

สิ่งสกปรกในอากาศ และการกรองฝุ่นด้วยไฟฟ้าสถิตย์ที่ค่าสูง

ก. สิ่งสกปรกในอากาศ (1)

การขยายตัวทางอุตสาหกรรม การก่อสร้าง รวมทั้งยานพาหนะวิ่งไปมาตามท้องถนนได้เพิ่มจำนวนขึ้นอย่างรวดเร็ว ยิ่งเพิ่มมากเท่าไรยิ่งทำให้อากาศซึ่งปกติมีฝุ่นละอองและควันอยู่เสมอ จะยิ่งเพิ่มปริมาณของฝุ่นละอองและควันมากยิ่งขึ้น ทำให้ความสกปรกในอากาศมากขึ้นเป็นลำดับ

1.1 การแบ่งชนิดของสารที่เป็นสิ่งสกปรกในอากาศ ตามคุณสมบัติทางฟิสิกส์และทางเคมี เรามุ่ง-
ออกดังต่อไปนี้

1.1.1 ฝุ่น (Dust) เป็นอนุภาคแข็ง เกิดจากพวกหินถูกบดละเอียด สิ่งของที่ทุบหัก มีรูปร่างต่างกันไปไม่แน่นอน จะมีขนาดตั้งแต่ 1 ไมครอน หรือเล็กกว่า จนถึง 100 ไมครอนขึ้นไป แต่ถ้าก้อนใหญ่จะตกอยู่ในอากาศไม่ได้นาน เช่น ฝุ่นที่ลอยร่อนไปมา (Fly dust) ฝุ่นที่เกิดจากหิน (Rock Dust) ฝุ่นจากแป้งต่าง ๆ (Ordinary Flour)

1.1.2 ควัน (Smoke) เกิดจากการเผาไหม้พวกสารอินทรีย์ เช่น ควันจากการเผาไหม้ยาสูบ ถ่าน แต่ในปัจจุบันยังได้รวมถึง อนุภาคเล็ก ๆ ของก๊าซที่ลอยตัวได้ จากปฏิกิริยาเคมี เช่น การเปลี่ยนนิตรเพอร์โคโรออกไซด์ การรวมตัวและการควบแน่น เช่น การจับตัวของกรดเกลือจากไอของมัน หรือการจับตัวกันทางไฟฟ้า ขนาดของควันพวกนี้จะเล็กมาก ตั้งแต่น้อยกว่า 0.01 ไมครอน จนถึง 1 ไมครอน รูปร่าง ถ้าเป็นของแข็งจะไม่แน่นอน แต่ถ้าส่วนประกอบเป็นของเหลวจะมีรูปทรงกลม ลอยตัวในอากาศได้นาน จะเคลื่อนที่ภายใต้อิทธิพลของอากาศเป็นส่วนมาก โดยเป็นไปตามแบบบราวเนียน (Brownian Motion)

1.1.3 ควันพิษ (Fumes) เกิดจากสารที่ระเหยมาก จนกลายเป็นไอ การควบแน่นของไอ - การกลั่นตัว ซึ่งตามแล้วจะมีอนุภาคสูง ๆ เช่น การออกซิไดส์ของพวกไอโลหะ (Oxidation of metallic vapors) ได้แก่ ฝุ่นของตะกั่วออกไซด์ พวกพวกนี้ก็จะเกิดมากตามโรงงานหลอมแร่ มีขนาดตั้งแต่ 0.1 ไมครอน ถึง 1 ไมครอน ลอยตัวในอากาศนานและมีการเคลื่อนที่วุ่นวายน้อยเป็นส่วนมาก

1.1.4 หมอก (Mist or Fogs) เกิดจากการควบแน่นของไอน้ำในอากาศ ทำให้เกิดการลอยตัวของละอองน้ำในอากาศ ขนาดตั้งแต่ 5 ไมครอนจนถึง 100 ไมครอน (ถ้าขนาดโตกว่านี้เราเรียกว่าฝน) ในอุตสาหกรรมบางชนิดทำให้เกิดมลพิษของกรดซัลฟูริกเราก็จัดเป็นมลพิษหมอก แต่ถ้ามีขนาดเล็กลงมากจัดเป็นมลพิษควัน และถ้าเกิดจากการรวมตัวระหว่างควันกับหมอก เราเรียกว่า หมอกควัน (smog)



ตารางที่ 1.1

ส่วนประกอบของอากาศธรรมชาติ (2)

ส่วนประกอบสำคัญ

ชนิด	กรัมต่อลูกบาศก์เมตร	ร้อยละโดยน้ำหนัก
การไนโตรเจน	879	75
การออกซิเจน	269	23
การอาร์กอน	15	1.26
ไอน้ำ	8	0.7
การคาร์บอนไดออกไซด์	0.5	0.04

ส่วนประกอบย่อย

ชนิด	มิลลิกรัมต่อลูกบาศก์เมตร	ในล้านส่วนโดย น.น.
การฮีลอน	14	12
การคริปทอน	4	3
การฮีเลียม	0.8	0.7
การลิทอน	0.5	0.4
การไฮโดรเจน	0.05	0.04

1.2 สิ่งสกปรกในอากาศ เป็นอันตรายต่อมนุษย์ โดยทางทำลายผิวหนังโดยตรง โดยหายใจเข้าไปแล้วเป็นพิษ หรือเป็นอันตรายต่อตา ส่วนมลภาวะหรือเว็วแคโนบ และจะรุนแรงแคโนบ ขึ้นอยู่กับชนิดโครงสร้างสารประกอบและขนาด จากน้ำหนักของละอองฝุ่นที่เท่ากัน ขนาดของมันจะมีความสำคัญมาก เช่น ฝุ่นของสารอย่างเดียวกัน อันมีขนาดเล็กจะหนีผิวจำเพาะ หรืออัตราส่วนผิวต่อน้ำหนัก (Specific surface) มาก โอกาสที่จะทำปฏิกิริยาให้เกิดอันตรายก็มาก รวมทั้งการระเหย การดูดซึมเข้า การรับประทาน ก็มากกว่าซึ่งเดียวกัน เมื่อมีขนาดใหญ่มาก เพราะหนีผิวจำเพาะน้อยกว่า

ตารางที่ 1.2

ตารางแสดงพื้นที่ผิวจำเพาะ และขนาด (3)

ชนิดของละอองฝุ่น	ขนาด (ไมครอน)	พื้นที่ผิวจำเพาะ (ซม. ² ต่อกรัม)
ควันบุหรี่ใหม่	0.6	100,000
ละอองฝุ่นอย่างละเอียด	5	6,000
ละอองฝุ่นอย่างหยาบ	25	1,700
ละอองฝุ่นซีเมนต์	13	2,400
ละอองถ่านละเอียด	0.03	1,100,000
ทรายละเอียด	500	50

1.3 การพันสภาพของสิ่งสกปรกที่ลอยอยู่ในอากาศ (4)

สิ่งสกปรกในอากาศเราหมายถึง สิ่งที่ลอยอยู่ในอากาศเท่านั้น ถ้าตกลงพื้นหรือติดตามฝาผนัง หรือหายไปจากอากาศแล้ว ก็จะไม่พันสภาพของการเป็นสิ่งสกปรกในอากาศไป เช่น พวกฝุ่นละออง-อนุภาคใหญ่หรือหนัก จะตกลงพื้นเร็ว ทำให้พันสภาพดังกล่าวเร็ว การพันสภาพของการเป็นสิ่งสกปรกในอากาศเกิดจากสาม เหตุต่อไปนี้

1.3.1 จากแรงโน้มถ่วงของโลก (Gravity Setting) ถ้าน้ำหนักของฝุ่นโต จะมีน้ำหนักมากทำให้ตกลงพื้นเร็ว ขนาดที่โตกว่า 100 ไมครอน อัตราการตกลงพื้นจะเร็วถึง 1 ฟุตต่อวินาที

1.3.2 จากการเกาะที่แบบเมฆรวมเป็นก้อน ทำให้ชนกันเองจะเกิดการจับตัวกัน (Coagulate) เป็นก้อนใหญ่ อัตราการตกลงพื้นก็จะเร็วขึ้น

1.3.3 การกลายเป็นไอ พวกที่เป็นไอน้ำ เช่น พวกหมอก จะกลายเป็นไอพันสภาพไป เมื่ออากาศร้อนขึ้น

1.3.4 ฝนตก, หิมะตก สามารถที่จะร่าระล้างสิ่งสกปรกในอากาศได้ เพราะจะพาเอาฝุ่นต่าง ๆ ลงลงมา

1.3.5 ละอองฝุ่นที่วิ่งเข้าชนตามฝาผนัง ตามขีรวัวตุ้ จะถูกจับไว้ด้วยแรงยึดแน่น (Impaction force) หรือแรงดูดระหว่างโมเลกุล (Van der Waal's or short range molecular attractive force)

1.3.6 ละอองฝุ่นที่มีประจุไฟฟ้า สามารถจะถูกจับด้วยแรงระหว่างประจุของวัตถุที่มีประจุตรงข้าม

จากผลเหล่านี้เองที่ทำให้ในอากาศที่เจือปนสกปรก จะมีแค่ละอองฝุ่นที่อยู่ในช่วง 0.1 ถึง 1 ไมครอน เลือกลอยเท่านั้น แต่ถ้ามีสมมติแรงละอองฝุ่นขนาดใหญ่จะมีมาก เพราะหัดพาเอาฝุ่นตามพื้นดินขึ้นมาปะปนด้วย

1.4 คุณสมบัติทางไฟฟ้าของละอองฝุ่น (5)

คุณสมบัติทางไฟฟ้าของฝุ่นได้แก่ จำนวนประจุของละอองฝุ่น และสภาพนำไฟฟ้าของมัน โดยธรรมชาติละอองฝุ่นจะเกิดประจุจากการเสียดสี (friction charging) จากการเหนี่ยวนำ (induction) จากการสัมผัส (charge by contact) เป็นต้น (6)

ละอองฝุ่นที่มีความต้านทานสูง จะรับประจุได้มาก ถ้ามีความต้านทานสูงเกินไป ประจุที่ได้รับจะมากเกินไป จะลดประสิทธิภาพของเครื่องกรอง (ลดกระแสโคโรนาจากภาคประจุของเครื่องกรอง) ฉะนั้น จากการทดลองเขาพบว่าสภาพนำไฟฟ้าที่เหมาะสม จะอยู่ในช่วงที่มีความต้านทานไม่มากกว่า 2×10^{10} โห์ม - ซม.



ตารางที่ 1-3

ตารางแสดงประจุของละอองฝุ่นในบรรยากาศ (7)

ชนิด	ประจุที่เป็นร้อยละ			ปริมาณจำเพาะของประจุ	
	+	-	0	+ esu/gm.	- esu/gm.
เถ้า (Fly ash)	31%	26%	43%	1.9×10^4	2.1×10^4
ละอองยิปซัม (Gypsum dust)	44	50	6	1.6	1.6
ฝุ่นตะกั่ว	25	25	50	0.003	0.003
ฝุ่นน้ำมันในท่อ ปฏิบัติการ (K.O. oil fume)	0	0	100	0	0

๑.5 คุณสมบัติทางแสงของฝุ่นละอองที่ลอยตัวอยู่ในอากาศ

เมื่อแสงสว่างเข้าไปในละอองฝุ่นที่ลอยตัวอยู่ในอากาศ จะเกิดการกระจัดกระจายของแสง ความเข้มของแสงที่กระจัดกระจายจะขึ้นอยู่กับขนาด รูปร่าง ค่าดัชนีหักเห และสีของละอองฝุ่นนั้น ถ้าละอองฝุ่นมีขนาดเล็กกว่าความยาวคลื่นของแสงที่เข้ามา การกระจายจะเป็นไปตามกฎของเรย์เลห์ (Rayleigh's) ซึ่งถ้าขนาด 0.1 เท่าของคลื่นแสง แสงที่กระจัดกระจายจะแปรตามขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางกำลังหก และแปรผกผันกับกับความยาวคลื่นกำลังสี่ แต่ถ้าขนาดใหญ่ขึ้น และไม่มากกว่าความยาวคลื่นของแสง แสงที่กระจัดกระจายจะแปรตามขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของละอองฝุ่นกำลังสอง (๒) จากนั้นเราพอจะประมาณค่าขนาดของละอองฝุ่นได้โดยประมาณ แต่ถ้าละอองฝุ่นมีขนาดเล็กกว่าความยาวคลื่นแสง จะกลายเป็นการสะท้อนและการหักเหธรรมดา ซึ่งความเข้มของแสงจะลดลงไป ถ้าแสงผ่านอากาศที่มีละอองฝุ่นลอยตัวอยู่ พบว่าอัตราการลดความเข้มของแสงต่อระยะทาง จะแปรตามความเข้มของแสงที่เข้ามาเข้าไป ในอากาศที่มีละอองฝุ่นลอยตัวอยู่ เขียนสมการได้ดังนี้

$$I = I_0 e^{-kx}$$

- I = ความเข้มของแสงที่จุดห่างจากระยะเริ่มต้น ผ่านตัวกลางที่เป็นอากาศที่มีละอองฝุ่นลอยตัวอยู่ที่ระยะทาง x
- I_0 = ความเข้มของแสงที่จุดเริ่มต้นผ่านตัวกลาง
- k = เป็นค่าคงที่
ค่า k จะแปรตามความหนาแน่นของละอองฝุ่นและสัมพันธ์กับค่าเฉพาะของละออง

ฝุ่นด้วย จึงคิดแปลงสมการได้ใหม่ เป็น

$$I = I_0 e^{-Sx/4}$$

x = ความหนาแน่น น.น. ต่อหน่วยปริมาตร

S = สัมประสิทธิ์การกระเจิงของละอองฝุ่น

ขนาดของละอองฝุ่นในอากาศจะมากหรือน้อย ก็แล้วแต่บริเวณที่ใกล้เคียงมี

โรงงานอุตสาหกรรมแบบไทย

ตารางที่ 1-4

ตารางแสดงขนาด และความหนาแน่น จากโรงงานอุตสาหกรรม (9)

ประเภทอุตสาหกรรม	ชนิดฝุ่น	ขนาดเป็นร้อยละ			น.น. /ลูก ³ (เกรน/ลูก ³)
		0 - 1 μ %	0 - 5 μ %	0 - 10 μ %	
โรงไฟฟ้า	เถ้าจากถ่านหิน	1	25	50	3
โรงซีเมนต์	ละอองฝุ่นของหิน	1	20	40	10
โรงถลุงเหล็ก	ฝุ่น	90	98	99	1
โรงงานเคมี	ฝุ่นกรดซัลฟูริก	99	-	-	0.05
	ฝุ่นของกรด-ฟอสฟอริก	15	99	-	20

๖: การกรองฝุ่นในอากาศด้วยไฟฟ้าสถิตย์ศักดาสูง (10)

การกรองฝุ่นโดยอาศัยไฟฟ้าสถิตย์ศักดาสูง เพื่อให้ละอองฝุ่นได้รับประจุไฟฟ้า แล้วลอยให้ละอองฝุ่นวิ่งเข้าตะแกรงที่มีประจุตรงข้ามกัน ตะแกรงจะถูกละอองฝุ่น เข้าหาแผ่นตะแกรงด้วยแรงระหว่างประจุ

1.6 การกรองฝุ่นแบบ โทนาฟิลต์ (1924) เป็นผู้ริเริ่มทำการค้นคว้า โดยใช้หลักการ ประจุไฟฟ้าแก่ละอองฝุ่นด้วยกระแสไอออน หรือกระแสโคโรนา (Corona Current) ที่เกิดจากการแตกตัว เป็นไอออนรองอากาศ เนื่องจากไฟฟ้าสถิตย์ศักดาสูงระหว่างขั้วไฟฟ้า แต่ก็ยังอยู่ในขั้นทดลองในท้องปฏิบัติการ หลายนัดมา เฟอริ ไฮลิเวอร์ และ ดร. ดอนนาเทรล

ได้คิดแปลง เครื่องกรองฝุ่นโดยอาศัยไฟฟ้าสถิตย์ศักดาสูง เพื่อใช้งานในการกรองฝุ่นที่ เกิดจากโรงงานอุตสาหกรรม เขาใช้งานในการกรองฝุ่นที่เกิดจากโรงงานอุตสาหกรรม เขาใช้ไฟฟ้าสถิตย์ศักดาสูง - ขนาดตั้งแต่ 30 กิโลโวลต์ถึง 100 กิโลโวลต์ หรือมากกว่า ซึ่งทำให้เกิดทวิไอออน และออกไซด์ของพวกกาซไนโตรเจนมากเกินไป ทำให้เป็นอันตรายได้ ต่อมา เจนเจี (1930) ได้สร้างเครื่องกรองฝุ่น โดยใช้ไฟฟ้าสถิตย์ศักดาสูง เพียงประมาณ 10 - 20 กิโลโวลต์เท่านั้น และเขาสามารถที่จะลดปริมาณการเกิดการไอออนให้พอเหมาะ ไม่มากจนทำให้เกิดเป็นอันตราย และเมื่อเหมาะจะใช้ในงานกรองฝุ่นภายในห้องและอาคารทั่ว ๆ ไป

1.7 กระบวนการมูลฐานของการทำงานของเครื่องกรองฝุ่นโดยอาศัยไฟฟ้าสถิตย์ศักดาสูง แบ่งการทำงานออกเป็น

1.7.1 ลากาซ จะเกิดการแตกตัวเป็นไอออนล่อน เนื่องจากไฟฟ้าสถิตย์ศักดาสูง

1.7.2 ไอออนรองอากาศ จะวิ่งไปจับละอองฝุ่นซึ่งเป็นการประจุประจุไฟฟ้าให้แก่ละอองฝุ่น

1.7.3 เมื่อละอองฝุ่นที่มีประจุไฟฟ้าไหลผ่านความอากาศเข้าไป บ้านตะแกรงที่มีประจุตรงข้าม ละอองฝุ่น



จะถูกดูดเข้าหาแผ่นตะแกรงด้วยแรงระหว่างประจุ และภายหลังจากที่ละอองฝุ่นถ่ายเข้าประจุแผ่นตะแกรง ละอองฝุ่นจะเกาะติดบนตะแกรงด้วยแรง

1.7.4 จะมีการรวมตัวของอ็อกซอนของอากาศที่ได้จากการแตกตัวเป็นอ็อกซอนของอากาศ ด้วยไฟฟ้าสถิตย์ สักคาสูง เกิดเป็นพวกกาซชนิดใหม่ขึ้น เช่นพวก กาซโอโซน หรือพวกออกไซด์ของกาซไนโตรเจน

1.8 จากการทำงานของเครื่องกรองฝุ่นโดยอาศัยไฟฟ้าสถิตย์สักคาสูงนี้ เราคงที่จะสร้างเครื่องกรอง ฝุ่นให้ประกอบด้วย 2 ภาคใหญ่ ๆ ใ้แก่ ภาคประจุประจุไฟฟ้าแก่ละอองฝุ่น และ ภาคกรองละอองฝุ่น ที่มีประจุไฟฟ้าแล้ว

1) ภาคประจุประจุไฟฟ้าแก่ละอองฝุ่น (Charging Unit) จะเป็นภาคการรวมการห่างงานของข้อ 1 และข้อ 2 ดังกล่าวมาแล้ว คือทำให้อากาศแตกตัวเป็นอ็อกซอน และให้อ็อกซอนของอากาศข้างบนละอองฝุ่น ดังนั้นภาคนี้อาจประกอบด้วยขั้วไฟฟ้า (electrode) ที่มีไฟฟ้าสถิตย์สักคาสูงพอที่จะทำให้อากาศแตกตัวเป็นอ็อกซอน และวิ่งไปตามแนวเส้นแรงของสนามไฟฟ้า เราเรียกว่า กระแสโคโรนา (Corona Current)

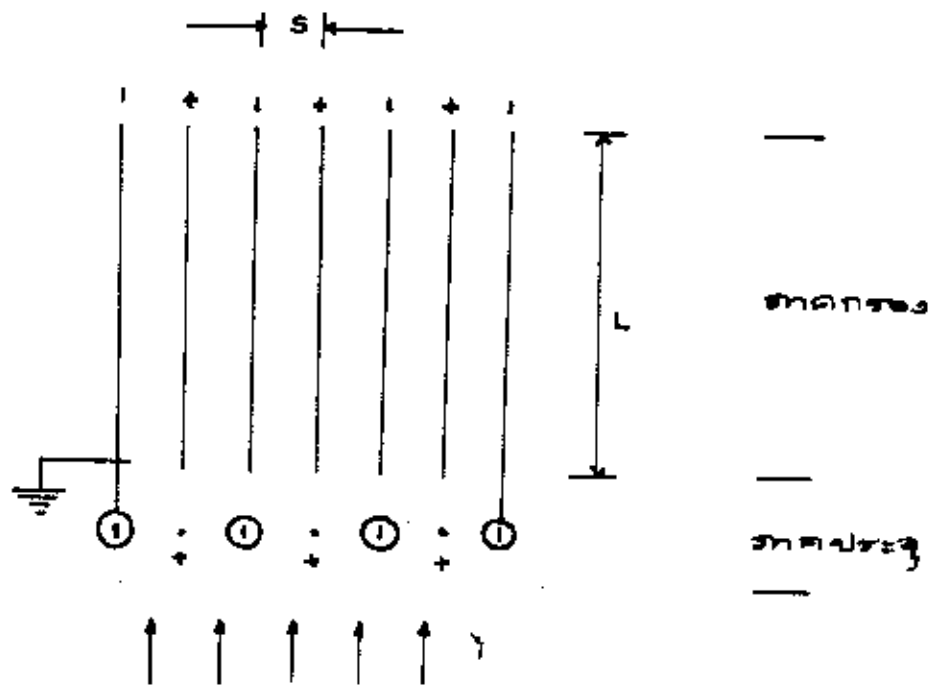
กระแสโคโรนาจะมากหรือน้อย สามารถควบคุมได้โดยใช้ไฟฟ้าสถิตย์สักคาสูงตามความเหมาะสม

2) ภาคกรองละอองฝุ่นที่มีประจุไฟฟ้า (Collector Cell) ประกอบด้วยแผ่นตะแกรง เป็นขั้วไฟฟ้า ใช้ไฟฟ้าสถิตย์สักคาสูงที่ไม่มากเกินไปจนทำให้เกิดกระแสโคโรนาได้ เพราะเราต้องการให้แผ่นตะแกรงมีแรงดูดระหว่างประจุกับละอองฝุ่นเท่านั้น

1.9 ในเครื่องกรองฝุ่น เราสามารถที่จะสร้างภาคประจุ กับภาคกรองรวมกันได้เป็นตอนเดียว (Single Stage) หรืออาจจะสร้างแยกกันอยู่เป็น 2 ตอน (Two Stage)

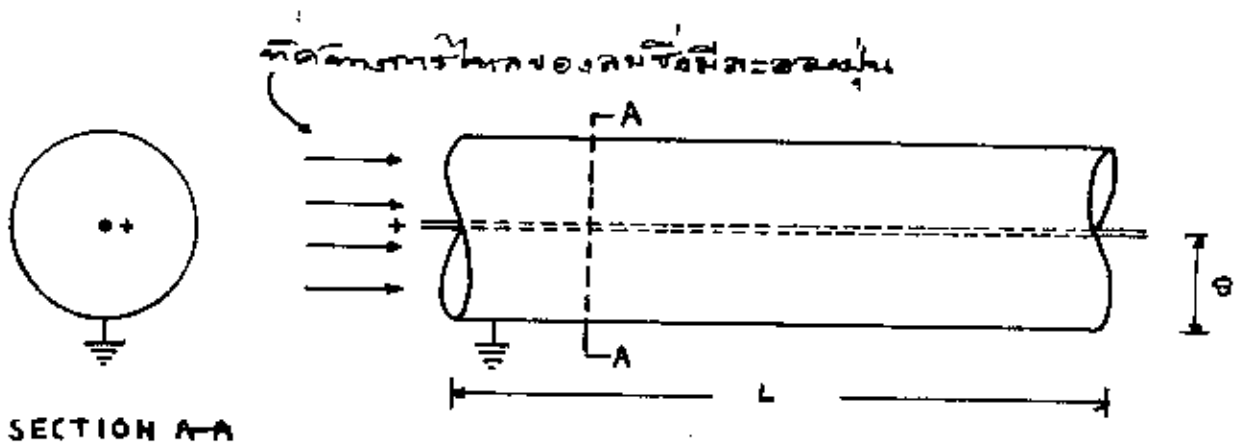
เครื่องกรองฝุ่นแบบตอนเดียว (Single Stage Precipitator) คือใน ภาคละอองฝุ่น อันเดียวจะทำหน้าที่ทั้งการประจุและการกรองไปในตัว ในเครื่องกรองฝุ่นแบบ 2 ตอน

เราแบ่งออกเป็น 2 ตอน คือ ภาคกรอง กับ ภาคประจุ ซึ่งแยกกัน



คิดสนามภายในของคาน้ำขี้ผึ้ง ๑ คู่

สภาพของแท่งบนของไดอิเล็กทริกขี้ผึ้ง แบบ 2 ชั้น.
 สภาพประจุกับสภาพของแยกกันอยู่.



สภาพบนของไดอิเล็กทริกขี้ผึ้ง แบบ ๒ ชั้นเดียว.
 สภาพประจุกับสภาพของรวมกัน

จากภาพที่ 1.1 เราจะเห็นได้ว่า เครื่องกรองแบบชนิดเดียว เราให้อากาศผ่านรณานกับเส้นลวด (ionizing wire or high voltage wire) ตลอดเครื่องกรอง อากาศใช้เวลาด่วนภาคประจุครบ ดังนั้นปริมาณการเกิดดวไอโชนก็มาก แต่ในเครื่องกรองแบบ 2 ตอน พิศทางของกรไโของอากาศทั้งให้อากกับเส้นลวด (ionizing wire or high voltage wire) เวลาให้อากไโของ่วนภาคประจุสั้นลง ฉะนั้นปริมาณการเกิดดวไอโชนจึงน้อย เนื่องการเกิดของกระแสโคโรนาที่เท่ากัน (และจากการทดลองเราพบว่า การไอโชนที่เกิดขึ้นแปรโดยตรงกับกระแสโคโรนา)

หนังสืออ้างอิงในบท



- 1 H.I. Green and W.E. Lane "Particulate Clouds, Dust, Smokes and Mists, Princeton " Van Nostrand, 1957
H.E. Gibbs, "Clouds and Smokes," Philadelphia : Blakiston 1924
 - 2 วิชาคณิตศาสตร์ " Air Pollution " ของ นาย ไพฑาร ลีวัฒน์ และ นาย พิศนัย นิลิตกุล ประจำปีการศึกษา 2507
 - 3 H.J. White, "Industrial Electrostatic Precipitation " Portland State College. p. 52 Addison-Wesley Pub. Co; Inc. (1963)
 - 4,5 H.J. White, " Industrial Electrostatic Precipitation " p.552-598
 - 6 Harris and Hemmering, " Introductory Applied Physics." p. 502-508 McGraw-Hill Book Co., Inc. (1955)
 - 7 H.J. White, " Characteristics of Industrial Dispersoids " Unpublished Research Corporation Report (1941)
 - 8,9 H.J. White, " Industrial Electrostatic Precipitation " p.65-71
 - 10 Electronics Engineers of Westinghouse Electric Corporation , " Industrial Electronics Reference Book " (1948) p. 526-562
-