ปัญหาการสะสมตัวของแอโรซอล เนื่องจากเป็นการทดลองที่ถูกคำนวณจากโปรแกรม ART Mod 2 มาก่อนหน้าในคู่มือของโปรแกรม ART Mod 2 [4] และได้รับการยืนยันความถูกต้องของผลการ คำนวณ [4]

โดยอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ของการทดลอง NSPP-502 เป็นแบบปริมาตรเดียวดังภาพ จำลองในรูปที่ 5 ซึ่งได้ปล่อยแอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) ไว้ภายในเพื่อสังเกต พฤติกรรมภายในระยะเวลา 10,000 วินาที ในเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) และขนาด ของโครงสร้างของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ที่ได้แสดงไว้ในตารางที่ 2 จากทดลอง NSPP-502 พบว่า มีการสะสมตัวของแอโรซอล ของสารประกอบเหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) ที่พื้นเป็นส่วนมากโดยผลการ ทดลองแสดงในตารางที่ 3

ตัวแปร NSPP-502				
เงื่อนไขขอบเขต				
ความดัน [MPa]	0.27			
อุณหภูมิผนัง [K]	393			
อุณหภูมิคอนเดนเซอร์ [K]	-			
อุณหภูมิแอโรซอล [K]	399			
อัตราการไหล [g/s]	0.01			
ชนิดแอโรซอล	เหล็กออกไซด์			
โครงสร้างของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์				
เส้นผ่านศูนย์กลางอาคาร [m]	1.52			
ความสูงอาคาร [m]	5.24			

ตารางที่ 2 แสดงเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) และโครงสร้างของอาคารคลุมเครื่อง ปฏิกรณ์ NSPP-502 [4]

ข้อบอการทดออง	ชนิดแอโรซอล	การกระจายตัวของแอโรซอลในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ [%]			
กอชื่อมา เจมผยอง		บนพื้น	บนผนัง	อื่นๆ	
NSPP-502	เหล็กออกไซด์	3	92	<1	

ตารางที่ 3 แสดงผลการทดลองของ NSPP-502 [4]



รูปที่ 5 แสดงภาพจำลองอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ NSPP-502 [4]

2.5 การทดลอง Phébus FPT1

การทดลอง Phébus ของ Institut de radioprotection et de sûreté nucléaire (IRSN) เป็นการทดลองในการประเมินอุบัติเหตุในหลายๆด้าน ตั้งแต่การเริ่มหลอมเหลวของเชื้อเพลิงในแกน ปฏิกรณ์จนกระทั้งไปถึงการรั่วไหลของการกัมมันตรังสีไปสู่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ [5] โดยอาคาร คลุมเครื่องปฏิกรณ์เป็นแบบปริมาตรเดียว และมีคอนเดนเซอร์ 3 แท่ง ซึ่งมีอุณหภูมิที่ต่ำกว่าไอน้ำและ แก๊สภายในเพื่อลดความดันในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ โดยการทดลอง Phébus ได้มีการทดลอง มาแล้ว 5 การทดลอง [5] ดังนี้

- Phébus FPT0 เชื้อเพลิงที่ใช้ในการทดลองเป็นเชื้อเพลิงใหม่ โดยศึกษาการรั่วไหลของสาร กัมมันตรังสีไปที่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ด้วยไอน้ำที่มีอัตราเร็วสูง ที่ค่า pH เท่ากับ 5
- Phébus FPT1 เชื้อเพลิงที่ใช้ในการทดลองเป็นเชื้อเพลิงใช้แล้ว โดยศึกษาการรั่วไหลของสาร กัมมันตรังสีไปที่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ด้วยไอน้ำที่มีอัตราเร็วสูง ที่ค่า pH เท่ากับ 5
- Phébus FPT2 เชื้อเพลิงที่ใช้ในการทดลองเป็นเชื้อเพลิงใช้แล้ว โดยศึกษาการรั่วไหลของสาร กัมมันตรังสีไปที่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ด้วยไอน้ำที่มีอัตราเร็วต่ำ และพิจารณาถึงการ ระเหยของบ่อน้ำทิ้ง (sump) ที่มีผลต่อการสะสมตัวของสารกัมมันตรังสี และผลการการ เปลี่ยนเปลี่ยนของค่า pH ของกรดบอริก
- 4. Phébus FPT3 เชื้อเพลิงที่ใช้ในการทดลองเป็นเชื้อเพลิงใช้แล้ว โดยศึกษาการรั่วไหลของสาร กัมมันตรังสีไปที่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ด้วยไอน้ำที่มีอัตราเร็วต่ำ และพิจารณาถึงการ ระเหยของบ่อน้ำทิ้ง (sump) ที่มีผลต่อการสะสมตัวของสารกัมมันตรังสี
- 5. Phébus FPT4 เชื้อเพลิงที่ใช้ในการทดลองเป็นเชื้อเพลิงใช้แล้ว โดยศึกษาการรั่วไหลของสาร กัมมันตรังสีชนิดที่ไม่ใช่สารระเหย เช่น แอคติไนด์ (actinide)

จากการทดลองพบว่าการทดลอง Phébus FPT0 และ FPT1 มีการรั่วไหลของสาร กัมมันตรังสีโดยเฉพาะสารประกอบซีเซียมที่มากกว่า Phébus FPT4 ซึ่งพิจารณาเพียงแค่การรั่วไหล ของสารกัมมันตรังสีชนิดที่ไม่ใช่สารระเหย และมีตัวแปรที่เปลี่ยนแปลงไม่ซับซ้อนเหมือนกับการ ทดลอง Phébus FPT2 และ FPT3 ซึ่งพิจารณาถึงการระเหยของบ่อทิ้ง (sump) และการ เปลี่ยนแปลงของค่า pH ดังนั้นการทดลอง Phébus FPT0 และ FPT1 จึงเหมาะในการจำลอง เคลื่อนที่และการสะสมตัวของสารประกอบซีเซียม แต่ในกรณีนี้ผู้วิจัยได้เลือกการทดลอง Phébus FPT1 เนื่องจากในการทดลองพบว่าปริมาณสารประกอบซีเซียมที่รั่วไหลในการทดลอง Phébus FPT1 มีมากกว่า Phébus FPT0 [9] ซึ่งทำให้ง่ายต่อการศึกษาเคลื่อนที่และการสะสมตัวของ สารประกอบซีเซียมจากการจำลอง

นอกจากนี้การทดลอง Phébus FPT1 และการทดลอง Phébus อื่นๆ ได้ศึกษาผลการสะสม ตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆ ซึ่งสอดคล้องแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลใน โปรแกรม ART Mod 2 ได้แก่ ปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitation settling) การแพร่ แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) และเทอร์โมโฟรีซิส (thermophoresis)

โดยการทดลอง Phébus FPT1 จากในรูปที่ 6 พบว่าได้ปล่อยแอโรซอลของสารประกอบ ซีเซียมพร้อมกับไอน้ำไปสู่ภายในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ เพื่อสังเกตพฤติกรรมภายในระยะเวลา 133,200 วินาที ในเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) และขนาดของโครงสร้างของอาคาร คลุมเครื่องปฏิกรณ์ [7] ได้แสดงไว้ในตารางที่ 4 จากทดลองของ Phébus FPT1 พบว่ามีการสะสม ตัวของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียม จากปรากฏการณ์ตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) เป็นส่วนมาก รองลองมาเป็นปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) และ ปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) ตามลำดับ [9] โดยผลการทดลองแสดง ในตารางที่ 5

ตารางที่ 4 แสดงเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) และโครงสร้างของอาคารคลุมเครื่อง ปฏิกรณ์ Phébus FPT1 [7], [9]

ตัวแปร	Phébus FPT1
เงื่อนไขขอบเขต	0
ความดัน [MPa]	0.21
อุณหภูมิผนัง [K]	381
อุณหภูมิคอนเดนเซอร์ [K]	363
อุณหภูมิแอโรซอล [K]	381
อัตราการไหล [g/s]	2.2
ชนิดแอโรซอล	สารประกอบซีเซียม
โครงสร้างของอาคารคลุมเครื่องปฏิก	รณ์
เส้นผ่านศูนย์กลางอาคาร [m]	1.8
ความสูงอาคาร [m]	5
เส้นผ่านศูนย์กลางคอนเดนเซอร์ [m]	0.15
ความสูงคอนเดนเซอร์ [m]	1.6
จำนวนคอนเดนเซอร์	3

ข้อมออาร		การสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆ [%]			
ทดลอง	ชนิดแอโรซอล	การตกจาก แรงโน้มถ่วง	การแพร่แบบ บราวเนียน	ดิฟฟิวซิโอ- โฟรีซิส	เทอร์โม- โฟรีซิส
Phébus FPT1	สารประกอบ ซีเซียม	72	2	26	น้อยมาก

ตารางที่ 5 แสดงผลการทดลองของ Phébus FPT1 [9]



รูปที่ 6 แสดงอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ Phébus [9]

2.6 ทฤษฎีและแบบจำลองที่เกี่ยวข้องกับการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของแอโรซอลของ สารประกอบซีเซียม

ทฤษฎีและแบบจำลองที่เกี่ยวข้องกับการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของแอโรซอลภายใน อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์ [4] มีหลายแบบจำลองของหลายปรากฏการณ์ในการคำนวณการ เคลื่อนที่ และการสะสมตัวของแอโรซอล ในงานวิจัยนี้ได้ศึกษา 4 ปรากฏการณ์หลัก ได้แก่ การตก จากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) และเทอร์โมโฟรีซิส (thermophoresis) โดยในตารางที่ 6 ได้ สรุปแบบจำลองและเงื่อนไขต่างๆที่มีผลต่อการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆที่ เลือกใช้ในงานวิจัยนี้ทั้งที่มีอยู่ในโปรแกรม ART Mod 2 และจากงานวิจัยอื่นๆ และได้กล่าว รายละเอียดของแบบจำลองต่างๆในหัวข้อต่อไปนี้

ตารางที่ 6 แสดงแบบจำลองที่มีผลต่อการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆและ เงื่อนไขต่างๆของแบบจำลองในงานวิจัย

ปรากฏการณ์	สมการหรือสหสัมพันธ์ที่ใช้	เงื่อนไข
	Cunningham factor	
		ได้จากการทดลองของการ
	$C_{\rm rr}(x) = 1 + K_{\rm rr} \left[1.26 + 0.42 {\rm orm} \left(-0.87 \right) \right] ***$	ไถล (slip) อนุภาคทรงกลม
	$Cu(r) = 1 + Ki \left[\frac{1.20 + 0.42 \exp\left(\frac{-K_{\rm R}}{K_{\rm R}}\right)}{\right]$.42 exp (ขนาดเล็ก ในบริเวณ Stoke
	CHULALUNGKURN UNIVERSITY	(Stoke's region) [4]
		ได้จากการทดลองของการ
การตกจาก แรงโน้มถ่วง		ไถล (slip) อนุภาคทรงกลม ขนาดเล็กกว่า 15 ไมครอน
	$Cu(r) = 1 + \text{Kn} \left[1.142 + 0.588 \exp\left(\frac{-0.999}{\text{Kn}}\right) \right]$	
	[(Kn)] ໃนบริเวณ Stoke (Sto	ในบริเวณ Stoke (Stoke's
		ไถล (slip) อนุภาคทรงกลม ขนาดเล็ก ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) [4] ได้จากการทดลองของการ ไถล (slip) อนุภาคทรงกลม ขนาดเล็กกว่า 15 ไมครอน ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) [10] ได้จากการทดลองของการ ไถล (slip) อนุภาคทรงกลม ทุกขนาด ในบริเวณ Stoke (Stoke's region)
		ได้จากการทดลองของการ
		ไถล (slip) อนุภาคทรงกลม
	$Cu(r) = 1 + \text{Kn} \left[2.34 + 1.05 \exp \left(\frac{-0.39}{\text{Kn}} \right) \right]$	ทุกขนาด ในบริเวณ Stoke
		(Stoke's region)

ปรากฏการณ์	สมการหรือสหสัมพันธ์ที่ใช้	เงื่อนไข
	ระยะอิสระเฉลี่ย	
		คำนวณจากค่าความเร็ว
	$\lambda = \frac{k_B T}{4\pi a^2 \sqrt{2} P}$	เฉลี่ยของแก๊ส (mean
		velocity of gas) [4]
		คำนวณจากความเร็วราก
	$\mu_{g} \prod_{w}$	กำลังสองเฉลี่ยของแก๊ส
	$\lambda = \frac{1}{\rho_g} \sqrt{\frac{3k_B T}{3k_B T}}$	(root mean square
		velocity of gas) [12]
	ความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การแ	พร่แบบบราวเนียน
		ได้จากการทดลองของการ
		เคลื่อนที่ของการแพร่แบบ
	$v_{diff}(r) = 2.17D_p(r)^{0.75 \text{ km}}$	บราวเนียนของอนุภาคขนาด
		เล็ก [4]
		ได้จากการทดลองของการ
	$v_{diff}(r) = 0.22D_p(r)^{0.735}$	เคลื่อนที่ของการแพร่แบบ
		บราวเนียนอนุภาคทรงกลม
		ขนาดเล็กกว่า 15 ไมครอน
	จุหาลงกรณ์มหาวิทยาลัย	ในบริเวณ Stoke (Stoke's
การแพรแบบ	Chulalongkorn University	region) [10]
09196808		ได้จากการทดลองของการ
		ปล่อยอนุภาคขนาด 2-4
		ไมครอน ด้วยอัตราการไหล
		ทิศขึ้น 0.00062-0.005
	$\left(\begin{array}{ccc} 0.0899 \mathrm{Sc}^{-0.704} u_{\tau} & ; \tau^+ < 0.2 \\ 2.25 \times 10^{-4} \mathrm{c}^{+2} & ; 0.2 < \tau^+ < 22.0 \end{array} \right)$	ลูกบาศก์เมตรต่อวินาที เพื่อ
	$V_{diff} = \begin{cases} 5.25 \times 10^{-7} & u_{\tau} & (0.2 < \tau) < 22.9 \\ 0.17u_{\tau} & (\tau)^{+} > 22.9 \end{cases}$	ตรวจสอบความเร็วจากการ
		สะสมตัวจากปรากฏการณ์
		การแพร่แบบบราวเนียนที่
		พิจารณากระบวนการ
		turbulent damping

ปรากฏการณ์	สมการหรือสหสัมพันธ์ที่ใช้	เงื่อนไข
		process [13]
	ความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ดิฟฟิว	วซิโอโฟรีซิส
		ได้จากการทดลองที่พิจารณา
		ถึงผลของความเร็วของไอน้ำ
		ที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็น
	$\sqrt{m_s}$ t ***	กว่าและเกิดการควบแน่น
	$v_{diffph}(r) = \frac{1}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} U_c$	(Stephan flow) และผล
		จากการส่งผ่านของ
ลิฟฟิวสิโอ		โมเมนตัมของแก๊ส (gas
งเพพ าณก- โฑรุซร		momentum transfer) [4]
P M 9.061		ได้จากการทดลองกรณี
		ความเร็วของไอน้ำที่เคลื่อนที่
		ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและ
	$v_{r} = \begin{bmatrix} U_{r} + Cu(r) & \sqrt{m_{s}} \end{bmatrix}$	เกิดการควบแน่น (Stephan
	$V_{diffph}(T) = \begin{bmatrix} O_c + \frac{\gamma_s}{\chi} & \frac{\gamma_s}{\sqrt{m_s} + \gamma_a} \sqrt{m_a} \end{bmatrix}$	flow) มีผลมากกว่าผลจาก
	Contraction of the second s	การส่งผ่านของโมเมนตัม
		ของแก๊ส (gas momentum
	จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย	transfer) [10]
	ความเร็วของการสะสมตัวจากเกรเดียนต์ของอุณหภู	ີ່ມ
		กรณีที่ 1
		ได้จากการทดลอง ที่ค่า
	$\left[\frac{3v_g Cu(r)(\lambda_g + C_r \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)}{2T_g (1 + 3C_m \operatorname{Kn}(r))(2\lambda_g + \lambda_p + 2C_r \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)} \nabla T_g\right] ; \text{K n} < 0.2$	Knudsen number น้อย
เทอร์โมโฟ- รีซิส	$v_T(r) = \begin{cases} v_T(r) = \begin{cases} -(0.09 + 0.12\alpha_m) \left(1 - \alpha_t \frac{\lambda_s}{2\lambda_p}\right) \\ 0 & z = 0.2 \end{cases}$	กว่า 0.2 เป็นช่วงอนุภาค
	$\frac{1}{4\left(1+\frac{\pi}{8}\alpha_m\right)T} \bigvee I_s \exp\left[\frac{1}{Kn}\right] $ (Kn > 0.2	ยังคงเคลื่อนที่ไปตามแก๊สที่
		เคลื่อนที่แต่มียังมีอนุภาค
		บางส่วนที่เคลื่อนที่เป็นอิสระ
	***	จากการเคลื่อนที่ของแก๊ส
		หรืออาจมีเพียงแค่อนุภาค
		เคลื่อนที่ไปตามแก๊สที่

ปรากฏการณ์	สมการหรือสหสัมพันธ์ที่ใช้	เงื่อนไข
		เคลื่อนที่ โดยจะคำนวณ
		จากสมการของ Brock [4]
		กรณีที่ 2
		ได้จากการทดลอง ที่ค่า
		Knudsen number
		มากกว่า 0.2 เป็นช่วง
		อนุภาคยังคงเคลื่อนที่ไปตาม
		แก๊สที่เคลื่อนที่แต่มียังมี
	- States -	อนุภาคบางส่วนที่เคลื่อนที่
		เป็นอิสระจากการเคลื่อนที่
		ของแก๊ส หรืออาจมีเพียงแค่
		อนุภาคที่เคลื่อนที่เป็นอิสระ
		จากการเคลื่อนที่ของแก๊ส
		โดยจะคำนวณจากสมการ
		ของ Wildman [4]
	State	ได้จากการทดลอง ใช้ได้กับ
		ทุกช่วงของ Knudsen
	จุหาลงกรณ์มหาวิทยาลัย	number สร้างขึ้นหลังจาก
	Chulalongkorn University	พิสูจน์ว่าสมการของ Brock
	$v_{x}(r) = \frac{2.2v_{g}Cu(r)(\lambda_{g} + C_{t}\mathrm{Kn}(r)\lambda_{p})}{\nabla T}$	ใช้แค่ช่วงที่ค่า Knudsen
	$T_g(2\lambda_g + \lambda_p + 2C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)$	number น้อย และที่ค่าการ
		นำความร้อน (thermal
		conductivity) สูง สมการ
		ของ Brock มีความคลาด
		เคลื่อนสูง [16]
		ได้จากวิธี Monte-Carlo
	$v_{T}(r) = \frac{2v_{g}Cu(r)(\lambda_{g} + C_{r}\operatorname{Kn}(r)\lambda_{p})\left(1 + \frac{9\operatorname{Kn}}{(4 + \frac{\pi}{2})}\right)}{T(1 + 3C_{r}\operatorname{Kn}(r))(2\lambda_{r} + \lambda_{r} + 2C_{r}\operatorname{Kn}(r)\lambda_{r})}\nabla T_{g}$	type numerical
		modeling ในการปรับปรุง
	$I_g(1 + SC_m \operatorname{Kin}(r))(2N_g + N_p + 2C_r \operatorname{Kin}(r))N_p)$	สมการของ Brock และ
	-	
------------	---------------------------	---------------------------
ปรากฏการณ์	สมการหรือสหสัมพันธ์ที่ใช้	เงื่อนไข
		สมการของ Wildman เพื่อ
		หาค่าของความเร็วการสะสม
		ตัวและสร้างสมการที่
		สามารถใช้ได้กับทุกช่วงของ
		Knudsen number [16]

*** เป็นแบบจำลองที่มีในโปรแกรม ART Mod 2

2.6.1 การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling)

ความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วงหรือ v_{gra}(r) หน่วย [cm/s] เป็นปรากฏการณ์ที่ส่งผลต่อการสะสมตัวของแอโรซอลที่พื้น โดยการตกจากแรงโน้มถ่วงหาก ไม่มีการพิจารณาถึงแรงต้านของการเคลื่อนที่ (drag force) แอโรซอลจะตกสู่พื้นด้วยความเร็วเดียว ตามค่าความเร่งของแรงโน้มถ่วงของโลก หรือ g เท่ากับ 9.8 เมตรต่อวินาทีกำลังสอง ซึ่งความเร็วของ การตกจากแรงโน้มถ่วงของแอโรซอลที่แตกต่างต่างกันเกิดขึ้นจากผลของแรงต้านการเคลื่อนที่ (drag force) กรณีที่มีการไหลของของไหลต้านการตกของอนุภาคดังรูปที่ 7 และ 8 [4]

โดยแรงต้านการเคลื่อนที่ (drag force) หรือ F_k หน่วย [kg.m/s²] ที่กระทำกับพื้นผิวของ แอโรซอลในสมการที่ 1 [4] จะอยู่ในรูปฟังก์ชันของ ตัวคูณความเสียดทาน (friction factor) f_D หน่วย [-] ความหนาแน่นของแก๊ส หรือ ρ_s หน่วย [g/cm³] และความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจาก ปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วงหรือ $v_{gra}(r)$ หน่วย [cm/s]

$$F_{k} = \frac{\pi r^{2} \rho_{g} v_{gra}^{2}(r) f_{D}}{2}$$
(1)

โดยตัวคูณความเสียดทาน (friction factor) *f_D* หน่วย [-] เป็นสมการที่ได้จากการทดลองการ ตกของแอโรซอลที่ผ่านบริเวณที่มีของไหลผ่าน ซึ่งจะเป็นฟังก์ชันที่ขึ้นกับ ค่า Reynolds number หรือ Re แสดงอยู่ในสมการที่ 2 [4]

$$f_D(\operatorname{Re})\operatorname{Re}^2 = \frac{32r^2g\rho_g(\rho_p - \rho_g)}{2\mu_g}$$
(2)

เมื่อ

r คือ รัศมีของแอโรซอล หน่วย [cm]

 ho_p คือ ความหนาแน่นของแอโรซอล หน่วย [g/cm 3]

 $ho_{
m s}$ คือ ความหนาแน่นของแก๊ส หน่วย [g/cm 3]

g คือ ค่าความเร่งของแรงโน้มถ่วงของโลก หน่วย [cm/s²]

 μ_{s} คือ ค่าความหนืดของก๊าซ หน่วย [dyn.s/cm²]

จากสมการที่ 2 ในช่วงที่แรงเฉื่อย (inertial force) น้อยกว่าแรงหนืด (viscous force) หรือ ช่วงที่ Reynolds number น้อยกว่า 1 ซึ่งอยู่ในช่วงการไหลแบบ laminar ในรูปที่ 7 ความเร็วของ การสะสมตัวของแอโรซอลจากแรงโน้มถ่วงจะประมาณค่าจากการคำนวณของ Stoke (Stoke's approximation) ในสมการที่ 3 [4]



รูปที่ 7 แสดงการสะสมตัวของแอโรซอลจากแรงโน้มถ่วงช่วงที่ Re < 1 [4]

ในทางกลับกันในช่วงที่แรงเฉื่อย (inertial force) มากกว่าแรงหนืด (viscous force) หรือ ช่วงที่ Reynolds number มากกว่า 1 ซึ่งการไหลอยู่ในช่วง transient จนถึงช่วง turbulent ในรูป ที่ 8 ความเร็วของการสะสมตัวของแอโรซอลจากแรงโน้มถ่วงจะประมาณค่าจากการคำนวณของ Newton (Newton's approximation) ในสมการที่ 3 [4]

23



รูปที่ 8 แสดงการสะสมตัวของแอโรซอลจากแรงโน้มถ่วงช่วงที่ Re > 1 [4]

$$v_{gra}(r) = \begin{cases} \frac{2r^2 g(\rho_p - \rho_g)}{9\mu_g} Cu(r) & ; \text{Re} < 1\\ \frac{\mu_g \text{Re}}{2r\rho_p} & ; \text{Re} > 1 \end{cases}$$
(3)

เมื่อ

Cu(r) คือ Cunningham factor หน่วย [-]

โดย Cunningham factor หรือ *Cu(r)* หน่วย [-] ซึ่งเป็นตัวคูณของสหสัมพันธ์ (correlation factor) ที่พิจารณาการไถล (slip) ของของไหลที่เคลื่อนที่แบบไม่ต่อเนื่อง (non-continuum) โดยค่า Cunningham factor จะเป็นฟังก์ชันของ Knudsen number หรือ Kn หน่วย [-]

โดยสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor จะแตกต่างกันไปตามเงื่อนไข ต่างๆของการทดลอง โดยจากสมการที่ 4 เป็นสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor ได้จากการทดลองของการไถล (slip) อนุภาคทรงกลมขนาดเล็ก ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) [4]

$$Cu(r) = 1 + \mathrm{Kn}\left[1.26 + 0.42\exp\left(\frac{-0.87}{\mathrm{Kn}}\right)\right]$$
 (4)

ถัดมาในสมการที่ 5 เป็นสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor ได้จากการ ทดลองของการไถล (slip) อนุภาคทรงกลมขนาดเล็กกว่า 15 ไมครอน ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) [10]

$$Cu(r) = 1 + \mathrm{Kn}\left[1.142 + 0.588 \exp\left(\frac{-0.999}{\mathrm{Kn}}\right)\right]$$
 (5)

และในสมการที่ 6 เป็นสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor ได้จากการ ทดลองของการไถล (slip) อนุภาคทรงกลมทุกขนาด ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) [11]

$$Cu(r) = 1 + \mathrm{Kn} \left[2.34 + 1.05 \exp\left(\frac{-0.39}{\mathrm{Kn}}\right) \right]$$
 (6)

โดยค่า Knudsen number คำนวณได้จากระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) หรือ λ หน่วย [cm] และรัศมีของแอโรซอลดังสมการที่ 7

$$Kn = \frac{2\lambda}{r}$$
(7)

หาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

โดยในการคำนวณระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) สามารถคำนวณมาได้จากค่า ความเร็วเฉลี่ยของแก๊ส (mean velocity of gas) [4] ดังสมการที่ 8 โดยจะอยู่ในรูปฟังก์ชันของ แต่ จากการศึกษา [12] พบว่าการคำนวณระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) สามารถคำนวณได้อีกวิธี หนึ่งคือการคำนวณโดยใช้ความเร็วรากกำลังสองเฉลี่ยของแก๊ส (root mean square velocity of gas) [12] ดังสมการที่ 9

$$\lambda = \frac{k_B T}{4\pi a^2 \sqrt{2} P_t} \tag{8}$$

$$\lambda = \frac{\mu_g}{\rho_g} \sqrt{\frac{M_w}{3k_B T}} \tag{9}$$

เมื่อ a คือ รัศมีของโมเลกุลแก๊ส หน่วย [cm] P_t คือ ความดันรวมในระบบ หน่วย [MPa] M_w คือ น้ำหนักโมเลกุลของแก๊ส หน่วย [g] N_A คือ เลข Avogadro หน่วย [-]

2.6.2 การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion)

การคำนวณความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน หรือ $v_{dif}(r)$ หน่วย [cm/s] ในสมการที่ 10 [4] ซึ่งเป็นสมการในรูปอย่างง่ายจากกฏของ Fick's law โดย ค่าคงที่ต่างๆถูกคำนวณมาจากการทดลองของการเคลื่อนที่ของการแพร่แบบบราวเนียนของอนุภาค ขนาดเล็ก ซึ่งเป็นปรากฏการณ์ที่ส่งผลต่อการสะสมตัวของแอโรซอลที่ผนัง โดยการแพร่ แบบบราวเนียนเกิดจากความความแปรปรวนของแอโรซอลในของไหลที่ชนกันในบริเวณที่มีความ หนาแน่นของแอโรซอลสูง [10] โดยการชนกันของแอโรซอลส่งผลให้เกิดการเคลื่อนที่ของ แอโรซอลออกจากของไหลออกไปสู่บริเวณที่มีความหนาแน่นของแอโรซอลต่ำกว่าดังรูปที่ 9 โดยการ เคลื่อนที่ของแอโรซอลจะขึ้นกับอุณหภูมิของแอโรซอลในระบบ ดังนั้นแอโรซอลจึงเคลื่อนที่ออกไป ด้วยพลังงานจลน์ โดยความสัมพันธ์ดังกล่าวแสดงอยู่ในพจน์ของสัมประสิทธิ์การแพร่ของแอโรซอล หรือ $D_p(r)$ หน่วย [cm²/s] ดังสมการที่ 11 [4]





รูปที่ 9 แสดงการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน [4]

26

27

$$v_{diff}(r) = 2.17 D_p(r)^{0.79}$$
(10)

$$D_p = \frac{k_B T}{6\pi\mu_g r} \tag{11}$$

เมื่อ

 k_B คือ ค่าคงที่ Boltzmann constant หน่วย [erg/K.g]

T คือ อุณหภูมิของแอโรซอล

ต่อมา Van der Vate [10] ได้ทำการทดลองเพื่อศึกษาการสะสมตัวจากปรากฏการณ์การ แพร่แบบบราวเนียนของอนุภาคทรงกลมที่มีขนาดเล็กกว่า 15 ไมครอน ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) พบว่าสมการยังคงในรูปอย่างง่ายจากกฎของ Fick's law แต่ค่าคงที่เปลี่ยนไปจากเดิมใน สมการที่ 12

$$v_{diff}(r) = 0.22D_p(r)^{0.735}$$
 (12)

นอกจากนี้พบว่ายังมีการคำนวณความเร็วการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ การแพร่แบบบราวเนียน ที่พิจารณาในส่วนของกระบวนการ turbulent damping process ซึ่ง พิจารณาความเร็วของเฟสสองเฟสที่แตกต่างกันระหว่างความเร็วของเฟสอนุภาคของแอโรซอล และ ความเร็วของเฟสของไอหรือแก้ส[13] โดยความแตกต่างของความเร็วของสองเฟสที่เกิดขึ้นนี้ทำให้ เกิดเกรเดียนต์ของความเร็วที่แตกต่างกันระหว่างเฟสของไอหรือแก้สและอนุภาคของแอโรซอล ซึ่ง ส่งผลต่อการสะสมตัวของแอโรซอล โดยสมการที่ใช้ในอธิบายปรากฏการณ์นี้ได้จากการทดลอง [13] ของการปล่อยอนุภาคขนาด 2-4 ไมครอน ด้วยอัตราการไหลทิศขึ้น 0.00062-0.005 ลูกบาศก์เมตร ต่อวินาที เพื่อตรวจสอบความเร็วจากการสะสมตัวจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียนที่ พิจารณากระบวนการ turbulent damping process จากการทดลองพบว่าความเร็วของการสะสม ตัวอยู่ในฟังก์ชันของ dimensionless particle relaxation time หรือ τ^+ หน่วย [-] Schmidt number หรือ Sc หน่วย [-] Reynolds number หน่วย [-] ความหนาแน่นของแอโรซอล หรือ ρ_p หน่วย [g/cm³] ความหนาแน่นของแก๊ส หรือ ρ_g หน่วย [g/cm³] และความเร็วเสียดทาน (friction velocity) หรือ u_{τ} หน่วย [cm/s] ดังสมการที่ 13 [13]

$$\frac{v_{diff}}{u_{\tau}} = f(\tau^+, \text{Sc}, \text{Re}, \frac{\rho_p}{\rho_g})$$
(13)

จะเห็นได้ว่าการแพร่ที่พิจารณาถึงกระบวนการ turbulent damping process มีที่มา เริ่มต้นเช่นเดียวสมการการแพร่แบบบราวเนียนในสมการที่ 10 และ 12 ที่กล่าวมาก่อนหน้า คือมีพจน์ ของความเร็วในการสะสมตัวอยู่ฟังก์ชันของค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ของแอโรซอล หรือ *D_p(r)* หน่วย [cm²/s] ซึ่งเป็นพจน์ที่ส่งผลต่อการเคลื่อนที่ของอนุภาคเนื่องจากอุณหภูมิภายในแอโรซอลดังสมการที่ 11 โดยพจน์ของสัมประสิทธิ์การแพร่ของแอโรซอลในกระบวนการ turbulent damping process แสดงอยู่ในฟังก์ชันของ Schmidt number ในสมการที่ 14 [13]

โดยในกระบวนการ turbulent damping process ได้พิจารณาในกรณีที่มี ความเร็วของ เฟสสองเฟสที่แตกต่างกันระหว่างความเร็วของเฟสอนุภาคของแอโรซอลและความเร็วของเฟสของไอ หรือแก๊ส ดังนั้นค่าความเร็วในการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์บราวเนียนจึงขึ้นกับ ฟังก์ชันอื่นๆด้วยดังที่ได้กล่าวมาแล้วในสมการที่ 13 [13]

โดยค่า Schmidt number เป็นค่าที่บ่งบอกถึงความสามารถในการส่งผ่านมวลในบริเวณที่มี ความหนืดโดยคำนวณได้จากสมการที่ 14 โดยจากสมการที่ 14 พบว่าในกรณีที่ค่า Schmidt number มาก จะส่งผ่านมวลในบริเวณที่มีความหนืดได้น้อย ในทางกลับกันถ้า Schmidt number น้อย จะส่งผ่านมวลในบริเวณที่มีความหนืดได้มาก [13]

Chulalongkorn University

$$Sc = \frac{V}{D_p(r)}$$
(14)

เมื่อ

u คือ ความหนึดไคนีมาติกของแก๊ส (kinematic viscosity of gas) หน่วย [cm²/s]

โดยฟังก์ชันของความเร็วการสะสมตัวของแอโรซอลจากสมการที่ 13 พบว่าลักษณะของการ สะสมตัวของแอโรซอลจะถูกแบ่งด้วยค่า dimensionless particle relaxation time หรือ au^+ ดัง สมการที่ 15 เดิมทีค่า dimensionless particle relaxation time มาจาก particle relaxation time หรือ au หน่วย [s] ซึ่งเป็นค่าที่คำนวณมาผลหารของจาก stopping distance หรือ *S* หน่วย [cm] ต่อ initial velocity หรือ U_0 หน่วย [cm/s] ในสมการที่ 16 แต่เพื่อให้ง่ายต่อการคำนวณจึงถูก ปรับให้เป็นตัวแปรไร้หน่วย ดังนั้นค่า dimensionless particle relaxation time หรือ τ^+ จึงบ่ง บอกถึงกลไกการสะสมตัวของแอโรซอลว่าเป็นไปตามทิศทางของการไหลของไอหรือแก๊สหรือไม่ โดย ค่า dimensionless particle relaxation time คำนวณได้จากสมการที่ 17 [13]

$$v_{diff} = \begin{cases} 0.0899 \,\mathrm{Sc}^{-0.704} u_{\tau} & ; \tau^{+} < 0.2 \\ 3.25 \times 10^{-4} \,\tau^{+2} u_{\tau} & ; 0.2 < \tau^{+} < 22.9 \\ 0.17 u_{\tau} & ; \tau^{+} > 22.9 \end{cases}$$
(15)

$$\tau = \frac{S}{U_0} \tag{16}$$

$$\tau^{+} = \frac{\rho_{p} 4r^{2}}{18\mu_{g}^{2}} u_{\tau}^{2} \rho_{g}$$
(17)

ในกรณีช่วงที่ dimensionless particle relaxation time น้อยกว่า 0.2 เป็นช่วงการสะสม ตัวของแอโรซอลที่มีทิศทางเป็นไปตามการไหลของไอหรือแก๊ส ดังในรูปที่ 10 [14]



รูปที่ 10 แสดงทิศทางการสะสมตัวของแอโรซอลกรณี $oldsymbol{ au}^+$ < 0.2 [14]

ในกรณีช่วงที่ dimensionless particle relaxation time อยู่ในช่วง 0.2 ถึง 22.9 เป็นช่วง การสะสมตัวของแอโรซอลเริ่มมีทิศทางเบนออกจากการไหลของไอหรือแก๊ส ดังในรูปที่ 11 [14]



รูปที่ 11 แสดงทิศทางการสะสมตัวของแอโรซอลกรณี 0.2 < $oldsymbol{ au}^+$ < 22.9 [14]

ในกรณีช่วงที่ dimensionless particle relaxation time มากกว่า 22.9 เป็นช่วงการสะสม ตัวของแอโรซอลที่มีทิศทางเป็นไม่ไปตามการไหลของไอหรือแก๊ส ดังในรูปที่ 12 [14]



รูปที่ 12 แสดงทิศทางการสะสมตัวของแอโรซอลกรณี $oldsymbol{ au}^+$ > 22.9 [14]

โดยความเร็วเสียดทาน (friction velocity) คำนวณได้จากสมการที่ได้จากการทดลองของ ของไหลที่วิ่งผ่านบริเวณพื้นที่ผิวเรียบของท่อทรงกระบอก โดยเรียกว่ากฎของผนัง (law of the wall) [15] ดังสมการที่ 18 จากค่าสูงสุดของความสัมพันธ์ของกฎของผนัง ดังนั้นจึงคำนวณความเร็ว เสียดทาน (friction velocity) ได้จากสมการที่ 19

$$0 \le \frac{\delta_D u_\tau}{v} \le 5 \tag{18}$$

$$u_{\tau} = \frac{5\nu}{\delta_D} \tag{19}$$

โดยจะเห็นว่าปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียนเป็นปรากฏการณ์ที่เกิดจากอุณหภูมิของ แอโรซอลเป็นหลักโดยไม่ได้พิจารณาถึงผลต่างของอุณหภูมิที่เกิดขึ้นในส่วนอื่นซึ่งทำให้เกิดการแพร่ แบบไร้ทิศทาง [10] แต่ถ้าหากมีการพิจารณาถึงผลกระทบจากทางโฟรีติก (phoretic effect) ของ การแพร่แบบบราวเนียนจะส่งผลให้การแพร่แบบบราวเนียนถูกกำหนดทิศทางการเคลื่อนที่ โดยจะ ขึ้นกับสองปรากฏการณ์หลักๆ ได้แก่ เทอร์โมโฟรีซิส (thermophoresis) ที่เกิดจากเกรเดียนต์ของ ผลต่างอุณหภูมิของแอโรซอลและผนัง และดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) ที่เกิดจาก เกรเดียนต์ของผลต่างอุณหภูมิของแอโรซอลและผนังซึ่งมีผลของการควบแน่นของไอน้ำเข้ามา เกี่ยวข้องด้วย [10] โดยทั้งสองปรากฏการณ์นี้จะกล่าวถึงในหัวข้อถัดไป

2.6.3 ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis)

ความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส หรือ v_{diffp}(r) หน่วย [cm/s] เป็นปรากฏการณ์ที่ส่งผลต่อการสะสมตัวของแอโรซอลที่ผนัง โดยปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิสเป็น ปรากฏการณ์การแพร่อย่างหนึ่งที่เกิดในบริเวณที่อุณหภูมิของผนังน้อยกว่าอุณหภูมิของแอโรซอลและ มีการควบแน่นของไอน้ำเกิดขึ้นที่ผนัง ดังรูปที่ 13 ซึ่งการเกิดการควบแน่นจะทำให้เกิดเปลี่ยนแปลง ของเกรเดียนต์ความเข้มข้นของไอน้ำและเกรเดียนต์ของความดันย่อยซึ่งนำไปสู่การสะสมตัวของ แอโรซอล [4] ซึ่งจากสมการที่ 20 พบว่าความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิสจะอยู่ในฟังก์ชันของความเร็วของไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการ ควบแน่น (Stephan flow) ในพจน์ของ *U_c* หน่วย [cm/s] และผลจากการส่งผ่านของโมเมนตัม ของ แก๊ส (gas momentum transfer) ซึ่งขึ้นอยู่กับชนิดและความดันย่อยของแก๊ส (partial pressures of noncondensible gases)



Wall Temp. < Steam Temp.

รูปที่ 13 แสดงการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส [4]

โดยการคำนวณความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิสอย่างง่าย ได้ พิจารณาถึงผลของความเร็วของไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) และผลจากการส่งผ่านของโมเมนตัมของแก๊ส (gas momentum transfer) [4] รวมในสมการ เดียวกันในสมการที่ 20

$$v_{diffph}(r) = \frac{\sqrt{m_s}}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} U_c$$
(20)

ถัดมาจากงานวิจัย [10] พบว่าความเร็วของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส ใน กรณีที่ความเร็วของไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) มีผล มากกว่าผลจากการส่งผ่านของโมเมนตัมของแก๊ส (gas momentum transfer) จะใช้สมการใหม่โดย แยกคิดผลจากความเร็วของไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) และผลจากการส่งผ่านของโมเมนตัมของแก๊ส (gas momentum transfer) นอกจากนี้ยังได้ พิจารณาในส่วนของรูปร่างของแอโรซอลในพจน์ของ dynamic sharp factor หรือ χ และการไถล (Slip) ในพจน์ของ Cunningham factor หรือ Cu(r) ดังในสมการที่ 21

$$v_{diffph}(r) = \left[U_c + \frac{Cu(r)}{\chi} \frac{\sqrt{m_s}}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} \gamma_a U_c \right]$$
(21)

เมื่อ

- *m_s* คือมวลโมเลกุลของไอน้ำ หน่วย [g]
- m_a คือ มวลโมเลกุลของแก๊ส หน่วย [g]
- $\gamma_{
 m s}$ คือ สัดส่วนความดันย่อยของไอน้ำ หน่วย [-]
- γ_{a} คือ สัดส่วนความดันย่อยของแก๊ส หน่วย [-]

โดยความเร็วของไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) ในพจน์ของ *U_c* หน่วย [cm/s] จะต้องพิจารณาในส่วนของความเร็วไอน้ำที่เกิดการควบแน่น จากเกรเดียนต์ของความเข้มข้นไอน้ำในพจน์ของ *k_c* หน่วย [cm/s] และความเร็วไอน้ำที่เกิดการ ควบแน่นจากการแพร่ที่เกิดจากการพาของไอน้ำ (convective diffusion) ในพจน์ของ *k_n* หน่วย [cm/s] ดังสมการที่ 22 [4]

$$\frac{1}{U_c} = \frac{1}{k_c} + \frac{1}{k_n}$$
(22)

โดยความเร็วไอน้ำที่เกิดการควบแน่นจากเกรเดียนต์ของความเข้มข้นไอน้ำเป็นผลมาจาก การเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิขณะที่เกิดการควบแน่น โดยพบว่าไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็น กว่าทำให้เกรเดียนต์ของความเข้มข้นไอน้ำเปลี่ยนแปลงตาม ซึ่งผลของความเร็วของการควบแน่นถูก คำนวณในสมการที่ 23 [4]

$$k_c = \frac{D_{sa}}{1 - \gamma_s} \nabla \gamma_s \tag{23}$$

เมื่อ

 D_{sa} คือ สัมประสิทธิ์การแพร่ของไอน้ำในแก๊ส หน่วย [cm²/s] $abla \gamma_s$ คือ เกรเดียนต์ของความเข้มข้นไอน้ำ [1/cm]

ในส่วนของความเร็วไอน้ำที่เกิดการควบแน่นจากการแพร่ที่เกิดจากการพาของไอน้ำ (convective diffusion) จะอยู่ในรูปของฟังก์ชัน Sherwood number หรือ Sh หน่วย [-] และ ความยาวของพื้นที่ในการควบแน่นตัวจากการแพร่ที่เกิดจากการพาของไอน้ำ (convective diffusion) หรือ L หน่วย [cm] ดังสมการที่ 24 [4]

$$k_n = \frac{D_{sa}}{L} \mathrm{Sh}$$
(24)

โดยค่า Sherwood number เป็นค่าที่อธิบายถึงการส่งผ่านของอนุภาคที่กำลังแพร่ในของ ไหล โดยในกรณี Sherwood number น้อยอนุภาคจะแพร่ได้เร็วมากกว่าที่จะเคลื่อนที่ไปตามของ ไหล ในทางกลับกันกรณี Sherwood number มากอนุภาคจะแพร่ได้ช้ามากทำให้อนุภาคจะ เคลื่อนที่ไปตามของไหลมากขึ้น gases)

2.6.4 เทอร์โมโฟรีซิส (Thermophoresis)

ความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส หรือ v_{ther}(r) หน่วย [cm/s] เป็นปรากฏการณ์ที่ส่งผลต่อการสะสมตัวของแอโรซอลที่ผนัง โดยปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิสเป็น ปรากฏการณ์การแพร่อย่างหนึ่งที่เกิดในบริเวณที่อุณหภูมิของผนังน้อยกว่าอุณหภูมิของแอโรซอลเช่น เดียวกับปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส แต่ไม่มีการพิจารณาการควบแน่นของไอน้ำเกิดขึ้นที่ผนัง ซึ่ง จะพิจารณาการสะสมตัวของเกรเดียนต์ของอุณหภูมิที่แตกต่างระหว่างอุณหภูมิของผนังและอุณหภูมิ ของแอโรซอลเท่านั้น ดังรูปที่ 14



Wall Temp. < Aerosol Temp.

รูปที่ 14 แสดงการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส [4]

การคำนวณความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส จะต้องพิจารณาใน ส่วนผลของความเร็วของการสะสมตัวจากเกรเดียนต์ของอุณหภูมิที่เปลี่ยนแปลงของผนังและแก๊สใน พจน์ของ *v*_T หน่วย [cm/s] และความเร็วของการสะสมตัวจากการแพร่ที่เกิดจากการพาของแก๊ส (convective diffusion) ในพจน์ของ *v*_c หน่วย [cm/s] ดังสมการที่ 25 [4]

$$v_{ther}(r) = \frac{v_T(r)v_c(r)}{v_T(r) + v_c(r)}$$
(25)

โดยความเร็วของการสะสมตัวจากเกรเดียนต์ของอุณหภูมิที่เปลี่ยนแปลงของผนังและแก๊ส โดยลักษณะของการสะสมตัวจะใช้ค่า Knudsen number หรือ Kn เป็นตัวแบ่ง ซึ่งค่า Knudsen number จะเป็นตัวบอกลักษณะการเคลื่อนของอนุภาคขนาดเล็กผ่านช่องแคบ ดังสมการที่ 26 [4] โดยกรณีแรกค่า Knudsen number น้อยกว่า 0.2 เป็นช่วงอนุภาคยังคงเคลื่อนที่ไปตามแก๊ส ที่เคลื่อนที่แต่มียังมีอนุภาคบางส่วนที่เคลื่อนที่เป็นอิสระจากการเคลื่อนที่ของแก๊ส หรืออาจมีเพียงแค่ อนุภาคเคลื่อนที่ไปตามแก๊สที่เคลื่อนที่ โดยจะคำนวณจากสมการของ Brock (Brock model) [4]

กรณีที่สองที่ค่า Knudsen number มากกว่า 0.2 เป็นช่วงอนุภาคยังคงเคลื่อนที่ไปตามแก๊ส ที่เคลื่อนที่แต่มียังมีอนุภาคบางส่วนที่เคลื่อนที่เป็นอิสระจากการเคลื่อนที่ของแก๊ส หรืออาจมีเพียงแค่ อนุภาคที่เคลื่อนที่เป็นอิสระจากการเคลื่อนที่ของแก๊ส โดยจะคำนวณจากสมการของ Wildman (Wildman model) [4]

$$v_{T}(r) = \begin{cases} \frac{3v_{g}Cu(r)(\lambda_{g} + C_{t}\operatorname{Kn}(r)\lambda_{p})}{2T_{g}(1 + 3C_{m}\operatorname{Kn}(r))(2\lambda_{g} + \lambda_{p} + 2C_{t}\operatorname{Kn}(r)\lambda_{p})} \nabla T_{g} & ; \mathrm{K} \,\mathrm{n} < 0.2 \\ \frac{3v_{g}}{4\left(1 + \frac{\pi}{8}\alpha_{m}\right)T} \nabla T_{g} \exp\left(\frac{-(0.09 + 0.12\alpha_{m})\left(1 - \alpha_{t}\frac{\lambda_{g}}{2\lambda_{p}}\right)}{\mathrm{K}\mathrm{n}}\right) & ; \mathrm{K}\mathrm{n} > 0.2 \end{cases}$$

$$(26)$$

เมื่อ

 v_g คือ ความหนีดอุณพลศาสตร์ของแก๊ส (dynamic viscosity of gas) หน่วย [cm²/s] λ_g คือ ค่าการนำความร้อนของแก๊ส (thermal conductivity of gas) หน่วย [erg/(K.cm.s)] λ_p คือ ค่าการนำความร้อนของแอโรซอล (thermal conductivity of aerosol) หน่วย [erg/(K.cm.s)]

C_t คือ ค่าคงที่ของการถ่ายโอนพลังงานของแอโรซอลและแก๊ส

C_m คือ ค่าคงที่ของการถ่ายโอนโมเมนตัมของแอโรซอลและแก๊ส

- $lpha_t$ คือ ค่าตัวคูณของการถ่ายโอนพลังงานของแอโรซอลและแก๊ส
- $lpha_m$ คือ ค่าตัวคูณของการถ่ายโอนโมเมนตัมของแอโรซอลและแก๊ส

ถัดมา Derjaguin [16] ได้พิสูจน์ว่าสมการของ Brock ใช้แค่ช่วงที่ค่า Knudsen number น้อย และที่ค่าการนำความร้อน (thermal conductivity) สูง สมการของ Brock มีความคลาด เคลื่อนสูง ดังนั้น Derjaguin จึงได้เสนอสมการในการคำนวณที่ใช้ได้กับทุกช่วงของ Knudsen number ซึ่งเป็นสมการที่ได้จากการทดลอง ซึ่งค่าที่ได้สมการที่ใช้อธิบายยังพบว่ามีคลาดเคลื่อนไป จากการทดลองที่ได้ประมาณ 10 % โดยความเร็วของการสะสมตัวจากเกรเดียนต์ของอุณหภูมิที่ เปลี่ยนแปลงของผนังและแก๊สที่ได้จากการทดลองของ Derjaguin แสดงในสมการที่ 27

$$v_T(r) = \frac{2.2v_g Cu(r)(\lambda_g + C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)}{T_g (2\lambda_g + \lambda_p + 2C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)} \nabla T_g$$
(27)

ภายหลัง Talbot [16] ได้ใช้วิธี Monte-Carlo type numerical modeling ในการ ปรับปรุงสมการของ Brock และสมการของ Wildman เพื่อหาค่าของความเร็วการสะสมตัวและสร้าง สมการที่สามารถใช้ได้กับทุกช่วงของ Knudsen number ซึ่งค่าที่ได้สมการที่ใช้อธิบายยังพบว่ามี แตกต่างไปจากการทดลองประมาณ 3 % โดยความเร็วของการสะสมตัวจากเกรเดียนต์ของอุณหภูมิ ที่เปลี่ยนแปลงของผนังและแก๊สที่ได้จากการประมาณของ Talbot แสดงในสมการที่ 28

$$2v_g Cu(r)(\lambda_g + C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p) \left(1 + \frac{9\operatorname{Kn}}{(4 + \frac{\pi}{2})}\right)$$

$$v_T(r) = \frac{1}{T_g (1 + 3C_m \operatorname{Kn}(r))(2\lambda_g + \lambda_p + 2C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)} \nabla T_g$$
(28)

โดยความเร็วของการสะสมตัวจากการแพร่ที่เกิดจากการพาของแก๊ส (convective diffusion) จะอยู่ในรูปของฟังก์ชัน Sherwood number หรือ Sh หน่วย [-] และความยาวของพื้นที่ ในควบแน่นตัวจากการแพร่ที่เกิดจากการพาของแก๊ส (convective diffusion) หรือ *L* หน่วย [cm] ดังสมการที่ 29 [4]

$$v_c = \frac{D_{pa}}{L} \text{Sh}$$
(29)

เมื่อ

D_{pa} คือ สัมประสิทธิ์การแพร่ของอนุภาคในแก๊ส หน่วย [cm²/s]

โดยค่า Sherwood number เป็นค่าที่อธิบายถึงการส่งผ่านของอนุภาคที่กำลังแพร่ในของ ไหลอธิบายเช่นเดียวกันกับปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) จากปรากฏการณ์ทั้งสี่ปรากฏการณ์ที่ส่งผลต่อการสะสมของแอโรซอลผู้วิจัยได้สรุปความ แตกต่างของแรงขับ (driving force) ที่ทำให้เกิดการสะสมตัวของแอโรซอลไว้ในตารางที่ 7 ดังนี้

ตารางที่ 7 แสดงความแตกต่างของแรงขับ (driving force) ที่ทำให้เกิดการสะสมตัวของ แอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆ

ปรากฏการณ์	แรงขับ (driving force)	
การตกจากแรงโน้มถ่วง	เป็นการตกจากแรงโน้มถ่วงของโลก	
การแพร่แบบบราวเนียน	เป็นการแพร่แบบไร้ทิศทางเนื่องจากอุณหภูมิของแอโรซอล	
เทอร์โมโฟรีซิส	เป็นการแพร่แบบมีทิศทางเนื่องจากอุณหภูมิที่แตกต่างระหว่างอุณหภูมิ	
	ของผนังและอุณหภูมิของแอโรซอล จึงเกิดเกรเดียนต์ของอุณหภูมิที่	
	แตกต่างระหว่างอุณหภูมิของผนังและอุณหภูมิของแอโรซอล	
ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส	เป็นการแพร่แบบมีทิศทางเนื่องจากอุณหภูมิที่แตกต่างระหว่างอุณหภูมิ	
	ของผนังและอุณหภูมิของแอโรซอลและมีการควบแน่นของไอน้ำ	
	เกิดขึ้น จึงเกิดเกรเดียนต์ความเข้มข้นของไอน้ำและเกรเดียนต์ของ	
	ความดันย่อย	

2.7 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

จากการศึกษางานวิจัยที่เกี่ยวข้องได้ออกแบ่ง 3 ส่วนหลัก ได้แก่ งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการ ทดลองของการสะสมตัวและการรั่วไหลของสารประกอบซีเซียม งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการจำลองของ การสะสมตัวและการรั่วไหลของสารประกอบซีเซียม และงานวิจัยอื่นๆที่เป็นประโยชน์ต่อการปรับปรุง แบบจำลองของการสะสมตัวของแอโรซอล โดยงานวิจัยที่ศึกษาจะนำมาใช้เป็นข้อมูลในการวิเคราะห์ ปัญหาและปรับปรุงแบบจำลองของโปรแกรม ART Mod 2

2.7.1 งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการทดลองของการสะสมตัวและการรั่วไหลของสารประกอบซีเซียม

 Reprint of 'Containment behaviour in Phébus FP'' [9] (by M. Laurie, et al., 2013)

กล่าวถึงการศึกษาพฤติกรรมของสารกัมมันตรังสึในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ของ เครื่องปฏิกรณ์ Phébus FP พบว่าผลที่ได้คือสารส่วนใหญ่ที่รั่วไหลออกมาจะเป็น ซีเซียมไอโดไดด์ (CsI) และแทลเลียม (Te) และการเกิดสะสมตัวในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ โดยจะเกิดจากปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) มากที่สุด รองลงมาเป็นดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) และสุดท้ายเป็นการแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion)

 The objectives of the Phébus FP experimental programme and main findings [5] (by Bernard Clément, et al., 2013)

กล่าวถึงจุดประสงค์หลักของโปรแกรมการทดลอง Phébus FP ซึ่งได้ศึกษาอุบัติเหตุ ร้ายแรงตั้งแต่เชื้อเพลิงหลอมเหลวจนกระทั่งการรั่วไหล ของสารกัมมันภาพรังสี ไปสู่อาคาร คลุมเครื่องปฏิกรณ์ โดยเรื่องที่ได้ทำการศึกษา ได้แก่ การเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่แท่ง เชื้อเพลิง การเคลื่อนที่ของเชื้อเพลิงที่หลอมเหลว และการรั่วไหล ของสารกัมมันตรังสี ที่ เป็นต้น

3. Circuit and Containment Aspects of Phébus Experimental FPT0 and Phébus FPT1 [17] (by A.V. Jones, et al., 2013)

รายงานฉบับนี้กล่าวถึงการทดลอง Phébus FPT0 และ FPT1 โดยได้บอกตัวแปร ต่างๆของ แต่ล่ะช่วงการทดลอง ตั้งแต่เชื้อเพลิงหลอมเหลวจนกระทั่งการรั่วไหลของ สารกัมมันภาพรังสีไปสู่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์

2.7.2 งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการจำลองของการสะสมตัวและการรั่วไหลของสารประกอบซีเซียม

 The Study of Cesium Iodide Transportation in Containment of a Generation III+ Boiling Water Reactor under Bypass Condition [2] (by Pinsurang, et al., 2015)

กล่าวถึงการจำลองอุบัติเหตุการเคลื่อนที่ของซีเซียมไอโดไดด์ (CsI) ในอาคารคลุม เครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ภายใต้การรั่วไหลแบบ bypass condition ในโปรแกรม ART Mod 2 โดยมีการเปรียบเทียบกรณีเมื่อมีการจัดการอุบัติเหตุ และไม่มีการจัดการอุบัติเหตุ นอกจากนี้ยังได้ทำ sensitivity analysis โดยการปรับตัวแปรต่างๆในโปรแกรม ART Mod 2 เพื่อหาตัวแปรที่ส่งต่อการเคลื่อนที่ของซีเซียมไอโดไดด์ (CsI) ได้แก่ อุณหภูมิของแก๊ส อุณหภูมิของผนัง และบริเวณของรอยรั่วระหว่างอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ และสิ่งแวดล้อม

2. CIEMAT Contribution to the PHEBEN-2 Project: Interpretation of the PHEBUS-FPT | Experiment [7] (by L. Herranz, et al., 2003)

งานวิจัยนี้กล่าวถึงการจำลองของ Phébus FPT 1 ด้วยโปรแกรม CONTAIN เพื่อ ศึกษาค่าทางเทอร์มัลไฮดรอลิก (thermal hydraulic) ต่างๆ ศึกษาพฤติกรรมของสาร กัมมันตรังสีที่รั่วไหล โดยเพื่อเทียบกับผลการทดลอง และผลการคำนวณจากแบบจำลอง อื่นๆ

 Simulation of the Phébus FPT1 Experiment with MELCOR 1.8.5 [18] (by Matjaž Leskovar, 2002)

กล่าวถึงการจำลองโดยใช้โปรแกรม MELCOR 1.8.5 ของการทดลอง Phébus FPT1 เพื่อคำนวณค่าทางเทอร์มัลไฮดรอลิก (thermal hydraulic) และปริมาณรังสีที่ รั่วไหลเพื่อเทียบกับการทดลองจริง พบว่าผลการคำนวณจากโปรแกรม MELCOR 1.8.5 ที่ได้ มีความสอดคล้องกับการทดลองจริงอย่างมีนัยสำคัญ

Computational Modeling and Validation of Aerosol Deposition in Ventilation Ducts [19] (by Kristopher, et al., 2014)

กล่าวถึงการจำลองเพื่อศึกษาการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆ เช่น การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling), การสะสมตัวจากเทอร์โมโฟรีซิส (thermophoresis) และการสะสมตัวจากการปั่นป่วน (turbulent deposition) โดย เครื่องมือที่ใช้ในการคำนวณ ได้แก่ computational fluid dynamics (CFD) และ fire dynamics simulator (FDS) พบว่าการสะสมตัวของแอโรซอลจากการคำนวณยังคงต่ำกว่า ที่ประมาณการไว้มาก เนื่องจากยังคงต้องพิจารณาเงื่อนไขหรือปรากฏการณ์อื่นๆ ที่ เกี่ยวข้องกับการสะสมตัวเพิ่มเติม

 Quantification of in-containment fission products source term for 1000 MWe PWR under loss of coolant accident [20] (by Khurram Mehboob, et al., 2015)

กล่าวถึงการปรับปรุงการจำลองของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์แบบ PWR เพื่อประเมินการรั่วไหลของสารกัมมันตรังสีที่ถูกปลดปล่อยออกมา โดยใช้โปรแกรม MATLAB ในการคำนวณ พบว่าสารกัมมันตรังสีที่ออกมาอย่างต่อเนื่อง ได้แก่ ซีเซียม (Cs), แทลเลียม (Te), คริปตรอน (Kr), และซีนอล (Xe)

6. MELCOR 1.8.2 Assessment: Aerosol Experiments ABCOVE AB5, AB6, AB7, and LACE LA2 [21] (by J. Souto, et al., 1994)

รายงานฉบับนี้กล่าวถึงการตรวจสอบความสมเหตุสมผล (validate) ของโปรแกรม MELCOR 1.8.2 โดยใช้การทดลอง AB5, AB6 และ AB7 เพื่อตรวจสอบการสะสมตัวของ แอโรซอลในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์พบว่าผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอล มีผล ใกล้เคียงการทดลอง แต่พบว่ามีการไม่สมดุลกันของมวลแอโรซอลบางการทดลอง เนื่องจาก ขาดแบบจำลองที่พิจารณาถึงการลอยตัวของแอโรซอลในอากาศ

7. Containment analysis on the PHEBUS FPT-0, FPT-1 and FPT-2 experiments [22] (by G. Gyenes, L. Ammirabile, 2011)

งานวิจัยนี้กล่าวถึงการตรวจสอบความสมเหตุสมผล (validate) ของโปรแกรม CPA module (Containment Package implemented in the European integral code ASTEC) โดยใช้การทดลองของ Phébus FPT0, FPT1 และ FPT2 พบว่าตัวแปรที่คำนวณได้ ใกล้เคียงผลการทดลองได้แก่ ขนาดของแอโรซอลที่ออกจากท่อขาเย็น (cold leg) อุณหภูมิ และความชื้น นอกจากนี้พบว่าการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ตกจาก แรงโน้มถ่วง (gravitational settling) และการสะตัวที่คอนเดนเซอร์ ในระยะสั้นจะมีผล ใกล้เคียงการทดลอง แต่ในระยะยาวยังมีผลน้อยกว่าการทดลองอยู่

 Experimental interpretation and code validation based on the PHEBUS-FP programme: Lessons learnt from the analysis of the containment scenario of FPT1 and FPT2 tests [23] (by L. Herranz, et al., 2007)

งานวิจัยนี้กล่าวถึงการตรวจสอบความสมเหตุสมผล (validate) ของโปรแกรม CONTAIN 2.0, MELCOR 1.8.5 และ ASTEC 1.1 โดยในการทดลอง Phébus FPT0 และ FPT1 ซึ่งความแตกต่างของทั้ง 3 โปรแกรมคือโนดาไลเซชัน (nodalization) โดยโปรแกรม MELCOR 1.8.5 และ CONTAIN 2.0 จะใช้ปริมาตรเดียวสำหรับการจำลอง ส่วนโปรแกรม ASTEC 1.1 จะแบ่งออกเป็นสามปริมาตร โดยผลการสะสมตัวของแอโรซอล ที่ได้จากทั้งสาม โปรแกรมนั้นใกล้เคียงกัน

2.7.3 งานวิจัยอื่นๆที่เป็นประโยชน์ต่อการปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของแอโรซอล

 Rate of Deposition of Droplets in Annular Two-Phase Flow [13] (by D. D. McCoY, et al., 2013)

กล่าวถึงการศึกษาเกี่ยวกับการสะสมของของอนุภาคขนาดเล็กที่ผนัง ที่คำนึงถึง การปั่นป่วนภายในท่อทรงกระบอกทั้งแนวตั้งและแนวนอน ผลที่ได้พบว่าการสะสมตัวมาก หรือน้อย จะขึ้นอยู่กับค่าความเร็วเสียดทานของอนุภาคในท่อ และสัดส่วนของความหน้า แน่นของอนุภาคต่อแก๊สเป็นหลัก

State of The ART Report on Nuclear Aerosol [10] (by H.J. Allelein, et al., 2009)

เป็นรายงานที่กล่าวถึงความคืบหน้าของสหสัมพันธ์ (correlation) และการ ทดลองต่างๆที่เกี่ยวข้องกับพฤติกรรมจากปรากฏการณ์ต่างของแอโรซอล ของปรากฏการณ์ การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) และเทอร์โมโพรีซิส (thermophoresis)

3. Thermophoresis of particles in a heated boundary [16] (by L. Talbot, et al., 1979)

เป็นรายงานที่กล่าวถึงประวัติและการพัฒนาแบบจำลองการสะสมตัว ของอนุภาค ขนาดเล็กจากปรากฏการณ์เทอร์โมโพรีซิส (thermophoresis) ตั้งแต่อดีตจนถึงปัจจุบัน โดยโมเดลจากปรากฏการณ์เทอร์โมโพรีซิส (thermophoresis) ปัจจุบันได้ใช้แบบจำลองที่ได้ จากการประมาณด้วยวิธี Monte-Carlo type numerical modeling

4. Mechanisms of Filtration for High Efficiency Fibrous [14] (by TSI Incorporated, USA, 2012)

รายงานงานฉบับนี้ กล่าวถึงลักษณะของกลไกการสะสมตัวจากการแพร่แบบ บราวเนียน (Brownian diffusion) ที่พิจารณาถึงกระบวนการ turbulent damping process โดยจะขึ้นกับค่า dimensionless particle relaxation time

> จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย Chulalongkorn University

บทที่ 3 วิธีการดำเนินวิจัยขึ้น

วิธีการดำเนินวิจัยในบทนี้จะกล่าวถึงวิธีการปฏิบัติ ตั้งแต่เริ่มศึกษาค้นคว้างานวิจัยของการ สะสมตัวของสารประกอบซีเซียมจากอุบัติเหตุร้ายแรง การเริ่มจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของ การทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 เพื่อตรวจสอบปัญหาการสะสมตัวของแอโรซอล การ ปรับปรุงแบบจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 โดยใช้การทดลอง Phébus FPT1 เป็นกรณี เปรียบเทียบ จนไปถึงการทดลองใช้โปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแล้วกับ การทดลอง NSPP-502 การทดลอง Phébus FPT1 และเงื่อนไขอื่นที่กำหนดขึ้น

3.1 การศึกษาค้นคว้างานวิจัยของการสะสมตัวของสารประกอบซีเซียมจากอุบัติเหตุร้ายแรง

ศึกษาการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของสารประกอบซีเซียมที่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 จากงานวิจัยในอดีต [2] ตรวจสอบและเปรียบเทียบปริมาณ แอโรซอลของสารประกอบซีเซียมที่รั่วไหลไปสู่สิ่งแวดล้อมและที่สะสมตัวในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ที่คำนวณด้วยด้วยโปรแกรม ART Mod 2 กับงานวิจัยอื่นๆ ในกรณีนี้ใช้ผลการคำนวณจาก โปรแกรม MAAP [3] เมื่อเปรียบเทียบผลการคำนวณจากโปรแกรม ART Mod 2 กับโปรแกรม MAAP เมื่อพบปัญหาความไม่สอดคล้องของการสะสมตัวของแอโรซอล จึงเริ่มตรวจสอบปัญหาการ คำนวณของโปรแกรม ART Mod 2 อีกครั้งด้วยการจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 ซึ่งจะกล่าวในหัวข้อถัดไป

Chulalongkorn University

3.2 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1

เนื่องจากโปรแกรม ART Mod 2 เป็นโปรแกรมที่ใช้แบบจำลองการสะสมตัวของ แอโรซอลพื้นฐานที่มีมานานมาก และผลการคำนวณมีค่าไม่สอดคล้องกับผลการทดลอง ผู้วิจัยจึง ตัดสินใจคำนวณเปรียบเทียบกับการทดลอง 2 การทดลอง คือ NSPP-502 และ Phébus FPT1 เพื่อ ตรวจสอบว่าโปรแกรม ART Mod 2 มีปัญหาหรือไม่ หรือเกิดจากปัญหาการกำหนดข้อมูลขาเข้า (input) ของเงื่อนไขขอบเขตและโครงสร้าง โดยในตารางที่ 8 ได้สรุปเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ในการจำลองแบบปริมาตรเดียวทั้งหมดของการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 ในงานวิจัยนี้ และในตารางที่ 9 และได้สรุปเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ในการจำลอง แบบสามปริมาตรของการทดลอง Phébus FPT1 และรายละเอียดของการจำลองได้แสดงในหัวข้อ ต่อไปนี้

ตารางที่ 8 แสดงสรุปเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ในการจำลองแบบปริมาตรเดียว ทั้งหมดของการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 ในงานวิจัย

	การจำลองการทดลอง			
เงื่อนไขของเขต ของข้อมูลขาเข้า	NSPP- 502	Phébus FPT1 ปริมาตร เดียว	Phébus FPT1 ปริมาตรเดียว เพื่อทดสอบผลของคอนเดนเซอร์	
ข้อมูลขาเข้าของโค	รงสร้าง			
ปริมาตร 1 แทนอาเ	าารคลุมเครื่	องปฏิกรณ์		
เส้นผ่านศูนย์กลาง อาคาร [m]	1.52	1.8	1.8	
ความสูงอาคาร	5.24	5	5	
จำนวนปริมาตร	1	1	1	
ปริมาตรที่ปล่อย สารต้นกำเนิด	1	1	1 หาวิทยาลัย	
ปริมาตรอาคาร [m ³]	9.5	AL010KOR	n University 10	
พื้นที่ผิวอาคาร [m ²]	7.3	5.08	5.08	
ข้อมูลขาเข้าของเงื่อนไขขอบเขต				
ความดัน [MPa]	0.27	0.21	0.21	
อุณหภูมิผนัง [K]	393	381	381	
อุณหภูมิ คอนเดนเซอร์ [K]	-	สมมุติเท่า ผนัง 381	ทดลองอุณหภูมิของผนังลงจาก 381 K (เท่าอุณหภูมิ แก๊ส) เป็น 376K 373 K 367 K และ 363 K (เท่า อุณหภูมิคอนเดนเซอร์) เพื่อทดสอบผลของ คอนเดนเซอร์	

อุณหภูมิแอโรซอล [K]	399	381	381
อัตราการไหล [g/s]	0.01	2.2	2.2
ระยะเวลา [s]	10,000	133,200	133,200
สารต้นกำเนิด	เหล็ก ออกไซด์	ซีเซียมไอ โดด์	ซีเซียมไอโดด์
มวลของสารต้น กำเนิด [g]	17.4	9.77	9.77

ตารางที่ 9 แสดงสรุปเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ในการจำลองแบบสาม ปริมาตรการทดลอง Phébus FPT1 ในงานวิจัย

เรื่องปัญญาการเกิด	การจำลองการทดลอง Phébus FPT1 แบบสามปริมาตร			
เงอนเซของเขตของ ข้อมูลขาเข้า				
ข้อมูลขาเข้าของ โครงสร้าง	ปริมาตร 1 แทนท่อปล่อยสารกัม- ตรังสีและไอน้ำ	ปริมาตร 2 แทนอาคารคลุม เครื่องปฏิกรณ์	ปริมาตร 3 แทนพื้นที่ผิว คอนเดนเซอร์	
เส้นผ่านศูนย์กลาง [m]	0.16	1.8	1.3	
ความสูง [m]	0.1	5	1.6	
ปริมาตร [m ³]	0.002	10	2.16	
พื้นที่ผิวอาคาร [m ²]	0.02	5.08	-	
ข้อมูลขาเข้าของเงื่อนไขขอบเขต				
ความดัน [MPa]	0.21			
อุณหภูมิผนัง [K]	381	381	363	
อุณหภูมิแอโรซอล [K]	381			
อัตราการไหล [g/s]	คำนวณจากโปรแกรม RELAP5			
ระยะเวลา [s]	133,200			

สารต้นกำเนิด	ซีเซียมไอโดด์
มวลสารต้นกำเนิด [g]	9.77

3.2.1 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง NSPP-502

เมื่อพบปัญหาความไม่สอดคล้องของการสะสมตัวของแอโรซอลที่กล่าวมาข้างต้นจึงได้จำลอง ของการทดลอง NSPP-502 ของ Oak Ridge National Laboratory [4] โดยสาเหตุที่เลือกการ ทดลองนี้มาเนื่องจากเป็นตัวอย่างการทดลองที่มาพร้อมกันกับคู่มือการใช้โปรแกรม ART Mod 2 ซึ่ง เป็นการทดลองเพื่อศึกษาพฤติกรรมของแอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) ที่รั่วไหล มาจากการหลอมเหลวของแกนปฏิกรณ์ไปสู่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์

โดยโนดาไลเซชัน (noldalization) ได้แสดงไว้ในรูปที่ 15 เนื่องจากเป็นการทดลองอย่างง่าย ไม่ซับซ้อนมากจึงเป็นเพียงปริมาตรเดียว ที่มีการปล่อยแอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) ไว้ด้านในและศึกษาพฤติกรรมของแอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) ที่ เกิดขึ้น โดยขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของแอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) [4] แสดง ไว้ในตารางที่ 10 และข้อมูลขาเข้า (input) ที่สำคัญ [4] ได้แสดงไว้ที่ตาราง 11



รูปที่ 15 แสดงโนดาไลเซชัน (noldalization) ของการทดลอง NSPP-502 [4]

(Fe ₂ O ₃) [4]		
ของล่าง [cm]	ขอบบน [cm]	
2.1782E-14	1.7425E-13	
1.7425E-13	1.3940E-12	
1.3940E-12	1.1152E-11	
1.1152E-11	8.9218E-11	
8.9218E-11	7.1374E-10	
7.1374E-10	5.7099E-09	
5.7099E-09	4.5680E-08	
4.5680E-08	3.6544E-07	
3.6544E-07	2.9235E-06	
2.9235E-06	2.3388E-05	

ตารางที่ 10 แสดงช่วงขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของแอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์

ตารางที่ 11 แสดงข้อมูลขาเข้า (input) ของการทดลอง NSPP-502 [4]

ข้อมูลขาเข้าของโครงสร้าง		
ปริมาตร 1 แทนอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์		
เส้นผ่านศูนย์กลางอาคาร [m]	1.52	
ความสูงอาคาร [m]	5.24	
จำนวนปริมาตร	1	
ปริมาตรที่ปล่อยสารต้นกำเนิด 1		
ปริมาตรอาคาร [m ³]	9.5	
พื้นที่ผิวอาคาร [m ²]	7.3	
ข้อมูลขาเข้าของเงื่อนไขขอบเขต		
ความดัน [MPa]	0.27	
อุณหภูมิผนัง [K]	393	

อุณหภูมิคอนเดนเซอร์ [K]	-
อุณหภูมิแอโรซอล [K]	399
อัตราการไหล [g/s]	0.01
ระยะเวลา [s]	10,000
สารต้นกำเนิด	เหล็กออกไซด์
มวลของสารต้นกำเนิด [g]	17.4

โดยหลังจากนั้นจึงเปรียบเทียบผลการคำนวณจากโปรแกรม ART Mod 2 กับผลการทดลอง พบว่ายังคงมีความไม่สอดคล้องกันของค่าการสะสมตัวของแอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) อยู่ อย่างไรก็ตามในคู่มือการใช้โปรแกรม ART Mod 2 [4] ยังคงยอมรับผลการคำนวณว่า อยู่ในช่วงที่ยอมรับได้ จากปัญหาดังกล่าวจึงตรวจสอบปัญหาการคำนวณของโปรแกรม ART Mod 2 อีกครั้งด้วยการจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง Phébus FPT1 ซึ่งจะ กล่าวในหัวข้อถัดไป

3.2.2 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง Phébus FPT1

เนื่องจากการจำลองการทดลอง Phébus FPT1 มีรายละเอียดหลายส่วน ซึ่งผู้วิจัยจึงเริ่มการ จำลองอย่างง่ายก่อนและจึงปรับปรุงเงื่อนไขและโครงสร้างต่างๆของการจำลอง เพื่อให้ได้ผลการ จำลองใกล้เคียงการทดลองจริงมากที่สุด ดังนี้

3.2.2.1 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง Phébus FPT1 แบบปริมาตร เดียว

จากปัญหาความไม่สอดคล้องของการสะสมตัวของแอโรซอลจากการจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง NSPP-502 จึงได้ทดลองจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการ ทดลอง Phébus FPT1 ของ Institut de radioprotection et de sûreté nucléaire (IRSN) เพื่อ เป็นการยืนยันปัญหาการสะสมตัวของแอโรซอลอีกครั้ง

โดยการทดลอง Phébus FPT 1 มีอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์เป็นแบบปริมาตรเดียวและมี คอนเดนเซอร์ 3 แท่ง ซึ่งมีอุณหภูมิที่ต่ำกว่าไอน้ำและแก๊สภายในเพื่อลดความดันในอาคารคลุมเครื่อง ปฏิกรณ์ ซึ่งในการจำลองได้เริ่มจำลองอย่างง่ายก่อนโดยสร้างเป็นปริมาตรเดียวมีแอโรซอลของ สารประกอบซีเซียมไอโอไดด์ (CsI) อยู่ด้านในเช่นเดียวกันกับการทดลอง NSPP-502 ดังรูปที่ 16 โดย ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของ แอโรซอลของสารประกอบซีเซียมไอโอไดด์ (CsI) [9] แสดงไว้ในตารางที่ 12 และข้อมูลขาเข้า (Input) ที่สำคัญ [7] ได้แสดงไว้ที่ตาราง 13



รูปที่ 16 แสดงโนดาไลเซชัน (noldalization) ของการทดลอง Phébus FPT 1

(Csl) [9]		
ของล่าง [cm]	ขอบบน [cm]	
1.5105E-13	2.3602E-12	
2.3602E-12	2.5132E-11	
2.5132E-11	9.2767E-11	
9.2767E-11	3.7165E-10	
3.7165E-10	1.5012E-09	
1.5012E-09	4.9498E-09	
4.9498E-09	2.3131E-08	
2.3131E-08	2.3388E-05	

ตารางที่ 12 แสดงช่วงขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมไอโอไดด์

ข้อมูลขาเข้าของโครงสร้าง		
ปริมาตร 1 แทนอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์		
เส้นผ่านศูนย์กลางอาคาร [m]	1.8	
ความสูงอาคาร [m]	5	
จำนวนปริมาตร	1	
ปริมาตรที่ปล่อยสารต้นกำเนิด	1	
ปริมาตรอาคาร [m ³]	10	
พื้นที่ผิวอาคาร [m ²]	5.08	
ข้อมูลขาเข้าของเงื่อนไขขอบเขต		
ความดัน [MPa]	0.21	
อุณหภูมิผนัง [K]	381	
อุณหภูมิคอนเดนเซอร์ [K]	สมมุติเท่าผนัง 381	
อุณหภูมิแอโรซอล [K]	381	
อัตราการไหล [g/s]	2.2	
ระยะเวลา [s]	133,200	
สารต้นกำเนิด	ซีเซียมไอโดด์	
มวลของสารต้นกำเนิด [g]	9.77	

ตารางที่ 13 แสดงข้อมูลขาเข้า (input) ของการทดลอง Phébus FPT 1 [7]

3.2.2.2 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง Phébus FPT1 แบบปริมาตร เดียวเพื่อทดสอบผลกระทบจากของคอนเดนเซอร์

โดยผลที่ได้จากการจำลองของ Phébus FPT1 แบบปริมาตรเดียวในที่นี้ยังไม่ได้พิจารณาใน ส่วนของคอนเดนเซอร์พบว่า ผลการสะสมตัวของแอโรซอลที่ได้ยังไม่สอดคล้องกับการทดลองมากนัก เนื่องจากในการสะสมตัวของแอโรซอลจะมีที่ผิวของคอนเดนเซอร์ด้วย ดังนั้นจึงจำเป็นจะต้องจำลอง คอนเดนเซอร์ภายในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ด้วย แต่โปรแกรม ART Mod 2 มีข้อจำกัดคือไม่ สามารถสร้างปริมาตรของคอนเดนเซอร์ภายในปริมาตรของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ได้

ดังนั้นเพื่อตรวจสอบผลการสะสมตัวของแอโรซอลให้แม่นยำมากขึ้น จึงจำเป็นจะต้อง พิจารณาในส่วนของคอนเดนเซอร์ด้วย จากการปรับเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ของ อุณหภูมิของผนังของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ เพื่อใช้เป็นการทดสอบผลกระทบของการสะสมตัว ของแอโรซอลจากคอนเดนเซอร์ โดยเราได้สมมุติว่าผนังของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์เป็นตัวแทน ของคอนเดนเซอร์ จึงได้ทดสอบปรับเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) โดยการลดอุณหภูมิ ของผนังลงจาก 381 K (เท่าอุณหภูมิแก๊ส) เป็น 376K 373 K 367 K และ 363 K (เท่าอุณหภูมิ คอนเดนเซอร์) ตามลำดับ โดยใช้โนดาไลเซชัน (nodalization) และเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) อื่นๆเหมือนเดิม

3.2.2.3 การจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง Phébus FPT1 แบบสามปริมาตร

จะเห็นได้ว่าการจำลองแบบปริมาตรเดียวไม่สามารถตรวจสอบผลการสะสมตัวของแอโรซอล ได้ครบทุกกรณีเนื่องจากมีผลของอุณหภูมิของคอนเดนเซอร์ด้วยจึงทำให้ต้องจำลองหลายครั้งเพื่อ ตรวจสอบปัญหา ดังนั้นผู้วิจัยถึงได้สร้างโนดาไลเซชัน (nodalization) และปรับค่าเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ของการทดลอง Phébus FPT1 ใหม่โดยการสร้างปริมาตรขึ้นมาใหม่สาม ปริมาตร ปริมาตร (volume) ที่ 1 เป็นปริมาตรเล็ก มีขนาดโดยให้มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของ ปริมาตรเท่ากับที่ท่อที่ปล่อยแอโรซอลและไอน้ำเข้าอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ประมาณ 0.03 เมตร ปริมาตร (volume) ที่ 2 เป็นปริมาตรที่เท่าขนาดของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ และปริมาตร (volume) ที่ 3 เป็นปริมาตรที่มีความสูงเท่ากับคอนเดนเซอร์จริงประมาณ 1.6 เมตรและมีพื้นที่ผิว และอุณหภูมิเท่ากับคอนเดนเซอร์ทั้งสามแท่งรวมกัน โดยโนดาไลเซชัน (nodalization) และเงื่อนไข ขอบเขต (boundary condition) ของทั้ง 3 ปริมาตรแสดงได้ในรูปที่ 17 และในตารางที่ 9



รูปที่ 17 แสดงโนดาไลเซชัน (nodalization) และ เงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) หลังปรับปรุงของการทดลอง Phébus FPT1

แต่การสร้างโนดาไลเซชัน (nodalization) ของการทดลอง Phébus FPT1 ใหม่โดยการ สร้างปริมาตรขึ้นมาใหม่สาม ปริมาตรจำเป็นต้องใส่ข้อมูลขาเข้า (input) ของค่าอัตราการไหระหว่าง ปริมาตร และความเร็วภายในปริมาตรของไอน้ำด้วย ซึ่งโปรแกรม ART Mod 2 ไม่สามารถคำนวณได้ โดยค่าอัตราการไหลระหว่างปริมาตรและความเร็วภายในปริมาตรผู้วิจัยได้ใช้การคำนวณจาก โปรแกรม RELAP5 Mod 3.3 [24] ซึ่งเป็นโปรแกรมหาค่าทางเทอร์มัลไฮดรอลิก (thermal hydraulic) โดยโนดาไลเซชัน (nodalization) และเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) โดย หาค่าอัตราการไหลระหว่างปริมาตรในโปรแกรม RELAP5 Mod 3.3 แสดงได้ในรูปที่ 18



รูปที่ 18 แสดงโนดาไลเซชัน (nodalization) และเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) จากโปรแกรม RELAP5 Mod 3.3 ของการทดลอง Phébus FPT1

เมื่อจำลองการทดลองของ Phébus FPT1 ได้ใกล้เคียงกับการทดลองจริงแล้ว จึงตรวจสอบ ผลการสะสมตัวที่ได้พบว่า การสะสมตัวของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมไอโอไดด์ (Csi) ยังไม่ สอดคล้องกับการทดลองจริงอยู่จากหลายๆปรากฏการณ์ ได้แก่ ปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) และดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) จากผลดังกล่าวบอกได้ว่าปัญหาที่เกิดขึ้นน่าจะมาจากแบบจำลองการสะสมตัว ของแอโรซอลจึงเป็นที่มาของการปรับปรุงแบบจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 โดยใช้การทดลอง Phébus FPT1 เป็นกรณีเปรียบเทียบ ซึ่งจะกล่าวในหัวถัดไป

3.3 การปรับปรุงแบบจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 โดยใช้การทดลอง Phébus FPT1 เป็น กรณีเปรียบเทียบ

การปรับปรุงแบบจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 โดยใช้การทดลอง Phébus FPT1 เป็น กรณีเปรียบเทียบ โดยสาเหตุที่ใช้การทดลอง Phébus FPT1 เป็นกรณีเปรียบเทียบเนื่องจากผลการ ทดลองที่ได้แสดงถึงการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ต่างๆ ซึ่งการปรับปรุง แบบจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ได้ปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจาก ปรากฏการณ์ต่างด้วย ได้แก่ปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) การแพร่ แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) และเทอร์โมโฟรีซิส (thermophoresis) โดยการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลได้มีการเลือก แบบจำลอง หรือสหสัมพันธ์ (correlation) หลายๆแบบเพื่อนำมาปรับปรุงการสะสมตัวของแอโรซอล ในแต่ล่ะปรากฏการณ์ ดังนี้

3.3.1 การตกจากแรงโน้มถ่วง (Gravitational settling)

การคำนวณความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วงหรือ *v_{gra}(r)* หน่วย [cm/s] จากสมการที่ 3 เป็นสมการถูกพิสูจน์มากจากการคำนวณของ Stoke (Stoke's approximation) และการคำนวณของ Newton (Newton's approximation) ซึ่งในการปรับปรุง แบบจำลองได้ปรับปรุงในส่วนของสหสัมพันธ์ (correlation) อื่นๆที่อยู่ในรูปของสมการที่ 1 ได้แก่ Cunningham factor หรือ *Cu(r)* [4]

$$v_{gra}(r) = \begin{cases} \frac{2r^2 g(\rho_p - \rho_g)}{9\mu_g} Cu(r) & ; \text{Re} < 1\\ \frac{\mu_g \text{Re}}{2r\rho_p} & ; \text{Re} > 1 \end{cases}$$
(3)

โดยสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor จะแตกต่างกันไปตามเงื่อนไข ต่างๆของการทดลอง โดยจากสมการที่ 4 ซึ่งเป็นสมการที่โปรแกรม ART Mod 2 ใช้ในคำนวณ เป็น สหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor ได้จากการทดลองของการไถล (slip) อนุภาค ทรงกลมขนาดเล็ก ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) [4]

$$Cu(r) = 1 + \mathrm{Kn}\left[1.26 + 0.42 \exp\left(\frac{-0.87}{\mathrm{Kn}}\right)\right]$$
 (4)

ถัดมาผู้วิจัยจึงได้ทดลองใช้สมการที่ 3 และสมการที่ 4 ในการปรับปรุงแบบจำลอง โดย สมการที่ 5 เป็นสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor ได้จากการทดลองของการไถล (slip) อนุภาคทรงกลมขนาดเล็กกว่า 15 ไมครอน ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) [10]

$$Cu(r) = 1 + \mathrm{Kn} \left[1.142 + 0.588 \exp\left(\frac{-0.999}{\mathrm{Kn}}\right) \right]$$
 (5)

และในสมการที่ 6 เป็นสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor ได้จากการ ทดลองของการไถล (slip) อนุภาคทรงกลมทุกขนาด ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) [11]

$$Cu(r) = 1 + \mathrm{Kn}\left[2.34 + 1.05\exp\left(\frac{-0.39}{\mathrm{Kn}}\right)\right]$$
 (6)

จากการปรับปรุงโมเดลพบว่าสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor จะอยู่ใน ฟังก์ชันของค่า Knudsen number โดยค่า Knudsen number คำนวณได้จากระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) หรือ λ หน่วย [cm] และรัศมีของแอโรซอลดังสมการที่ 7 [4]

$$Kn = \frac{2\lambda}{r}$$
(7)

โดยในการคำนวณระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) ในโปรแกรม ART Mod 2 คำนวณ มาจากค่าความเร็วเฉลี่ยของแก๊ส (mean velocity of gas) [4] ดังสมการที่ 8 เนื่องจากการศึกษา ค้นคว้าได้พบว่าการคำนวณระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) สามารถคำนวณได้อีกวิธีหนึ่งคือการ คำนวณโดยใช้ความเร็วรากกำลังสองเฉลี่ยของแก๊ส (root mean square velocity of gas) [12] ดัง สมการที่ 9 จึงใช้สมการที่ 9 ทดลองในการปรับปรุงแบบจำลอง

Chulalongkorn University

$$\lambda = \frac{k_B T}{4\pi a^2 \sqrt{2} P_t} \tag{8}$$

$$\lambda = \frac{\mu_g}{\rho_g} \sqrt{\frac{M_w}{3k_B T}} \tag{9}$$

โดยจากรูปที่ 19 ได้สรุปแบบจำลองทั้งหมดที่ใช้ในการทดลองปรับปรุงแบบจำลองการสะสม ตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง





3.3.2 การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion)

การคำนวณความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน หรือ v_{dff}(r) หน่วย [cm/s] ในโปรแกรม ART Mod 2 คำนวณได้จากสมการในรูปอย่างง่ายจากกฎของ Fick's law ดังสมการที่ 10 โดยค่าคงที่ต่างๆถูกคำนวณมาจากการทดลองของการเคลื่อนที่ของการ แพร่แบบบราวเนียนของอนุภาคขนาดเล็ก [4]

$$v_{diff}(r) = 2.17 D_n(r)^{0.79}$$
(10)

เมื่อ

 $D_{\rm p}(r)$ คือ สัมประสิทธิ์การแพร่ของแอโรซอล หน่วย [cm 2 /s]

ถัดมาจึงได้ทดลองใช้สมการจากการทดลองของ Van der Vate [10] ได้ทำการทดลองเพื่อ ศึกษาการสะสมตัวจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียนของอนุภาคทรงกลมที่มีขนาดเล็กกว่า 15 ไมครอน ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) ในการปรับปรุงแบบจำลอง ซึ่งสมการยังคงในรูป อย่างง่ายจากกฎของ Fick's law แต่ค่าคงที่เปลี่ยนไปจากเดิมในสมการที่ 12

$$v_{diff}(r) = 0.22D_p(r)^{0.735}$$
(12)

สุดท้ายจากงานวิจัยของการทดลอง Phébus FPT1 [9] ได้กล่าวไว้ว่ากระบวนการ turbulent damping process ส่งผลต่อการสะสมตัวที่ผนังของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์อย่างมาก ผู้วิจัยจึงได้ปรับปรุงแบบจำลองโดยทดลองใช้แบบจำลองการแพร่แบบบราวเนียนที่พิจารณาในส่วน ของกระบวนการ turbulent damping process ในสมการที่ 15 ซึ่งเป็นการทดลองการปล่อย อนุภาคขนาด 2-4 ไมครอน ด้วยอัตราการไหลทิศขึ้น 0.00062-0.005 ลูกบาศก์เมตรต่อวินาที เพื่อ ตรวจสอบความเร็วจากการสะสมตัวจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียนที่พิจารณา กระบวนการ turbulent damping process [13]

$$v_{diff} = \begin{cases} 0.0899 \,\mathrm{Sc}^{-0.704} u_{\tau} & ; \tau^{+} < 0.2 \\ 3.25 \times 10^{-4} \,\tau^{+2} u_{\tau} & ; 0.2 < \tau^{+} < 22.9 \\ 0.17 u_{\tau} & ; \tau^{+} > 22.9 \end{cases}$$
(15)

โดยจากรูปที่ 20 ได้สรุปแบบจำลองทั้งหมดที่ใช้ในการทดลองปรับปรุงแบบจำลองการสะสม ตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน



รูปที่ 20 แสดงแบบจำลองทั้งหมดที่ใช้ในการทดลองปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของ แอโรซอลจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน

3.3.3 ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis)

การคำนวณความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส หรือ v_{diffph}(r) หน่วย [cm/s] ในโปรแกรม ART Mod 2 ได้ใช้สมการที่ 20 ในการคำนวณ โดยจากสมการที่ 20 การคำนวณความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิสอย่างง่าย ได้พิจารณาถึง ผลของความเร็วของ ไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) และผลจากการส่งผ่านของ โมเมนตัมของแก๊ส (gas momentum transfer) [4] รวมในสมการ เดียวกันในสมการที่ 20

$$v_{diffph}(r) = \frac{\sqrt{m_s}}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} U_c$$
(20)

ถัดมาผู้วิจัยจึงได้ทดลองใช้แบบจำลองของสมการที่ 21 ในกรณีที่ความเร็วของไอน้ำที่ เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) มีผลมากกว่า ซึ่งแยกคิดผล จากความเร็วของไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) และ ผลจากการส่งผ่านของโมเมนตัม ของแก๊ส (gas momentum transfer) ออกจากกัน นอกจากนี้ยัง ได้พิจารณาในส่วนของรูปร่างของแอโรซอลในพจน์ของ Dynamic sharp factor หรือ χ และการไถล (slip) ในพจน์ของ Cunningham factor หรือ Cu(r) [10]

จุหาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

$$v_{diffph}(r) = \left[U_c + \frac{Cu(r)}{\chi} \frac{\sqrt{m_s}}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} \gamma_a U_c \right]$$
(21)

โดยจากรูปที่ 21 ได้สรุปแบบจำลองทั้งหมดที่ใช้ในการทดลองปรับปรุงแบบจำลองการสะสม ตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส
Diffusiophoresis

$$\mathbf{v}_{diffph}(r) = \frac{\sqrt{m_s}}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} U_c$$

$$\mathbf{v}_{diffph}(r) = \left[U_c + \frac{Cu(r)}{\chi} \frac{\sqrt{m_s}}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} \gamma_a U_c \right]$$

3.3.4 เทอร์โมโฟรีซิส (thermophoresis)

การคำนวณความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส ในส่วนของ ความเร็วของการสะสมตัวจากเกรเดียนต์ของอุณหภูมิที่เปลี่ยนแปลงของผนังและแก๊ส หรือ $v_{\tau}(r)$ ใน โปรแกรม ART Mod 2 ใช้ดังสมการที่ 26 ซึ่งเป็นสมการของ Brock (Brock model) และ Wildman (Wildman model) **[4]**

$$v_{T}(r) = \begin{cases} \frac{3v_{g}Cu(r)(\lambda_{g} + C_{t}\operatorname{Kn}(r)\lambda_{p})}{2T_{g}(1 + 3C_{m}\operatorname{Kn}(r))(2\lambda_{g} + \lambda_{p} + 2C_{t}\operatorname{Kn}(r)\lambda_{p})} \nabla T_{g} & ; \mathrm{K} \,\mathrm{n} < 0.2 \\ \frac{3v_{g}}{4\left(1 + \frac{\pi}{8}\alpha_{m}\right)T} \nabla T_{g} \exp\left(\frac{-(0.09 + 0.12\alpha_{m})\left(1 - \alpha_{t}\frac{\lambda_{g}}{2\lambda_{p}}\right)}{\mathrm{Kn}}\right) & ; \mathrm{Kn} > 0.2 \end{cases}$$

$$(26)$$

ถัดมาผู้วิจัยได้เลือกใช้สมการจากการทดลองของ Derjaguin [16] ในสมการที่ 27 ซึ่ง Derjaguin ได้พิสูจน์ว่าสมการของ Brock ใช้แค่ช่วงที่ค่า Knudsen number น้อย และที่ค่าการนำ ความร้อน (thermal conductivity) สูง สมการของ Brock มีความคลาดเคลื่อนสูง ดังนั้น Derjaguin จึงได้เสนอสมการในการคำนวณที่ใช้ได้กับทุกช่วงของ Knudsen number

$$v_T(r) = \frac{2.2v_g Cu(r)(\lambda_g + C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)}{T_g (2\lambda_g + \lambda_p + 2C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)} \nabla T_g$$
(27)

สุดท้ายได้ทดลองใช้สมการที่ 28 ที่ได้จากการใช้โปรแกรมคอมพิวเตอร์ Monte-Carlo type numerical modeling [16] ในการปรับปรุงสมการของ Brock และสมการของ Wildman เพื่อหา ค่าของความเร็วการสะสมตัวและสร้างสมการที่สามารถใช้ได้กับทุกช่วงของ Knudsen number

$$2v_g Cu(r)(\lambda_g + C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p) \left(1 + \frac{9\operatorname{Kn}}{(4 + \frac{\pi}{2})}\right)$$

$$v_T(r) = \frac{1}{T_g (1 + 3C_m \operatorname{Kn}(r))(2\lambda_g + \lambda_p + 2C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)} \nabla T_g$$
(28)

โดยจากรูปที่ 22 ได้สรุปแบบจำลองทั้งหมดที่ใช้ในการทดลองปรับปรุงแบบจำลองการสะสม ตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส



รูปที่ 22 แสดงแบบจำลองทั้งหมดที่ใช้ในการทดลองปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโร ซอลจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส

โดยในตารางที่ 14 ได้สรุปความเหมาะสมของสมการต่างๆที่นำมาเลือกใช้ในการปรับปรุง แบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆ

ตารางที่ 14	เสดงความเหมาะสมของสมการต่างๆที่นำมาเลือกใช้ในการปรับปรุงแบบจำลองการ
	สะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่าง

ปรากฏการณ์	สมการหรือสหสัมพันธ์ที่ใช้	ความเหมาะสม
	Cunningham factor	
		เนื่องจากเป็นสมการจากรายงาน
		ของ State of The ART Report
		on Nuclear Aerosol ปี 2009
		[10] ซึ่งได้สรุปการทดลองและ
	- St. 1144 -	สมการต่างๆที่เกี่ยวกับการสะสม
	$Cu(r) = 1 + Kn \left[1.142 + 0.588 \exp \left(\frac{-0.999}{-0.999} \right) \right]$	ตัวของ แอโรซอลจาก
	(Kn)	ปรากฏการณ์ต่างๆ ซึ่งสมการนี้
		ได้มาจากการทดลองของการไถล
		(slip) อนุภาคทรงกลมขนาดเล็ก
		กว่า 15 ไมครอน ในบริเวณ
		Stoke (Stoke's region) เมื่อมี
การตกจาก	A A A A A A A A A A A A A A A A A A A	การตกจากแรงโน้มถ่วง
แรงโน้มถ่วง		เนื่องจากเป็นสมการในหัวข้อเรื่อง
	จุหาลงกรณ์มหาวิทยาลัย	Single Particle Dynamics [11]
	Chulalongkorn University	ซึ่งได้อธิบายความสัมพันธ์ของ
		สมการต่างๆจากการทดลองใน
		การเคลื่อนที่ของของอนุภาคทุก
		ขนาด ซึ่งสมการนี้ได้จากการ
	$Cu(r) = 1 + \text{Kn} \left[2.34 + 1.05 \exp \left(\frac{-0.39}{\text{Kn}} \right) \right]$	ทดลองจากการตกของแรงโน้ม
		ถ่วงของอนุภาคทุกๆขนาดเพื่อ
		ศึกษาหาสหสัมพันธ์ของการไถล
		(slip) อนุภาคทรงกลมทุกขนาด
		ในบริเวณ Stoke (Stoke's
		region)

ปรากฏการณ์	สมการหรือสหสัมพันธ์ที่ใช้	ความเหมาะสม			
	ระยะอิสระเฉลี่ย				
		เนื่องจากเป็นสมการที่ 21.42 ที่			
		ได้มาจากทฤษฎีในหนังสือ			
		Physics for Scientists and			
		Engineers [12] โดยค่าระยะ			
		อิสระเฉลี่ยนี้พิสูจน์จากความเร็ว			
	$\lambda = \frac{\mu_g}{2} \sqrt{\frac{M_w}{3k_T}}$	รากกำลังสองเฉลี่ยของแก๊ส (root			
	$P_g \setminus S\kappa_B I$	mean square velocity of gas)			
		การในสมการนี้เพื่อเป็นการลด			
		ปัญหาการหักล้างของทิศของ			
		ความเร็วที่มีทั้งทิศขึ้นและลง ตาม			
		หลักการของฟิสิกส์			
	ความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน				
		เนื่องจากเป็นสมการจากรายงาน			
		ของ State of The ART Report			
		on Nuclear Aerosol 킨 2009			
		[10] ซึ่งได้สรุปการทดลองและ			
	จุหาลงกรณ์มหาวิทยาลัย	สมการต่างๆที่เกี่ยวกับการสะสม			
	$v_{diff}(r) = 0.22 D_p(r)^{0.735}$	ตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์			
ถารแพร่แขน		ต่างๆ ซึ่งสมการนี้ได้มาจากการ			
าเวลพระบบ		ทดลองของการแพร่แบบ			
09199808		บราวเนียนของอนุภาคทรงกลม			
		ขนาดเล็กกว่า 15 ไมครอน ใน			
		บริเวณ Stoke (Stoke's region)			
		เนื่องจากเป็นการแพร่			
	$\int 0.0899 \mathrm{Sc}^{-0.704} u_{-} ; \tau^+ < 0.2$	แบบบราวเนียนที่ 8, 9 และ 10			
	$v_{diff} = \begin{cases} 3.25 \times 10^{-4} \tau^{+2} u_{\tau} & ; 0.2 < \tau^{+} < 22.9 \end{cases}$	จากงานวิจัยการสะสมตัวกรณีสอง			
	$\left\lfloor 0.17u_{\tau} \qquad ; \tau^+ > 22.9 \right.$	เฟส [13] ซึ่งสมการนี้ได้พิจารณา			
		กระบวนการ turbulent			

ปรากฏการณ์	สมการหรือสหสัมพันธ์ที่ใช้	ความเหมาะสม
		damping process โดยจะ
		พิจารณาในส่วนของการสะสมตัว
		ของแอโรซอลจากการเกิด
		เกรเดียนต์ของความเร็วของเฟส
		แก๊สและเฟสอนุภาคที่ต่างกัน โดย
		การสะสมตัวจาก กระบวนการ
		turbulent damping process มี
		เกิดขึ้นจริงในการสะสมตัวของ
	11/20-	แอโรซอลในอาคารคลุมเครื่อง
		ปฏิกรณ์จริงโดยสมการนี้ได้จาก
		การทดลองของการปล่อยอนุภาค
		ขนาด 2-4 ไมครอนด้้วยอัตรา
		การไหลทิศขึ้น 0.00062-0.005
		ลูกบาศก์เมตรต่อวินาที เพื่อ
		ตรวจสอบการสะสมตัวจาก
	Contraction of the Contraction o	ปรากฏการณ์การแพร่
		แบบบราวเนียนที่พิจารณา
	จุหาลงกรณ์มหาวิทยาลัย	กระบวนการ turbulent
	Chulalongkorn University	damping process
	ความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์เ	กิฟฟิวซิโอโฟรีซิส
		เนื่องจากเป็นสมการจากรายงาน
		ของ State of The ART Report
		on Nuclear Aerosol 귄 2009
ดิฟฟิวซิโอ-		[10] ซึ่งได้สรุปการทดลองและ
โฟรีซิส	$v_{diffph}(r) = \left U_c + \frac{Cu(r)}{\chi} \frac{\sqrt{m_s}}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} \gamma_a U_c \right $	สมการต่างๆที่เกี่ยวกับการสะสม
		ตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์
		ต่างๆ ซึ่งสมการนี้ได้จากการ
		ทดลองกรณีความเร็วของไอน้ำใน
		อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ปริมาณ

ปรากฏการณ์	สมการหรือสหสัมพันธ์ที่ใช้	ความเหมาะสม
		มาก ที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็น
		กว่าและเกิดการควบแน่น
		(Stephan flow)
	ความเร็วของการสะสมตัวจากเกรเดียนต์ของอุ	ณหภูมิ
		เนื่องจากเป็นสมการที่ 18 จาก
		งานวิจัยปรากฏการณ์
		เทอร์โมโฟรีซิส [16] โดยได้จาก
		การทดลองแบบเดียวกันกับ
		สมการในโปรแกรม ART Mod 2
	$v_T(r) = \frac{2.2v_g Cu(r)(\lambda_g + C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)}{T_g (2\lambda_g + \lambda_p + 2C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)} \nabla T_g$	โดยสมการนี้ได้ปรับให้ใช้ได้กับทุก
		ช่วงของ Knudsen number
		และลดปัญหาความคลาดเคลื่อน
		สูง เมื่อระบบมีค่าการนำความ
		ร้อน (thermal conductivity)
		สูง
เทอร์โมโฟ-	Contraction of the second seco	เนื่องจากเป็นสมการที่ 17a จาก
รีซิส		งานวิจัยปรากฏการณ์
	จุหาลงกรณ์มหาวิทยาลัย	เทอร์โมโฟรีซิส [16] โดยได้จาก
	Chulalongkorn University	การทดลองแบบเดียวกันกับ
		สมการในโปรแกรม ART Mod 2
		โดยสมการนี้ได้ปรับให้ใช้ได้กับทุก
	$2v_g Cu(r)(\lambda_g + C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p) 1 + \frac{9\operatorname{Kn}}{\pi}$	ช่วงของ Knudsen number โดย
	$v_{T}(r) = \frac{\left(\frac{(4+\frac{n}{2})}{2}\right)}{\pi \left(1+\frac{2}{2}\right) \left(\frac{(4+\frac{n}{2})}{2}\right)} \nabla T_{g}$	ใช้ได้จากวิธี Monte-Carlo type
	$T_g(1+3C_m \operatorname{Kn}(r))(2\lambda_g + \lambda_p + 2C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p) $	numerical modeling ในการ
		ปรับปรุงสมการของ Brock และ
		สมการของ Wildman ใน
		โปรแกรม ART Mod 2 เพื่อให้
		สามารถใช้ได้กับทุกช่วงของ
		Knudsen number

3.4 การทดลองใช้โปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล

จากหลังจากได้ปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลเป็นที่เรียบร้อยแล้ว จึงได้นำ โปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแล้วมาใช้ทดลองใช้ในการทดลอง การทดลอง NSPP-502 และการ ทดลอง Phébus FPT1 โดยเปรียบเทียบผลที่ได้กับการจำลองก่อนปรับปรุง และอภิปรายผล นอกจากนี้ได้ทดลองนำโปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแล้วมาใช้เพื่อทดสอบเงื่อนไขอื่นที่ กำหนดขึ้น ในกรณีเลือกการจัดการอุบัติเหตุของเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ของงานวิจัย [2] ที่อ้างถึงใน ตอนแรก โดยนอกจากการใช้โปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแล้วมาจำลอง ยังได้ปรับค่าข้อมูล ขาเข้าของโครงสร้าง (geometry input) บางส่วนเพื่อให้ใกล้เคียงกับความเป็นจริงมากขึ้น



CHULALONGKORN UNIVERSITY

บทที่ 4 ผลและอภิปรายผล

ผลและการอภิปรายผล จะอธิบายตั้งแต่ผลที่เริ่มการศึกษาค้นคว้างานวิจัยของการสะสมตัว ของสารประกอบซีเซียมจากอุบัติเหตุร้ายแรง ผลที่ได้จากการเริ่มจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 เพื่อตรวจสอบปัญหาการสะสมตัวของแอโรซอล ผลการปรับปรุงแบบจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 โดยใช้การทดลอง Phébus FPT1 เป็นกรณี เปรียบเทียบ จนไปถึงผลการการใช้โปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแล้วจำลองการทดลอง NSPP-502 การทดลอง Phébus FPT1 และเงื่อนไขอื่นที่กำหนดขึ้น ดังนี้

4.1 ผลการศึกษาค้นคว้างานวิจัยของการสะสมตัวของสารประกอบซีเซียมจากอุบัติเหตุร้ายแรง

จากศึกษาการเคลื่อนที่และการสะสมตัวของสารประกอบซีเซียมที่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 จากงานวิจัยในอดีต [2] ซึ่งตรวจสอบและเปรียบเทียบปริมาณ แอโรซอลของสารประกอบซีเซียมที่รั่วไหลไปสู่สิ่งแวดล้อมและที่สะสมตัวในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ที่คำนวณด้วยโปรแกรม ART Mod 2 กับเปรียบเทียบกับผลการคำนวณจากโปรแกรม MAAP [3] ซึ่งเป็นโปรแกรมที่ใช้คำนวณมาก่อนหน้าและผ่านการตรวจสอบความสมเหตุสมผล (validate) แล้ว โดยโครงสร้างของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR จะถูกแบ่งเป็นสองส่วนหลัก ได้แก่ lower drywell และ upper drywell ซึ่งภายนอกเป็นสิ่งแวดล้อม โดยโนดาไลเซชัน (nodalization) [8] แสดงดังในรูปที่ 23 ขนาดของโครงสร้างต่างๆ [8] และเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) [8] ในตารางที่ 15 และ 16

โดยการจัดการอุบัติเหตุ เป็นการเติมน้ำจากภายนอกน้ำเข้าสู่ปริมาตร (volume) 7 ทาง ด้านล่างจนถึง 16.31 เมตร หรือปริมาตร (volume) 4 เพื่อเป็นการลดการรั่วไหลของสารกัมมันตรังสี จากการคำนวณของโปรแกรม ART Mod 2 ที่ระยะเวลา 250,000 วินาที เมื่อเปรียบเทียบกับ โปรแกรม MAAP พบว่าปริมาณ แอโรซอลของสารประกอบซีเซียมที่รั่วไหลไปสู่สิ่งแวดล้อมมีค่า มากกว่าอย่างมีนัยสำคัญ ในขณะเดียวกันปริมาณแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมที่สะสมตัวใน อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ควรจะมีการสะสมตัวมากกว่านี้ ดังตารางที่ 17 จากปัญหาความไม่สอดคล้องดังกล่าว ผู้วิจัยจึงเริ่มตรวจสอบการคำนวณของโปรแกรม ART Mod 2 อีกครั้งด้วยการจำลองการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 ซึ่งจะกล่าวในหัวข้อถัดไป



รูปที่ 23 แสดงโนดาไลเซชัน (nodalization) ของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR [8]

ตารางที่	15	แสดงขนาด	โครงส	ร้างของ	งอาคา	รคลมเค	จรื่องเ	ไภิกรณ์	ESBWR	[8]
						9		a 1		

ปริมาต	พื้นที่	ความสูง	เส้นผ่านศูนย์กลางภายนอก	เส้นผ่านศูนย์กลางภายใน
ร	[m ²]	[m]	[m]	[m]
1	682.297	2.91	54.4558	45.7898
2	682.297	5.21	29.524	0.6311
3	89.033	5.707	10.6471	-
4	89.033	4.031	10.6471	-
5	86.827	5.047	15.253	11.05
6	92.745	2.415	10.867	-
7	84.886	8.8	10.396	-

ESBWR [8]					
เงื่อนไขขอบเขต	Phébus FPT1				
ความดัน [MPa]	1				
อุณหภูมิผนัง [K]	800				
อุณหภูมิแอโรซอล [K]	800				
สถานะแก๊สในอาคาร	ไอน้ำ และไนโตรเจน				
สารต้นกำเนิด	ซีเซียมไอโอไดด์				
อัตราการไหล [g/s]	0.5				
ระยะเวลา [s]	250,000				

ตารางที่ 16 แสดงเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์

ตารางที่ 17 แสดงผลการคำนวณปริมาณการรั่วไหลของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมด้วย โปรแกรม ART Mod 2 เทียบกับโปรแกรม MAAP

แอโรซอลใน lower drywell [%]	แอโรซอลใน upper drywell [%]	แอโรซอลในสิ่งแวดล้อม [%]					
ผลหลังการจัดการอุบัติเหตุของโปรแกรม MAAP							
60	10	30					
ผลหลังการจัดการอุบัติเหตุของโปรแกรม ART Mod 2							
53.20	5.52	41.27					

4.2 ผลการจำลองการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2

เนื่องจากโปรแกรม ART Mod 2 เป็นโปรแกรมที่ใช้แบบจำลองการสะสมตัวของ แอโรซอลพื้นฐานที่มีมานานมาก และผลการคำนวณมีค่าไม่สอดคล้องกับผลการทดลอง ผู้วิจัยจึง ตัดสินใจคำนวณเปรียบเทียบกับการทดลอง 2 การทดลอง คือ NSPP-502 และ Phébus FPT1 เพื่อ ตรวจสอบว่าโปรแกรม ART Mod 2 มีปัญหาหรือไม่ หรือเกิดจากปัญหาการกำหนดข้อมูลขาเข้า (input) ของเงื่อนไขขอบเขตและโครงสร้าง

4.2.1 ผลการจำลองการทดลอง NSPP-502 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2

จากความไม่สอดคล้องของการสะสมตัวของแอโรซอลที่กล่าวมาข้างต้น ผู้วิจัยจึงได้จำลอง ของการทดลอง NSPP-502 ของ Oak Ridge National Laboratory โดยสาเหตุที่เลือกการทดลองนี้ มาเนื่องจากเป็นตัวอย่างการทดลองที่มาพร้อมกันกับคู่มือการใช้โปรแกรม ART Mod 2 [4] ซึ่งเป็น การทดลองเพื่อศึกษาพฤติกรรมของแอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) ที่รั่วไหลมา จากการหลอมเหลวของแกนปฏิกรณ์ไปสู่อาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ รายละเอียดในบทที่ 2 ข้อ 2.4 และบทที่ 3 ข้อ 3.2.1

เมื่อเปรียบเทียบผลการคำนวณจากโปรแกรม ART Mod 2 กับผลการทดลอง พบว่าการ สะสมตัวของแอโรซอลของสารประกอบเหล็กออกไซด์ (Fe₂O₃) มีการสะสมตัวที่พื้นมากเกินไป เล็กน้อย ในขณะเดียวกันก็มีการสะสมตัวที่ผนังน้อยเกินไปเล็กน้อยเช่นกัน ดังผลที่แสดงในตารางที่ 18 อย่างไรก็ตาม ในคู่มือการใช้โปรแกรม ART Mod 2 [4] ในการทดลองนี้ ผลการคำนวณที่ได้ยังอยู่ ในช่วงที่ยอมรับได้

ตารางที่ 18 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลเปรียบกับผลการทดลองของ NSPP-502

ข้อมูล	ชนิดแอโรซอล	การกระจายตัวของแอโรซอลในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ [%]					
		กาลง บนพื้น การิง	ยาลัย บนผนัง	อื่นๆ			
ผลการทดลอง GHULALONGKORN UNIVERSITY							
NSPP-502	เหล็กออกไซด์	3	92	<1			
ผลการคำนวณด้วยโปรแกรม ART Mod 2							
NSPP-502	เหล็กออกไซด์	17	81	<1			

จากความปัญหาความไม่สอดคล้องของการสะสมสมตัวของแอโรซอลดังกล่าว จึงตรวจสอบ ปัญหาการคำนวณของโปรแกรม ART Mod 2 อีกครั้งด้วยการจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของ การทดลอง Phébus FPT1 ซึ่งจะกล่าวในหัวข้อถัดไป

4.2.2 ผลการจำลองการทดลอง Phébus FPT1 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2

เนื่องจากการจำลองการทดลอง Phébus FPT1 มีรายละเอียดหลายส่วน ซึ่งผู้วิจัยจึงเริ่มการ จำลองอย่างง่ายก่อนและจึงปรับปรุงเงื่อนไขและโครงสร้างต่างๆของการจำลอง เพื่อให้ได้ผลการ จำลองใกล้เคียงการทดลองจริงมากที่สุด โดย รายละเอียดในบทที่ 2 ข้อ 2.5 และบทที่ 3 ข้อ 3.2.2

4.2.2.1 ผลการจำลองการทดลอง Phébus FPT1 แบบปริมาตรเดียว

จากปัญหาความไม่สอดคล้องของการสะสมตัวของแอโรซอลจากการจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง NSPP-502 จึงได้ทดลองจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ของการทดลอง Phébus FPT1 เพื่อเป็นการยืนยันปัญหาการสะสมตัวของแอโรซอลอีกครั้ง

การทดลอง Phébus FPT 1 [7] มีอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ปริมาตร 10 ลูกบาศก์เมตร และมีคอนเดนเซอร์ 3 แท่งซึ่งมีอุณหภูมิที่ต่ำกว่าไอน้ำและแก้สภายในเพื่อลดความดันในอาคารคลุม เครื่องปฏิกรณ์ ผู้วิจัยเริ่มจำลองอย่างง่ายก่อนโดยสร้างเป็นปริมาตรเดียว มีแอโรซอลของ สารประกอบซีเซียมไอโอไดด์ (Csi) อยู่ด้านใน โดยผลที่ได้จากการจำลองของ Phébus FPT1 แบบ ปริมาตรเดียวในที่นี้ยังไม่ได้พิจารณาในส่วนของคอนเดนเซอร์ เมื่อเปรียบเทียบผลการคำนวณกับผล การทดลองในตารางที่ 19 พบว่ามีการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์การตกจาก แรงโน้มถ่วง (gravitational settling) มากเกินไป ในขณะเดียวกัน มีการสะสมตัวจากปรากฏการณ์ การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) และดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) น้อย เกินไปมาก โดยผลจากปรากฏการณ์ที่เกิดขึ้นทำให้เกิดการสะสมตัวที่พื้นของอาคารคลุมเครื่อง ปฏิกรณ์ที่มากเกินไป และมีการสะสมตัวที่ผนังของอาคารคลุมเครื่อง ปฏิกรณ์ที่มากเกินไป และมีการสะสมตัวที่ผนังของอาคารคลุมเครื่อง ปฏิกรณ์ที่มากเกินไป และมีการสะสมตัวที่ผนังของอาคารคลุมเครื่อง ห้อมูลขาเข้าของเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) และโครงสร้างบางอย่าง เพื่อให้ได้ผลการ คำนวณใกล้เคียงผลการทดลองมากขึ้น ซึ่งจะกล่าวในหัวข้อถัดไป

		การสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆ [%]					
ข้อมูล	ชนิดแอโรซอล	การตกจาก	การแพร่แบบ	ดิฟฟิวซิโอ-	เทอร์โม-		
		แรงโน้มถ่วง	บราวเนียน	โฟรีซิส	โฟรีซิส		
ผลการทดลอง							
Phébus FPT1	สารประกอบซีเซียม	72	2	26	น้อยมาก		
ผลการคำนวณด้วยโปรแกรม ART Mod 2							
Phébus FPT1	ซีเซียมไอโอไดด์	99	<0.01	0	0		

ตารางที่ 19 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลแบบปริมาตรเดียวเปรียบกับผลการ ทดลองของ Phébus FPT 1

4.2.2.2 ผลการจำลองผลกระทบจากของคอนเดนเซอร์ของการทดลอง Phébus FPT1

ผลที่ได้จากการจำลองของ Phébus FPT1 แบบปริมาตรเดียวในที่นี้ยังไม่ได้พิจารณาในส่วน ของคอนเดนเซอร์ จึงทำให้ผลการสะสมตัวของแอโรซอลที่ได้ยังไม่สอดคล้องกับการทดลองมากนัก ทั้งนี้ เนื่องจากในการสะสมตัวของแอโรซอลบนผนังส่วนใหญ่จะเกิดขึ้นที่พื้นผิวของคอนเดนเซอร์ จึง จำเป็นต้องจำลองคอนเดนเซอร์ภายในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ด้วย แต่โปรแกรม ART Mod 2 ไม่ สามารถสร้างปริมาตรของคอนเดนเซอร์ภายในปริมาตรของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ได้ ดังนั้น เพื่อ ตรวจสอบผลการสะสมตัวของแอโรซอลให้แม่นยำมากขึ้น จึงจำเป็นต้องพิจารณาวิธีการจำลอง ผลกระทบจากการมีอยู่ของคอนเดนเซอร์ในแบบจำลองแบบปริมาตรเดียวด้วย ผู้วิจัยได้พิจารณาปรับ เงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ของอุณหภูมิของผนังของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ โดย สมมุติว่าการลดอุณหภูมิของผนังของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ เป็นตัวแทนของผลกระทบจากการมี อยู่ของคอนเดนเซอร์ ผู้วิจัยได้ปรับลดอุณหภูมิของผนังลงจาก 381 K (เท่าอุณหภูมิแก๊สหรือไอ) เป็น 376K 373 K 367 K และ 363 K (เท่าอุณหภูมิคอนเดนเซอร์) ตามลำดับ โดยใช้โนดาไลเซชัน (nodalization) และเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) อื่นๆเหมือนเดิม

จากรูปที่ 24 ซึ่งแสดงผลการลดอุณหภูมิของผนังของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ในการจำลอง คอนเดนเซอร์ พบว่าอุณหภูมิผนังที่ลดลงจะส่งผลให้การสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) เพิ่มมากขึ้น ทั้งนี้เนื่องจากผลต่างของอุณหภูมิที่ผนังกับ อุณหภูมิของไอน้ำหรือแก๊สภายในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ที่มีค่ามากขึ้น ส่งผลให้เกิดเกรเดียนต์ที่ เปลี่ยนไปของความเข้มข้นของอนุภาคที่ไอน้ำและเกิดเกรเดียนต์ของค่าความดันย่อย ทำให้เกิดจาก สะสมตัวมากขึ้นตามนิยามของปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis)



		การสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆ			
žene		[%]			
ขอมูล	ชนดแอเรซอล	การตกจาก	การแพร่แบบ	ดิฟฟิวซิโอ-	เทอร์โม-
		แรงโน้มถ่วง	บราวเนียน	โฟรีซิส	โฟรีซิส
ผลการทดลอง					
Phébus FPT1	สารประกอบ ซีเซียม	72	2	26	น้อยมาก
ผลการคำนวณด้วยโปรแก	รม ART Mod 2	2 ก่อนเปลี่ยนเ	งื่อนไขขอบเขต		
Phébus FPT1 อุณหภูมิผนัง = 381K (สมมุติไม่มีคอนเดนเซอร์)	ซีเซียมไอโอ ไดด์	99	<0.01	0	0
ผลการคำนวณด้วยโปรแก	รม ART Mod :	2 หลังเปลี่ยนเ	งื่อนไขขอบเขต		
Phébus FPT1 อุณหภูมิผนัง = 363 K (สมมุติผนังเป็น คอนเดนเซอร์)	ซีเซียมไอโอ ไดด์	71 (มหาวิทยา	<0.01	27	<1

ตารางที่ 20 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลแบบปริมาตรเดียวเปรียบกับผลการ

ทดลองจากการปรับปรุงเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ของ Phébus FPT 1

4.2.2.3 ผลการจำลองการทดลอง Phébus FPT1 แบบสามปริมาตร

จากตารางที่ 20 จะเห็นได้ว่าการจำลองแบบปริมาตรเดียวนั้นไม่สามารถตรวจสอบผลการ สะสมตัวของแอโรซอลได้ครบทุกกรณี เนื่องจากมีผลของอุณหภูมิของคอนเดนเซอร์ที่มีผลต่อ ปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) จึงทำให้ต้องจำลองหลายครั้งเพื่อตรวจสอบ ปัญหาการสะสมตัวของแอโรซอล ดังนั้น ผู้วิจัยจึงสร้างโนดาไลเซชัน (nodalization) และปรับค่า เงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ของการทดลอง Phébus FPT1 ใหม่โดยการสร้างปริมาตร ขึ้นมาใหม่สามปริมาตร ปริมาตร (volume) ที่ 1 เป็นปริมาตรเล็ก มีขนาดโดยให้มีขนาดเส้นผ่าน ศูนย์กลางของปริมาตรเท่ากับที่ท่อที่ปล่อยแอโรซอลและไอน้ำเข้าอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ประมาณ 0.03 เมตร ปริมาตร (volume) ที่ 2 เป็นปริมาตรที่เท่าขนาดของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ และ ปริมาตร (volume) ที่ 3 เป็นปริมาตรที่มีความสูงเท่ากับคอนเดนเซอร์จริงประมาณ 1.6 เมตรและมี พื้นที่ผิวและอุณหภูมิเท่ากับคอนเดนเซอร์ทั้งสามแท่งรวมกัน โดยโนดาไลเซชัน (nodalization) และ เงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ของทั้งสามปริมาตรแสดงได้ในรูปที่ 12

ในการสร้างโนดาไลเซชัน (nodalization) ของการทดลอง Phébus FPT1 โดยการสร้าง ปริมาตรขึ้นมาใหม่ของสามปริมาตร จำเป็นต้องใส่ข้อมูลขาเข้า (input) ของค่าอัตราการไหลระหว่าง ปริมาตรและความเร็วภายในปริมาตรของไอน้ำด้วย ซึ่งโปรแกรม ART Mod 2 ไม่สามารถคำนวณได้ ผู้วิจัยจึงคำนวณด้วยโปรแกรม RELAP5 Mod 3.3 [24] และได้ผลการคำนวณดังรูปที่ 25 และ 26 เมื่อได้ค่าเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ที่ครบถ้วนแล้ว จึงจำลองของการสะสมตัวของ Phébus FPT1 แบบสามปริมาตร โดยแสดงผลในตารางที่ 21



รูปที่ 25 แสดงอัตราการไหลระหว่างปริมาตรของการทดลอง Phébus FPT1 จากโปรแกรม RELAP5 Mod 3.3



รูปที่ 26 แสดงความเร็วภายในปริมาตรของการทดลอง Phébus FPT1 จากโปรแกรม RELAP5 Mod 3.3

ตารางที่ 21 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลแบบสามปริมาตรเปรียบกับผลการ ทดลองของ Phébus FPT 1

	จุฬาลงก	การสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆ [%]			
ข้อมูล	ชนิดแอโรซอล	การตกจาก	การแพร่แบบ	ดิฟฟิวซิโอ-	เทอร์โม-
		แรงโน้มถ่วง	บราวเนียน	โฟรีซิส	โฟรีซิส
ผลการทดลอง					
Phébus FPT1	สารประกอบซีเซียม	72	2	26	น้อยมาก
ผลการคำนวณด้วยโปรแกรม ART Mod 2					
Phébus FPT1	ซีเซียมไอโอไดด์	78	<0.01	20	<1

จากตารางที่ 21 พบว่าการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) และดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) มีผลที่เข้าใกล้การทดลองมากขึ้น แต่ปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) ยังคงน้อยกว่าผลการทดลองมาก จากการสังเกตพบว่าก่อนและหลังการเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ผลการสะสมตัวจาก ปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) ไม่มีการเปลี่ยนแปลงไปจากเดิม นอกจากนี้ จากตารางที่ 21 ถึงแม้การสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์การตกจาก แรงโน้มถ่วง (gravitational settling) และดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) จะใกล้เคียงกับการ ทดลองมากขึ้น แต่ผลการสะสมตัวจากปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) ก็ยังคงมีค่ามากกว่าการทดลองและผลการสะสมตัวจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) ก็ยังคงพบว่ายังมีค่าน้อยกว่าการทดลอง

ผลการคำนวณดังกล่าวแสดงให้เห็นว่า ความคลาดเคลื่อนกับผลการทดลองจริงเกิดขึ้นจาก ปัญหาอื่นๆ นอกเหนือจากเรื่องของเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) และโครงสร้างของ แบบจำลองของ Phébus FPT1 ดังนั้น ผู้วิจัยจึงมุ่งประเด็นไปที่ปัญหาจากแบบจำลองการสะสมตัว ของแอโรซอล จึงเป็นที่มาของการปรับปรุงแบบจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ซึ่งจะกล่าวใน หัวข้อถัดไป

4.3 ผลจากปรับปรุงแบบจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 โดยใช้การทดลอง Phébus FPT1 เป็นกรณีเปรียบเทียบ

สาเหตุที่ใช้การทดลอง Phébus FPT1 เป็นกรณีเปรียบเทียบ เนื่องจากผลการทดลองที่ได้ แสดงถึงปรากฏการณ์ต่างๆที่ส่งผลต่อการสะสมตัวของแอโรซอล ได้แก่ การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion) ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) และเทอร์โมโฟรีซิส (Thermophoresis) ซึ่งการปรับปรุงแบบจำลองจาก ปรากฏการณ์ที่ส่งผลต่อการสะสมตัวของแอโรซอลจะสำคัญมากในการนำไปใช้ในการคำนวณการ สะสมตัวของแอโรซอลจากการทดลองในงานวิจัยอื่นๆได้ โดยการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัว ของแอโรซอล มีการเลือกแบบจำลอง หรือสมการ หลายรูปแบบ เพื่อนำมาเปรียบเทียบผลการ คำนวณและเลือกแบบจำลองที่ดีที่สุด โดยผลการปรับปรุงแบบจำลองทั้งหมดได้ถูกแสดงไว้ในหัวข้อนี้ ดังนี้

4.3.1 การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling)

การปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวจากการตกจากแรงโน้มถ่วง ด้วยการปรับปรุง สหสัมพันธ์ (correlation) ต่างๆที่ส่งผลต่อความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การตกจาก แรงโน้มถ่วง หรือ *v_{gra}(r)* หน่วย [cm/s] จากสมการที่ 3 [4] โดยในการปรับปรุงแบบจำลอง ผู้วิจัยได้ เริ่มปรับปรุงในส่วนของสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor หรือ *Cu(r)* ก่อนเพื่อดู ความแตกต่างที่เกิดขึ้นในการแก้ไขสหสัมพันธ์ (correlation)

$$v_{gra}(r) = \begin{cases} \frac{2r^{2}g(\rho_{p} - \rho_{g})}{9\mu_{g}}Cu(r) & ; \text{Re} < 1\\ \frac{\mu_{g} \text{Re}}{2r\rho_{p}} & ; \text{Re} > 1 \end{cases}$$
(3)

โดยสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor จะแตกต่างกันไปตามเงื่อนไขของ การทดลอง สมการที่ 4 ซึ่งเป็นสมการที่โปรแกรม ART Mod 2 ใช้ในคำนวณ เป็นสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor ที่ได้จากการทดลองของการไถล (slip) ของอนุภาคทรง กลมขนาดเล็ก ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) [4] ซึ่งเป็นบริเวณที่มีแรงเฉื่อย (inertial force) น้อยกว่าแรงหนืด (viscous force) หรือช่วงที่ Reynolds number น้อยกว่า 1 ซึ่งอยู่ในช่วงการไหล แบบ laminar

CHULALONGKORN UNIVERSITY

$$Cu(r) = 1 + \operatorname{Kn}\left[1.26 + 0.42 \exp\left(\frac{-0.87}{\operatorname{Kn}}\right)\right]$$
(4)

ผู้วิจัยจึงได้ทดลองใช้สมการที่ 5 และสมการที่ 6 ในการปรับปรุงแบบจำลอง โดยสมการที่ 5 เป็นสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor ได้จากการทดลองของการไถล (slip) อนุภาคทรงกลมขนาดเล็กกว่า 15 ไมครอน ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) [10]

$$Cu(r) = 1 + \mathrm{Kn} \left[1.142 + 0.588 \exp\left(\frac{-0.999}{\mathrm{Kn}}\right) \right]$$
(5)

และสมการที่ 6 เป็นสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor ได้จากการ ทดลองของการไถล (slip) อนุภาคทรงกลมทุกขนาด ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) [11]

$$Cu(r) = 1 + \mathrm{Kn}\left[2.34 + 1.05\exp\left(\frac{-0.39}{\mathrm{Kn}}\right)\right]$$
 (6)

ผลการคำนวณโดยใช้สหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor จากสมการที่ 4 5 และ 6 เพื่อดูความแตกต่างของการแก้ไขแบบจำลองที่เกิดขึ้น แสดงในตารางที่ 22 พบว่าความ แตกต่างของผลการคำนวณโดยใช้สมการที่ 5 และ 6 เมื่อเปรียบเทียบกับแบบจำลองเดิมมีค่าต่างกัน ไม่ถึง 1 % ผู้วิจัยจึงสรุปว่าสามารถใช้แบบจำลองจากสมการใดก็ได้ในการคำนวณ อย่างไรก็ดีผู้วิจัย ได้เลือกสมการที่ 5 ในการปรับปรุงแบบจำลอง เนื่องจากเป็นสมการที่มีเงื่อนไขที่สอดคล้องกับการ ทดลองของ Phébus FPT1 ซึ่งได้จากการทดลองของการไถล (slip) อนุภาคทรงกลมขนาดเล็กกว่า 15 ไมครอน ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) โดยอนุภาคในการทดลองของ Phébus FPT1 มี ขนาดประมาณ 3-4 ไมครอน ซึ่งอยู่ในช่วงของการทดลองในสมการที่ 5

จากการทดสอบการปรับค่า Knudsen number หรือ Kn หน่วย [-] เพื่อตรวจสอบผลของ Cunningham factor ที่เปลี่ยนแปลงในรูปที่ 27 พบว่าในช่วงที่ Knudsen number ที่น้อยกว่า 0.02 จะมีค่า Cunningham factor ที่ใกล้เคียงกันมาก จึงเป็นสาเหตุในการคำนวณมวลของ แอโรซอลที่สะสมตัวที่พื้นในตารางที่ 22 ต่างกันน้อยมาก และเมื่อผู้วิจัยได้ปรับค่า Knudsen number ให้มากกว่า 0.02 พบว่าจะมีค่า Cunningham factor ที่ต่างกันมากขึ้นซึ่งมีโอกาสส่งผลให้ เกิดการเปลี่ยนแปลงมวลของแอโรซอลที่สะสมตัวที่พื้นได้

ของ Cunningham factor				
แบบจำลอง	การสะสมตัวของแอโรซอลจาก	ความแตกต่างเทียบก่อนแก้ไข		
	ปรากฏการณ์ตกจากแรงโน้มถ่วง [g]	แบบจำลอง [%]		

7.020

7.018

ก่อนปรับปรุงแบบจำลอง

หลังปรับปรุงแบบจำลอง

1

Cunningham

factor Eq.4

Cunningham

Cunningham

factor Eq.5

ตารางที่ 22 แสดงการเปรียบเทียบผลจากการปรับปรงแบบจำลองของสหสัมพันธ์ (correlation)





รูปที่ 27 แสดงผลการปรับค่า Knudsen number เพื่อตรวจสอบ Cunningham factor

-0.02

นอกจากนี้ในสหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor จะเป็นฟังก์ชันของค่า Knudsen number โดยค่า Knudsen number คำนวณได้จากระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) หรือ λ หน่วย [cm] และรัศมีของแอโรซอลดังสมการที่ 7 [4]

$$Kn = \frac{2\lambda}{r}$$
(7)

โดยในการคำนวณระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) ในโปรแกรม ART Mod 2 คำนวณ มาจากค่าความเร็วเฉลี่ยของแก๊ส (mean velocity of gas) [4] ดังสมการที่ 8 เนื่องจากการศึกษา ค้นคว้าได้พบว่าการคำนวณระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) สามารถคำนวณได้อีกวิธีหนึ่งคือการ คำนวณโดยใช้ความเร็วรากกำลังสองเฉลี่ย ของแก๊ส (root mean square velocity of gas) [12] ดัง สมการที่ 9 จึงใช้สมการที่ 9 ทดลองในการปรับปรุงโมเดล

$$\lambda = \frac{k_B T}{4\pi a^2 \sqrt{2} P_t} \tag{8}$$

$$\lambda = \frac{\mu_g}{\rho_g} \sqrt{\frac{M_w}{3k_B T}}$$
(9)

งหาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 21 แสดงผลการเปรียบเทียบผลต่างจากการคำนวณระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) จากค่าความเร็วเฉลี่ยของแก๊ส (mean velocity of gas) และความเร็วรากกำลังสองเฉลี่ยของ แก๊ส (root mean square velocity of gas) พบว่าแบบจำลองของระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) จากสมการที่ 9 ที่ใช้ในการปรับปรุงแบบจำลองลดการสะสมตัวของแอโรซอลจากการตกจาก แรงโน้มถ่วง (gravitational settling) เพียง 0.56 % ซึ่งมีความแตกต่างน้อยมาก ดังนั้นสามารถใช้ สมการใดก็การในการคำนวณ แต่ในกรณีนี้เลือกใช้สมการที่ 9 เนื่องจากความเร็วของแก๊สมีทิศทาง หลายทิศทางมีทั้งค่าบวกและลบ ซึ่งการใช้ค่าความเร็วรากกำลังสองเฉลี่ย ของแก๊ส (root mean square velocity of gas) ในการคำนวณระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) จะลดปัญหาการ หักล้างกันของค่าความเร็วของแก๊สซึ่งทำให้ค่าความเร็วลดลง [25] เพื่อให้ได้ค่าความเร็วของแก๊สที่ เป็นบวกทั้งหมดซึ่ง จะสามารถคำนวณผลกระทบจากการสะสมตัวของแก๊สในทุกทิศทางได้ โดยใน การทดลองของ Phébus FPT1 ความเร็วของแก๊สภายในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์มีทั้งทิศขึ้นและทิศ ลงดังนั้นการใช้แบบจำลองระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) ที่คำนวณมากลาค่าความเร็วของแก๊สภาร

กำลังสองเฉลี่ยของแก๊ส (root mean square velocity of gas) จะสามารถช่วยลดคลาดเคลื่อนจาก การคำนวณได้

ตารางที่ 23 แสดงการเปรียบเทียบผลจากการปรับปรุงแบบจำลองของระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path)

แบบล้ำลอง	การสะสมตัวของแอโรซอลจาก	ความแตกต่างเทียบก่อนแก้ไข	
	ปรากฏการณ์ตกจากแรงโน้มถ่วง [g]	แบบจำลอง [%]	
ก่อนปรับปรุงแบบ	จำลอง		
ระยะอิสระเฉลี่ย	7.06	_	
Eq.8	1.00		
หลังปรับปรุงแบบข	จำลอง		
ระยะอิสระเฉลี่ย	7.02	-0.56	
Eq.9	1.02	0.50	

รูปที่ 28 แสดงแบบจำลองทั้งหมด และแบบจำลองที่เลือกใช้ในการจำลองของการสะสมตัว ของแอโรซอลจากปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง



รูปที่ 28 แสดงแบบจำลองที่เลือกใช้หลังปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของแอโรซอลจาก ปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง

4.3.2 การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian diffusion)

การปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การแพร่แบบ บราวเนียน ด้วยการเลือกใช้สมการต่างๆ ที่คำนวณความเร็วการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจาก ปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน หรือ *v_{diff}(r)* หน่วย [cm/s] ซึ่งผู้วิจัยได้ใช้หลายสมการในการ เปรียบเทียบผลการคำนวณ

โดยปกติในโปรแกรม ART Mod 2 ได้ใช้สมการในรูปอย่างง่ายจากกฎของ Fick's law เพื่อ คำนวณความเร็วการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน หรือ *v_{diff}(r)* หน่วย [cm/s] ดังแสดงในสมการที่ 10 โดยค่าคงที่ต่างๆถูกคำนวณมาจากการทดลองของการ เคลื่อนที่ของการแพร่แบบบราวเนียนของอนุภาคขนาดเล็ก [4]

$$v_{diff}(r) = 2.17 D_p(r)^{0.79}$$
 (10)

เมื่อ *D_p(r)* คือ สัมประสิทธิ์การแพร่ของแอโรซอล หน่วย [cm²/s]

หลังจากนั้น ผู้วิจัยได้ปรับปรุงแบบจำลองโดยการใช้สมการจากการทดลองของ Van der Vate [10] ซึ่งได้ทำการทดลองเพื่อศึกษาการสะสมตัวจากปรากฏการณ์การแพร่ แบบบราวเนียนของอนุภาคทรงกลมที่มีขนาดเล็กกว่า 15 ไมครอน ในบริเวณ Stoke (Stoke's region) โดยสมการยังคงในรูปอย่างง่ายจากกฏของ Fick's law แต่ค่าคงที่ที่เปลี่ยนไปจากเดิมใน สมการที่ 12

$$v_{diff}(r) = 0.22D_{p}(r)^{0.735}$$
(12)

งานวิจัยของการทดลอง Phébus FPT1 [13] ได้กล่าวไว้ว่ากระบวนการ Turbulent damping process ส่งผลต่อการสะสมตัวที่ผนังของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์อย่างมาก ผู้วิจัยจึงได้ ปรับปรุงแบบจำลองโดยทดลองใช้แบบจำลองการแพร่แบบบราวเนียนที่พิจารณาผลกระทบจาก กระบวนการ Turbulent damping process ในสมการที่ 15 ซึ่งเป็นการทดลองการปล่อยอนุภาค ขนาด 2-4 ไมครอน ด้วยอัตราการไหลทิศขึ้น 0.00062-0.005 ลูกบาศก์เมตรต่อวินาที เพื่อตรวจสอบ ความเร็วจากการสะสมตัวจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียนที่พิจารณากระบวนการ Turbulent damping process [13]

$$v_{diff} = \begin{cases} 0.0899 \,\mathrm{Sc}^{-0.704} u_{\tau} & ; \tau^{+} < 0.2\\ 3.25 \times 10^{-4} \,\tau^{+2} u_{\tau} & ; 0.2 < \tau^{+} < 22.9\\ 0.17 u_{\tau} & ; \tau^{+} > 22.9 \end{cases}$$
(15)

จากการปรับปรุงแบบจำลอง การสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การแพร่ แบบบราวเนียนทั้งสามสมการ ผลความแตกต่างที่ได้แสดงในรูปที่ 29 พบว่าเมื่อใช้สมการที่ 12 ไม่มี การสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน อย่างไรก็ตาม เมื่อใช้ สมการที่ 14 ที่มีการพิจารณาถึงกระบวนการ turbulent Damping Process พบว่ามีการสะสมตัว ของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน ซึ่งการพิจารณาถึงกระบวนการ turbulent Damping Process คือการพิจารณาการเกิดเกรเดียนต์ของความเร็วที่แตกต่างกัน ระหว่างเฟสของแก๊สและแอโรซอล ซึ่งทำให้ค่าการสะสมตัวของแอโรซอลที่คำนวณได้อยู่ในระดับ (order) เดียวกันกับการทดลอง



รูปที่ 29 แสดงการเปรียบเทียบผลจากการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิด จากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน

ผู้วิจัยเลือกใช้สมการที่ 15 ในการจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ การแพร่แบบบราวเนียน เนื่องจากเป็นแบบจำลองที่ส่งผลต่อการการเพิ่มขึ้นของการสะสมตัวของ แอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียนอย่างเด่นชัด นอกจากนี้จากงานวิจัยในอดีต [9] พบว่าจากข้อมูลการทดลอง Phébus FPT1 การสะสมตัวจากปรากฏการณ์การแพร่แบบ บราวเนียน จะได้รับผลกระทบจากกระบวกการ turbulent Damping Process โดยสมการที่ 15 มี เงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ที่มาจากการทดลองการปล่อยแอโรซอลขนาด 2-4 ไมครอน ด้วยอัตราการไหลฑิศขึ้น 0.00062-0.005 ลูกบาศก์เมตรต่อวินาที [13] ซึ่งสอดคล้องกับค่า เงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ของการทดลอง Phébus FPT1 ที่อยู่ในช่วงของการ ทดลองของกระบวนการ turbulent Damping Process คือทดลองการปล่อยแอโรซอลขนาด 3-4 ไมครอน ด้วยอัตราการไหลฑิศขึ้น 0.002 ลูกบาศก์เมตรต่อวินาที

รูปที่ 30 แสดงแบบจำลองทั้งหมด และแบบจำลองที่เลือกใช้ในการจำลองของการสะสมตัว ของแอโรซอลจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน

รูปที่ 30 แสดงแบบจำลองที่เลือกใช้หลังปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของแอโรซอลจาก ปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน

4.3.3 ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (Diffusiophoresis)

การปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส ด้วยการเลือกใช้สมการต่างๆ ที่คำนวณความเร็วการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส หรือ v_{diffph}(r) หน่วย [cm/s] ซึ่งผู้วิจัยได้ใช้หลายสมการในการเปรียบเทียบผลการ คำนวณ โดยในโปรแกรม ART Mod 2 ได้ใช้สมการที่ 20 ในการคำนวณการคำนวณความเร็วของ แอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส อย่างง่ายคือพิจารณาถึงผลของความเร็วของไอน้ำ ที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) และผลจากการส่งผ่านของ โมเมนตัมของแก๊ส (gas momentum transfer) [4] รวมในสมการเดียวกันในสมการที่ 20

$$v_{diffph}(r) = \frac{\sqrt{m_s}}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} U_c$$
(20)

ถัดมาผู้วิจัยจึงได้ปรับปรุงแบบจำลองโดยการทดลองใช้แบบจำลองของสมการที่ 21 ในกรณี ที่ความเร็วของไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) มีผล มากกว่า ซึ่งแยกคิดผลจากความเร็วของไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) และผลจากการส่งผ่านของโมเมนตัมของแก๊ส (gas momentum transfer) ออก จากกัน นอกจากนี้ยังได้พิจารณาในส่วนของรูปร่างของแอโรซอลในพจน์ของ dynamic sharp factor หรือ χ และการไถล (slip) ในพจน์ของ Cunningham factor หรือ *Cu(r)* [10]

$$v_{diffph}(r) = \left[U_c + \frac{Cu(r)}{\chi} \frac{\sqrt{m_s}}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} \gamma_a U_c \right]$$
(21)

โดยจากการทดลองความเร็วการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส จากสมการที่ 20 และ 21 คำนวณเพื่อดูความค่าของผลแตกต่างของการแก้ไขแบบจำลองที่เกิดขึ้นใน ตารางที่ 24 จากผลการคำนวณพบว่าการปรับปรุงการสะสมตัวโดยใช้สมการที่ 21 พบว่าเพิ่มการ สะสมตัวของแอโรซอลถึง 3 %

โดยกรณีนี้ผู้วิจัยได้เลือกสมการที่ 21 ในการปรับปรุงแบบจำลองเนื่องจากผลการคำนวณที่ได้ เพิ่มการเกิดการสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส ซึ่งก่อนการปรับปรุง แบบจำลองมีค่าน้อยเกินไปเมื่อเทียบกับผลการทดลอง และนอกจากนี้ยังเป็นสมการที่มีแยกคิดผล จากความเร็วของไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) และ ผลจากการส่งผ่านของโมเมนตัมของแก๊ส (gas momentum transfer) ออกจากกันซึ่งจากงานวิจัย [9] ก่อนหน้าพบว่าในการทดลองของ Phébus FPT1 ปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิสเป็น ปรากฏการณ์ที่เกิดจากเกิดการควบแน่นเป็นหลักเนื่องจากมีไอน้ำปริมาณมาก ทำให้ความเร็วของ ไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) มีผลมากกว่า จึงควร พิจารณาผลจากความเร็วของไอน้ำที่เคลื่อนที่ไปสู่บริเวณที่เย็นกว่าและเกิดการควบแน่น (Stephan flow) และผลจากการส่งผ่านของโมเมนตัมของแก๊ส (gas momentum transfer) ออกจากกัน นอกจากนี้ในสมการที่ 21 ยังได้พิจารณาในส่วนของรูปร่างของแอโรซอลในพจน์ของ Dynamic sharp factor หรือ χ และการไถล (slip) ในพจน์ของ Cunningham factor หรือ *Cu(r)* [10] เพิ่มเติมอีกด้วยซึ่งทำให้แบบจำลองที่ใช้ใกล้เคียงกับการทดลองมากขึ้น

ตารางที่ 24 แสดงการเปรียบเทียบผลจากการปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของ แอโรซอลจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส

แบบจำลอง	การสะสมตัวของแอโรซอลจาก ปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส [g]	ความแตกต่างเทียบก่อนแก้ไข แบบจำลอง [%]	
ก่อนปรับปรุงแบบจํ	ำลอง		
ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส	2.16		
Eq.20	2.40		
หลังปรับปรุงแบบจำ	าลอง		
ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส	2.54	3.2	
Eq.21	2.54	J.Z	

rาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 31 แสดงแบบจำลองทั้งหมด และแบบจำลองที่เลือกใช้ในการจำลองของการสะสมตัว ของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส

Diffusiophoresis

$$v_{diffph}(r) = \frac{\sqrt{m_s}}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} U_c$$

$$v_{diffph}(r) = \left[U_c + \frac{Cu(r)}{\chi} \frac{\sqrt{m_s}}{\gamma_s \sqrt{m_s} + \gamma_a \sqrt{m_a}} \gamma_a U_c \right]$$

รูปที่ 31 แสดงแบบจำลองที่เลือกใช้หลังปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของแอโรซอลจาก ปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส

4.3.4 เทอร์โมโฟรีซิส (thermophoresis)

การปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส ด้วยการเลือกใช้สมการต่างๆที่คำนวณความเร็วการสะสมตัวของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์ เทอร์โมโฟรีซิสในส่วนของความเร็วของการสะสมตัวจากเกรเดียนต์ของอุณหภูมิที่เปลี่ยนแปลงของ ผนังและแก๊ส หรือ v₇(r) ซึ่งผู้วิจัยได้ใช้หลายสมการในการเปรียบเทียบผลการคำนวณ

ในการปรับปรุงแบบจำลองจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส ในโปรแกรม ART Mod 2 ได้ใช้ สมการในการคำนวณความเร็วของแอโรซอลที่เกิดจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิสในส่วนของ ความเร็วของการสะสมตัวจากเกรเดียนต์ของอุณหภูมิที่เปลี่ยนแปลงของผนังและแก๊ส หรือ *v*₇(*r*) ใน สมการที่ 26 ซึ่งเป็นสมการของ Brock (Brock model) และ Wildman (Wildman model) [4]

$$v_{T}(r) = \begin{cases} \frac{3v_{g}Cu(r)(\lambda_{g} + C_{t}\operatorname{Kn}(r)\lambda_{p})}{2T_{g}(1 + 3C_{m}\operatorname{Kn}(r))(2\lambda_{g} + \lambda_{p} + 2C_{t}\operatorname{Kn}(r)\lambda_{p})} \nabla T_{g} & ; \mathrm{K} \, \mathrm{n} < 0.2 \\ \frac{3v_{g}}{4\left(1 + \frac{\pi}{8}\alpha_{m}\right)T} \nabla T_{g} \exp\left(\frac{-(0.09 + 0.12\alpha_{m})\left(1 - \alpha_{t}\frac{\lambda_{g}}{2\lambda_{p}}\right)}{\mathrm{Kn}}\right) & ; \mathrm{Kn} > 0.2 \end{cases}$$

$$(26)$$

ถัดมาผู้วิจัยได้เลือกใช้สมการจากการทดลองของ Derjaguin [16] ในสมการที่ 27 ปรับปรุง แบบจำลอง ซึ่ง Derjaguin ได้พิสูจน์ว่าสมการของ Brock ใช้ได้ดีในช่วงที่ค่า Knudsen number ต่ำ แต่เมื่อค่าการนำความร้อน (thermal conductivity) สูง การคำนวณจากสมการของ Brock มี ความคลาดเคลื่อนสูง ดังนั้น Derjaguin จึงได้เสนอสมการในการคำนวณที่ใช้ได้กับทุกช่วงของ Knudsen number

$$v_T(r) = \frac{2.2v_g Cu(r)(\lambda_g + C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)}{T_g (2\lambda_g + \lambda_p + 2C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)} \nabla T_g$$
(27)

หลังจากนั้นผู้วิจัยได้ทดลองใช้สมการที่ 28 ในการปรับปรุงแบบจำลอง ซึ่งได้จากการใช้วิธี Monte-Carlo type numerical modeling [16] ในการปรับปรุงแบบจำลองของ Brock และ สมการของ Wildman เพื่อหาค่าของความเร็วการสะสมตัวและสร้างสมการที่สามารถใช้ได้กับทุกช่วง ของ Knudsen number

$$2v_g Cu(r)(\lambda_g + C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p) \left(1 + \frac{9\operatorname{Kn}}{(4 + \frac{\pi}{2})}\right)$$

$$v_T(r) = \frac{1}{T_g (1 + 3C_m \operatorname{Kn}(r))(2\lambda_g + \lambda_p + 2C_t \operatorname{Kn}(r)\lambda_p)} \nabla T_g$$
(28)

จากในการทดลองของ Phébus FPT1 จะเกิดปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิสเป็นปรากฏการณ์ ที่จะเกิดพร้อมกับปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส เมื่อเกิดผลต่างของอุณหภูมิขึ้นระหว่างไอหรือแก๊ส กับผนังของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ [9] ซึ่งในการทดลองจะเกิดปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิสเป็น หลัก เนื่องจากมีปริมาณไอน้ำที่เกิดจากการควบแน่นจำนวนมากซึ่งแอโรซอลส่วนใหญ่ จะเกิดการ สะสมตัวจากปรากฏการณ์นี้ ทำให้มีแอโรซอลที่เกิดจากการสะสมตัวจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส น้อยมากหรืออาจไม่เกิดขึ้นเลย

จากตารางที่ 25 แสดงการเปรียบเทียบผลจากการปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของ แอโรซอลจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส พบว่าผลจากการคำนวณในสมการที่ 27 มีผลการสะสมตัว ที่ได้มีค่ามากขึ้นถึงเท่าตัว ส่วนผลจากการคำนวณในสมการที่ 28 พบว่าผลการสะสมตัวที่ได้มีค่า เพิ่มขึ้นถึง 35 % ซึ่งจากผลของทั้งสองสมการพบว่ามวลของแอโรซอลที่คำนวณได้มีค่าไม่เกิน 1% ของแอโรซอลทั้งหมด ดังนั้นจึงสามารถใช้สมการใดก็ได้ในการปรับปรุงแบบจำลองเพราะในการ ทดลองของ Phébus FPT1 การสะสมตัวจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิสมีน้อยมากหรืออาจไม่ เกิดขึ้นเลย

ในกรณีนี้ผู้วิจัยตัดสินใจเลือกสมการที่ 28 เป็นสมการที่ถูกประมาณโดยวิธี Monte-Carlo type numerical modeling [16] ซึ่งเป็นแบบจำลองที่มีผลการคำนวณที่คลาดเคลื่อนน้อยการ แบบจำลองที่ได้จากการประมาณจากการทดลอง และในปัจจุบันแบบจำลองนี้ได้ถูกใช้ในงานวิจัย ทั่วไป [26], [27]

ตารางที่ 25 แสดงการเปรียบเทียบผลจากการปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของ แอโรซอลจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส

แบบจำลอง	การสะสมตัวของแอโรซอลจาก	ความแตกต่างเทียบก่อนแก้ไข	
	ปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส [g]	แบบจำลอง [%]	
ก่อนปรับปรุงแบบจำลอง			
เทอร์โมโฟรีซิส	0.0348	_	
Eq.21	0.0540		
หลังปรับปรุงแบบ	จำลอง		
เทอร์โมโฟรีซิส	0.0713	104.8	
Eq.22		10 1.0	
เทอร์โมโฟรีซิส	0.0472	35.6	
Eq.23	0.0112	33.0	

รูปที่ 32 แสดงแบบจำลองทั้งหมด และแบบจำลองที่เลือกใช้ในการจำลองของการสะสมตัว ของแอโรซอลจากปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส

รูปที่ 32 แสดงแบบจำลองที่เลือกใช้หลังปรับปรุงแบบจำลองของการสะสมตัวของแอโรซอลจาก ปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส

4.4 ผลการจำลองด้วยโปรแกรม ART Mod 2 หลังปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัว ของแอโรซอล

หลังจากได้ปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลเป็นที่เรียบร้อยแล้ว จึงได้นำ โปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแล้วมาใช้ทดลองใช้กับ การทดลอง NSPP-502 การทดลอง Phébus FPT1 และการจัดการอุบัติเหตุของเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ของงานวิจัย [2] โดย เปรียบเทียบผลที่ได้กับการจำลองก่อนปรับปรุง และอภิปรายผล ดังนี้

4.4.1 ผลการจำลองการทดลอง NSPP-502 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 หลังปรับปรุง แบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล

จากตารางที่ 26 ซึ่งแสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลเปรียบกับผลการทดลอง ของ NSPP-502 ก่อนและหลังการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล พบว่าหลังจากที่ได้ ปรับปรุงแบบจำลอง มีการสะสมตัวของแอโรซอลที่ผนังของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์มากขึ้น ในทาง กลับกับกันมีการลดลงของการสะสมตัวของแอโรซอลที่พื้นของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ถึงแม้ว่าผล ที่ได้ยังคงมีค่าที่แตกต่างกับผลการทดลอง แต่แนวโน้มของผลหลังปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัว ของแอโรซอลมีทิศทางที่สอดคล้องกับความจริงมากขึ้น

ตารางที่ 26 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลเปรียบกับผลการทดลองของ NSPP-502 ก่อนและหลังการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล

	CHULALONG	การกระจายตัวของแอโรซอลในอาคารคลุมเครื่อง		
ข้อมูล	ชนิดแอโรซอล	ปฏิกรณ์ [%]		
		บนพื้น	บนผนัง	อื่นๆ
ผลการทดลอง				
NSPP-502	เหล็กออกไซด์	3	92	<1
ผลการคำนวณด้วยโปรแกรม ART Mod 2 ก่อนปรับปรุงแบบจำลอง				
NSPP-502	เหล็กออกไซด์	17	81	<1
ผลการคำนวณด้วยโปรแกรม ART Mod 2 หลังปรับปรุงแบบจำลอง				
NSPP-502	เหล็กออกไซด์	12	86	<1

4.4.2 ผลการจำลองการทดลอง Phébus FPT 1 ด้วยโปรแกรม ART Mod 2 หลังปรับปรุง แบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล

จากตารางที่ 27 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลแบบสามปริมาตรเปรียบกับ ผลการทดลองของ Phébus FPT 1 ก่อนและหลังการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของ แอโรซอล พบว่าปรากฏการณ์ตกจากแรงโน้มถ่วง และปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส มีผลที่ใกล้เคียง กับการทดลองมากขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ ในส่วนของปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียนมีค่าเพิ่มขึ้น มากกว่าผลการทดลองถึงสองเท่า เกิดจากข้อจำกัดของโปรแกรม ART Mod 2 ในการสร้าง โนดาไลเซชัน (nodalization) ในรูปที่ 17 ซึ่งปริมาตร (volume) ที่ 1 ได้ปล่อยสารกัมมันตรังสีและ ไอน้ำ ผ่านบริเวณผนังของปริมาตร (volume) ที่ 2 ที่จำลองเป็นส่วนผนังอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ทำให้มีโอกาสเกิดการสะสมตัวจากปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียนก่อนที่จะเกิดการสะสมตัวที่ ปริมาตร (volume) ที่ 3 ที่จำลองเป็นคอนเดนเซอร์ โดยในการทดลองของ Phébus FPT 1 [22] จะ มีการหมุนเวียนของการปล่อยสารกัมมันตรังสีและไอน้ำในทุกทิศทำให้ผลที่ได้ต่างจากการคำนวณ

ตารางที่ 27 แสดงผลการคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลแบบสามปริมาตรเปรียบกับผลการ ทดลองของ Phébus FPT 1 ก่อนและหลังการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล

		การสะสมตัวของแอโรซอลจากปรากฏการณ์ต่างๆ [%]			
ข้อมูล	ชนิดแอโรซอล	การตกจาก	การแพร่แบบ	ดิฟฟิวซิโอ-	เทอร์โม-
	จุหาลงก	แรงโน้มถ่วง	บราวเนียน	โฟรีซิส	โฟรีซิส
ผลการทดลอง CHULALONGKORN UNIVERSITY					
Phébus FPT1	สารประกอบซีเซียม	72	2	26	น้อยมาก
ผลการคำนวณด้วยโปรแกรม ART Mod 2 ก่อนปรับปรุงแบบจำลอง					
Phébus FPT1	ซีเซียมไอโอไดด์	78	<0.01	20	<1
ผลการคำนวณด้วยโปรแกรม ART Mod 2 หลังปรับปรุงแบบจำลอง					
Phébus FPT1	ซีเซียมไอโอไดด์	75	4	20	<1

4.4.3 ผลการจำลองการทดลองการจัดการอุบัติเหตุของเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ด้วยโปรแกรมART Mod 2 หลังปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล

หลังจากได้ปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลในโปรแกรม ART Mod 2 แล้ว จึง ได้นำโปรแกรมที่ปรับปรุงแล้วมาใช้ในการจัดการอุบัติเหตุของเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ของงานวิจัย [2] และเปรียบเทียบผลที่ได้ เพื่อตรวจสอบและเปรียบเทียบปริมาณแอโรซอลของสารประกอบ ซีเซียมที่รั่วไหลไปสู่สิ่งแวดล้อมและที่สะสมตัวในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ที่คำนวณด้วย โปรแกรม ART Mod 2 กับงานวิจัยอื่นๆ ในกรณีนี้ใช้ผลการคำนวณจากโปรแกรม MAAP [3] ซึ่งเป็น โปรแกรมที่ใช้คำนวณมาก่อนหน้าที่ผ่านการตรวจสอบความสมเหตุสมผล (validate) แล้ว โดย โนดาไลเซชัน (nodalization) แสดงดังในรูปที่ 23 ขนาดของโครงสร้างต่างๆและเงื่อนไขขอบเขต (boundary condition) ในตารางที่ 15 และ 16 โดยการจัดการอุบัติเหตุ เป็นการเติมน้ำจาก ภายนอกน้ำเข้าสู่ปริมาตร (volume) ที่ 7 ทางด้านล่างจนถึง 16.31 เมตร หรือปริมาตร (volume) ที่ 4 เพื่อเป็นการลดการรั่วไหลของสารกัมมันตรังสี จากการคำนวณของโปรแกรม ART Mod 2 ที่ ระยะเวลา 250,000 วินาที

ก่อนที่จะทดสอบการจำลองด้วยโปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแล้ว จากการตรวจสอบ โนดาไลเซชัน (nodalization) รูปที่ 23 พบว่าบริเวณรอยต่อระหว่างปริมาตร (volume) ที่ 2 และ 3 เป็นบริเวณที่มีเส้นผ่านศูนย์กลางต่างกันซึ่งปริมาตร (volume) ที่ 2 ทางด้านบนจะใหญ่กว่า ปริมาตร (volume) ที่ 3 ทางด้านล่าง ทำให้มีบริเวณที่เป็นพื้นระหว่างรอยต่อนี้เพิ่มขึ้นมา จาก งานวิจัยในอดีต [2] ไม่ได้พิจารณาผลจากพื้นระหว่างรอยต่อนี้ซึ่งเป็นบริเวณที่จะมีผลต่อการสะสมตัว ของแอโรซอล ดังนั้นในงานวิจัยนี้ผู้วิจัยจึงได้พิจารณาการปรับโครงสร้างในส่วนนี้ด้วย

หลังจากทดลองจำลองการจัดการอุบัติเหตุของ ESBWR ทั้งก่อนและหลังการปรับโครงสร้างที่ แสดงในตารางที่ 28 พบว่าผลของการรั่วไหลของสารกัมมันตรังสี ไปสู่สิ่งแวดล้อมทั้งก่อนและหลัง การปรับโครงสร้างไม่ต่างจากเดิมมากนัก เพราะว่าเมื่อมีการจัดการอุบัติเหตุโดยการเติมน้ำจนถึง ปริมาตร (volume) ที่ 4 สารกัมมันตรังสี ก็ยังคงสะสมที่บริเวณปริมาตร (volume) ที่ 1 ถึง 3 เนื่องจากสารกัมมันตรังสีทั้งในรูปของแก๊สและแอโรซอลที่มีอุณหภูมิสูงจะเคลื่อนที่มาสะสมตัวในน้ำ ซึ่งมีอุณหภูมิต่ำกว่า ซึ่งในกรณีนี้ผู้วิจัยได้เลือกโครงสร้างที่ปรับเปลี่ยนให้ใกล้เคียงกับอาคารคลุมเครื่อง ปฏิกรณ์จริงในการจำลองต่อ

ตารางที่ 28 แสดงผลจากคำนวณปริมาณการรั่วไหลของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมด้วย โปรแกรม ART Mod 2 ทั้งก่อนและหลังปรับปรุงโครงสร้างของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์

FSBWR

แอโรซอลใน lower drywell [%]	แอโรซอลใน upper drywell [%]	แอโรซอลในสิ่งแวดล้อม [%]		
ผลการจัดการอุบัติเหตุก่อนปรับปรุงโปรแกรม ART Mod 2 ก่อนปรับโครงสร้าง				
53.20	5.52	41.27		
ผลการจัดการอุบัติเหตุก่อนปรับปรุงโปรแกรม ART Mod 2 หลังปรับโครงสร้าง				
53.20	5.52	41.27		

ถัดมาหลังจากได้โครงสร้างที่ปรับเปลี่ยนให้ใกล้เคียงกับอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์จริง จึงนำ ทดสอบการจำลองด้วยโปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแล้ว โดยผลที่ได้แสดงในตารางที่ 29 พบว่า หลังการปรับปรุงโปรแกรม ART Mod 2 พบว่ามีการลดลงของสารกัมมันตรังสีที่รั่วไหลไปสู่ สิ่งแวดล้อม โดยสารกัมมันตรังสีเคลื่อนที่มาสะสมที่บริเวณผนัง upper drywell ของอาคารคลุม เครื่องปฏิกรณ์ ESBWR มากขึ้น ซึ่งพบว่าเป็นผลมากจากสะสมตัวปรากฏการณ์การแพร่แบบ บราวเนียน ส่งผลในการรั่วไหลของสารกัมมันตรังสีที่ได้ลดน้อยลงใกล้เคียงกับการจำลองจาก โปรแกรม MAAP มากขึ้น

ตารางที่ 29 แสดงผลจากคำนวณปริมาณการรั่วไหลของแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมด้วย โปรแกรม ART Mod 2 ทั้งก่อนและหลังปรับปรุงโปรแกรมเทียบกับโปรแกรม MAAP

	-			
แอโรซอลใน lower drywell	แอโรซอลใน upper drywell	แอโรซอลในสิ่งแวดล้อม		
[%]	[%]	[%]		
ผลการจัดการอุบัติเหตุของโปรแกรม MAAP				
60	10	30		
ผลการจัดการอุบัติเหตุก่อนปรับปรุงโปรแกรม ART Mod 2				
53.20	5.52	41.27		
ผลการจัดการอุบัติเหตุหลังปรับปรุงโปรแกรม ART Mod 2				
53.20	10.88	35.91		

บทที่ 5 สรุปและข้อเสนอแนะ

บทนี้ประกอบด้วยบทสรุปผลจากงานวิจัยการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล ในโปรแกรม ART Mod 2 และข้อเสนอแนะต่างๆที่จะเป็นประโยชน์ต่องานวิจัยงานนี้ในอนาคต

5.1 สรุปผลจากงานวิจัย

จากการศึกษางานวิจัยการจัดการอุบัติเหตุของเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR พบว่าผลการคำนวณ จากโปรแกรม ART Mod 2 มีปริมาณแอโรซอลของสารประกอบซีเซียมที่รั่วไหลไปสู่สิ่งแวดล้อม มากกว่าผลการคำนวณด้วยโปรแกรม MAAP อย่างมีนัยสำคัญ จากปัญหาดังกล่าว ผู้วิจัยจึง ตรวจสอบการคำนวณของโปรแกรม ART Mod 2 โดยนำมาคำนวณการเคลื่อนที่และการสะสมตัว ของแอโรซอลของการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 ด้วยการจำลองแบบปริมาตรเดียวซึ่ง เป็นการจำลองอย่างง่าย พบว่าการสะสมตัวของแอโรซอลบนผนังน้อยกว่าผลการทดลองอย่างมี นัยสำคัญเมื่อเปรียบเทียบเทียบกับผลการทดลอง แต่เนื่องจากการทดลอง Phébus FPT1 มี โครงสร้างที่ซับซ้อน ผู้วิจัยจึงปรับปรุงการการจำลองโดยคำนวณการสะสมตัวของแอโรซอลด้วยใช้ แบบจำลองแบบสามปริมาตร ก็ยังพบว่าการคำนวณยังมีผลไม่สอดคล้องกับการทดลองอยู่

จากปัญหาความไม่สอดคล้องของการสะสมตัวของแอโรซอลในการทดลอง NSPP-502 และ Phébus FPT1 กับผลจากการจำลองในโปรแกรม ART Mod 2 ผู้วิจัยคาดว่าเป็นผลมาจาก แบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลในโปรแกรม ART Mod 2 จึงได้ปรับปรุงแบบจำลองการสะสม ตัวจากปรากฏการณ์ต่างๆที่มีผลต่อการสะสมตัวของแอโรซอล ได้แก่ สหสัมพันธ์ (correlation) ของ Cunningham factor และ ระยะอิสระเฉลี่ย (mean free path) ซึ่งเป็นตัวแปรสำคัญที่กำหนด ปรากฏการณ์การตกจากแรงโน้มถ่วง (gravitational settling) และสมการความเร็วการสะสมตัวของ แอโรซอลของปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียน (Brownian Diffusion) ปรากฏการณ์ ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส (diffusiophoresis) และปรากฏการณ์เทอร์โมโฟรีซิส (thermophoresis)

หลังจากได้ปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลเป็นที่เรียบร้อยแล้ว จึงได้นำ โปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแล้วมาจำลองการทดลอง NSPP-502 การทดลอง Phébus FPT1 และการจัดการอุบัติเหตุของเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR เพื่อศึกษาผลที่เกิดขึ้น โดยเริ่มจากในส่วนของ
การทดลอง NSPP-502 พบว่าหลังจากที่ได้ปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอล มีการ สะสมตัวของแอโรซอลที่ผนังของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์มากขึ้น ในทางกลับกับกันยังลดการสะสม ตัวของแอโรซอลที่พื้นของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ถึงแม้ว่าผลที่ได้ยังคงมีค่าต่างกับผลการทดลอง อยู่ แต่แนวโน้มของผลหลังปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลนั้นมีทิศทางที่สอดคล้อง กับความจริงมากขึ้น

สำหรับการทดลองของ Phébus FPT 1 หลังจากการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของ แอโรซอล พบว่าปรากฏการณ์ตกจากแรงโน้มถ่วง และปรากฏการณ์ดิฟฟิวซิโอโฟรีซิส มีผลที่ใกล้เคียง กับการทดลองมากขึ้น ในส่วนของปรากฏการณ์การแพร่แบบบราวเนียนนั้นมีค่าเพิ่มขึ้นจนมากกว่า ผลการทดลองถึงสองเท่า ซึ่งความคลาดเคลื่อนนี้เกิดจากผลของโครงสร้างของแบบจำลอง Phébus FPT 1 ที่บริเวณปริมาตรที่ปล่อยสารกัมมันตรังสี ทำให้ไอน้ำมีโอกาสเคลื่อนที่เข้าหาผนังของอาคาร คลุมเครื่องปฏิกรณ์ได้มากกว่าได้มากกว่าในการทดลองจริง ซึ่งเป็นข้อจำกัดของโปรแกรม ART Mod 2 ที่ไม่สามารถสร้างท่อจากภายนอกเพื่อปล่อยสารกัมมันตรังสีและไอน้ำจากด้านในได้

สำหรับการจัดการอุบัติเหตุของเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR ซึ่งเป็นการจัดการการอุบัติเหตุด้วย การเติมน้ำจากภายนอกเพื่อลดการรั่วไหลของสารกัมมันตรังสี ผู้วิจัยได้ปรับปรุงโครงสร้างให้ใกล้เคียง กับอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์จริงก่อน แล้วจึงนำไปจำลองด้วยโปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงแล้ว พบว่ามีการลดลงของสารกัมมันตรังสีที่รั่วไหลไปสู่สิ่งแวดล้อม โดยสารกัมมันตรังสีเคลื่อนที่มาสะสม ตัวอยู่ที่บริเวณผนัง upper drywell ของอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ ESBWR มากขึ้นจากสะสมตัว ปรากฏการณ์การแพร่ของบราวเนียน ส่งผลให้การรั่วไหลของสารกัมมันตรังสีที่ได้ลดน้อยลง และมีค่า ใกล้เคียงกับผลจากแบบจำลองด้วยโปรแกรม MAAP มากขึ้น

งานวิจัยการปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของแอโรซอลในโปรแกรม ART Mod 2 นี้ ทำ ให้สามารถใช้โปรแกรม ART Mod 2 ทำนายการสะสมตัวของแอโรซอลในอาคารคลุมเครื่องปฏิกรณ์ โดยได้ผลการคำนวณที่ใกล้เคียงกับผลการทดลองมากยิ่งขึ้น ซึ่งผลที่ได้จะนำไปสู่การออกแบบวิธี จัดการอุบัติเหตุและระบบจัดการอุบัติเหตุในโรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ได้อย่างมีประสิทธิภาพมากยิ่งขึ้น

5.2 ข้อเสนอแนะ

- การปรับปรุงแบบจำลองการสะสมตัวของโปรแกรม ART Mod 2 ช่วยให้สามารถประเมิน อุบัติเหตุร้ายแรงจากโรงไฟฟ้านิวเคลียร์ได้แม่นยำขึ้น ผลการคำนวณด้วยโปรแกรม ART Mod 2 ที่ปรับปรุงใหม่สามารถใช้เป็นฐานข้อมูลในเรื่องความปลอดภัยให้กับหน่วยงานที่ เกี่ยวข้องกับโรงไฟฟ้าพลังนิวเคลียร์ รวมถึงเป็นข้อมูลอ้างอิงในเรื่องความปลอดภัยเพื่อเพิ่ม การยอมรับของประชาชนต่อโครงการโรงไฟฟ้านิวเคลียร์
- 2. ในการวิจัยนี้โปรแกรม ART Mod 2 ที่ใช้ในการทำการวิจัยต้องได้รับข้อมูล Thermal hydraulic มาจากโปรแกรม THALES 2 แต่เนื่องจากทั้งสองโปรแกรมเป็นโปรแกรมรุ่นเก่าที่ มีความซับซ้อน ยากต่อการทำความเข้าใจ เมื่อไม่สามารถใช้โปรแกรม THALES2 เพื่อเป็น ข้อมูล Input ของ ART Mod 2 ได้ จึงต้องหาข้อมูล Thermal hydraulic จากรายงานและ เอกสารงานวิจัยต่างๆ หรือใช้โปรแกรมจำลองเหตุการณ์อื่นๆ เช่น RELAP5 Mod 3.4
- ในการแสดงผลของโปรแกรม ART Mod 2 นั้น พบว่ายังมีความยุ่งยากในการอ่านผลที่ได้ จึง ต้องแก้ไขโปรแกรมต้นทาง (source code) หรือใช้โปรแกรมอื่นๆ เพื่อให้แสดงผลการ คำนวณที่เป็นระเบียบมากขึ้น
- ในการปรับปรุงโปรแกรม ART Mod 2 ของงานวิจัยนี้ได้ปรับปรุงโปรแกรมโดยใช้การสะสม ตัวของสารประกอบซีเซียมไอโอไดด์ (Csi) เป็นตัวแทนของสารประกอบซีเซียมทั้งหมดใน ประเมินผล ดังนั้นจึงควรประเมินผลจากสารประกอบซีเซียมอื่นๆ ด้วยทั้งที่มีอยู่และไม่มีใน โปรแกรม ART Mod 2 เช่น ซีเซียมไฮดรอกไซต์ (CsOH) และซีเซียมโมลิบเดต (Cs₂MO₄) ตามลำดับ เพื่อให้ได้ผลการประเมินที่แม่นยำมากขึ้น



จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย Chulalongkorn University

รายการอ้างอิง

- Power Development Plan 2010 Reversion 3 (PDP 2010 Revision 3). 2011, National Energy Policy Council (NEPC), Thailand.
- P. Kittiwarapon, S.Rassame, K. Silva, The Study of Cesium Iodide Transportation in Containment of a Generation III+ Boiling Water Reactor under Bypass Condition. Transactions of the American Nuclear Society,, 2015.
 113: p. 1422-1425.
- 3. ESBWR CERTIFICATION PROBABILISTIC RISK ASSESSMENT, in Licensing Topical Report, NEDO-33201 Rev 6. 2010, GE Hitachi Nuclear Energy.
- M.Kajimoto, et.al., A Computer Code for the Analysis of Radionuclide Transport and Deposition under Severe Accident Conditions, Chapter 4.
 Department of Reactor Safety Research, JAERI, Japan.
- 5. B. Clément, et.al., *The objectives of the Phébus FP experimental programme and main findings.* Annals of Nuclear Energy, 2013. **61**: p. 4-10.
- 6. J.Valentin, *Pregnancy and Medical Radiation, Annals of the ICRP Publication 80.* 2000, International Commission on Radiological Protection.
- 7. L. E. Herranz, et.al., Interpretation of the PHEBUS-FPTL Experiment. Informes Técnicos Ciemat, No. 25. 2003.
- 8. P.Kittiwarapon, *SIMULATION OF CsI TRANSPORTATION IN THE ESBWR'S CONTAINMENT BYPASS CONDITION*. 2015, Chulalongkorn University.
- 9. M. Laurie, et.al., *Reprint of "Containment behaviour in Phébus FP"*. Annals of Nuclear Energy, 2013. **61**: p. 122-134.
- H.J. Allelein, et.al., State of The ART Report on Nuclear Aerosol. 2009, Nuclerar Energy Agency Committee on The Safety of Nuclear of Nuclear Installations, JT03276300. p. 31-36.
- Chapter Four: Single Particle Dynamics. 2005; Available from: http://aerosol.ev.ncku.edu.tw/teach/Aerosol/2005%20Aerosol/Chapter%204-2005.doc.

- R.A. Serway, et.al., *Physics for Scientists and Engineers*. 9 ed. 2014: Brooks/Cole, United States of America.
- D.D. Mccoy, et.al., *Rate of Deposition of Droplets in Annular Two-Phase Flow.* Pergamon/Elsevier, 1977. 3: p. 319-333.
- 14. *Mechanisms of Filtration for High Efficiency Fibrous*. 2012, TSI Incorporated, USA.
- Y.A. Cengel, et.al., *Fluid Mechanics Fundamentals and Applications*. 2006: McGraw-Hill, New York, United States of America.
- L. Talbot, et.al., *Thermophoresis of Particles in a Heated Boundary*. 1979. p. 1-48.
- A.V. Jones, et.al., *Circuit and Containment Aspects of Phébus Experimental FPTO and Phébus FPT1*. 2015, JRC Science and Policy Report, European Commission.
- M.Leskovar, Simulation of the Phébus FPT1 Experiment with MELCOR 1.8.5.
 Nuclear Energy for New Europe, Slovenia, September 9-12, 2002.
- 19. Kristopher, et.al., Computational Modeling and Validation of Aerosol Deposition in Ventilation. USA, 2014.
- 20. Khurram Mehboob, et.al., *Quantification of in-containment fission products* source term for 1000 MWe PWR under loss of coolant accident. Annals of Nuclear Energy, 2015. **75**: p. 365-376.
- 21. J. Souto, et.al., *MELCOR 1.8.2 Assessment: Aerosol Experiments ABCOVE AB5, AB6, AB7, and LACE LA2.* October 1994, Sandia report, Francisco.
- 22. G. Gyenes, et.al., *Containment analysis on the PHEBUS FPT-0, FPT-1 and FPT-2 experiments.* Nuclear Engineering and Design, 2011. **241**: p. 854-864.
- 23. L. E. Herranz, et.al., *Experimental interpretation and code validation based* on the PHEBUS-FP programme: Lessons learnt from the analysis of the containment scenario of FPT1 and FPT2 tests. Nuclear Engineering and Design, 2007. **237**.
- 24. L. J. Siefken, et.al., *User manual of RELAP5 3.3, Idaho National Engineering and Environmental Laboratory*. 2000, Idaho Falls, Idaho through the Nuclear Regulatory Commission, Rockville, MD, USA.

- 25. A Dictionary of Physics 6ed. 2009: Oxford University Press.
- 26. J.S. Huang, et.al., Numerical Study of Thermophoresis on Aerosol Partical Deposition from Hiemenz Flow through Porous Medium onto a Stretchinh Surface. Marine Science and Technology, 2012. **20**: p. 163-172.
- 27. H.B. Tabrizi, et.al., Thermophoresis of Particles over Flat Plate Turbulent Flow based on Two-fluid Modeling, Journal of Marine Science and Technology.
 2012. 20: p. 163-172.



จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย Chulalongkorn University

ภาคผนวก

<u>ภาคผนวก ก</u> : แสดงรายละเอียดของโปรแกรมย่อยต่างๆที่สำคัญ

ความหมายของหัวตารางมีดังนี้

- IN จะบอกว่าได้ดึงโปรแกรมย่อย (subroutine) ใดมาใช้บ้าง และใช้คำสั่งใดเรียกมาใช้

- PROGRAM จะบอกถึงตัวแปรสำคัญและข้อมูลที่สำคัญของช่อง IN

- OUT จะบอกข้อมูลในส่วนที่แสดงผล
- COMMENTS จะบอกหน้าหลักของโปรแกรมย่อย
- 1) art.f

ตารางที่ ก1 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมย่อย art.f

IN		PROGRAM	OUT	Γ	COMMENTS
<u>hcom.h</u>	include 'hcom.h'				
hcom5.h	include 'hcom5.h'				deviation and diameter variables
		dimension nsystm(n)			
		data zero/0.0/			
<u>cimage.f</u>	call cimage(5,6)				print of input data with card image form
<u>read1.f</u>	call read1(nsystm(1))				read data which does not depend on time
intial.f	call intial				setting of initial conditions
		icycle=1			cycle no. of calculations for art- code
		icor=1			counter of event for fission product data
		ipb=1			counter of event time for thermal hydroulic data on primary systems
		icv=1			counter of event time for thermal on containment systemshydroulic data
		iend=0			setting of initial conditions for time to calculation
		time=zero			setting of initial conditions for time to calculation
		calculation of fp			

IN		PROGRAM	OUT		COMMENTS
		and aerosol behavior at specified accident sequence (from time=0 to time=tend)			
timedt.f	call timedt(iend)				setting of problem time and time-step
<u>read2.f</u>	call read2(icor,ipb,icv)				read data which depends on time
<u>setupi.f</u>	call setupi				replacing new value to calculate next time step, setting of aerosol distribution function of chemical components in class, setting of aerosol geometrical properties l
<u>physic.f</u>	call physic				calculation of physico- chemical properties
<u>dqheat.f</u>	call dqheat				re-calculation of wall/floor temperature due to decay heat
<u>depost.f</u>	call depost	-	-	-	control routine of calculation for deposition velocity
<u>physpr.f</u>	call physpr				calculation of physical and chemical properties of spray liquid
<u>effspr.f</u>	call effspr				calculation of spray removal efficiency as following mechanism
flashl.f	call flashl				setting of flasing conditions
		calculation of scrubbing			
<u>scpool.f</u>	call scpool				scrubbing related with gas flow (analysis of fp behavior in the water pool)
<u>scboil.f</u>	call scboil				scrubbing above corium (analysis of fp behavior in the water pool)
<u>coagco.f</u>	call coagco				setting of coagulation constant (calculation of agllomeration constant)

IN		PROGRAM	OUT	[COMMENTS
<u>matrxp.f</u>	call matrxp				setting of matrix elements related to fp phase conditions
<u>cogrow.f</u>	call cogrow				setting of condensation coefficients at aerosol surface
		(call spldat) is aveilable on facom-380 system			
<u>coevap.f</u>	call coevap	-	-	-	calculation of aerosol decreasing rate due to gas evaporation on aerosol surface
riskst.f	call riskst				check of stiff equation (calculation of stiff transport equation before setting of differential coefficients in terms of risk evaluation)
<u>evapal.f</u>	call evapal				fp-condensation and evaporation rate equation (calculation of aerosol decay due to gas evaporation at aerosol surface)
growth.f	call growth				fp-condensation and evaporation rate equation (calculation of aerosol grouth due to gas condensation at aerosol surface)
matrxf.f	call matrxf				fp-transport and deposition rate equation (setting of matrix elements related to external flow)
decay.f	call decay				decay rate equation (setting of differential coefficient of fp decay)
gtrans.f	call gtrans				differential equation of gravitational settling trough floor (calculation of aerosol transportation between compartments due to

IN		PROGRAM	OUT	ſ	COMMENTS
					gravitational settling)
aglom.f	call aglom				agglomelation rate equation (calculation of differential coefficient for aerosol agglomeration and setting dcdt(nss,n,nkk) to combine data in isodimensional term.)
euler.f	call euler				integration of differential equation by using euler method
transg.f	call transg				setting of fp conditions between gas phase and liqui phase if compartments are filled up by coolant.(transportation of fp from gas phase to liquid phase, if compartments are filled by coolant)
<u>resusp.f</u>	call resusp				calculation of reruspention (calculation of critical velocity for aerosol re- suspention)
		output of results			
outars.f	call outars				output of aerosol distribution function
output.f	call output(iend,nsystm(1))				write other output
		print of results to file ftnd010, ftnd011			
		(call splda2) is aveilable on facom-380 system			

IN		PROGRAM	007	[COMMENTS
		if user want to use art-code by using another computer system,user must change following lines to comments			
		call splda2			
		if(nspl.eq.0) call edit			
		data transportation to ploter			
		call plotfl(iend)			
		end of all calculation			
endpr.f	call endpr(ititle)				print of message after calculation

2) hcom.h

ตารางที่ ก2 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมย่อย hcom.h

IN		PROGRAM	OUT	[COMMENTS
hpara.h	include 'hpara.h'				maximam numbers of compartment(n),aerosol class(ncc),nuclid(nkk)
		parameter (ncc1=ncc+1, nss=2*ncc+4)			upper limit of aerosol mass class, fp- phase states (fission phase state)
		character ititle*80, nmfp*8, nmstat*16			announce parameter for names
		common /ctime/			15 parameters ,time data
		common /compr /			13 parameters geometry data of compartment
		common /chydrr/			29 parameters ,thermal-hydraulic data
		common /cnucl/			10 parameters ,mass of fp and data of differential coefficient
		common /cradi/			6 parameters , aerosol geometories (radius?)
		common /caero/			13 parameters, physico-chemical data for aerosol
		common /cphch/			10 parameters , physico-chemical properties related to fp

IN	PROGRAM	OUT	COMMENTS
	common /cchiod/		8 parameters, physico-chemical properties related to iodine
	common /cphys/		17 parameters, physico-chemical properties on fluid
	common /cphys2/		2 parameters,physico-chemical properties in partition (differentiation of liquid and gas)
	common /cphysd/		1 parameter,physico-chemical properties on fluid (time dependent)
	common /cvdep/		14 parameters, deposition velocity of fp
	common /cvedpn/		12 parameters,deposition at bend pipe and steam dryer
	common /cespr/		5 parameters,spray removal coefficient of fp
	common /cscrbr/		9 parameters,fp-partition factor(lquid.and.gas) due to scrrubing (phase transition due to scrubbing)
	common /cscrb2/		1 parameter,fp-partition factor(2)(lquid.and.gas) due to scrrubing
	common /cflsh/		3 parameters,fp partition factor(liquid/gas) due to flashing (rapid vaporization)
	common /cocond/		8 parameters,condensation coefficients on aerosol surface
	common /cbeta/		5 parameters ,agglomeration coefficient (aerosol)
	common /cdecay/		4 parameters, decay rate constant of fp
	common /cefir/		3 parameters,fp-removal efficiency by filter and fp-leak rate
	common /crmda/		2 parameters, fp transport-rate- constant
	common /crelat/		1 parameters ,data to indicates relation of compartments (flow direction)
	common /cname/		3 parameters,name of fp and title of calculation

IN	PROGRAM	OUT	[COMMENTS
	common /compfi/			8 parameters,ident no. of compartment related with type (identification of types of compartments)
	common /cphsei/			12 parameters, indicator of fp-phase conditions
	common /cntli/			20 parameters,control data for analysis
	common /cntli2/			4 parameters,control data for iodine transformation, nucleation, scrubbing
	common /iounit/			4parameters,i/o unit no. to read thales- data set up
	common /cworki/			7 parameters,variable no. for calculation of integration
	common /cworkr/			9 parameters,variable no. for calculation of integration

3) cimage.f

ตารางที่ ก3 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมย่อย cimage.f

IN		PROGRAM	OUT		COMMENTS
		subroutine cimage(i,j)			i=5,j=6,read input cards and write them to line printer,input i= card reader logical unit no.,j= line printer logical unit no.
	read(i,5,end=20) m				read from unit no.i(determine by assessor)
				write(j,6) k,m	write on unit no.j(determine by assessor)

4) read1,f

ตารางที่ ก4 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมย่อย read1.f

IN		PROGRAM	OUT	COMMENTS
<u>hcom.h</u>	include 'hcom.h'			
hcom2.h	include 'hcom2.h'			interpolation data
hmpec.h	include 'hmpec.h'			for interface with mpec

IN		PROGRAM	OUT	COMMENTS
hcom4.h	include 'hcom4.h'			decay heat variables
hcom5.h	include 'hcom5.h'			deviation and diameter variables
		namelist /ndptim/		namelist * non- dependent on time *
		art input data		
	read(5,7091) ititle			read title of the main input file.
	read(5,ndptim)			read value for all parameters in ndptim
		time indipendent data from thales-pm,bm		not used
		time independent data from thales-cv2		not used

5) read2.f

ตารางที่ ก5 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมย่อย read2.f

IN		PROGRAM	OUT	COMMENTS
<u>hcom.h</u>	include 'hcom.h'			
hcom2.h	include 'hcom2.h'			interpolation data
hcom3.h	include 'hcom3.h'			condensation coefficients on aerosol surface
		input data from art-code		
		input data thales-pm or thales-bm		
		input data from thales- cv		
		namelist /dptim/		namelist * dependent on time *
		namelist /thlspb/		not used
		namelist /thlscv/		not used

IN		PROGRAM	OUT		COMMENTS
		setting of initial conditions for input data			
		read transient data by art- code			
	read(5,dptim)				read value for all parameters in dptim
				write(14,10 00) ntrndt,tstart ,icycle	write on unit no.14(determine by assessor)
		read transient data by thales-pm or thales-bm			not used

6) setupi.f

ตารางที่ ก6 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมย่อย setupi.f

IN		PROGRAM	OUT	COMMENTS
<u>fpvap.f</u>		subroutine fpvap(tk,v,ifp,concm,concg,f pmole,fpmass,ps,pcgs)		calculation of saturation vapor pressure for i2,cs,te,csi,cso h
		low volatile fp and fuel and structure materials of cor		
stabl.f	call stabl(psd,tk,1, dum1,dum2,d um3,dum4,du m5,dum6)			represent saturated steam table for h2o

7) physic.f

ตารางที่ ก7 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมย่อย physic.f

IN		PROGRAM	OUT	COMMENTS
		subroutine physic		calculation of physical and chemical properties
<u>hcom.h</u>	include 'hcom.h'			
		character ctype(n)*4,itype(3)*4		announce parameter for names

IN		PROGRAM	OUT	COMMENTS
		setting of boundary conditions (1) temperature defferences between bulk gas and wall (2) volume of gas phase (3) limit of liuqid volume (4) gas velocity in pipe (5) flow condition		
rhocp.f	call rhocp(p(i),t (i),nro,dum, cp(i),dum1, dum2,dum3)			specific heat of gas
cnducg. f	call cnducg(xsg(1),t(i),akg(i))			thermal conductivity of h2o(vapor)
viscog.f	call viscog(xsg(1),t(i),viscd g(i))			viscosity of mixture gas
rhogmx .f	call rhogmx(xsg (1),t(i),p(i), rhog(i))			density of gas
mefree. f	call mefree(t(i), rhog(i),visc dg(i),xsg(1), freeg(i))			mean free path of gas
stabl.f	call stabl(psatlq (i),tl(i),1,du m1,dum2,d um3,dum4, dum5,dum6)			saturated vapor(h2o) pressure at liquid temp.
		calculation of hydraulic properties		

IN		PROGRAM	OUT	COMMENTS
grash.f	call grash(pleng h,tmpw(i),t(i),viscdg(i),r hog(i),gr(i))			calculate grash no.
reynol.f	call reynol(plen gh,ugas(i),vi scdg(i),rhog (i),re(i))			calculate reynol no.
prandl.f	call prandl(cp(i) ,rhog(i),visc dg(i),akg(i), pr(i))			calculate prandl no.
nussel.f	call nussel(ii,gr(i),re(i),pr(i), anu(i))			calculate nussel no.
		htrans(i)=anu(i)*akg(i)/ plengh		calculation of heat transfer coefficient
vapfp.f	call vapfp(idfpc, cc(igfp,i,k),t (i),volg(i),va p(i,k))			fp partial pressure
		calculation of properties of steam(h2o)		
vapfp.f	call vapfp(ih2o, ch2o,t(i),vol g(i),vah2o)			vapor pressure of steam
diffg.f	call diffg(t(i),p(i),1,zero,xsg(1),dummy0, dummy1,ds tem(i))			calculation of diffusion coefficient of h2o vapor

IN		PROGRAM	OUT	COMMENTS
diffs.f	call diffs(t(i),p(i),ih2o,wh2o ,dstem(i))			calculation of diffusion coefficient of h2o vapor
dfilmc.f	call dfilmc(dste m(i),filmc(i))			calculation diffusion boundary layer
stabl.f	call stabl(pss,tm pw(i),1,dum 1,dum2,du m3,dum4,d um5,dum6)			calculation of saturated pressure
diffs.f	call diffs(t(i),p(i)*xs(i,igh2o),ih2o,dum my,dstem(i))			calculation of condensing vapor velocity ,it assumed that composition of atomospher is h2o.
dfilmc.f	call dfilmc(dste m(i),filmc(i))	calculation diffusion boundary layer		call diffs(t(i),p(i)*xs(i,igh2o), ih2o,dummy,dstem(i))
schmid. f	call schmid(visc dg(i),rhog(i),dstem(i),s ch2o)			schmidt number of steam
scherw. f	call scherw(idty p,re(i),pleng h,xlpipe(i),s ch2o,shflow)			sherwood number of steam

IN		PROGRAM	OUT	COMMENTS
amtcoe. f	call amtcoe(sch 2o,gr(i),ple ngh,dstem(i),ht1,ht2,sh natu,dum)			sherwood number of steam
		vh2oc=dstem(i)*shh2o/ plengh		velocity of h2o vapor related to convectional flow
		overall velocity of h2o vapor to wall		
<u>cnducl.f</u>	call cnducl(tmp ars(ic,i),cbt u,akp(ic,i))			thermal conductivity of aerosol
lheat.f	call lheat(tmpar s(ic,i),rams(ic,i))			latent heat of h2o vapor
		calculation of physico- chemical properties related to fp-vapor deposition velocity		
<u>diffg.f</u>	call diffg(t(i),p(i),ifp(k),zero, xsg(1),difmi x(i,k),dumm y1,dummy2)			diffusion coefficient of vapor-fp
schmid. f	call schmid(visc dg(i),rhog(i),difmix(i,k), scmix(i,k))			schmidtz no. of vapor-fp

IN	PROGRAM	OUT		COMMENTS
			write(6,100 0) ititle,i cycle	output of results of ititle and icycle
			write(6,110 0) tstart	output of results of tstart
			write(6,120 0)	output of results of all physical properties
			write(6,130 0)	output of results of all physical properties
			write(6,140 0)	output of results of all physical properties
			write(6,150 0)	output of results of all physical properties

8) diffg.f

ตารางที่ ก8 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมย่อย diffg.f

IN		PROGRAM	OUT	COMMENTS
<u>diffg.f</u>	subroutine diffg(t,pcgs,im,ffp,frac,dmix,dair,dh2o)			calculation of diffusion coefficient in mixture gas
diffmx.f	call diffmx(t,pcgs,xm(i),xm(j),r(i),r(j),ek(i),ek(j),wd,d)			calculation of diffusion coefficient in binary gas mixtures

9) cnducl.f

ตารางที่ ก9 แสดงโครงสร้างของโปรแกรมย่อย cnducl.f

IN		PROGRAM	OUT		COMMENTS
cnducl.f	subroutine cnducl(tk,cbtu,cerg)				calculation of conductivity of water

IN		PROGRAM	OUT		COMMENTS
cnducg.f	call cnducg(frac(1),tk,cergs)				calculation of thermal conductivity of mixture gas

<u>ภาคผนวก ข</u> : แสดงรายละเอียดของ input code ในโปรแกรม ART Mod 2

<u>1) Input code ของ NSPP-502 [4]</u>

<<ART MOD 2 CALCULATION FOR NSPP-502 AEROSOL EXPERIMENT>>>

&NDPTIM

LPITCH=100, LOPT(2)=100,

IAGLOM=1, IBROW=1, IGRAV=1, NDX=5, NDY=5,

NCOM=1, IELEVE=2,

HCOMP(1)=5.240E+02, VCOMP(1)=3.830E+07, DAW(1)=1.315E+03,

TEND=6.00E+04, TUSER=1.2300E+03, DTALLM=5.0,

IFP(1)=59,

RHOM(1)=5.2000E+00,

ICLASS=10,

ARS(1)=2.1782E-14,1.7425E-13,1.3940E-12,1.1152E-11,8.9218E-11,

```
7.1374E-10,5.7099E-09,4.5680E-08,3.6544E-07,2.9235E-06,
2.3388E-05,
```

CC(2, 1, 1) = 2.6413E-01, 7.7000E+00, 8.9763E+00, 4.3886E-01,5.1609E-04, 1.0757E-08,

3.5705E-15, 1.8073E-23, 1.3655E-33, 1.5214E-45,

FXFILM = 5.0000E-01, ALIMIT=1.0E-20&END

&DPTIM NTRNDT = 1, TNEXTJ = 6.9800E+02,

DTALLM = 5.0, DTB = 6.9800E+02,

AFJ(1) = 7.3000E+04,

PMPAJ(1) = 2.7000E-01,

XSJ(1,1)= 8.0421E-01,

XSJ(1,2)= 1.9579E-01,

TJ(1) = 3.9600E+02,

TWJ(1) = 3.9200E+02,

TMPARJ(1,1) = 10*3.9600E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 2, TNEXTJ = 2.5650E+03,

DTALLM = 5.0, DTB = 1.8670E+03,

PMPAJ(1) = 3.1000E-01,

XSJ(1,1)= 7.9255E-01,

XSJ(1,2)= 2.0745E-01,

TJ(1) = 4.0000E+02,

TWJ(1) = 3.9700E+02,

TMPARJ(1,1) = 10*4.0000E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 3, TNEXTJ = 4.1790E+03,

DTALLM = 5.0, DTB = 1.6140E+03,

PMPAJ(1) = 3.1000E-01,

XSJ(1,1)= 7.9255E-01,

XSJ(1,2)= 2.0745E-01,

TJ(1) = 4.0000E+02,

TWJ(1) = 3.9700E+02,

TMPARJ(1,1) = 10*4.0000E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 4, TNEXTJ = 5.997E+03,

DTALLM = 5.0, DTB = 1.8180E+03,

PMPAJ(1) = 3.1000E-01,

XSJ(1,1)= 8.1670E-01,

XSJ(1,2)= 1.8330E-01,

TJ(1) = 4.0100E+02,

TWJ(1) = 3.9700E+02,

TMPARJ(1,1) = 10*4.0100E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 5, TNEXTJ = 9.6160E+03,

DTALLM = 5.0, DTB = 3.6190E+03,

PMPAJ(1) = 2.9000E-01,

XSJ(1,1)= 8.2140E-01,

XSJ(1,2)= 1.7860E-01,

TJ(1) = 3.9900E+02,

TWJ(1) = 3.9700E+02,

TMPARJ(1,1) = 10*3.9900E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 6, TNEXTJ = 1.6800E+04,

DTALLM = 5.0, DTB = 7.1840E+03,

PMPAJ(1) = 2.7000E-01,

XSJ(1,1)= 7.7982E-01,

XSJ(1,2)= 2.2018E-01,

TJ(1) = 3.9500E+02,

TWJ(1) = 3.9700E+02,

TMPARJ(1,1) = 10*3.9500E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 7, TNEXTJ = 2.7013E+04,

DTALLM = 5.0, DTB = 1.0213E+04,

PMPAJ(1) = 2.1000E-01,

XSJ(1,1)= 7.0168E-01,

XSJ(1,2)= 2.9832E-01,

TJ(1) = 3.8400E+02,

TWJ(1) = 3.9700E+02,

TMPARJ(1,1) = 10*3.8400E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 8, TNEXTJ = 6.8770E+04,

DTALLM = 5.0, DTB = 4.1757E+04,

PMPAJ(1) = 1.1000E-01,

XSJ(1,1)= 1.2293E-01,

XSJ(1,2)= 8.7707E-01,

TJ(1) = 3.2500E+02,

TWJ(1) = 3.9700E+02,

TMPARJ(1,1) = 10*3.2500E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 9, TNEXTJ = 8.7881E+04,

DTALLM = 5.0, DTB = 1.9111E+04,

PMPAJ(1) = 1.1000E-01,

XSJ(1,1)= 1.2293E-01,

XSJ(1,2)= 8.7707E-01,

TJ(1) = 3.2500E+02,

TWJ(1) = 3.9700E+02,

TMPARJ(1,1) = 10*3.2500E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 10, TNEXTJ = 2.4177E+05,

DTALLM = 5.0, DTB = 1.5389E+05,

PMPAJ(1) = 1.0924E-01,

XSJ(1,1)= 1.2378E-01,

XSJ(1,2)= 8.7622E-01,

TJ(1) = 3.2500E + 02,

TWJ(1) = 3.9700E+02,

TMPARJ(1,1) = 10*3.2500E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 11, TNEXTJ = 1.0000E+09,

DTALLM = 5.0, DTB = 9.9976E+08,

PMPAJ(1) = 1.0300E-01,

XSJ(1,1)= 1.3128E-01,

XSJ(1,2)= 8.6872E-01,

TJ(1) = 3.2500E+02,

TWJ(1) = 3.9700E+02,

TMPARJ(1,1) = 10*3.2500E+02&END

```
<<ART MOD 2 CALCULATION FOR FPT1 AEROSOL EXPERIMENT>>>
```

&NDPTIM

LPITCH=100, LOPT(2)=100,

IAGLOM=1, IBROW=1, IGRAV=1, NDX=5, NDY=5,

NCOM=1, IELEVE=2,

HCOMP(1)=5.00E+02, VCOMP(1)=1.00E+07, DAW(1)=5.65E+02,

TEND=1.33200E+05, TUSER=0.0, DTALLM=5.0,

IFP(1)=6,

RHOM(1)=4.5100E+00,

ICLASS=8,

ARS(1)=1.5105E-13,2.3602E-12,2.5132E-11,9.2767E-11,

3.7165E-10,1.5012E-09,4.9498E-09,2.3131E-08,2.3388E-05,

CC(2,1,1) = 9.76E-02, 1.2688E-01, 5.856E-01, 3.416E+00, 4.196E+00, 9.76E-01,

1.952E-01,1.6592E-01,

FXFILM = 5.0000E-01, ALIMIT=1.0E-20&END

&DPTIM NTRNDT = 1, TNEXTJ = 1.33200E+05,

DTALLM = 5.0, DTB = 1.33200E+05,

AFJ(1) = 5.0893E+04,

PMPAJ(1) = 2.10E-01,

XSJ(1,1)= 6.00E-01,

XSJ(1,2)= 4.00E-01,

TJ(1) = 3.8100E+02,

TWJ(1) = 3.8100E+02,

TMPARJ(1,1) = 8*3.8100E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 2, TNEXTJ = 1.3500E+05,

DTALLM = 5.0, DTB = 1.800E+03,

PMPAJ(1) = 1.5000E-01,

XSJ(1,1)= 1.0,

XSJ(1,2)= 0.0,

TJ(1) = 3.8000E+02,

TWJ(1) = 3.8000E+02,

TMPARJ(1,1) = 8*3.8000E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 3, TNEXTJ = 3.078E+05,

DTALLM = 5.0, DTB = 1.728E+05,

PMPAJ(1) = 2.200E-01,

XSJ(1,1)= 3.10E-01,

XSJ(1,2)= 6.90E-01,

TJ(1) = 4.0100E+02,

TWJ(1) = 4.0100E+02,

TMPARJ(1,1) = 8*4.0100E+02&END

&DPTIM NTRNDT = 4, TNEXTJ = 4.078E+05,

DTALLM = 5.0, DTB = 1.000E+05,

PMPAJ(1) = 1.5000E-01,

XSJ(1,1)= 1.0,

จุฬาลงกรณมหาวทยาลย

XSJ(1,2)= 0.0, CHULALONGKORN UNIVERSITY

TJ(1) = 3.8000E+02,

TWJ(1) = 3.8000E+02,

TMPARJ(1,1) = 8*3.8000E+02&END

3) Input code ของ Phébus FPT1 แบบสามปริมาตร

<<ART MOD 2 CALCULATION FOR FPT1 AEROSOL EXPERIMENT>>>

&NDPTIM

LPITCH=100, LOPT(2)=100, IAGLOM=1, IBROW=1, IGRAV=1, NDX=5, NDY=5, NCOM=3, IELEVE=4, HCOMP(1)=1.000E+01, HCOMP(2)=4.472E+02, HCOMP(3)=1.6450E+02,

VCOMP(1)=2.470E+03, VCOMP(2)=1.095E+07, VCOMP(3)=2.610E+06,

DAW(1)=5.56E+01, DAW(2)=5.56E+02,

DAW(3)=1.41E+02,

TEND=1.33200E+05, TUSER=0.0, DTALLM=5.0,

IFP(1)=6,

RHOM(1)=4.5100E+00,

ICLASS=8,

```
ARS(1)=1.5105E-13,2.3602E-12,2.5132E-11,9.2767E-11,
```

```
3.7165E-10,1.5012E-09,4.9498E-09,2.3131E-08,2.3388E-05,
```

CC(2,2,1) = 8*0.0,

FXFILM = 5.0000E-01, ALIMIT=1.0E-20&END

&DPTIM NTRNDT = 1, TNEXTJ = 2500.0,

DTALLM = 5.0, DTB = 2500.0,

AFJ(1)=2.47E+02,

AFJ(2)=2.47E+04,

GJ(1, 2, 1) = 3.00E+04,

GJ(1, 3, 2) = 3.00E+03,

UGJ(1)=-1.2E-05, UGJ(2)=-6.0E-03, UGJ(3)=4.47E-03,

SRCJ(2,2,1)=8*0.0,

PMPAJ(1) = 2.10E-01, PMPAJ(2) = 2.10E-01, PMPAJ(3) = 2.10E-01,

XSJ(1,1)= 6.00E-01, XSJ(1,2)= 4.00E-01, XSJ(2,1)= 6.00E-01, XSJ(2,2)= 4.00E-01, XSJ(3,1)= 6.00E-01, XSJ(3,2)= 4.00E-01,

HULALONGKORN UNIVERSITY

TJ(1) = 3.8500E+02,

TJ(2) = 3.8500E+02,

TJ(3) = 3.8500E+02,

TWJ(1) = 3.8500E+02,

TWJ(2) = 3.8500E+02,

TWJ(3) = 3.6300E+02,

TMPARJ(1,1) = 8*3.8100E+02, TMPARJ(1,2) = 8*3.8100E+02, &DPTIM NTRNDT = 2, TNEXTJ = 7500.0, DTALLM = 5.0, DTB = 5000.0, GJ(1, 2, 1) = 9.9E+03, GJ(1, 3, 2) = 2.178E+03,

UGJ(1)=-4.1E-06, UGJ(2)=-1.5E-03, UGJ(3)=3.2E-03,

SRCJ(2,2,1)=8*0.0,

PMPAJ(1) = 2.10E-01, PMPAJ(2) = 2.10E-01, PMPAJ(3) = 2.10E-01,



XSJ(1,1)= 6.00E-01, XSJ(1,2)= 4.00E-01,

XSJ(2,1)= 6.00E-01,

XSJ(2,2)= 4.00E-01,

XSJ(3,1)= 6.00E-01,

XSJ(3,2)= 4.00E-01,

$$TJ(1) = 3.8100E+02,$$

$$TJ(2) = 3.8100E+02,$$

TJ(3) = 3.8100E+02,

TWJ(1) = 3.8100E+02,

TWJ(2) = 3.8100E+02,

TWJ(3) = 3.6300E+02,

TMPARJ(1,1) = 8*3.8100E+02, TMPARJ(1,2) = 8*3.8100E+02, TMPARJ(1,3) = 8*3.8100E+02 &END &DPTIM NTRNDT = 3, TNEXTJ = 11000.0,

DTALLM = 5.0, DTB = 3500.0,

GJ(1, 2, 1) = 3.00E+04, GJ(1, 3, 2) = 3.00E+03,

UGJ(1)=-1.02E-05, UGJ(2)=-5.7E-03, UGJ(3)=4.01E-03,



SRCJ(2,2,1)=8*0.0,

PMPAJ(1) = 2.10E-01,

PMPAJ(2) = 2.10E-01,

PMPAJ(3) = 2.10E-01,

XSJ(1,1)= 6.00E-01,

XSJ(1,2)= 4.00E-01, XSJ(2,1)= 6.00E-01, XSJ(2,2)= 4.00E-01,

XSJ(3,1)= 6.00E-01,

- TJ(1) = 3.8600E+02,
- TJ(2) = 3.8600E+02,
- TJ(3) = 3.8600E+02,
- TWJ(1) = 3.8600E+02,
- TWJ(2) = 3.8600E+02,
- TWJ(3) = 3.6300E+02,
- TMPARJ(1,1) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,2) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,3) = 8*3.8600E+02 & END

&DPTIM NTRNDT = 4, TNEXTJ = 14000.0, DTALLM = 5.0, DTB = 3000.0,

GJ(1, 2, 1) = 3.00E+04,GJ(1, 3, 2) = 3.00E+03,

UGJ(1)=-9.8E-06, UGJ(2)=-5.4E-03, UGJ(3)=3.81E-03,

SRCJ(2,2,1)=2.17E-05,2.82E-05,1.30E-04,7.59E-04,

PMPAJ(1) = 2.10E-01,

^{9.32}E-04,2.17E-04,4.34E-05,3.69E-05,

- PMPAJ(2) = 2.10E-01,
- PMPAJ(3) = 2.10E-01,
- XSJ(1,1)= 6.00E-01,

XSJ(1,2)= 4.00E-01,

XSJ(2,1)= 6.00E-01,

XSJ(2,2)= 4.00E-01,

XSJ(3,1)= 6.00E-01,

XSJ(3,2)= 4.00E-01,

TJ(1) = 3.8600E+02, TJ(2) = 3.8600E+02, TJ(3) = 3.8600E+02,

TWJ(1) = 3.8600E+02, TWJ(2) = 3.8600E+02, TWJ(3) = 3.7000E+02,



UILLALONGKODN HNIVEDRITY

TMPARJ(1,1) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,2) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,3) = 8*3.8600E+02 & END

&DPTIM NTRNDT = 5, TNEXTJ = 16000.0,

DTALLM = 5.0, DTB = 2000.0,

GJ(1, 2, 1) = 3.00E+04,

GJ(1, 3, 2) = 3.00E+03,

UGJ(1)=-1.09E-05,

UGJ(2)=-5.11E-03,

UGJ(3)=3.63E-03,

SRCJ(2,2,1)=9.64E-06,1.25E-05,5.78E-05,3.37E-04,

4.14E-04,9.64E-05,1.93E-05,1.64E-05,

PMPAJ(1) = 2.10E-01,

PMPAJ(2) = 2.10E-01,

PMPAJ(3) = 2.10E-01,

XSJ(1,1)= 6.00E-01,

XSJ(1,2)= 4.00E-01,

XSJ(2,1)= 6.00E-01,

XSJ(2,2)= 4.00E-01,

XSJ(3,1)= 6.00E-01,

XSJ(3,2)= 4.00E-01,

, Hill al ongkorn University

TJ(1) = 3.8600E+02,

TJ(2) = 3.8600E+02,

TJ(3) = 3.8600E+02,

TWJ(1) = 3.8600E+02,

TWJ(2) = 3.8600E+02,

TWJ(3) = 3.7000E+02,

TMPARJ(1,1) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,2) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,3) = 8*3.8600E+02 & END

&DPTIM NTRNDT = 6, TNEXTJ = 17000.0,

DTALLM = 5.0, DTB = 1000.0,

GJ(1, 2, 1) = 3.00E+04, GJ(1, 3, 2) = 3.00E+03,

UGJ(1)=-1.12E-05, UGJ(2)=-5.1E-03, UGJ(3)=3.57E-03,

SRCJ(2,2,1)=1.33E-05,1.72E-05,7.95E-05,4.64E-04, 5.70E-04,1.33E-04,2.65E-05,2.25E-05,

PMPAJ(1) = 2.10E-01, PMPAJ(2) = 2.10E-01, PMPAJ(3) = 2.10E-01,

XSJ(1,1)= 6.00E-01,

XSJ(1,2)= 4.00E-01,

XSJ(2,1)= 6.00E-01,

XSJ(2,2)= 4.00E-01,

XSJ(3,1)= 6.00E-01,

XSJ(3,2)= 4.00E-01,

TJ(1) = 3.8600E+02,

TJ(2) = 3.8600E+02,

$$TJ(3) = 3.8600E+02,$$

TWJ(1) = 3.8600E+02,

TWJ(2) = 3.8600E+02,

TWJ(3) = 3.7000E+02,

TMPARJ(1,1) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,2) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,3) = 8*3.8600E+02 & END

&DPTIM NTRNDT = 7, TNEXTJ = 18000.0, DTALLM = 5.0, DTB = 1000.0,

GJ(1, 2, 1) = 3.00E+04, GJ(1, 3, 2) = 3.00E+03,

UGJ(1)=-1.25E-05, UGJ(2)=-5.0E-03, UGJ(3)=3.55E-03, จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย Chulalongkorn University

SRCJ(2,2,1)=8*0.0,

PMPAJ(1) = 2.10E-01,

PMPAJ(2) = 2.10E-01,

PMPAJ(3) = 2.10E-01,

XSJ(1,1)= 6.00E-01,

XSJ(1,2)= 4.00E-01,

XSJ(2,2)= 4.00E-01,

XSJ(3,2)= 4.00E-01,

- TJ(1) = 3.8600E+02,
- TJ(2) = 3.8600E+02,

TJ(3) = 3.8600E+02,

TWJ(1) = 3.8600E+02,

TWJ(2) = 3.8600E+02,

TWJ(3) = 3.7000E+02,

TMPARJ(1,1) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,2) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,3) = 8*3.8600E+02 & END

เลงกรณ์มหาวิทยาลัเ

&DPTIM NTRNDT = 8, TNEXTJ = 1.33200E+05, DTALLM = 5.0, DTB = 1.152E+05,

GJ(1, 2, 1) = 0.0, GJ(1, 3, 2) = 1.178E+03, UGJ(1)=0.0, UGJ(2)=2.7E-04,

UGJ(3)=2.1E-03,

SRCJ(2,2,1)=8*0.0,

PMPAJ(1) = 2.10E-01,
- PMPAJ(2) = 2.10E-01,
- PMPAJ(3) = 2.10E-01,
- XSJ(1,1)= 6.00E-01,

XSJ(1,2)= 4.00E-01,

XSJ(2,1)= 6.00E-01,

XSJ(2,2)= 4.00E-01,

XSJ(3,1)= 6.00E-01,

XSJ(3,2)= 4.00E-01,

TJ(1) = 3.8600E+02,TJ(2) = 3.8600E+02,TJ(3) = 3.8600E+02,

TWJ(1) = 3.8600E+02, TWJ(2) = 3.8600E+02, TWJ(3) = 3.6300E+02,



HIII AI ONGKORN UNIVERSITY

TMPARJ(1,1) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,2) = 8*3.8600E+02, TMPARJ(1,3) = 8*3.8600E+02 & END

&DPTIM NTRNDT = 9, TNEXTJ = 2.33200E+05,

DTALLM = 5.0, DTB = 1.0E+05,

PMPAJ(1) = 1.5000E-01,

XSJ(1,1)= 1.0,

XSJ(1,2)= 0.0,

TJ(1) = 3.8000E+02,

TWJ(1) = 3.8000E+02,

TMPARJ(1,1) = 8*3.8000E+02&END



จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย Chulalongkorn University

ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์

นายวศิน เวชกามา

เกิดวันที่ 2 ตุลาคม 2535

สถานที่เกิด มหาสารคาม

วุฒิการศึกษา: วิศวกรรมศาสตรบัณฑิต (วศ.บ. เคมี) จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

2557

ประสบการณ์การทำงาน

ก.พ. - ต.ค. 2559 : รับจ้างเหมาทางานวิจัยโครงการวิจัย การประเมินการรั่วไหล ของ สารกัมมันตรังสึในอุบัติเหตุร้ายแรงของเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์เพื่อพัฒนากลยุทธ์การจัดการ อุบัติเหตุ ในหน่วยงาน : สถาบันเทคโนโลยีนิวเคลียร์แห่งชาติ (องค์การมหาชน)

ผลงานทางวิชาการที่ตีพิมพ์เผยแพร่

W. Vechgama, K. Silva, S. Rassame. Investigation and modification of aerosol deposition model of ART Mod 2 using experimental data from NSPP-502 and Phébus FPT1, NUTHOS-11 (N11P0431). Gyeongju, October 9-13, 2016.

> จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย Chulalongkorn University