

ห้ามใช้หรือยึดถือร่างนี้เป็นมาตรฐาน
มาตรฐานฉบับสมบูรณ์จะมีประกาศในราชกิจจานุเบกษา

ร่าง

มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม

**ข้อปฏิบัติเกี่ยวกับสุขภาพและความปลอดภัย
สำหรับผู้มีอาชีพที่เกี่ยวข้องกับนาโนเทคโนโลยี**

**NANOTECHNOLOGIES – HEALTH AND SAFETY PRACTICES
IN OCCUPATIONAL SETTINGS RELEVANT TO NANOMATERIALS**

สำหรับเสนอคณะกรรมการวิชาการพิจารณาร่างมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม

สำนักงานมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม

กระทรวงอุตสาหกรรม ถนนพระรามที่ 6 กรุงเทพฯ 10400

โทรศัพท์ 0 2202 3439

คณะผู้จัดทำร่างมาตรฐาน

มาตรฐานข้อปฏิบัติเกี่ยวกับสุขภาพและความปลอดภัยสำหรับผู้มีอาชีพที่เกี่ยวข้องกับนาโนเทคโนโลยี

ที่ปรึกษา

นายชัยณรงค์ เชิดชู

ศูนย์นาโนเทคโนโลยีแห่งชาติ

นายศิริศักดิ์ เทพาคำ

ศูนย์นาโนเทคโนโลยีแห่งชาติ

ประธาน

นางฉลอง เลาจริยกุล

ศูนย์นาโนเทคโนโลยีแห่งชาติ

รองประธาน

นายประสงค์ นรจิตร

กรมโรงงานอุตสาหกรรม

กรรมการ

นางสาวทิพชา โปษยานนท์

สำนักงานคณะกรรมการสุขภาพแห่งชาติ

นางสาวทรงศิริ จุมพล

สำนักงานคณะกรรมการคุ้มครองผู้บริโภค

นางนราพร รังสีมันตกุล

สถาบันพัฒนาอุตสาหกรรมสิ่งทอ

นายสมศักดิ์ ศรีสุกรวานิชย์

สภาอุตสาหกรรมแห่งประเทศไทย

นางครุณี เอ็ดเวิร์ดส

หอการค้าและสภาหอการค้าแห่งประเทศไทย

นางสุพิน แสงสุข

สถาบันวิจัยโลหะและวัสดุ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

นายวิสันติ เลาหอุดมโชค

กรมสวัสดิการและคุ้มครองแรงงาน

นางสาวจรรยา บัวเจริญ

สถาบันมาตรฐานแห่งชาติ

นางสาวปริญา จันทรัตน์

สำนักงานมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม

นางสาวพิกุลทอง ขอเพิ่มทรัพย์

ศูนย์นาโนเทคโนโลยีแห่งชาติ

นางสาวสุภาพันธุ์ บุณนาค

นางสาวฉวีวรรณ ทรัพย์เจริญกุล

นางสาวกนิดา เกษมโชติช่วง

กรรมการและเลขานุการ

นายฉัฐพันธุ์ ศุภกา

ศูนย์นาโนเทคโนโลยีแห่งชาติ

1 การพัฒนาทางด้านนาโนเทคโนโลยีมีการเติบโตอย่างรวดเร็ว และอาจส่งผลกระทบต่อภาคอุตสาหกรรมและสังคม
2 ทั่วโลก การมาตรฐานด้านนาโนเทคโนโลยีระดับสากลควรนำมาซึ่งความตระหนักถึงศักยภาพของนาโนเทคโนโลยี
3 เพื่อการพัฒนาเศรษฐกิจที่ดีขึ้นอย่างยั่งยืนทั่วโลก การพัฒนาคุณภาพชีวิต รวมทั้งการสาธารณสุขและสิ่งแวดล้อมที่ดี
4 ขึ้น เราสามารถคาดการณ์ได้ว่าอาจมีการนำวัสดุนาโนใหม่หลายชนิดมาใช้ในทางการค้า และในสถานที่ทำงาน อัน
5 นำมาซึ่งคำถามที่เกี่ยวข้องกับประเด็นด้านอาชีวอนามัยและความปลอดภัย มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมนี้จึงได้
6 มีการพัฒนาขึ้นเพื่อใช้เป็นแหล่งความรู้ สำหรับให้แนวทางในการปฏิบัติด้านอาชีวอนามัยและความปลอดภัยด้าน
7 นาโนเทคโนโลยี

8 ข้อมูลที่เกี่ยวข้องกับผลกระทบด้านอาชีวอนามัยและความปลอดภัย เช่น ข้อมูลการรับสัมผัสของมนุษย์ และสภาวะ
9 การทำงานนั้นมียู่ออย่างจำกัด เนื่องจากการพัฒนาด้านนาโนเทคโนโลยียังอยู่ในระยะเริ่มต้น ส่งผลให้ความสามารถ
10 ในการทำนายผลกระทบด้านสุขภาพของพนักงานที่ได้รับสัมผัสกับวัสดุนาโนมีข้อจำกัด โดยเฉพาะอย่างยิ่งข้อจำกัด
11 ของเทคโนโลยีปัจจุบันที่สามารถนำมาในการวัดอนุภาคนาโนในสถานที่ทำงาน ความท้าทายที่เกิดขึ้นนั้น
12 เนื่องมาจากสมบัติของวัสดุนาโนซึ่งขึ้นกับขนาดและรูปร่างมากเช่นเดียวกับ โครงสร้างทางเคมีและองค์ประกอบ
13 ทางเคมีที่ใช้กันมาอย่างยาวนาน การวัดสมบัติเพิ่มเติมเหล่านี้มีความจำเป็นต้องมีความแม่นยำเพื่อนำมาใช้ในการ
14 ประเมินวัสดุนาโนในสถานที่ทำงาน นอกจากนี้ ข้อมูลที่เกี่ยวข้องกับความสามารถของร่างกายในการจดจำและ
15 ตอบสนองอย่างเหมาะสมต่อวัสดุนาโนส่วนใหญ่นั้นยังไม่เป็นที่ทราบแน่ชัด ยกเว้นกรณีของ คาร์บอนแบล็ก
16 (carbon black) และซิลิกาอสัณฐานสังเคราะห์ (synthetic amorphous silica)

17 ในปัจจุบันยังขาดข้อมูลทางวิทยาศาสตร์อีกจำนวนมากที่เกี่ยวข้องกับ การบ่งชี้ การแสดงและประเมินแนวโน้มการ
18 รับสัมผัสกับวัสดุนาโนในสถานที่ทำงาน การดำเนินการกับความไม่สมบูรณ์ของข้อมูลดังกล่าวอย่างดีที่สุด คือ
19 การบูรณาการองค์ความรู้ในหลากหลายสาขาวิชาเข้าด้วยกัน นักวิทยาศาสตร์ แพทย์ผู้เชี่ยวชาญด้านอาชีวอนามัย
20 และด้านพิษวิทยา รวมถึง นักวิทยาศาสตร์การแพทย์ และนักวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม มีบทบาทสำคัญด้านการดูแล
21 สุขภาพ ในสภาวะที่มีการเปลี่ยนแปลงด้านนาโนเทคโนโลยีอย่างรวดเร็ว นอกจากนี้ควรศึกษาค้นคว้าร่วมกันใน
22 ระดับนานาชาติเป็นสิ่งที่จำเป็นที่ทำให้ได้ข้อมูลสำคัญที่ต้องการในช่วงเวลาที่เหมาะสม

23 มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมนี้ จัดทำขึ้นตามความร่วมมือด้านการกำหนดมาตรฐานระหว่างสำนักงาน
24 มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมกับศูนย์นาโนเทคโนโลยีแห่งชาติ สำนักงานพัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี
25 แห่งชาติ และใช้เอกสารต่อไปนี้เป็นแนวทาง

- | | | |
|----|-------------------|--|
| 26 | ISO/TR 12885:2008 | Nanotechnologies – health and safety practices in occupational settings relevant |
| 27 | | to nanotechnologies |
| 28 | ISO7708:1995 | Air quality – Particle size fraction definition for health-related sampling |
| 29 | ISO/TR 13121:2011 | Nanotechnologies-Nanomaterial risk evaluation |

1 ISO/TS 27687:2008 Nanotechnologies-Terminology and definitions for nano-objects - Nanoparticle,
2 nanofibre and nanoplate

3 ISO/TS 80004-1:2010 Nanotechnologies-Vocabulary -Part 1: Core terms

4 EPA620/K-09/011 Nanomaterial Research Strategy

5 มอก.2198-2547 อุปกรณ์ปกป้องทางเดินหายใจ : ศัพท์บัญญัติ

6 มอก.2574-2555 การเก็บและวิเคราะห์อนุภาคแขวนลอยในอากาศในสภาวะแวดล้อมการทำงาน

7 มอก.18001-2554 ระบบการจัดการอาชีวอนามัยและความปลอดภัย : ข้อกำหนด

8 Guidance for handling and use of nanomaterials at the workplace, Occupational Safety and Health and German,
9 Association of the Chemical Industry และ German Association of the Chemical Industry

10 U.S. EPA, Nanotechnology white paper, 2007. Available at <http://www.epa.gov/OSA/nanotech.htm> (Accessed on
11 Jan, 2014)

12

13

14

15

16

17

18

19

20

21

22

23

24

25

สารบัญ

	หน้า
1	
2	
3 1. ขอบข่าย	1
4 2. บทนิยาม	1
5 3. อักษรย่อ	3
6 4. วัสดุนาโน และกระบวนการผลิต	6
7 5. อันตรายจากวัสดุนาโน	7
8 6. การประเมินการรับสัมผัสกับวัสดุนาโน	9
9 7. การประเมินความเสี่ยงด้านอาชีวอนามัย	14
10 8. แนวทางการจัดการ	21
11 ภาคผนวก ก. แนวทางการจัดจำแนกวัสดุนาโนจากการผลิต	50
12 ภาคผนวก ข. กระบวนการผลิตวัสดุนาโน	56
13 ภาคผนวก ค. อันตรายของวัสดุนาโนต่อสุขภาพ (รายละเอียดเพิ่มเติม)	58
14 ภาคผนวก ง. วิธีการวัดการรับสัมผัสวัสดุนาโนผ่านทางหายใจ	68
15 ภาคผนวก จ. การวัดการรับสัมผัสวัสดุนาโนผ่านทางผิวหนัง	84
16	
17	
18	
19	
20	
21	
22	
23	

มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม

ข้อปฏิบัติเกี่ยวกับสุขภาพและความปลอดภัย

สำหรับผู้มีอาชีพที่เกี่ยวข้องกับนาโนเทคโนโลยี

1. ขอบข่าย

- 1.1. มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมนี้ให้แนวทางการปฏิบัติด้านอาชีวอนามัยและความปลอดภัยที่เกี่ยวข้องกับนาโนเทคโนโลยี โดยมุ่งเน้นไปยังอาชีวอนามัยการผลิตและการใช้งานวัสดุนาโน
- 1.2. ผู้ใช้งานมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมนี้ ได้แก่ บริษัท นักวิจัย ผู้ปฏิบัติงาน และกลุ่มคนอื่น ๆ ที่ต้องการป้องกันผลกระทบที่เป็นอันตรายต่อสุขภาพและความปลอดภัยที่เกิดระหว่างการผลิต การจัดการ การใช้งาน และการกำจัดวัสดุนาโน ครอบคลุมวัสดุนาโนและการใช้งานในรูปแบบต่าง ๆ
- 1.3. ข้อมูล และคำศัพท์ที่ใช้ในมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมนี้ จัดทำขึ้นโดยอาศัยข้อมูลที่มีอยู่ในปัจจุบัน ซึ่งอาจจำเป็นต้องมีการปรับปรุงให้ทันสมัยเมื่อมีข้อมูลมาตรฐานด้านความปลอดภัยใหม่เกิดขึ้น

2. บทนิยาม

ความหมายของคำที่ใช้ในมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมนี้ มีดังต่อไปนี้

- 2.1 ท่อนาโน (nanotube) หมายถึง เส้นใยนาโนที่มีลักษณะกลวง
- 2.2 ท่อนาโนคาร์บอน (carbon nanotube) หมายถึง ท่อนาโนที่ประกอบด้วยอะตอมคาร์บอน
หมายเหตุ ท่อนาโนคาร์บอนโดยปกติประกอบด้วยแผ่นของกราฟีนม้วนเป็นท่อ เช่น ท่อนาโนคาร์บอนแบบผนังเดี่ยว (single-wall carbon nanotube) และ ท่อนาโนคาร์บอนแบบผนังหลายชั้น (multi-wall carbon nanotubes)
- 2.3 แท่งนาโน (nanorod) หมายถึง เส้นใยนาโนที่เป็นของแข็ง
- 2.4 นาโนเทคโนโลยี (nanotechnology) หมายถึง การประยุกต์ใช้ความรู้ทางวิทยาศาสตร์ในการจัดการและควบคุมสสารในระดับนาโนสเกล เพื่อใช้ประโยชน์จากสมบัติหรือปรากฏการณ์ที่ขึ้นกับขนาดหรือโครงสร้างของสสาร โดยสมบัติหรือปรากฏการณ์ดังกล่าวแตกต่างจากที่พบในอะตอม หรือโมเลกุล หรือวัสดุขนาดใหญ่
หมายเหตุ การจัดการและควบคุมนั้นรวมถึงการสังเคราะห์วัสดุด้วย
- 2.5 นาโนสเกล (nanoscale) หมายถึง ขนาดในช่วง 1 nm ถึง 100 nm โดยประมาณ

- 1 **หมายเหตุ 1** ในกรณีที่วัสดุสามารถแสดงสมบัติใหม่ (ที่ไม่สามารถอาศัยการคาดการณ์ หรือเทียบบัญญัติใดอย่าง
2 จากวัสดุที่มีขนาดใหญ่กว่าได้) ในช่วงนาโนสเกลนี้ สามารถอนุมานให้คำจำกัด ความของนาโนสเกล
3 เป็น “ค่าโดยประมาณ” ระหว่าง 1 nm ถึง 100 nm ได้
- 4 **หมายเหตุ 2** การกำหนดให้ขอบเขตล่างของนาโนสเกลมีค่าเท่ากับ 1 nm มีวัตถุประสงค์เพื่อหลีกเลี่ยงการกำหนด
5 อะตอมหรือกลุ่มอะตอม ว่าเป็น “วัสดุนาโน” หรือธาตุองค์ประกอบของโครงสร้างนาโน
- 6 2.6 แผ่นนาโน (nanoplate) หมายถึง วัสดุนาโนที่มีมิติภายนอกจำนวน 1 มิติอยู่ในระดับนาโนสเกล ส่วนมิติ
7 ภายนอกที่ 2 และ 3 มีขนาดใหญ่กว่าอย่างมีนัยสำคัญ
- 8 **หมายเหตุ 1** มิติภายนอกที่เล็กที่สุด คือ ความหนาของแผ่นนาโน
- 9 **หมายเหตุ 2** มิติภายนอก 2 มิติต้องมีขนาดใหญ่กว่ามิติที่เล็กที่สุดมากกว่า 3 เท่า
- 10 **หมายเหตุ 3** มิติภายนอกที่มีขนาดใหญ่กว่าไม่จำเป็นต้องอยู่ในระดับนาโน
- 11 2.7 ฟูลเลอร์ีนส์ (fullerenes) หมายถึง โมเลกุลที่ประกอบไปด้วยอะตอมของคาร์บอนทั้งหมดซึ่งสร้างเป็นรูปแบบ
12 ของระบบของพอลิไซคลิก (polycyclic) ที่มีการล้อมวงแหวนคล้ายกรงปิดประกอบด้วยวงแหวนห้าเหลี่ยม
13 12 วง และที่เหลือเป็นวงแหวนหกเหลี่ยม
- 14 **หมายเหตุ 1** ดัดแปลงมาจากคำนิยามในระบบการเรียกชื่อคำศัพท์สารเคมีของ IUPAC (*IUPAC Compendium of*
15 *chemical terminology*)
- 16 **หมายเหตุ 2** ตัวอย่างที่รู้จักกันดีคือ C_{60} ซึ่งมีรูปร่างแบบทรงกลมมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางประมาณ 1 nm
- 17 2.8 เฟสนาโน (nanophase) หมายถึง บริเวณที่มีสมบัติทางฟิสิกส์หรือทางเคมีที่ชัดเจน หรือบริเวณที่มีสมบัติทาง
18 ฟิสิกส์เหมือนกันอยู่รวมกันในเนื้อวัสดุ โดยบริเวณดังกล่าวมีมิติภายนอกอย่างน้อย 1 มิติอยู่ในระดับนาโน
19 สเกล
- 20 **หมายเหตุ** วัสดุนาโนที่ฝังตัวอยู่ในเฟสอื่นของวัสดุทำให้เกิดเป็นเฟสนาโน
- 21 2.9 ลวดนาโน (nanowire) หมายถึง เส้นใยนาโนที่มีสมบัติเป็นตัวนำหรือกึ่งตัวนำไฟฟ้า
- 22 2.10 วัสดุนาโน (nano-object) หมายถึง วัสดุที่มีมิติภายนอกหนึ่ง สอง หรือสามมิติ อยู่ในระดับนาโนสเกล
- 23 2.11 วัสดุโครงสร้างนาโน (nanostructured material) หมายถึง วัสดุที่มีโครงสร้างภายในอยู่ในระดับนาโนสเกล
24 หรือมีโครงสร้างพื้นผิวอยู่ในระดับนาโนสเกล
- 25 **หมายเหตุ** หากวัสดุมีมิติภายนอกมิติใดมิติหนึ่งอยู่ในระดับนาโนสเกล แนะนำให้ใช้คำว่า “วัสดุนาโน”
- 26 2.12 วัสดุเชิงประกอบนาโน หรือนาโนคอมโพสิต (nanocomposite) หมายถึง วัสดุที่ประกอบด้วยเฟสที่แตกต่างกัน
27 กันตั้งแต่ 2 เฟสขึ้นไปโดยมีอย่างน้อย 1 เฟส เป็นเฟสนาโน
- 28 **หมายเหตุ 1** ไม่รวมถึงเฟสนาโนที่อยู่ในสถานะแก๊ส
- 29 **หมายเหตุ 2** วัสดุที่มีเฟสในระดับนาโนสเกลที่เกิดขึ้นโดยการตกตะกอนเพียงอย่างเดียวไม่จัดว่าเป็นวัสดุ
30 เชิงประกอบนาโน
- 31 2.13 วัสดุนาโน (nanomaterial) หมายถึง วัสดุที่มีมิติภายนอกอยู่ในระดับนาโนสเกล หรือวัสดุที่มีโครงสร้าง
32 ภายใน หรือมีโครงสร้างพื้นผิวอยู่ในระดับนาโนสเกล

- 1 2.14 วัสดุนาโนจากการผลิต (manufactured nanomaterial) หมายถึง วัสดุนาโนที่ผลิตขึ้นสำหรับใช้วัตถุประสงค์
2 ทางการค้าเพื่อให้มีสมบัติหรือองค์ประกอบที่จำเพาะ
- 3 2.15 เส้นใยนาโน (nanofibre) หมายถึง วัสดุนาโนที่มีมิติภายนอกอยู่ในระดับนาโนสเกลจำนวน 2 มิติ ส่วนมิติ
4 ภายนอกที่ 3 มีขนาดใหญ่กว่าอย่างมีนัยสำคัญ
- 5 **หมายเหตุ 1** เส้นใยนาโนสามารถมีความยืดหยุ่นหรือไม่ยืดหยุ่น
- 6 **หมายเหตุ 2** มิติภายนอกที่อยู่ในระดับนาโนสเกลทั้ง 2 มิติมีขนาดแตกต่างกันไม่เกิน 3 เท่า และมิติภายนอกที่ 3
7 ใหญ่กว่าทั้ง 2 มิติมากกว่า 3 เท่า
- 8 **หมายเหตุ 3** มิติภายนอกที่ 3 ไม่จำเป็นต้องอยู่ในระดับนาโนสเกล
- 9 2.16 อนุภาคเกาะก้อนแบบแน่น (aggregate) หมายถึง อนุภาคเดี่ยวที่ยึดติดกันด้วยพันธะที่แข็งแรง หรืออนุภาค
10 หลายนอนุภาคที่หลอมรวมกัน และส่งผลให้พื้นที่ผิวภายนอกลดลงอย่างมีนัยสำคัญเมื่อเทียบกับผลรวมพื้นที่
11 ผิวของแต่ละอนุภาคทั้งหมดรวมกัน
- 12 **หมายเหตุ 1** แรงยึดเหนี่ยวที่เชื่อมยึดอนุภาคเกาะก้อนแบบแน่นเข้าด้วยกันเป็นแรงที่แข็งแรง เช่น พันธะ
13 โคเวเลนต์ หรือผลจากการเผาเพื่อผนึก หรือการพัวพันทางกายภาพของอนุภาคอย่างซับซ้อน
- 14 **หมายเหตุ 2** อนุภาคเกาะก้อนเรียกอีกชื่อหนึ่งว่า “อนุภาคทุติยภูมิ” และอนุภาคเริ่มต้นก่อนเกาะเป็นก้อนเรียก
15 อีกชื่อหนึ่งว่า “อนุภาคปฐมภูมิ”
- 16 2.17 อนุภาคเกาะก้อนแบบหลวม (agglomerate) หมายถึง กลุ่มของอนุภาค หรือกลุ่มของอนุภาคเกาะก้อนแบบ
17 แน่น หรือส่วนผสมของอนุภาคทั้งสองชนิด ที่เกาะกันด้วยแรงแบบอ่อน ๆ และส่งผลให้พื้นที่ผิวภายนอกไม่
18 แตกต่างไปจากผลรวมพื้นที่ผิวของแต่ละอนุภาคทั้งหมดรวมกัน
- 19 **หมายเหตุ 1** แรงยึดเหนี่ยวที่เชื่อมยึดอนุภาคเกาะก้อนแบบหลวมเข้าด้วยกันเป็นแรงแบบอ่อน เช่น แรง
20 แวนเดอร์วาลส์ หรือการพัวพันทางกายภาพของอนุภาคอย่างง่าย
- 21 **หมายเหตุ 2** อนุภาคเกาะก้อนเรียกอีกชื่อหนึ่งว่า “อนุภาคทุติยภูมิ” และอนุภาคเริ่มต้นก่อนเกาะเป็นก้อนเรียก
22 อีกชื่อหนึ่งว่า “อนุภาคปฐมภูมิ”
- 23 2.18 อนุภาคนาโน (nanoparticle) หมายถึง วัสดุนาโนที่มีมิติภายนอกอยู่ในระดับนาโนสเกลทั้ง 3 มิติ
- 24 **หมายเหตุ** หากอัตราส่วนด้านยาวต่อด้านสั้นของวัตถุมีค่ามากกว่า 3 ให้เรียกว่า “เส้นใยนาโน” หรือ “แผ่น
25 นาโน” แทน “อนุภาคนาโน”

26 3. อักษรย่อ

- 27 3.1 กรดดีออกซีไรโบนิวคลีอิก (deoxyribonucleic acid; DNA)
- 28 3.2 กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (scanning electron microscope; SEM)
- 29 3.3 กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด-ส่องผ่าน (scanning transmission electron microscopy; STEM)
- 30 3.4 กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องผ่าน (transmission electron microscope; TEM)
- 31 3.5 การควบคุมสารอันตรายต่อสุขภาพ (control of substances hazardous to health; COSHH)

- 1 3.6 การระบายอากาศเฉพาะพื้นที่ (local exhaust ventilation; LEV)
- 2 3.7 ขนาดของอนุภาคที่มีความสามารถทะลุทะลวงได้มากที่สุด (most penetrating particle size; MPPS)
- 3 3.8 ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานเรขาคณิต (geometric standard deviation; GSD)
- 4 3.9 ค่าระดับการป้องกัน (assigned protection factor; APF)
- 5 3.10 เครื่องบดอนุกรมเมอร์เทลเลอร์ (Brunauer-Emmett-Teller; BET)
- 6 3.11 เครื่องแยกอนุภาคที่เคลื่อนที่ด้วยไฟฟ้า (differential electrical mobility sizer; DEMS)
- 7 3.12 เครื่องวัดการกระจายขนาดอนุภาค (electrical low pressure impactor; ELPI™)
- 8 3.13 เครื่องวัดการกระจายขนาดอนุภาคชนิดความดันต่ำ (low pressure impactor; LPI)
- 9 3.14 เครื่องวัดความเข้มข้นโดยจำนวนอนุภาค (condensation particle counter; CPC)
- 10 3.15 เครื่องวัดมวลระดับไมโครแบบเทเปอร์อีเลเมนต์ออสซิลเลตติง (tapered element oscillating microbalance;
- 11 TEOM)
- 12 3.16 เครื่องวิเคราะห์การเคลื่อนที่ทางไฟฟ้า (differential mobility analysing system; DMAS)
- 13 3.17 เครื่องอัดประจุด้วยวิธีการแพร่ (diffusion charger; DC)
- 14 3.18 ดัชนีชี้วัดการรับสัมผัสทางชีวภาพ (biological exposure index; BEI)
- 15 3.19 ตู้ชีวนิรภัย หรือตู้ปลอดเชื้อ (biological safety cabinet; BSC)
- 16 3.20 ท่อนาโนคาร์บอน (carbon nanotube; CNT)
- 17 3.21 ท่อนาโนคาร์บอนแบบผนังชั้นเดียว (single-wall carbon nanotube; SWCNT)
- 18 3.22 ปริมาณของสารเคมีที่ทำให้เกิดการตอบสนอง (response) ที่ 5% หรือ 10% โดยการคำนวณจากสัตว์ทดลองที่
- 19 เหมาะสม (benchmark dose; BMD)
- 20 3.23 ปริมาณของสารเคมีที่มากที่สุดซึ่งได้รับทุกวันแล้วไม่ทำให้เกิดความเป็นพิษหรือผลเสียใด ๆ ต่อร่างกาย (no-
- 21 observed-adverse-effect level; NOAEL)
- 22 3.24 แผ่นกรองที่มีประสิทธิภาพสูง (แผ่นกรองเฮปา) (high efficiency particulate air filter; HEPA)
- 23 3.25 พอลิเตตระฟลูออโรเอทิลีน หรือเทฟลอน (Teflon) (polytetrafluoroethylene; PTFE)
- 24 3.26 มาตรฐานการปฏิบัติงาน (standard operating procedures; SOP)
- 25 3.27 ระบบให้ความร้อน ระบบระบายอากาศ และระบบปรับอากาศ (heating, ventilation and air conditioning;
- 26 HVAC)
- 27 3.28 โรคภูมิคุ้มกันบกพร่อง หรือโรคเอดส์ (acquired immune deficiency syndrome; AIDS)
- 28 3.29 วัตถุนาโน และกลุ่มของวัตถุนาโนที่เกาะเป็นก้อนแบบแน่น/แบบหลวม (nano-objects and their aggregates
- 29 and agglomerates; NOAA)
- 30 3.30 สถาบันอาชีวอนามัยและความปลอดภัยแห่งชาติสหรัฐอเมริกา (US. National Institute for Occupational
- 31 Safety and Health; US. NIOSH)

- 1 3.31 สเปกโทรสโกปีการสูญเสียพลังงานอิเล็กตรอน (electron energy loss spectroscopy; EELS)
- 2 3.32 สภาสากลว่าด้วยนาโนเทคโนโลยี (International Council on Nanotechnology; ICON)
- 3 3.33 สมาคมนักสุขศาสตร์อุตสาหกรรมภาคีรัฐบาลแห่งสหรัฐอเมริกา (American Conference of Governmental
4 Industrial Hygienists; ACGIH)
- 5 3.34 สำนักงานบริหารความปลอดภัย และอาชีวอนามัยแห่งสหรัฐอเมริกา (U.S. Occupational Safety and Health
6 Administration; U.S. OSHA)
- 7 3.35 สำนักงานมาตรฐานแห่งประเทศ (German Institute for Standardization (Deutsches Institut für Normung;
8 DIN)
- 9 3.36 สิ่งแวดล้อม สุขภาพ และความปลอดภัย (environment, health and safety; EHS)
- 10 3.37 เส้นผ่านศูนย์กลางอากาศพลศาสตร์ค่ามัธยฐาน (mass median aerodynamic diameter; MMAD)
- 11 3.38 เส้นใยนาโนคาร์บอน (carbon nanofibre; CNF)
- 12 3.39 หน่วยงานทางด้านพลังงานแห่งสหรัฐอเมริกา (U.S. Department of Energy; U.S. DOE)
- 13 3.40 หน่วยบัญชาการการวิจัย พัฒนา และวิศวกรรม (research, development and engineering command;
14 RDECOM)
- 15 3.41 ห้องปฏิบัติการสุขภาพและความปลอดภัยแห่งสหราชอาณาจักร (UK Health and Safety Laboratory; UK
16 HSL)
- 17 3.42 องค์กรพิทักษ์สิ่งแวดล้อมแห่งสหรัฐอเมริกา (U.S. Environmental Protection Agency; U.S. EPA)
- 18 3.43 องค์กรเพื่อความร่วมมือทางเศรษฐกิจและการพัฒนา (Organization for Economic Cooperation and
19 Development; OECD)
- 20 3.44 องค์กรมาตรฐานสากล หรือองค์กรระหว่างประเทศว่าด้วยการมาตรฐาน (International Organization for
21 Standardization; ISO)
- 22 3.45 องค์กรอนามัยโลก (World Health Organization; WHO)
- 23 3.46 อันตรายที่มีผลต่อชีวิตและสุขภาพร่างกายอย่างทันทีทันใด (immediately dangerous to life or health; IDLH)
- 24 3.47 อินดักทีฟทีพีดี คัพเพิลด์ พลาสมา แมสสเปกโตรเมทรี (inductively coupled plasma mass spectrometry; ICP-MS)
- 25 3.48 อุปกรณ์คุ้มครองความปลอดภัยส่วนบุคคล (personal protective equipment; PPE)
- 26 3.49 อุปกรณ์ปกป้องการรับสัมผัสทางผิวหนัง (skin protective equipment; SPE)
- 27 3.50 อุปกรณ์ปกป้องทางเดินหายใจประเภททำให้อากาศสะอาดชนิดใช้แบตเตอรี่ (powered air-purifying
28 respirator; PAPR)
- 29 3.51 อุปกรณ์ปกป้องระบบทางเดินหายใจ (respiratory protection equipment; RPE)
- 30 3.52 อุปกรณ์ปกป้องระบบทางเดินหายใจชนิดถังบรรจุอากาศแบบพกพา (self-contained breathing apparatus;
31 SCBA)

- 1 3.53 อุปกรณ์ปกป้องระบบทางเดินหายใจประเภทจัดส่งอากาศสำหรับการหายใจ (supplied-air respirator; SAR)
- 2 3.54 อุปกรณ์ปกป้องระบบทางเดินหายใจประเภททำให้อากาศสะอาด (air-purifying respirator; APR)
- 3 3.55 เอกสารข้อมูลความปลอดภัย (safety data sheet; SDS)
- 4 3.56 เอกสารความปลอดภัยทางเคมีที่จัดทำขึ้น โดยองค์การอนามัยโลก (International Chemical Safety Cards; ICSC)
- 5

6 4. วัสดุนาโน และกระบวนการผลิต

7 4.1 วัสดุนาโน

8 วัสดุนาโน หมายถึง วัสดุที่มีมิติภายนอก หรือโครงสร้างภายใน หรือโครงสร้างที่พื้นผิวอยู่ในระดับนาโน
9 สเกล (ช่วง 1 nm ถึง 100 nm โดยประมาณ) ทั้งนี้ วัสดุนาโนสามารถแบ่งออกได้เป็น 2 กลุ่ม ตามแหล่งกำเนิด
10 คือ วัสดุนาโนจากธรรมชาติ และวัสดุนาโนจากการผลิต วัสดุนาโนจากธรรมชาติ เป็นวัสดุนาโนที่เกิดจาก
11 กระบวนการทางธรรมชาติ กระบวนการให้ความร้อน และการดำเนินการอื่น ๆ ซึ่งก่อให้เกิดวัสดุนาโนอย่าง
12 ไม่ตั้งใจ ส่วนวัสดุนาโนจากการผลิต เป็นวัสดุนาโนที่ผลิตขึ้นสำหรับใช้ในวัตถุประสงค์ทางการค้าเพื่อให้มี
13 สมบัติหรือองค์ประกอบที่จำเพาะ โดยสามารถแบ่งออกเป็นกลุ่มย่อยตามโครงสร้างได้ 2 กลุ่ม คือ วัสดุนาโน
14 และวัสดุที่มีโครงสร้างนาโน

15 — วัสดุนาโน (nano-object) หมายถึงวัสดุที่มีมิติภายนอก 1 มิติ (แผ่นนาโน) 2 มิติ (แท่งนาโน) หรือ 3 มิติ
16 (อนุภาคนาโน) ในระดับนาโนสเกล

17 — วัสดุโครงสร้างนาโน (nanostructured material) หมายถึง วัสดุที่มีโครงสร้างภายในอยู่ในระดับนาโน
18 สเกล หรือมีโครงสร้างพื้นผิวอยู่ในระดับนาโนสเกล เช่น นาโนคอมโพสิต (nanocomposites) ซึ่งเป็น
19 วัสดุที่มีวัสดุนาโนฝังตัวอยู่ภายในเมทริกซ์ที่เป็นของแข็ง หรือเป็นวัสดุนาโนที่ยึดเกาะกันด้วยการ
20 จัดเรียงตัวแบบสุ่มง่าย ๆ ในรูปแบบของอนุภาคเกาะก้อนแบบแน่น และอนุภาคเกาะก้อนแบบหลวม
21 หรือจัดเรียงตัวอย่างเป็นระเบียบในรูปแบบของผลึก เช่น กลุ่มผลึกของฟูลเลอร์รีนส์ หรือ กลุ่มของCNT

22 นอกจากนี้ยังสามารถจัดจำแนกวัสดุนาโนออกเป็นกลุ่มได้จากการพิจารณาจำนวนมิติและองค์ประกอบ
23 พื้นฐานทางเคมี ตามภาคผนวก ก. แนวทางการจัดจำแนกวัสดุนาโนจากการผลิต อย่างไรก็ตาม การจัดจำแนก
24 วัสดุนาโนออกเป็นกลุ่มนั้นยังคงมีข้อจำกัด เนื่องจากมีวัสดุนาโนหลายชนิดที่ไม่สามารถจัดเข้ากลุ่มได้ หรือ
25 อาจมีสมบัติที่สอดคล้องกับหลายกลุ่มของการจัดจำแนก เช่น วัสดุนาโนในรูปแบบง่าย แต่มีการเคลือบผิว
26 และมีโครงสร้างทางฟิสิกส์-เคมีที่ซับซ้อน ดังนั้นการจัดจำแนกวัสดุนาโนในภาคผนวก ก. จึงมีไว้เพื่อใช้เป็น
27 กรอบทั่วไปในการจัดจำแนกสำหรับองค์กรเท่านั้น

28 4.2 กระบวนการผลิตวัสดุนาโน

29 วัสดุนาโนนั้นมีความหลากหลาย และสามารถผลิตได้โดยใช้วิธีการที่แตกต่างกัน วิธีการทั่วไปที่ใช้ในการ
30 ผลิตวัสดุนาโน ได้แก่ การผลิตละอองลอย (aerosol) การสะสมด้วยไอ (vapour deposition) การสังเคราะห์

1 ในวิถุภาคของเหลว (liquid phase methods) การเกิดพอลิเมอร์ด้วยไฟฟ้าและการสะสมสารด้วยไฟฟ้า
 2 (electropolymerization และ electrodeposition) การปั่นเส้นใยด้วยไฟฟ้า (electro-spinning) และกระบวนการ
 3 ทางกล (mechanical processes) ซึ่งรายละเอียดแสดงไว้ในภาคผนวก ข. กระบวนการผลิตวัสดุนาโน

4 5. อันตรายจากวัสดุนาโน

5 5.1 อันตรายของวัสดุนาโนต่อสุขภาพ

6 โดยทั่วไป แนวโน้มของความเสียดต่อสุขภาพของสาร มีความเกี่ยวข้องกับปริมาณและระยะเวลาของการรับ
 7 สัมผัสสารนั้น การคงอยู่ของสารในร่างกาย ความเป็นพิษของสาร และความไวต่อการรับสัมผัสหรือสภาวะ
 8 ร่างกายของบุคคลที่รับสัมผัส สำหรับผลกระทบต่อสุขภาพของวัสดุนาโนนั้นยังไม่เป็นที่ทราบแน่ชัด
 9 เนื่องจากนาโนเทคโนโลยีเป็นสาขาความรู้ที่ใหม่ ทำให้เกิดข้อจำกัดในแง่ของความรู้ที่เกี่ยวข้องกับปัจจัยที่
 10 จำเป็นสำหรับการประเมินความเสียดต่อสุขภาพ เช่น ช่องทางการรับสัมผัส การเคลื่อนที่ของวัสดุนาโนเมื่อ
 11 เข้าสู่ร่างกาย และปฏิกิริยาของสารกับระบบชีววิทยาของร่างกาย เป็นต้น

12 ผลของการศึกษาการรับสัมผัสและตอบสนองต่ออนุภาคในระดับนาโนสเกล หรืออนุภาคที่หายใจเข้าไปได้
 13 รวมถึงข้อมูลพิษวิทยาที่มีอยู่เกี่ยวกับสารขนาดใหญ่ในหลอดทดลอง ในสัตว์ทดลอง และในมนุษย์นั้น เป็น
 14 การประเมินผลกระทบเบื้องต้นที่อาจเกิดขึ้นต่อสุขภาพจากการรับสัมผัสกับวัสดุที่มีลักษณะเหมือนกันใน
 15 ระดับนาโนสเกล อย่างไรก็ตามสิ่งที่ควรระวังไว้เสมอ คือ ความไม่แน่นอนและความแปรปรวนอย่างมี
 16 นัยสำคัญในการคาดการณ์ผลกระทบที่อาจเกิดขึ้นกับมนุษย์จากผลการศึกษาในสัตว์ทดลองมักเกิดขึ้นได้เสมอ ดู
 17 รายละเอียดเพิ่มเติมในภาคผนวก ค. อันตรายของวัสดุนาโนต่อสุขภาพ (รายละเอียดเพิ่มเติม) ในปัจจุบัน
 18 วิธีการทดสอบโดยเลี้ยงเซลล์ในหลอดทดลองนั้นนิยมใช้กันมากเพื่ออธิบายกลไกความเป็นพิษ โดยทั่วไป
 19 แล้วข้อมูลที่ได้จากการทดสอบในหลอดทดลองนั้นไม่สามารถใช้ประเมินกับมนุษย์โดยไม่มีข้อมูลเพิ่มเติม
 20 เช่น ข้อมูลจากการทดสอบในสัตว์ทดลอง เป็นต้น การศึกษาในสัตว์ทดลองได้แสดงให้เห็นการตอบสนอง
 21 ทางชีววิทยา (ไม่ว่าด้านบวกหรือด้านลบ) ต่ออนุภาคนาโนนั้นมีมากกว่าการตอบสนองต่ออนุภาคที่มีขนาด
 22 ใหญ่กว่าที่มีองค์ประกอบทางเคมีคล้ายกันและมวลเท่ากัน นอกเหนือจากจำนวนอนุภาคและพื้นที่ผิวรวม
 23 แล้วนั้น ลักษณะเฉพาะอื่น ๆ ของอนุภาคอาจมีอิทธิพลต่อการตอบสนองทางชีววิทยาด้วยเช่นกัน
 24 ตัวอย่างเช่น ความสามารถในการละลาย รูปร่าง ประจุและเคมีพื้นผิว สมบัติเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา การดูดซับ
 25 มลพิษ (เช่น โลหะหนัก หรือเอนโดทอกซิน) รวมไปถึงระดับการเกาะก้นแบบหลวมของอนุภาค
 26 มักมีการเคลือบพื้นผิวของอนุภาคนาโน หรือเพิ่มหมู่ฟังก์ชันเพื่อป้องกันการจับตัวเป็นก้อน ให้ได้สมบัติตาม
 27 ต้องการ เช่น ใช้ประโยชน์ทางเภสัชกรรม รวมถึงการปนเปื้อนของพื้นผิวอนุภาคด้วยสิ่งเจือปนสามารถ
 28 นำไปสู่การเปลี่ยนแปลงการตอบสนองทางชีววิทยาได้ ยังมีงานวิจัยจำนวนมากที่อยู่ระหว่างการศึกษาดัง
 29 ผลกระทบจากสมบัติของอนุภาคต่อสิ่งมีชีวิตต่าง ๆ และผลกระทบเชิงลบที่อาจเกิดขึ้น

30 หมายเหตุ รายละเอียดเพิ่มเติมสำหรับ (1) ข้อมูลผลกระทบต่อสุขภาพของอนุภาคนาโนและเส้นใยนาโนจาก
 31 อุบัติการณ์ที่เกิดขึ้น โดยไม่ตั้งใจ (2) ความสัมพันธ์ระหว่างความเป็นพิษกับพื้นผิว เคมีพื้นผิว และ

จำนวนอนุภาค (3) ปฏิกริยาการอักเสบจากอนุภาคนาโน (4) ข้อสังเกตจากการศึกษาในระดับวิทยาที่เกี่ยวกับอนุภาคระดับนาโนสเกลและอนุภาคขนาดเล็กละเอียด และ (5) ผลการศึกษาทางพิษวิทยาของวัสดุนาโนในเซลล์และในสัตว์ทดลองสำหรับวัสดุนาโน แสดงไว้ในภาคผนวก ก. อันตรายของวัสดุนาโนต่อสุขภาพ (รายละเอียดเพิ่มเติม)

5.2 อันตรายทางกายภาพของวัสดุนาโน: อักเสบ

แม้ว่าข้อมูลที่มีอยู่นั้นจะไม่เพียงพอในการคาดการณ์โอกาสของความเสี่ยงที่เกิดอักเสบและการระเบิดซึ่งมาจากวัสดุนาโนในรูปแบบผง วัสดุที่ติดไฟได้ง่ายในระดับนาโนสเกลอาจมีความเสี่ยงสูงกว่าวัสดุที่มีขนาดมหึมาในปริมาณที่เท่ากัน เนื่องจากการคายความร้อนจากปฏิกิริยาที่อาศัยตัวเร่ง หรือเนื่องจากอุณหภูมิจุดระเบิดที่ลดลง การลดลงของขนาดของวัสดุที่ติดไฟได้ง่ายจะทำให้ลดพลังงานต่ำสุดที่ใช้ในการจุดติดไฟ และเพิ่มอัตราการเผาไหม้ให้สูงขึ้น ซึ่งมีโอกาสที่จะทำให้วัสดุที่ไม่ติดไฟหรือวัสดุเฉื่อยเกิดการติดไฟได้ การกระจายตัวของวัสดุนาโนที่ติดไฟได้ในอากาศจะทำให้เกิดความเสี่ยงสูงกว่า การกระจายของวัสดุขนาดไมโครเมตร หรือวัสดุขนาดใหญ่มาก ๆ ที่มีองค์ประกอบเหมือนกัน การระเบิดของฝุ่น พลังงานในการจุดติดไฟที่ต่ำที่สุด และอุณหภูมิในการจุดติดไฟที่ต่ำที่สุดเป็นปัจจัยสำคัญที่ใช้ในการวิเคราะห์ลักษณะเฉพาะความปลอดภัยที่เกี่ยวข้องกับฝุ่น

มีการใช้อนุภาคนาโนและวัสดุรูพรุนที่มีโครงสร้างนาโนมานานหลายปีแล้วเพื่อใช้เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาสำหรับการเพิ่มอัตราในการเกิดปฏิกิริยา หรือการลดอุณหภูมิในการเกิดปฏิกิริยาเพื่อให้เกิดขึ้นในของเหลวหรือแก๊สได้ วัสดุนาโนบางชนิดอาจทำให้เกิดแรงปฏิกิริยาและเพิ่มแนวโน้มให้เกิดการระเบิดและอักเสบได้ นั้น อาจไม่ได้เกิดขึ้นเนื่องจากองค์ประกอบทางเคมีของวัสดุเพียงอย่างเดียว แต่ขึ้นอยู่กับทั้งองค์ประกอบและโครงสร้างของวัสดุนาโนนั้น ๆ

นอกจากนี้ วัสดุนาโนบางชนิดได้รับการออกแบบเพื่อให้สามารถสร้างความร้อนได้ ผ่านการเกิดปฏิกิริยาแบบก้ำวหน้าในระดับนาโนสเกล วัสดุเหล่านี้อาจมีลักษณะการเกิดอักเสบที่จำเพาะกับวัสดุนาโน ความสามารถในการทำปฏิกิริยาของวัสดุนาโนที่เพิ่มมากขึ้นนั้นเกิดเป็นพื้นฐานความรู้สำหรับงานวิจัยด้านพลังงานนาโน เช่น สารเทอร์โมอะลูมิเนียมและโมลิบดีนัมออกไซด์ (Al/MoO₃) ที่มีขนาดระดับนาโนสเกลสามารถติดไฟได้เร็วกว่าวัสดุนาโนเดียวกันที่มีขนาดระดับไมโครเมตรถึง 300 เท่า

5.3 ข้อควรพิจารณาด้านความปลอดภัยในการผลิตวัสดุนาโน

การผลิตวัสดุนาโนและวัสดุอื่น ๆ ขึ้นมาใหม่นั้น สามารถทำได้ทั้งการผลิตระดับต้นแบบ ซึ่งเป็นกิจกรรมในการวิจัยและพัฒนา ไปจนถึงการผลิตในสเกลขนาดใหญ่ ในปัจจุบันการผลิตวัสดุนาโนประกอบด้วยกระบวนการที่ใช้พลังงานสูงหลายชนิด เช่น การแยกสลายด้วยเปลวไฟ การแยกสลายด้วยความร้อนจากเลเซอร์ การทำให้เป็นไอด้วยเลเซอร์ (laser vaporisation) การสังเคราะห์ด้วยพลาสมาความร้อน (thermal plasma) ไมโครเวฟพลาสมา (microwave plasma) กระบวนการสปัตเตอริง (sputtering) และการระเหิดด้วยเลเซอร์ (laser ablation) ซึ่งต้องมีประเด็นความปลอดภัยที่เฉพาะเจาะจง อันตรายที่มีผลกระทบต่อความปลอดภัยของกระบวนการเหล่านี้ประกอบด้วย การทำงานกับถังกระบอกที่อัดความดันสูง เครื่องมือที่ใช้

1 ความดันต่ำ แก๊สพิษ และแก๊สเฉื่อย วัสดุที่มีอุณหภูมิสูง การทำงานกับไฟฟ้าแรงสูง เครื่องมือที่ปลดปล่อย
2 รังสีแม่เหล็กไฟฟ้า เลเซอร์ และแหล่งกำเนิดแสงที่มีความเข้มแสงสูง เช่น รังสีอัลตราไวโอเล็ต รังสี
3 อินฟราเรด และแสงที่ตามองเห็น เป็นต้น การทำงานภายใต้สภาวะที่เป็นอันตรายเหล่านี้ต้องการการฝึก
4 ปฏิบัติงานที่เหมาะสมและเป็นไปตามแนวทางการทำงานที่ปลอดภัยในห้องปฏิบัติการ

5 6. การประเมินการรับสัมผัสกับวัสดุนาโน

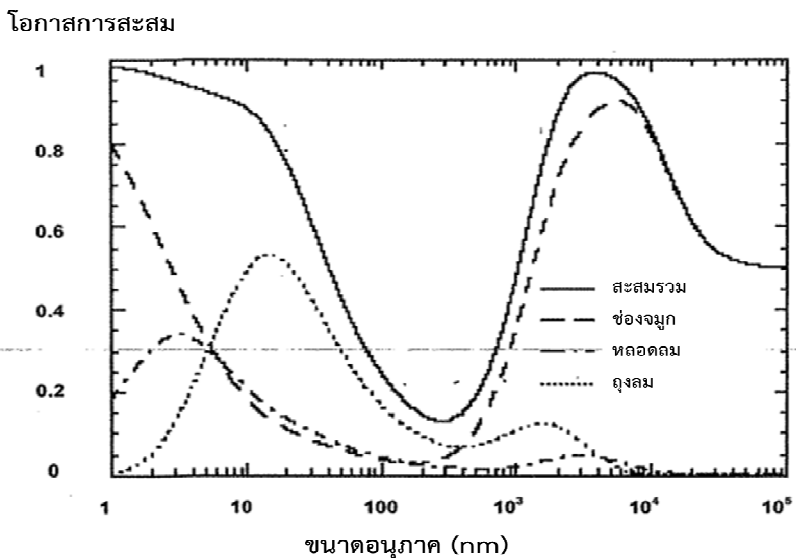
6 6.1 ช่องทางการรับสัมผัส

7 ช่องทางในการรับสัมผัสกับวัสดุนาโนของผู้ปฏิบัติงานนั้นประกอบด้วย 3 ช่องทางหลัก คือ ทางการหายใจ
8 ทางปาก และทางผิวหนัง โดยมีรายละเอียดดังนี้

9 6.1.1 การรับสัมผัสทางการหายใจ

10 การรับสัมผัสทางการหายใจ เป็นเส้นทางหลักที่วัสดุนาโนเข้าสู่ร่างกายของผู้ปฏิบัติงาน เนื่องจากอนุภาค
11 ส่วนใหญ่ในสถานที่ปฏิบัติงานอยู่ในรูปแบบอิสระ และลอยอยู่ในอากาศ อนุภาคนาโนที่เข้าสู่ร่างกาย
12 ผ่านทางการหายใจจะสะสมบริเวณทางเดินหายใจซึ่งขึ้นอยู่กับขนาดของอนุภาค โดยทั่วไปแล้วอนุภาค
13 นาโนจะตกค้างในท่อน้ำของระบบทางเดินหายใจ โดยมีสัดส่วนการสะสมในบริเวณต่าง ๆ ได้แก่ ช่อง
14 จมูก (nasopharyngeal) หลอดลม (tracheobronchial) และถุงลม (alveolar region) ดังแสดงในรูปที่ 1 ซึ่ง
15 ได้จากการใช้แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ในการคาดการณ์ (ตามคณะกรรมการนานาชาติว่าด้วยการ
16 ป้องกันอันตรายจากรังสี (International Commission on Radiological Protection; ICRP)) โดยพบว่า
17 โอกาสที่อนุภาคขนาด 1 nm สามารถสะสมอยู่ในช่องจมูกมีมากถึง 80% ในหลอดลม 20% และในถุงลม
18 น้อยกว่า 1% สำหรับอนุภาคที่มีขนาด 20 nm พบว่ามีโอกาสสะสมในถุงลม 50% และในช่องจมูกและ
19 หลอดลมในสัดส่วนที่เท่ากัน คือ 25%

20



รูปที่ 1 แนวโน้มการสะสมของอนุภาคโดยรวม และตามบริเวณทางเดินหายใจของมนุษย์
ที่สัมพันธ์กับขนาดของอนุภาค
(ข้อ 6.1.1)

6.1.2 การรับสัมผัสทางปาก

ในสถานที่ปฏิบัติงานนั้น วัสดุนาโนในรูปของอนุภาคสามารถเข้าสู่ร่างกายทางปาก จากการกลืนเมือก (หรือน้ำมูก) ที่สะสมอยู่ในระบบทางเดินหายใจ จากการบริโภคอาหารหรือน้ำที่ปนเปื้อนอนุภาคนาโน หรือจากการได้รับเข้าทางปากผ่านมือหรือผิวหนังที่ปนเปื้อน ทั้งนี้ การศึกษาเรื่องการตกค้างของอนุภาคนาโนในระบบทางเดินอาหารนั้นยังมีจำนวนน้อยมาก

6.1.3 การรับสัมผัสทางผิวหนัง

ในสถานที่ปฏิบัติงานนั้น ผู้ปฏิบัติงานอาจเกิดการรับสัมผัสทางผิวหนังกับวัสดุนาโนในระหว่างกระบวนการผลิต หรือใช้งาน หรือโดยการสัมผัสกับพื้นผิวที่ปนเปื้อนวัสดุนาโน อย่างไรก็ตาม ในปัจจุบันยังคงเป็นที่ถกเถียงว่าอนุภาคนาโนสามารถทะลุผ่านเข้าทางผิวหนังปกติ และทำให้เกิดผลร้ายหรือไม่ และในปริมาณเท่าใดที่จะทำให้เกิดลักษณะนั้น งานวิจัยส่วนใหญ่ศึกษาการรับสัมผัสทางผิวหนังปกติกับวัสดุนาโนเฉพาะชนิด เช่น TiO_2 และ ZnO ยังไม่มีการศึกษาถึงผลกระทบต่อผิวหนังในลักษณะต่าง ๆ เช่น การทะลุผ่านผิวหนังที่ได้รับบาดเจ็บ อีกทั้งมีการศึกษาถึงบทบาทของตัวทำละลายในการดูดซึมอนุภาคนาโนผ่านทางผิวหนังในขณะที่ปฏิบัติงานด้วยแล้วบทบาทของตัวทำละลายในการได้รับอนุภาคนาโนผ่านผิวหนังในการประกอบอาชีพนั้นยังไม่ได้มีการศึกษาเต็มที่ ส่วนการรับสัมผัสผ่านทางกรีดเข้าสู่ส่วนต่าง ๆ ของร่างกายสามารถเกิดขึ้นในสถานที่ปฏิบัติงานได้นั้นส่วนใหญ่เนื่องจากอุบัติเหตุ

6.2 การประเมินปริมาณการรับสัมผัส

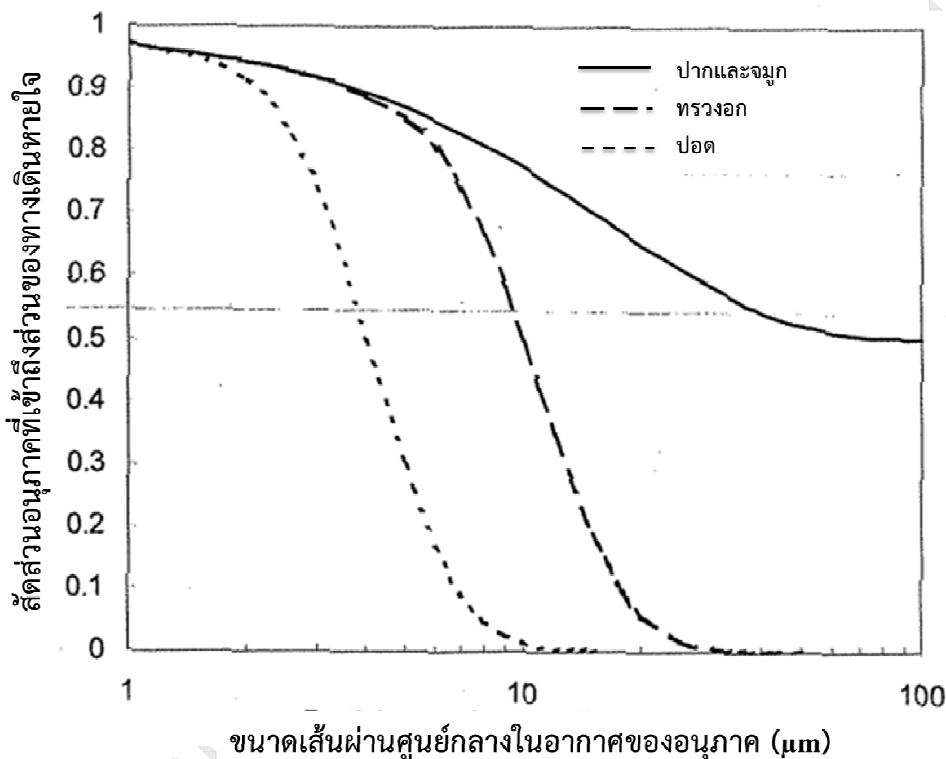
6.2.1. การประเมินการรับสัมผัสจากการวิเคราะห์ตัวอย่างจากภายในร่างกาย

การวิเคราะห์ตัวอย่างจากภายในร่างกาย เช่น เนื้อเยื่อ ของเหลวจากร่างกาย และอากาศที่หายใจเข้าไป อาจมีความยุ่งยาก ซึ่งในทางอาชีวอนามัยสามารถใช้วิธีการที่ง่ายขึ้นโดยใช้ตัวอย่างจาก ผม ปัสสาวะ และอากาศที่หายใจออกมาแทน การระบุปริมาณที่รับเข้าสู่ร่างกายทำได้โดยใช้การวัดปริมาณวัสดุนาโนที่สนใจ และหรือเมทาบอลไลต์ของวัสดุนาโน นอกจากนี้ยังมีการใช้ “ตัวชี้วัดทางชีวภาพ” (biomarker) ซึ่งเป็นสารที่เกิดขึ้นจากอันตรกิริยาระหว่างสารพิษกับระบบในร่างกายมนุษย์เป็นหลักฐานในการแสดงถึงการได้รับสัมผัสสารพิษของร่างกายหากตัวชี้วัดนั้น ๆ มีความสัมพันธ์อย่างจำเพาะกับสารพิษที่ได้รับเข้าสู่ร่างกาย โดยการวัดปริมาณตัวชี้วัดทางชีวภาพมีข้อดีคือสามารถให้ข้อมูลการรับสัมผัสได้ไม่ว่าการรับสัมผัสนั้นจะเกิดขึ้นผ่านทางเส้นทางการใด การวัดปริมาณตัวชี้วัดยังสามารถนำมาใช้สำหรับการตรวจคัดกรองและตรวจติดตามพนักงานที่ทำงานกับวัสดุนาโนได้ อย่างไรก็ตาม ข้อมูลการศึกษาตัวชี้วัดทางชีวภาพสำหรับการรับสัมผัสวัสดุนาโนนั้นยังอยู่ในช่วงเริ่มต้น และมีความซับซ้อนอันสืบเนื่องมาจากความหลากหลายทางฟิสิกส์และเคมีของวัสดุนาโน ซึ่งส่งผลให้การตอบสนองทางชีวภาพมีความหลากหลายไปด้วย จากการศึกษารับสัมผัสวัสดุนาโนที่มีความเป็นพิษต่ำและความสามารถในการละลายต่ำผ่านการหายใจ พบว่าเป็นสาเหตุให้เกิดการอักเสบ ตัวอย่างเช่น มีการเสนอให้ในตริกออกไซค์ในลมหายใจออกของมนุษย์เป็นตัวชี้วัดทางชีวภาพของการเกิดกระบวนการอักเสบในร่างกาย

6.2.2. การประเมินการรับสัมผัสจากวัสดุนาโนในอากาศ

การประเมินการรับสัมผัสของผู้ปฏิบัติงาน ทำได้โดยการวัดความเข้มข้นโดยมวลของอนุภาคที่มีผลต่อสุขภาพที่ระดับหายใจของผู้ปฏิบัติงาน (worker's breathing zone) ตามมอก.2574-2555 และวิเคราะห์ส่วนประกอบของสารเคมีนั้น ส่วนของละอองลอยที่มีผลต่อสุขภาพนั้นสัมพันธ์กับโอกาสในการทะลุผ่านของอนุภาคไปยังส่วนต่าง ๆ ของระบบทางเดินหายใจ และใช้แสดงข้อกำหนดสำหรับคุณลักษณะของเครื่องมือที่ใช้สูมตัวอย่าง (รูปที่ 2) ส่วนที่หายใจเข้าไปได้ผ่านจมูกและปาก (inhalable convention) เป็นสัดส่วนมวลของอนุภาคในอากาศทั้งหมดที่เข้าสู่จมูกหรือปากขณะหายใจ ส่วนที่อยู่ในทรวงอก (thoracic convention) เป็นสัดส่วนมวลของอนุภาคที่หายใจเข้าไปแล้วทะลุผ่านเส้นระบบทางเดินหายใจเข้าไปยังกล่องเสียง โดย 50% ที่ผ่านเข้าไปที่มีเส้นผ่านศูนย์กลางสมมูลอากาศพลศาสตร์ (aerodynamic equivalent diameter (Da)) เป็น $11.64 \mu\text{m}$ (ซึ่งเท่ากับ $10 \mu\text{m}$ เมื่อแสดงในรูปของสัดส่วนของละอองลอยทั้งหมด) และส่วนที่ถูกหายใจผ่านระบบทางเดินหายใจ (respirable convention) เป็นสัดส่วนมวลของอนุภาคที่หายใจเข้าไปแล้วผ่านไปยังถุงลมของปอดได้ โดย 50% ที่ผ่านเข้าไปมีค่า Da เป็น $4.25 \mu\text{m}$ (ซึ่งเท่ากับ $4 \mu\text{m}$ เมื่อแสดงในรูปของสัดส่วนของละอองลอยทั้งหมด) ข้อยกเว้นหลักสำหรับวิธีการนี้คือ การวัดอนุภาคนาโนโดยอิงกับจำนวนอนุภาคในการได้รับนั้นให้ใช้สำหรับเส้นใย เช่น แร่ใยหินที่เป็นอนุภาคที่อยู่ในอากาศ (มีความยาวมากกว่า $5 \mu\text{m}$ กว้างน้อยกว่า $3 \mu\text{m}$)

1 และอัตราส่วนความยาว : ความกว้างมากกว่าหรือเท่ากับ 3:1 ซึ่งสะสมในแผ่นกรองเมมเบรนเก็บตัวอย่าง
 2 และให้จำนวนด้วยกล้องจุลทรรศน์เชิงแสง หรือกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนสำหรับจุลินทรีย์ โดย
 3 วิธีการมาตรฐานที่ใช้ในการรวบรวมจุลินทรีย์ทำโดยการเพาะในตัวกลางและนับจำนวนของโคโลนี
 4 **หมายเหตุ** คำนิยามและวิธีการเก็บตัวอย่างสำหรับเส้นใยไรย์หินสามารถค้นแปรไปตามการตัดสินใจที่
 5 แยกต่างกันได้ โดยคำนิยามของเส้นใยนี้อ้างอิงตามคำนิยามของ WHO
 6



7
 8 **รูปที่ 2** สัดส่วนของละอองลอยในที่ปฏิบัติงานที่เข้าสู่ส่วนต่าง ๆ ของระบบทางเดินหายใจ
 9 ที่สัมพันธ์กับขนาดของอนุภาค
 10 (ข้อ 6.2.2)
 11

12 อย่างไรก็ตาม หลักฐานทางพิษวิทยา ได้ระบุว่า ผลกระทบต่อสุขภาพที่อาจเกิดขึ้นซึ่งเกี่ยวข้องกับการ
 13 หายใจเอาละอองลอยนาโน (ซึ่งหมายถึงอนุภาคนาโนในอากาศและอนุภาคของวัสดุโครงสร้างนาโน)
 14 อาจจะไม่เกี่ยวข้องกับมวลของอนุภาค งานวิจัยหลายเรื่องระบุว่าความเป็นพิษของวัสดุที่ไม่ละลายน้ำ
 15 เพิ่มขึ้นถ้าลดขนาดของอนุภาคลงโดยอ้างอิงมวลต่อมวล กลไกที่ว่าวัสดุที่มีความเป็นพิษในระดับสูงเมื่อ
 16 อนุภาคมีขนาดเล็กลงได้อย่างไรนั้นมีการอธิบายไว้แล้วโดยมีหลายสมมติฐานในการอธิบาย งานวิจัยหลาย
 17 เรื่องได้ระบุว่า การตอบสนองทางชีวภาพนั้นขึ้นอยู่กับบริเวณพื้นที่ผิวของอนุภาคนาโนที่ตกค้างในปอด
 18 ทั้งนี้เนื่องจากขนาดที่เล็กมากของอนุภาคนาโนทำให้อนุภาคนั้นสามารถทะลุผ่านเซลล์เยื่อบุผนังเข้าสู่

1 กระแสเลือดในปอด และยังสามารถทะลุผ่านเข้าสู่สมองโดยผ่านทางเส้นประสาทในการรับกลิ่น เมื่อ
2 วัสดุที่มีขนาดระดับนาโนนั้นมีย่อละของพื้นผิวต่ออะตอมสูง และแสดงลักษณะสมบัติทางโครงสร้าง
3 ของสารเคมีที่เฉพาะตัว ซึ่งคาดว่าอาจส่งผลให้อนุภาคนาโนนั้นแสดงพฤติกรรมทางชีวภาพที่เกี่ยวข้อง
4 กับเส้นผ่านศูนย์กลางของอนุภาค พื้นผิว และการทำปฏิกิริยาพื้นผิว

5 จากการอธิบายข้างต้นนี้เห็นได้ชัดเจนว่าการวัดการรับสัมผัสละอองลอยนาโนในขอบเขตของความ
6 เข้มข้นมวลเพียงอย่างเดียวนั้นไม่เพียงพอต่อการประเมินความเสี่ยงทางสุขภาพที่อาจเกิดขึ้นได้
7 นอกจากนี้ยังมีหลักฐานที่น่าเชื่อถือแสดงให้เห็นว่าการปฏิบัติงานที่รับสัมผัสกับละอองลอยนาโนนั้น
8 ควรตรวจดูพื้นที่ผิวด้วย อย่างไรก็ตาม ในบริบทนี้พื้นที่ผิวของละอองลอยนั้นไม่ได้มีการอธิบายไว้ชัดเจน
9 และยังขึ้นอยู่กับวิธีการวัดที่ใช้ พื้นที่ผิวรูปทรงเรขาคณิตนั้นมักอ้างอิงถึงพื้นที่ผิวทางกายภาพของวัตถุ
10 และขึ้นอยู่กับสเกลความยาวที่ใช้ในการวัด การวัดโดยใช้สเกลความยาวนั้นมีการกำหนดขนาดของขอบ
11 บนซึ่งไม่สามารถตรวจพบด้วยวิธีการวัดนั้น ๆ เช่น วิธีการที่ใช้การดูดซับพื้นผิวของโมเลกุลโดยมีการ
12 ประเมินว่าสเกลความยาวมีค่าใกล้เคียงกับเส้นผ่านศูนย์กลางของโมเลกุลที่ถูกดูดซับนั้น ในลักษณะ
13 เดียวกัน พื้นที่ผิวที่เกี่ยวกับทางชีวภาพนั้นจะถูกประมาณโดยโมเลกุลทางชีวภาพที่เล็กที่สุดที่ทำปฏิกิริยา
14 กับอนุภาคภายในร่างกายนั้น

15 ในขณะที่การวัดที่น่าเชื่อถือมากที่สุดเป็นการวัดโดยใช้พื้นที่ผิวของละอองลอยในการคำนวณการรับ
16 สัมผัสสาร สิ่งที่สำคัญในการพิจารณาคือการจำแนกลักษณะการรับสัมผัสมวลละอองลอยและค่าความ
17 เข้มข้นจนกว่าข้อมูลที่น่าเชื่อถือนั้นมีมากเพียงพอ

18 ในกรณีที่วัสดุนาโนมีองค์ประกอบที่สอดคล้องกันในเรื่องของขนาดและรูปร่างทำให้สามารถวัดพื้นที่
19 ผิวเฉพาะและสามารถเชื่อมโยงพื้นที่ผิวกับความเข้มข้นมวลได้ อย่างไรก็ตามสัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์
20 นั้นไม่สามารถถ่ายโอนจากวัสดุนาโนหนึ่งไปยังวัสดุอื่น ๆ ที่มีองค์ประกอบรวมทั้งขนาดและรูปร่างที่
21 แตกต่างกันได้ การคำนวณการรับสัมผัสแต่ละวิธี โดยเฉพาะการวัดความเข้มข้นมวลนั้น จำเป็นต้องมี
22 ช่องทางในการเลือกขนาดของอนุภาคที่แน่ใจได้ว่าอนุภาคที่มีช่วงขนาดที่มีความสัมพันธ์กันเท่านั้นที่
23 นำมาเป็นตัวอย่างขนาดตัด (cut size) ที่แท้จริงของการเลือกอนุภาคซึ่งควรมีการจัดทำขึ้นเพื่อประเมินผล
24 กระทบที่อาจเกิดต่อสุขภาพของมนุษย์นั้น ยังเปิดกว้างให้มีการถกเถียงและขึ้นอยู่กับพฤติกรรมของ
25 อนุภาคและผลกระทบต่อชีวภาพ ในขณะนี้นขนาดตัดของอนุภาคนาโนคือ 100 nm แม้ว่าขนาดของ
26 อนุภาคนาโนไม่ได้มาจากพฤติกรรมของอนุภาคในระบบทางเดินหายใจที่มีการตกค้างของอนุภาคอยู่
27 และไม่รวมถึงวัสดุนาโนที่เป็นอนุภาคขนาดใหญ่ ซึ่งคาดว่ามีความแตกต่างจากวัสดุที่มีขนาดใหญ่กว่า
28 เช่น มีความเป็นไปได้ในการอธิบายความสัมพันธ์ต่อสุขภาพของอนุภาคนาโนโดยอ้างอิงจากการตกค้าง
29 ที่มีโอกาสเกิดขึ้นในปอด (รูป 2) ประสิทธิภาพการสะสมของอนุภาคในระบบทางเดินหายใจมีค่าต่ำสุด
30 เมื่ออนุภาคมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางประมาณ 200 nm ถึง 300 nm และประสิทธิภาพการสะสมมีค่า
31 เพิ่มขึ้นในอนุภาคที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางน้อยกว่านอกจากนี้เมื่ออนุภาคมีขนาดเล็กลง ทำให้ความ

1 โคล้งของพื้นผิว การจัดวางเรียงตัว (และร้อยละ) ของอะตอมบนพื้นผิวของอนุภาคและผลควอนตัมที่
 2 ขึ้นอยู่กับขนาดนั้น มีบทบาทอย่างมีนัยสำคัญที่เพิ่มขึ้นในการประเมินพฤติกรรมทางฟิสิกส์-เคมีของวัสดุ
 3 ยังไม่เป็นที่แน่ชัดว่า การตกค้างในระบบทางเดินหายใจของอนุภาคนาโนที่แยกโคดสามารถมีผลกระทบ
 4 ทางชีววิทยาที่แตกต่างหรือเหมือนกับผลกระทบของอนุภาคเกาะก้อนแบบแน่น/ อนุภาคเกาะก้อนแบบ
 5 หลวม ปัจจัยหลายชนิดที่ส่งผลต่อการตอบสนองทางชีววิทยา เริ่มแรกคือตำแหน่งของการสะสมซึ่ง
 6 ขึ้นอยู่กับขนาดอนุภาคเชิงอากาศพลศาสตร์ซึ่งเปลี่ยนไปตามระดับการเกาะก้อนแบบแน่น/ แบบหลวม
 7 เมื่อเกิดการแยกจากการเกาะก้อนแบบแน่น/ แบบหลวม ออกจากกันโดยสิ้นเชิงและทำให้เกิดการสะสม
 8 ตามมา ทำให้เข้าใจได้ว่าผลที่ตามมาของผลกระทบทางชีวภาพอาจเหมือนกับการรับสัมผัสที่เท่ากันของ
 9 อนุภาคนาโนที่แยกจากกัน นอกจากนี้ถ้าการตอบสนองทางชีวภาพนั้นเกี่ยวข้องกับพื้นที่ผิวของละออง
 10 ลอยที่สะสมอยู่ตามปริมาตรของสารนั้น ๆ การตอบสนองต่อการเกาะก้อนแบบแน่น/ แบบหลวม ของ
 11 สารที่สะสมอยู่โดยมีโครงสร้างที่มีรูปทรงเรขาคณิตเหมือนกันทำให้เชื่อได้ว่าเหมือนกับการตอบสนอง
 12 ของรูปร่างของสารที่มีปริมาณเทียบเท่ากับอนุภาคที่แยกจากกัน อย่างไรก็ตามถ้าอนุภาคโครงสร้างนาโน
 13 นั้นไม่แยกจากการเกาะก้อนแบบหลวม ดังนั้นสารเหล่านี้มีแนวโน้มไม่เคลื่อนย้ายไปสู่อวัยวะอื่น ๆ ใน
 14 ร่างกายเหมือนกับอนุภาคที่แยกจากกันและผลกระทบทางชีวภาพอาจแตกต่างกันไปด้วย ดังนั้นความรู้ว่า
 15 อนุภาคสามารถเกิดการแยกจากการเกาะก้อนแบบหลวมต้องทราบก่อนตัดสินใจว่าอนุภาคขนาดใดเป็น
 16 ขนาดที่ไม่ต้องการ (อนุภาคก้อนรวมที่ไม่ได้เป็นวัสดุโครงสร้างนาโน) และอาจแตกต่างกันในส่วนของ
 17 สมบัติของอนุภาค

18 *หมายเหตุ รายละเอียดเพิ่มเติมสำหรับวิธีการวัดการรับสัมผัสวัสดุนาโนผ่านทางทางหายใจ แสดงไว้ใน*
 19 *ภาคผนวก ง.*

20 7. การประเมินความเสี่ยงด้านอาชีวอนามัย

21 7.1 บทนำ

22 เนื้อหาส่วนนี้จะกล่าวถึงสถานะปัจจุบันของการประเมินความเสี่ยงในการผลิตและกระบวนการแปรรูปวัสดุ
 23 นาโน ซึ่งจะเน้นเฉพาะปัจจัยที่เกี่ยวข้องกับด้านอาชีวอนามัย เช่น โรงงานผลิต ห้องทดลองหรือห้องปฏิบัติการ
 24 แต่ไม่ได้พิจารณาถึงความปลอดภัยของผู้บริโภค หรือความปลอดภัยต่อสิ่งแวดล้อม

25 วัสดุนาโนที่มีลักษณะเป็นอนุภาคนาโนอิสระหรืออนุภาคนาโนที่เกาะเป็นกลุ่ม ล้วนแล้วแต่เกี่ยวข้องกับ
 26 อาชีวอนามัยและความปลอดภัย วัสดุที่มีโครงสร้างนาโนสเกล ชั้มนาโน หรือของแข็งที่มีอนุภาคนาโนฝังตัว
 27 อยู่ เช่น สารประกอบพอลิเมอร์ สารเคลือบหรือสารตกแต่ง สามารถก่อให้เกิดการรับสัมผัสได้และมี
 28 ผลกระทบเมื่อมีการรับสัมผัส จากการศึกษาภาคสนามพบว่ากระบวนการแปรรูปวัสดุด้วยวิธีทำลายของ
 29 สารประกอบพอลิเมอร์ที่มีวัสดุนาโนฝังอยู่จะทำให้เกิดละอองลอยของเส้นใยนาโนที่เกาะแน่นแต่ไม่ปล่อย
 30 อนุภาคนาโนชนิดเกาะหลวม ซึ่งละอองลอยนี้อาจเป็นส่วนผสมของอนุภาคนาโนที่เกิดขึ้นโดยไม่ตั้งใจและ

1 อนุภาคนาโนที่สร้างขึ้น ดังนั้นจึงจำเป็นต้องวิเคราะห์ลักษณะสมบัติของละอองลอยอย่างถูกต้องและ
2 เหมาะสม

3 ในขณะที่อันตรายทางกายภาพซึ่งมาจากการแปรรูปด้วยวิธีการเฉพาะ เช่น การให้ความร้อนสูง การให้
4 ศักย์ไฟฟ้าสูง เป็นต้น มักใช้ในงานที่เกี่ยวข้องกับวัสดุนาโน เนื้อหาในส่วนนี้มุ่งเน้นอันตรายที่เกิดจากความ
5 เป็นพิษมากกว่าอันตรายจากอ็อกซิเจนและระเบิด โดยทั่วไปแล้วผลกระทบแบบเฉียบพลันสามารถหลีกเลี่ยงได้
6 โดยใช้หลักการพื้นฐานและข้อกำหนดขั้นต้นของอาชีพอนามัยและความปลอดภัยในกรณีที่มีข้อมูลพิษวิทยา
7 ของวัสดุนาโนนั้น ๆ อย่างไรก็ตามความเสี่ยงต่อสุขภาพเนื่องจากการรับสัมผัสวัสดุนาโนในปริมาณที่ต่ำ
8 แบบสะสมนั้นประเมินได้ยากและท้าทายต่อการกำหนดแนวทางการปฏิบัติการประเมินความเสี่ยงมัก
9 ดำเนินการโดยผู้เชี่ยวชาญร่วมกับผู้มีอำนาจตัดสินใจในการจัดทำข้อกำหนดในการจัดการความเสี่ยง การ
10 ประเมินความเสี่ยงจำเป็นต้องใช้ข้อมูลอย่างละเอียดทั้งของผลิตภัณฑ์และของกระบวนการแปรรูป

11

12 7.2 การประเมินความเสี่ยงสำหรับวัสดุนาโน (risk assessment for nanomaterials)

13 การประเมินความเสี่ยงเป็นการวิเคราะห์ผลกระทบเชิงลบต่อสุขภาพที่อาจเกิดขึ้นทั้งในปัจจุบันและอนาคต
14 อันเกิดจากสารเคมีอันตรายโดยปราศจากการกระทำใด ๆ ที่จะควบคุมหรือลดการรับสัมผัสสารเคมีนั้น

15 การประเมินความเสี่ยงในการประกอบอาชีพนั้นประกอบด้วย การระบุความเป็นอันตราย การประเมิน
16 อันตราย การประเมินการปลดปล่อยและการจำแนกความเสี่ยง ซึ่งเป้าหมายของการประเมินความเสี่ยงคือ
17 เพื่อประเมินว่าความเสี่ยงที่มีอยู่ในสภาพแวดล้อมของสถานที่ทำงานนั้นอยู่เหนือระดับการยอมรับได้หรือไม่
18 เพื่อเป็นข้อมูลให้กับผู้มีอำนาจในการตัดสินใจเพิ่มความเข้มงวดในการจัดการความเสี่ยงต่อไป

19 กระบวนการประเมินความเสี่ยงประกอบด้วย

- 20 — การระบุอันตราย เป็นการระบุชนิดสารที่เป็นอันตรายเมื่อได้รับและมีความเสี่ยง
- 21 — การประเมินการตอบสนองจากการรับสัมผัสต่ออันตราย เป็นการระบุผลกระทบเชิงลบต่อสุขภาพที่
22 อาจเกิดขึ้นจากสารอันตรายในสถานที่ปฏิบัติงานที่ได้มีการระบุไว้
- 23 — การประเมินการรับสัมผัสสารอันตรายเป็นการประเมินวิธีที่บุคคลมีโอกาสรับสัมผัสกับสารอันตรายที่
24 มีอยู่ในสถานที่ปฏิบัติงาน
- 25 — การวิเคราะห์ความเสี่ยงร่วมกับข้อมูลที่ได้จากข้อ 4 ถึงข้อ 6 ข้างต้นมาพิจารณาร่วมกันเพื่อประเมิน
26 ความเสี่ยงในแต่ละสถานที่ปฏิบัติงาน

27 การประเมินความเสี่ยงในสถานที่ปฏิบัติงานมักเริ่มจากการรวบรวมข้อมูลเกี่ยวกับการประเมินอันตราย
28 จากนั้นจึงใช้กระบวนการตรรกะในการประเมินปริมาณการรับสัมผัสและการเข้าถึงสารอันตราย ดังนั้น
29 การประเมินความเสี่ยงจึงเป็นการสังเคราะห์ข้อมูลของอันตรายและการรับสัมผัส

ทั้งนี้วิธีการประเมินความเสี่ยงของวัสดุนาโนให้เป็นไปตามมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมนาโนเทคโนโลยี – การประเมินความเสี่ยงของวัสดุนาโน ตามประกาศกระทรวงอุตสาหกรรม (ในกรณีที่ยังมิได้มีการประกาศกำหนดมาตรฐานดังกล่าว ให้เป็นไปตาม ISO/TR 13121:2011)

7.2.1 การประเมินความเสี่ยงเชิงปริมาณและเชิงคุณภาพ (quantitative and qualitative risk assessment)

7.2.1.1 การประเมินความเสี่ยงเชิงปริมาณ

การประเมินความเสี่ยงเชิงปริมาณขึ้นอยู่กับข้อมูลที่มีของการรับสัมผัสเชิงปริมาณซึ่งแสดงถึงโอกาส หรือระดับการรับสัมผัส และขีดจำกัดของปริมาณการรับสัมผัส ขีดจำกัดของการรับสัมผัสพัฒนามาจากความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณการรับสัมผัสและการตอบสนอง และระดับของ การรับสัมผัสที่มีความเสี่ยงต่อสุขภาพแม้ว่าจะมีค่าต่ำกว่าระดับที่ยอมรับได้ก็ตาม ส่วนประกอบอื่นของการประเมินความเสี่ยงเชิงปริมาณได้แก่ การวัด การประมาณค่าการรับสัมผัสที่แท้จริง หรือโอกาสการรับสัมผัสในสถานที่ปฏิบัติงาน

7.2.1.2 การประเมินความเสี่ยงเชิงคุณภาพ

ในกรณีที่ไม่มีข้อมูลสำหรับการประเมินความเสี่ยงเชิงปริมาณ ข้อมูลที่ขาดไปนี้สามารถทดแทนได้โดยการใช้ข้อมูลอื่น ๆ ประกอบ ได้แก่ ความเห็นของผู้เชี่ยวชาญและการประมาณการจากข้อมูลที่มีอยู่ของวัสดุที่คล้ายกัน ในการประเมินความเสี่ยงเชิงคุณภาพแบบนี้จำเป็นต้องมีความเห็นของผู้เชี่ยวชาญด้านความปลอดภัยเพื่อประเมินความเสี่ยงและข้อเสนอแนะในการลดปริมาณการรับสัมผัส

โดยวิธีการที่เป็นรูปแบบ “การสอบถามผู้เชี่ยวชาญ” เป็นกระบวนการที่เป็นระบบในการจัดทำระเบียบและการแสดงจำนวนความเห็นของผู้เชี่ยวชาญเกี่ยวกับปริมาณที่ไม่ทราบค่า ซึ่งสามารถนำมาใช้ในการจัดกลุ่มวัสดุนาโนตามลักษณะความเป็นอันตรายและโอกาสการรับสัมผัส การจัดสารอันตรายเป็นกลุ่มจะช่วยให้เกิดการพัฒนาเทคนิคในการควบคุมเพื่อประเมินความเสี่ยงและแนะนำเทคนิคในการจัดการความเสี่ยงอย่างเหมาะสม

ส่วนประกอบที่สำคัญอื่นๆ ของการประเมินความเสี่ยงเชิงคุณภาพได้แก่ การประเมินข้อมูลอันตรายและการรับสัมผัสที่มีอยู่อย่างสม่ำเสมอ

7.2.2 การชี้บ่งอันตราย (hazard identification)

การชี้บ่งอันตรายทำเพื่อระบุและติดตามอันตรายของสารที่อาจส่งผลกระทบต่อารรับสัมผัสและความเสี่ยง ในกรณีนี้มุ่งเน้นการจัดทำรายการของอันตรายที่เกิดจากความเป็นพิษ (สารเคมี หรือวัสดุนาโน) และอันตรายทางกายภาพ (เช่น สนามแม่เหล็กไฟฟ้า แหล่งกำเนิดแสงที่มีความเข้มแสงสูง เสี่ยงที่มีความเข้มสูง วัสดุติดไฟและวัตถุระเบิด ความดันสูง หรือสูญญากาศ เป็นต้น) แม้ว่าจะมีกระบวนการ

1 ความคุมทางวิศวกรรมโอกาสได้รับสารต่ำหรือระดับความอันตรายต่ำ ก็ยังจำเป็นต้องทำการชี้บ่งอันตราย
2 ทั้งหมดที่เกี่ยวข้องกับการรับสัมผัสจากการปฏิบัติงาน

3 ข้อมูลที่ใช้สำหรับการชี้บ่งอันตรายได้แก่ บทความวิชาการ เอกสารความปลอดภัย (SDS) เอกสาร
4 ความปลอดภัยทางเคมี (ICSC) ข้อมูลจากผู้ผลิต ประกาศกฎกระทรวง และข้อมูลผลการทดสอบ อย่างไรก็ตาม
5 ก็ตามข้อมูลในเอกสารต่าง ๆ มักไม่ระบุข้อมูลเฉพาะของวัสดุนาโนหรือเกณฑ์ปริมาณสารที่ได้รับได้
6 ดังนั้นข้อมูลจากเอกสารข้างต้นอาจไม่เพียงพอต่อการวิเคราะห์อันตรายของวัสดุนาโน ในกรณีนี้สามารถ
7 ทำการทดสอบเพื่อใช้เป็นข้อมูลได้

8 ขั้นตอนไปประกอบด้วยการวิเคราะห์ปริมาณวัสดุหรือสารเคมีที่เป็นอันตราย ปริมาณวัสดุหรือสารเคมีที่
9 ใช้หรือมีอยู่ในสถานที่ปฏิบัติงานเป็นปัจจัยสำคัญที่ส่งผลกระทบต่อโอกาสในการรับสัมผัส สถานที่
10 ปฏิบัติงานซึ่งมีปริมาณของวัสดุเพียงเล็กน้อย ควรที่มีโอกาสในการรับสัมผัสต่ำกว่าเมื่อเปรียบเทียบกับ
11 สถานที่ปฏิบัติงานที่มีการใช้วัสดุในปริมาณมาก การวิเคราะห์สถานที่ปฏิบัติงานจะช่วยให้สามารถประเมิน
12 โอกาส การรับสัมผัสของผู้ปฏิบัติงานในหน้าที่หรือในสถานที่ดังกล่าวได้ ซึ่งนำไปสู่การระบุกลุ่ม
13 ประชากรที่เป็นเป้าหมาย

14 การชี้บ่งอันตรายประกอบด้วยการสำรวจสถานที่ปฏิบัติงาน ขั้นตอนการทำงาน กระบวนการผลิต และ
15 การวัดความปลอดภัยในสถานที่ปฏิบัติงาน รวมถึงการใช้ระบบงานควบคุมทางวิศวกรรมและ PPE เพื่อ
16 ใช้ในการอธิบายถึงการรับสัมผัสและการชี้บ่งโอกาสในการรับสัมผัสสารเคมีที่เป็นอันตรายของ
17 ผู้ปฏิบัติงานทั้งในหน้าที่และในสถานที่ หากผลการสำรวจเบื้องต้นระบุว่ามีโอกาสของการรับสัมผัส
18 จะต้องทำการรวบรวมและวิเคราะห์ข้อมูลเพื่อประเมินการรับสัมผัสในสถานที่ปฏิบัติงานดังกล่าว ข้อมูล
19 ที่นำมาใช้ในการวิเคราะห์ได้แก่ ความเข้มข้นมวลจำนวนอนุภาคการกระจายตัวของขนาดอนุภาค พื้นที่
20 ผิว และข้อมูลการวิเคราะห์สมบัติทางเคมี

21 7.2.3 การประเมินการตอบสนองต่อการรับสัมผัส (exposure-response assessment)

22 7.2.3.1 อันตรายทางพิษวิทยา

23 ในการจัดการด้านอาชีวอนามัยนั้น การป้องกันผลกระทบจากความเป็นพิษสามารถทำได้โดย
24 การลดปริมาณการรับสัมผัสสารที่เป็นพิษให้ต่ำกว่าค่าปริมาณที่ระดับปลอดภัย ซึ่งอยู่ในระดับ
25 ความเสี่ยงที่ยอมรับได้ ผลกระทบจากความเป็นพิษสามารถจำแนกได้ 2 แบบคือชนิดมีเกณฑ์
26 (threshold) และชนิดไม่มีเกณฑ์ (nonthreshold) ชนิดมีเกณฑ์สามารถระบุเกณฑ์การรับสัมผัสที่ไม่
27 ก่อให้เกิดอันตรายต่อสุขภาพ ส่วนชนิดไม่มีเกณฑ์คือไม่สามารถระบุเกณฑ์การรับสัมผัสที่ส่งผล
28 ต่อสุขภาพได้เลย ในการระบุเกณฑ์ปลอดภัยจำเป็นต้องวิเคราะห์เชิงปริมาณดังนี้

- 29 (1) หาค่า NOAEL หรือ BMD โดยใช้ข้อมูลตอบสนองต่อการรับสัมผัสในสัตว์หรือมนุษย์

1 (2) ประเมินเกณฑ์สำหรับมนุษย์จากเกณฑ์ของสัตว์ (พิจารณาค่าความไม่แน่นอนประกอบ) โดย
2 ใช้แบบจำลองเช่น แบบจำลองปอดมนุษย์ ในการประมาณความเข้มข้นที่ได้รับตลอดอายุการ
3 ทำงาน

4 (3) กำหนดขีดจำกัดของการรับสัมผัสจากการปฏิบัติงานโดยคำนึงถึงความเป็นไปได้ทางเทคนิค
5 ความแปรปรวนและความไม่แน่นอนของแบบจำลอง การประมาณการ และระบบความเสี่ยง
6 ที่ยอมรับได้

7 สมบัติความเป็นพิษของวัสดุนาโนอาจเกิดจากองค์ประกอบเคมีที่อยู่ภายในของวัสดุ ได้แก่
8 ส่วนประกอบในสารตั้งต้น ได้มีการศึกษาทางพิษวิทยาของวัสดุนาโน เช่น CNT ซึ่งมีลักษณะ
9 แตกต่างจากคาร์บอนที่มีขนาดใหญ่

10 นิยาม วิธีการและมาตรฐานสำหรับการทดสอบพิษวิทยาของวัสดุนาโนอยู่ในระหว่างการพัฒนา
11 ควรตรวจสอบมาตรฐานสากลที่สามารถอ้างอิงได้ เช่นมาตรฐานของ OECD เพื่อใช้เป็น
12 แนวทางการปฏิบัติ นอกจากนี้การวิเคราะห์ทางพิษวิทยาของวัสดุนาโนนั้น จำเป็นต้องระบุ
13 การกระจายตัวของอนุภาคนาโน เนื่องจากวัสดุนาโนที่ความเข้มข้นสูงจะเกิดการเกาะหลวมอย่าง
14 รวดเร็วอันเป็นผลจากการเคลื่อนที่แบบบราวน์และแรงดึงดูดระหว่างอนุภาคนาโน ซึ่งสามารถ
15 เกิดขึ้นได้ในระหว่างกระบวนการผลิตและกระบวนการบรรจุบรรจุภัณฑ์ ดังนั้นการรับสัมผัสจึง
16 อาจเกิดจากอนุภาคนาโน หรือเกิดจากอนุภาคเกาะก้อนแบบหลวม

17 รายงานผลการศึกษาทางพิษวิทยาจำนวนหนึ่ง มีผลการศึกษาที่พบว่าบางครั้งความเป็นพิษได้มาจาก
18 วัสดุทดสอบที่ไม่ทราบสมบัติอย่างชัดเจนเนื่องจากข้อจำกัดทางเทคนิคดังนั้นในปัจจุบันจึงมีข้อมูล
19 อันตรายที่ทวนสอบจากผลการศึกษาพิษวิทยาสำหรับอาชีพอนามัยอยู่อย่างจำกัด และเชื่อว่าใน
20 อนาคตจะมีเกณฑ์การรับสัมผัสของวัสดุนาโนที่สร้างขึ้นเพียงไม่กี่ชนิดเท่านั้น ตัวอย่างรายงานผล
21 การวิเคราะห์ความเสี่ยงของวัสดุนาโน ได้แก่ TiO₂ คาร์บอน และอนุภาคที่เกิดจากท่อไอเสีย
22 เครื่องยนต์ดีเซล

23 จากข้อมูลที่มีไม่มากนักในปัจจุบันพบว่าข้อมูลความเป็นอันตรายจากความเป็นพิษของวัสดุนาโน
24 นั้นไม่ได้มีการประเมินอย่างสมบูรณ์ อย่างไรก็ตามสิ่งที่ควรพิจารณาในปัจจุบันประกอบด้วย

25 — พิษวิทยาของวัสดุนาโนนั้น ไม่สามารถคาดการณ์จากพิษวิทยาของสารนั้น ๆ ที่มีขนาดใหญ่ได้
26 เสมอไป

27 — สำหรับวัสดุนาโนบางชนิด มวลไม่ใช่ปริมาณที่เหมาะสมสำหรับการวิเคราะห์การรับสัมผัส และ
28 ได้มีการเสนอให้ใช้พื้นที่ผิวของวัสดุนาโนและจำนวนของอนุภาคนาโนในการวิเคราะห์แทน
29 ดังนั้นขีดจำกัดของการรับสัมผัสในสถานที่ปฏิบัติงาน (occupational exposure limit) สำหรับวัตถุ
30 ขนาดใหญ่ที่มีลักษณะเป็นฝุ่นผงอาจไม่สามารถใช้สำหรับวัสดุนาโนที่มีส่วนประกอบทางเคมี
31 เหมือนกันได้

7.2.3.2 อันตรายทางกายภาพ

อันตรายจากอัคคีภัยและระเบิดอันเนื่องมาจากวัสดุนาโนนั้นมีรายงานน้อยมาก หากอนุภาคนาโนก่อให้เกิดเหตุอัคคีภัยและระเบิดได้ จะมีความรุนแรงมากกว่าอนุภาคขนาดใหญ่หรือวัสดุขนาดใหญ่ ดังนั้นจึงต้องมีการทดสอบเพิ่มเติมเพื่อประเมินสมบัติการติดไฟ การระเบิด และการเกิดปฏิกิริยาของวัสดุนาโน ขั้นตอนการทดสอบอันตรายเหล่านี้มีอยู่แล้วสำหรับการทดสอบวัสดุขนาดใหญ่ที่เป็นฝุ่นผงและสามารถนำมาใช้กับวัสดุนาโนได้ ขั้นตอนดังกล่าวประกอบด้วย การวัดอัตราการเผาไหม้ อุณหภูมิในการจุดติดไฟและสมบัติความเป็นระเบิด การลุกติดไฟของวัสดุนาโนนั้นประเมินตามมาตรฐาน ASTM E-918-83 Standard Practice for Determining Limits of Flammability of Chemicals at Elevated Temperature and Pressure สมบัติความเป็นระเบิดวิเคราะห์จากผลการทดสอบ Fallhammer และ Koenen ดังนั้นเมื่อมีข้อมูลอันตรายจากลักษณะทางกายภาพแล้วก็สามารถประเมินความเสี่ยงอันเกิดจากเหตุอัคคีภัยและการระเบิดได้โดยใช้เทคนิคที่มีอยู่ เนื่องจากข้อมูลความเป็นอันตรายของวัสดุนาโนมีอยู่อย่างจำกัด การแบ่งกลุ่มความเป็นอันตรายของวัสดุนาโนจึงอ้างอิงตามความเห็นของผู้เชี่ยวชาญ ระบบการติดฉลากระดับอันตรายในสหภาพยุโรปจะประกอบด้วยข้อมูลดังนี้

(1) ระดับความรุนแรงของอันตราย ประกอบด้วย เป็นพิษมาก เป็นพิษ อันตราย กัดกร่อน และระคายเคือง

(2) ระดับความเสี่ยง เพื่ออธิบายระดับความเป็นอันตราย

ข้อมูลเกี่ยวกับการจำแนกความเป็นอันตรายนั้นสามารถดูได้จากหัวข้อที่ 5 อันตรายจากวัสดุนาโน และภาคผนวก ก. อันตรายของวัสดุนาโนต่อสุขภาพ (รายละเอียดเพิ่มเติม)

7.2.4 การประเมินการรับสัมผัส (exposure assessment)

การรับสัมผัสวัสดุนาโนเกิดขึ้นได้จากการรับสัมผัสโดยตรง ในกรณีของอนุภาคนาโนจะต้องพิจารณาแนวโน้มการปลดปล่อยของอนุภาคนาโนด้วย ซึ่งสามารถหาได้จากความสามารถของอนุภาคนาโนแต่ละชนิดที่เกิดการรับสัมผัสโดยตรงกับผิวหนังของมนุษย์หรืออวัยวะอื่น ๆ ได้ เช่น ปอด ปัสสาวะที่ต้องพิจารณาสำหรับการปลดปล่อยอนุภาคนาโนในอากาศ ได้แก่ สมบัติทางเคมี-ฟิสิกส์ และกระบวนการแปรรูป ซึ่งสมบัติทางเคมี-ฟิสิกส์ประกอบด้วยขนาด การเคลือบผิว ประจุ การฟุ้งกระจาย เป็นต้น ในการพิจารณาวิธีการวิเคราะห์ ควรตรวจสอบว่าสถานะของวัสดุนั้น ๆ ด้วยว่าอยู่ในตัวกลางที่เป็นของเหลวหรือของแข็ง กระบวนการเชิงกล ได้แก่ การกวน การเจาะ การเลื่อย การบด การครูด และการตัด อาจทำให้เกิดการปลดปล่อยอนุภาคนาโนและอนุภาคของวัสดุที่มีโครงสร้างนาโนสเกลกระบวนการอื่น ๆ ที่ส่งผลต่อการรับสัมผัสได้แก่การฉีดเสปรย์ของเหลวที่มีส่วนประกอบของวัสดุนาโน กระบวนการที่ให้พลังงานสูงแก่วัสดุนาโนหรือวัสดุที่ก่อให้เกิดโครงสร้างนาโนสเกลได้ เช่น การใช้เลเซอร์สำหรับเจาะ การเชื่อมด้วยพลาสมา นอกจากนี้กระบวนการทางวิศวกรรมทั้งที่อยู่ในระบบปิด

1 และระบบเปิดแล้วแต่มีโอกาสในการรับสัมผัสวัสดุนาโนทั้งสิ้น ความเสี่ยงของการรับสัมผัสเกิด
2 จากปัจจัยต่าง ๆ เช่นการใช้งานที่ไม่ถูกต้อง เครื่องมือทำงานผิดปกติ ความรู้เท่าไม่ถึงการณ์ของ
3 ผู้ปฏิบัติงาน และการขาดประสบการณ์ของผู้ปฏิบัติงาน

4 ในการประเมินการรับสัมผัสจำเป็นต้องเข้าใจภาพรวมของการรับสัมผัสที่เกิดขึ้นจริง การสูดดมและ
5 การซึมผ่านผิวหนังเป็นช่องทางทั่วไปของการรับสัมผัสในสถานที่ปฏิบัติงาน ส่วนการรับสัมผัสทางปาก
6 นั้นเกิดขึ้นน้อยมาก (แม้ว่าการบริโภคเป็นส่วนหนึ่งของการรับสัมผัสทางการหายใจจากการกลืนเสมหะ
7 และการกลืนอนุภาคนาโนจากการหายใจเข้าไป) การรับสัมผัสทางปากมักเกิดอย่างไม่ตั้งใจจากมือที่
8 สัมผัสกับวัสดุนาโน การรับสัมผัสผ่านทางกรรมพันธุ์นั้นมักเกิดด้วยอุบัติเหตุ (เช่น ทางเข็มฉีดยา) ผล
9 การศึกษารายงานว่าอนุภาคนาโนไม่สามารถทะลุผ่านผิวหนังชั้นในของหนูได้ในขณะทำงานวิจัยอื่น ๆ
10 แสดงให้เห็นว่าอนุภาคนาโนสามารถผ่านหนังกำพร้าชั้นสตราตัม คอร์เนียม (stratum corneum) และเข้า
11 สู่อันผิวหนัง และ ชั้นผิวหนังบนสุดของหนูและมนุษย์ได้

12 การรับสัมผัสทางการหายใจสามารถวิเคราะห์ได้ด้วยวิธีการวัด เช่นการนับจำนวนอนุภาค การวัดขนาด
13 ในขณะที่การรับสัมผัสทางผิวหนังสามารถวิเคราะห์ได้โดยใช้ตัวอย่างของกระดาษเช็ดมือ ทำ
14 การทดสอบทางเคมีและกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอน ซึ่งวิธีการเหล่านี้มีความยุ่งยาก เช่น การทวนสอบ
15 การสอบเทียบ และการประมาณค่าความไม่แน่นอน อย่างไรก็ตามขนาดอนุภาค จำนวน และการกระจาย
16 ตัวเป็นปัจจัยที่สำคัญที่จำเป็น รวมถึงพื้นที่ผิวหรือข้อมูลสมบัติทางเคมี

17 ในกรณีที่ข้อมูลการรับสัมผัสไม่เพียงพอ สามารถนำเทคนิคเชิงคุณภาพมาใช้ประเมินได้ เช่น ใช้สมบัติ
18 การฟุ้งกระจายในการกำหนดโอกาสในการรับสัมผัส 3 ระดับ คือ ต่ำ ปานกลาง และสูง
19 การประเมินปริมาณการได้รับเข้าสู่ร่างกายนั้นเกี่ยวข้องกับการวิเคราะห์ตัวอย่างจากภายในร่างกาย เช่น
20 เนื้อเยื่อ ของเหลวจากร่างกาย และอากาศที่หายใจเข้าไป ในทางอาชีวอนามัยจึงกำหนดให้มีวิธีการที่ง่าย
21 ขึ้นโดยใช้ตัวอย่างจาก ผม ปัสสาวะ และอากาศที่หายใจออกมาแทน

22 การระบุปริมาณที่รับเข้าสู่ร่างกายทำได้โดยใช้การวัดปริมาณวัสดุนาโนที่สนใจ และหรือเมตาบอลไลท์
23 ของวัสดุนาโน นอกจากนี้ยังมีการใช้ “ตัวบ่งชี้ทางชีวภาพ” (biomarker) ซึ่งเป็นสารที่เกิดขึ้นจากอันตร
24 กิริยาระหว่างสารพิษกับระบบในร่างกายมนุษย์เป็นหลักฐานในการแสดงถึงการได้รับสัมผัสสารพิษของ
25 ร่างกายหากตัวชี้วัดนั้น ๆ มีความสัมพันธ์อย่างจำเพาะกับสารพิษที่ได้รับเข้าสู่ร่างกาย โดยการวัดปริมาณ
26 ตัวชี้วัดทางชีวภาพมีข้อดีคือสามารถให้ข้อมูลการรับสัมผัสได้ไม่ว่าการรับสัมผัสนั้นจะเกิดขึ้นผ่านทาง
27 เส้นทางการใด การวัดปริมาณตัวชี้วัดยังสามารถนำมาใช้สำหรับการตรวจคัดกรองและตรวจติดตาม
28 พนักงานที่ทำงานกับวัสดุนาโนได้ อย่างไรก็ตาม ข้อมูลการศึกษาตัวชี้วัดทางชีวภาพสำหรับการรับ
29 สัมผัสวัสดุนาโนนั้นยังอยู่ในช่วงเริ่มต้น และมีความซับซ้อนอันสืบเนื่องมาจากความหลากหลายทาง
30 ฟิสิกส์และเคมีของวัสดุนาโน ซึ่งส่งผลให้การตอบสนองทางชีวภาพมีความหลากหลายไปด้วย จาก
31 การศึกษาการรับสัมผัสวัสดุนาโนที่มีความเป็นพิษต่ำและความสามารถในการละลายต่ำผ่านทาง

1 การหายใจ พบว่าเป็นสาเหตุให้เกิดการอักเสบ เช่น มีการเสนอให้ไนตริกออกไซด์ในลมหายใจออกของ
2 มนุษย์เป็นตัวชี้วัดทางชีวภาพของการเกิดกระบวนการอักเสบในร่างกาย

3 7.2.5 การอธิบายลักษณะของความเสี่ยง

4 การอธิบายลักษณะของความเสี่ยง ประกอบด้วย การทบทวนและการรวมข้อมูลที่ได้จากขั้นตอนการชี้
5 บ่งอันตราย การประเมินการตอบสนองต่อการรับสัมผัส และการประเมินการรับสัมผัส ค่าประมาณการ
6 ความเสี่ยงเชิงปริมาณนั้นประเมินได้จากความไม่แน่นอนทางสถิติและทางชีวภาพ การอธิบายลักษณะ
7 ของความเสี่ยงนั้นใช้ในการประเมินอันตรายและการรับสัมผัส ณ สถานที่ใด ๆ ว่ามีความเสี่ยงเกินเกณฑ์
8 ที่ยอมรับได้ และมีประชากรกลุ่มเสี่ยงหรือไม่ การจัดการความเสี่ยงอาจนำมาใช้เพื่อลดระดับ ความเสี่ยง
9 ให้ต่ำกว่าเกณฑ์ที่ยอมรับได้มาตรการในการลดความเสี่ยงนั้นอาจเป็นการแนะนำให้กำจัดอนุภาคนาโนที่
10 เป็นอันตรายหรือใช้สารอื่นทดแทน รวมถึงการปรับปรุงกระบวนการผลิต และ/หรือ การใช้การควบคุม
11 ทางวิศวกรรม มาตรการระดับองค์กร เช่น คู่มือความปลอดภัย PPE และ SOP

12 7.3 บทสรุป

13 การประเมินความเสี่ยงของการรับสัมผัสวัสดุนาโนในสถานที่ปฏิบัติงานนั้นประกอบด้วย การประเมิน
14 ความเสี่ยงเชิงปริมาณและ/หรือเชิงคุณภาพ ในกรณีที่มีข้อมูลวิชาการจำกัดหรือวัสดุนั้นมีลักษณะเฉพาะ อาจ
15 ทำการประเมินเชิงคุณภาพเพียงอย่างเดียวหากมีข้อมูลการรับสัมผัสและการตอบสนอง (เช่น พิษวิทยา และ
16 ระบาดวิทยา) อาจสามารถทำการประเมินความเสี่ยงเชิงปริมาณได้ ในปัจจุบันข้อมูลการรับสัมผัสและ
17 อันตรายเชิงปริมาณสำหรับวัสดุนาโนมีเพียงส่วนน้อยเท่านั้น ดังนั้นการประเมินความเสี่ยงต่อสุขภาพ
18 สำหรับสถานที่ปฏิบัติงานในปัจจุบันจึงขึ้นอยู่กับความเห็นของผู้เชี่ยวชาญในการชี้บ่งอันตราย โอกาสการรับ
19 สัมผัสและการนำมามาตรการความปลอดภัยที่เหมาะสมไปใช้งาน

20 8. แนวทางการจัดการ

21 8.1 บทนำ

22 เนื้อหาส่วนนี้กล่าวถึงวิทยาการที่มีในปัจจุบันเรื่องการควบคุมเพื่อลดหรือป้องกันการรับสัมผัสวัสดุนาโน
23 สังเคราะห์ในสถานที่ปฏิบัติงาน โดยจะไม่กล่าวถึงสุขภาพและความปลอดภัย หรือข้อปฏิบัติที่เกี่ยวข้องกับ
24 วัสดุนาโนที่เกิดจากกระบวนการทางธรรมชาติ อนุภาคนาโนที่เกิดโดยไม่ตั้งใจ เช่น ในกระบวนการเชื่อม
25 หรือการใช้งานของผู้บริโภค แม้ว่ามาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมนี้อาจเกี่ยวข้องกับวัสดุต่าง ๆ ข้างต้น
26 การควบคุมการปลดปล่อยอนุภาคนาโนอยู่ในการปฏิบัติงานที่จัดทำขึ้นเพื่อป้องกันและควบคุมการรับสัมผัส
27 เช่น คัดกรองจากกระบวนการเชื่อม และไอเสียจากเครื่องยนต์ดีเซล (อนุภาคนาโนที่เกิดโดยไม่ตั้งใจ) นั้นมีมา
28 นานแล้ว แต่การควบคุมสำหรับวัสดุนาโนจากการผลิตเป็นเรื่องใหม่ ซึ่งสามารถใช้วิธีการควบคุมอนุภาค
29 ขนาดเล็ก รวมทั้งอนุภาคนาโนที่เกิดโดยไม่ตั้งใจได้

30 แม้ว่าวิธีการควบคุมที่อธิบายในหัวข้อนี้เป็นวิธีการที่มีประสิทธิภาพในการป้องกันการรับสัมผัสอนุภาค
31 นาโนจากการผลิตในสถานการณ์ที่ระบุไว้ แต่หลักฐานที่ใช้ยืนยันประสิทธิภาพของวิธีการควบคุมนั้นมีอยู่

1 อย่างจำกัด ดังนั้น ข้อเสนอแนะเกี่ยวกับวิธีการควบคุมที่มีประสิทธิภาพในการป้องกันการรับสัมผัสที่กล่าวไว้
2 นั้น จึงอยู่บนพื้นฐานข้อมูลและความรู้ที่มีอยู่ในปัจจุบัน

3 การนำข้อมูลวิธีการควบคุมเหล่านี้ไปใช้ช่วยให้บริษัท นักวิจัย และประชาชน สามารถป้องกันผลกระทบที่
4 อาจเกิดต่อสุขภาพและความปลอดภัยซึ่งเป็นผลมาจากกระบวนการผลิต การจัดการ การใช้งาน และ
5 การกำจัดวัสดุนาโนจากการผลิต โดยครอบคลุมวัสดุนาโนและการใช้งานวัสดุนาโน

6 8.2 ความเกี่ยวข้องของการประเมินความเสี่ยงกับวิธีการควบคุม

7 ในการพิจารณาแนวทางการควบคุมที่เหมาะสมสำหรับอนุภาคนาโนในสถานที่ปฏิบัติงานจำเป็นจะต้อง
8 พิจารณาระดับความเสี่ยงของกิจกรรมในสถานที่ปฏิบัติงานเป็นอันดับแรก การประเมินความเสี่ยงได้อธิบาย
9 ไว้แล้วในหัวข้อ 7. การประเมินความเสี่ยงด้านอาชีวอนามัย ซึ่งแนวทางการควบคุมควรสอดคล้องกับ
10 ความเสี่ยงที่ทราบ ซึ่ง COSHH ได้แบ่งกลุ่มการควบคุมตามแถบควบคุม (Control Banding) ซึ่งเป็น
11 กระบวนการที่ใช้เทคโนโลยีเดียวในการควบคุมกลุ่มของอันตรายที่กำหนด โดยมีการพัฒนาการควบคุม
12 สำหรับการรับสัมผัสสารเคมีผ่านทางสูดดม ไว้ 4 กลุ่ม หรือ 4 แถบ ดังนี้

13 (1) ใช้แนวปฏิบัติงานที่ถูกสุขลักษณะในการทำงาน และมีระบบระบายอากาศแบบทั่วไป

14 (2) ใช้ระบบระบายอากาศแบบเฉพาะที่

15 (3) ใช้ระบบปิดในการปฏิบัติงาน

16 (4) ปฏิบัติตามคำแนะนำจากผู้เชี่ยวชาญ

17 สมบัติที่เป็นเอกลักษณ์ของวัสดุนาโนจากการผลิตอาจนำมาซึ่งความเสี่ยงต่อสุขภาพหากมีโอกาสได้รับใน
18 ระหว่างปฏิบัติงาน นอกจากนี้ยังมีความเสี่ยงที่จะเกิดอหิวาต์หรือระเบิดได้ในระหว่างกระบวนการผลิต
19 การจัดการ การเก็บรักษา และการใช้งานวัสดุนาโนจากการผลิต อย่างไรก็ตามในปัจจุบันความเสี่ยงต่อ
20 สุขภาพและความปลอดภัยในการทำงานกับอนุภาคนาโนมีความไม่แน่นอน ดังนั้นจึงอาจไม่สามารถใช้ความ
21 เสี่ยงมากำหนดแนวทางการควบคุมได้ นอกจากนี้ในปัจจุบันยังไม่มีมาตรฐานในการกำหนดการรับสัมผัสใน
22 สถานที่ปฏิบัติงานสำหรับวัสดุนาโนแต่ละชนิดเพื่อใช้ในการกำหนดวิธีการปฏิบัติในการควบคุมได้

23 8.2.1 แนวทางการควบคุม

24 หากเราใช้หลักการป้องกันกับวัสดุนาโน มาตรการจัดการเพื่อป้องกันและลดความเสี่ยงที่มีประสิทธิภาพ
25 ก็สามารถทำได้แม้ว่าวิทยาการเกี่ยวกับความเสี่ยงต่อสุขภาพและความปลอดภัยสำหรับวัสดุนาโนจาก
26 การผลิตจะมีไม่มาก ซึ่งเป็นวิธีการที่พึงปฏิบัติเพื่อควบคุมกระบวนการผลิต การใช้งาน การเก็บรักษา
27 และการจัดการ โดยเฉพาะเมื่อความเสี่ยงต่อสุขภาพและความปลอดภัยมีความไม่แน่นอน และไม่มี
28 มาตรฐานเรื่องการรับสัมผัสอนุภาคนาโนในสถานที่ปฏิบัติงาน ในพ.ศ. 2547 UK Royal Society and
29 Royal Academy of Engineering ได้แนะนำให้ห้องปฏิบัติการวิจัยและโรงงานอุตสาหกรรมปฏิบัติต่อ
30 อนุภาคนาโนจากการผลิตและท่อนาโนเสมือนสารอันตราย กระบวนการป้องกันที่เข้มงวดควรนำมาใช้
31 เพื่อป้องกันอนุภาคนาโนหลุดไปยังสภาพแวดล้อมในสถานที่ปฏิบัติงาน รวมถึงสภาพแวดล้อมภายนอก

1 และควรมีโปรแกรมการประเมินความเสี่ยงเพื่อลดการรับสัมผัสและจำนวนผู้ปฏิบัติงานที่ได้รับวัสดุ
2 โน ซึ่งหลักการป้องกันนี้ไม่ได้มีวัตถุประสงค์ให้เลิกใช้อนุภาคนาโนจนกว่าจะทราบอันตรายต่อสุขภาพ
3 และความปลอดภัยอย่างแท้จริง แต่ต้องการให้ผู้ปฏิบัติงานมีการป้องกันอย่างเหมาะสม
4 การเลือกแนวทางการควบคุมขึ้นอยู่กับพื้นฐานความเข้าใจถึงความแตกต่างระหว่างอนุภาคนาโนและ
5 อนุภาคขนาดใหญ่ และข้อมูลเฉพาะของอนุภาคนาโนในกรณีที่มีข้อมูลวิธีการดำเนินการที่เหมาะสม
6 ขึ้นอยู่กับกระบวนการที่ใช้และจุดมุ่งหมายของงานนั้น ๆ ยุทธศาสตร์การควบคุมอาจมาจากวิธีการที่ใช้
7 สำหรับควบคุมอนุภาคนาโนที่เกิดโดยไม่ได้ตั้งใจ
8 ผลการวิจัยระบุว่าพื้นที่ผิวทั้งหมดของอนุภาคที่อยู่ในปอดเป็นปัจจัยหลักที่ใช้ในการวิเคราะห์เชิงปริมาณ
9 ถึงความเป็นพิษของฝุ่นที่มีการละลายต่ำ หลักฐานเบื้องต้นแสดงให้เห็นว่าอนุภาคนาโนอาจเกิดปฏิกิริยา
10 ทางชีวภาพได้รุนแรงกว่าอนุภาคขนาดใหญ่ที่มีองค์ประกอบทางเคมีต่อมวลที่เหมือนกัน ดังนั้นจึงอาจ
11 ก่อให้เกิดความเสี่ยงต่อสุขภาพมากกว่าเมื่อมีการสูดดมเข้าไป ผลการศึกษาจากสัตว์ทดลองพบว่าพยาธิ
12 สภาพในปอดได้แก่ มะเร็ง การอักเสบ การเกิดก้อนเนื้อ เส้นใย และการหายใจลำบาก อาจเกิดขึ้นเมื่อมี
13 การรับสัมผัส CNT และฝุ่นผงของโลหะออกไซด์ กระบวนการทางเคมีหลายอย่างถูกเร่งปฏิกิริยาโดยใช้
14 สารเคมีในปริมาณน้อย ซึ่งประสิทธิภาพของตัวเร่งปฏิกิริยานั้นขึ้นอยู่กับพื้นที่ผิวของสารนั้น ๆ ดังนั้น
15 วัสดุนาโนซึ่งมีพื้นที่ผิวต่อมวลมากจึงมีความเป็นไปได้ที่จะมีความสามารถในการเร่งปฏิกิริยาให้มี
16 ความรุนแรงและเร็วขึ้น หรือถึงขั้นทำให้เกิดการระเบิดได้ นั่นคือวัสดุนาโนหรือวัสดุทอโครงสร้างนาโน
17 จะมีอันตรายจากการติดไฟและระเบิดได้มากกว่าอนุภาคขนาดใหญ่ที่มีองค์ประกอบทางเคมีเหมือนกัน
18 อย่างไรก็ตามในการพิจารณาความเสี่ยงจำเป็นต้องทำการวิเคราะห์สมบัติของวัสดุชนิดขนาดใหญ่ด้วย
19 เนื่องจากวัสดุนาโนไม่ได้ประกอบด้วยวัตถุเพียงชนิดเดียว แต่ประกอบไปด้วยวัตถุที่มีรูปร่าง ขนาด และ
20 องค์ประกอบที่มีความหลากหลาย ทำให้วัสดุนาโนมีสมบัติที่หลากหลาย เช่น ความเป็นพิษทางเคมี
21 รูปร่าง ขนาด พื้นที่ผิว และความไวปฏิกิริยาของพื้นผิว ดังนั้นวัสดุนาโนหนึ่งอาจมีอันตรายต่อสุขภาพ
22 และความปลอดภัยมากกว่าวัสดุนาโนอื่น
23 ในอนาคตเมื่อความเข้าใจเรื่องความเสี่ยงต่อสุขภาพและความปลอดภัยมีมากขึ้น อาจมีการปรับมาตรการ
24 ป้องกันเพื่อใช้กับวัสดุนาโนอย่างเฉพาะเจาะจงได้ เมื่อมีข้อมูลอันตรายต่อสุขภาพมากขึ้น การจัดกลุ่ม
25 ความเสี่ยง และการควบคุม ถูกนำมาใช้อย่างมีประสิทธิภาพโดยพิจารณาร่วมกับอันตรายต่อสุขภาพที่
26 แตกต่างกันไป ดังนั้นในบางกรณีมาตรการควบคุมอาจมีการยืดหยุ่นมากขึ้น อย่างไรก็ตามเมื่อปริมาณ
27 ของวัสดุนาโนในกระบวนการผลิต ใช้งาน เก็บรักษา และจัดการเพิ่มสูงขึ้น ความเสี่ยงของความ
28 ปลอดภัยอาจเพิ่มสูงตามไปด้วย
29 การวัดและการประเมินประสิทธิภาพของแนวทางการป้องกันเป็นแนวทางการควบคุมที่จำเป็นและ
30 สำคัญ อย่างไรก็ตามความสามารถในการวัดและประเมินประสิทธิภาพในปัจจุบันจำกัดอยู่เฉพาะอนุภาค
31 นาโนบางชนิดเท่านั้น

- 1 8.3 การตรวจสอบวิธีการควบคุม
- 2 8.3.1 การป้องกันการรับสัมผัส
- 3 มาตรการป้องกันการรับสัมผัสและขั้นตอนการปฏิบัติงานที่เหมาะสมนั้นจำเป็นต้องอาศัยความละเอียด
- 4 ความปลอดภัย เนื่องจากกระบวนการผลิตและการใช้งานวัสดุนาโนมักมีความเสี่ยง ดังนั้นผู้บริหาร
- 5 นักวิจัยและพนักงานอื่น ๆ ควรให้ความสำคัญต่อกระบวนการป้องกันซึ่งออกแบบมาเฉพาะสำหรับ
- 6 บริษัทหรือหน่วยงานวิจัยนั้น ๆ การจัดทำมาตรการป้องกันและการนำไปใช้ควรมีขั้นตอนที่มี
- 7 ประสิทธิภาพในการป้องกันสุขภาพและความปลอดภัยของพนักงานและบุคคลในสถานที่ปฏิบัติงาน
- 8 หน่วยงานหลายแห่งได้พัฒนามาตรการเฉพาะในการจัดการวัสดุนาโนขึ้น ซึ่งในการพัฒนามาตรการนั้น
- 9 ผู้บริหารขององค์กรควรระบุให้ชัดเจนถึงหน้าที่ความรับผิดชอบของแต่ละบุคคลในบริษัทเพื่อให้แน่ใจ
- 10 ได้ว่าผู้บริหาร ทีมนักวิจัย และห้องปฏิบัติการได้เข้ามามีส่วนร่วม ซึ่งแนวทางการประเมินความเสี่ยง
- 11 เป็นสิ่งที่จำเป็นต้องมีโดยต้องพิจารณาวัสดุนาโนแต่ละชนิด รูปแบบ ความเป็นพิษ และอันตรายต่อ
- 12 ความปลอดภัย และควรนำไปใช้กับกระบวนการเฉพาะ หน่วยงานที่ได้พัฒนาวิธีการจัดการวัสดุนาโน
- 13 พบว่าการป้องกันการรับสัมผัสขึ้นอยู่กับปัจจัยต่าง ๆ ดังนี้
- 14 – รูปแบบของวัสดุ เช่น ผง ที่แขวนลอยหรืออยู่ในสารละลาย หรือฝังตัวในเมทริกซ์
 - 15 – อันตรายจำเพาะ ได้แก่ การลुकคิดไฟ ความเป็นพิษ สารก่อมะเร็ง หรือไวต่อปฏิกิริยา
- 16 มาตรการการป้องกันหรือการจัดการความเสี่ยงของการปลดปล่อยของวัสดุนาโนอาจประกอบด้วย
- 17 – การตรวจวัดและบันทึกสมรรถนะและประสิทธิภาพของเครื่องมือควบคุม
 - 18 – การตรวจวัดการรับสัมผัสอนุภาคนาโนของสถานที่ปฏิบัติงาน
 - 19 – การพัฒนาหลักเกณฑ์และวิธีการติดตั้งเครื่องควบคุมทางวิศวกรรม เช่น ตู้ครอบเครื่องมือ หรือ
 - 20 ระบบระบายอากาศ ที่ตำแหน่งซึ่งมีการปลดปล่อยอนุภาคนาโน
 - 21 – การฝึกอบรมเกี่ยวกับอันตราย วิธีการปฏิบัติงาน คู่มือการใช้เครื่องมือ วิธีการในการจัดการวัสดุนา
 - 22 โน และมาตรการป้องกันที่ได้ผล
 - 23 – จัดหา SDS จากผู้ผลิตหรือผู้จำหน่ายอนุภาคนาโนที่ใช้งาน SDS นี้ควรบอกถึงอันตรายต่อสุขภาพที่
 - 24 เกิดจากผลิตภัณฑ์ และมาตรการในการป้องกันในสถานที่ปฏิบัติงาน อย่างไรก็ตามผลการ
 - 25 ตรวจสอบ SDS ที่มีอยู่สำหรับวัสดุนาโนจากการผลิตพบว่ามีข้อมูลไม่สมบูรณ์ และการนำข้อมูล
 - 26 ดังกล่าวเพียงอย่างเดียวไปใช้อาจส่งผลให้มาตรการการป้องกันไม่สมบูรณ์ด้วย
 - 27 – การพัฒนาขั้นตอนการดำเนินการ โดยอธิบายประเภทของ PPE ที่ควรมี เช่น เสื้อผ้า และอุปกรณ์
 - 28 ช่วยหายใจ เป็นต้น
 - 29 – พัฒนาขั้นตอนการดำเนินการเพื่อระบุความถี่ในการเปลี่ยนหรือทิ้ง PPE เช่น ถุงมือ และเสื้อคลุม
 - 30 – บำรุงรักษาอุปกรณ์ช่วยหายใจ รวมถึงทำการเก็บรักษาและเก็บบันทึกอย่างเหมาะสม
 - 31 – พัฒนาขั้นตอนการทำความสะอาดและกำจัดสิ่งปนเปื้อนออกจากเครื่องมือและตู้ครอบ

- 1 — ขอคำแนะนำจากผู้เชี่ยวชาญ เช่น นักอาชีวอนามัย เป็นต้น ในการรับรองสภาพแวดล้อมที่ปลอดภัย
- 2 ในการทำงาน
- 3 — ดำเนินโครงการวิจัยด้านความปลอดภัยและสุขภาพกับนาโนเทคโนโลยี (โครงการวิจัยอาจ
- 4 ดำเนินการร่วมกับหน่วยงานของภาครัฐ)
- 5 — เปรียบเทียบมาตรฐานและการแบ่งปันความรู้ระหว่างหน่วยงานที่ทำงานเกี่ยวกับวัสดุนาโน

6 8.3.2 แนวทางการควบคุม

7 โดยทั่วไปนั้นแนวทางการควบคุมความเสี่ยงประกอบด้วยการกำจัดอันตราย การใช้วัสดุแทนที่ การใช้

8 เทคนิคทางวิศวกรรมในการควบคุม ระบบบริหารควบคุมและการใช้ PPE ซึ่งแนวทางเหล่านี้ควร

9 พิจารณาตั้งแต่ขั้นตอนการออกแบบกระบวนการทางอุตสาหกรรม

10 เมื่อเรียงลำดับเทคนิคตามความนิยมจากมากไปน้อย ดังนี้ การกำจัด การแทนที่ การควบคุมทางวิศวกรรม

11 การบริหารจัดการ และการใช้ PPE แต่ในทางปฏิบัติ ควรที่จะใช้หลากหลายเทคนิคประกอบกันเพื่อให้

12 ได้แนวทางที่ดีที่สุดเพื่อควบคุมการรับสัมผัสในสถานที่ปฏิบัติงาน

13 แม้ว่าแนวปฏิบัติในการควบคุมสำหรับลดการหายใจหรือสูดดมฝุ่นในสถานที่ปฏิบัติงานจะเป็นที่ทราบ

14 กันดีและมีการใช้งานกันโดยทั่วไป แต่ประสิทธิภาพของวิธีการเหล่านี้ในการควบคุมอนุภาคนาโนและ

15 วัสดุโครงสร้างนาโนนั้นยังอยู่ในระหว่างการประเมิน แต่กระบวนการนี้ก็ถือเป็นประโยชน์สำหรับใช้เป็น

16 จุดเริ่มต้นของการพัฒนามาตรการป้องกันองค์กรที่ทำงานกับวัสดุนาโน ซึ่งมักใช้กระบวนการความ

17 ปลอดภัยในการทำงานกับสารเคมีโดยเพิ่มความเข้มงวดให้มากขึ้น และมีการอ้างอิงถึงพิษวิทยา และ

18 สมบัติเคมี-ฟิสิกส์ของวัสดุ เช่นในเอกสาร ICON ได้มีการระบุชนิดของถุงมือให้เลือกใช้ตามชนิดของตัว

19 ทำละลาย

20 8.3.3 การกำจัดอันตรายด้วยการออกแบบอย่างมีประสิทธิภาพ

21 การออกแบบกระบวนการที่มีประสิทธิภาพส่งผลกระทบต่อการป้องกันการปลดปล่อยอนุภาค

22 นาโนในสถานที่ปฏิบัติงาน ในบางครั้งอาจจำเป็นต้องปรับปรุงระบบภายหลังเพื่อให้สมบูรณ์มากยิ่งขึ้น

23 ในการออกแบบควรคำนึงถึงตำแหน่งที่ตั้งของโรงงาน การติดตั้ง กระบวนการการใช้เครื่องมือและ

24 อุปกรณ์ และสถานที่ทำงาน โดยผู้ออกแบบสามารถสร้างผลกระทบได้ดังนี้

- 25 — จำแนกปัจจัยความเสี่ยงของการรับสัมผัสเฉพาะกระบวนการผลิต แล้วจึงออกแบบเพื่อกำจัดหรือ
- 26 ลดความเสี่ยงนั้น ๆ

- 27 — ออกแบบและแนะนำมาตรการควบคุม

28 กิจกรรมที่พิจารณาในการออกแบบประกอบด้วยการสร้างแบบอาคาร การวางแผนจัดซื้อ การผลิต การ

29 บรรจุภัณฑ์ โกดังสินค้า การขนส่งทางเรือ และอื่น ๆ นอกจากนี้ควรพิจารณาถึงข้อกำหนดตามระเบียบ

30 และข้อบังคับควรออกแบบเพื่อกำจัดสภาวะการที่มีความเสี่ยง การออกแบบที่มีประสิทธิภาพจะช่วย

31 ป้องกันการเกิดฝุ่นและละอองลอยได้

1 ในส่วนของการออกแบบระบบควบคุมทางวิศวกรรมนั้นกระบวนการที่แตกต่างกันจะทำให้เกิดอนุภาค
 2 นาโนที่มีขนาดต่างกันซึ่งอาจไม่ได้มีเฉพาะอนุภาคนาโนแต่รวมไปถึงอนุภาคของวัสดุโครงสร้างนาโน
 3 เช่น อนุภาคเกาะก้อนแบบหลวม ความเร็ว (ในการตกกระทบ ตรวจจับ และเคลื่อนที่) โดยขึ้นอยู่กับ
 4 ธรรมชาติของกระบวนการและขนาดอนุภาคที่เกิดขึ้น ด้วยเหตุผลดังกล่าวระบบควบคุมทางวิศวกรรมจึง
 5 จำเป็นต้องมีการป้องกันหรือจำกัดการปลดปล่อย หรือการสะสมของอนุภาคนาโนในสภาวะแวดล้อม
 6 การทำงาน ดังนั้นผู้ครอบและระบบระบายอากาศควรออกแบบตามลักษณะสมบัติและสถานะของ
 7 อนุภาคนาโนและอนุภาคของวัสดุโครงสร้างนาโน

8 หลักการพื้นฐานของการออกแบบที่ดีคือการหลีกเลี่ยงสถานการณ์ที่เกิดระเบิดได้ หลีกเลี่ยงฝุ่นที่มี
 9 โอกาสระเบิด ในกรณีเลวร้ายสุดจำเป็นต้องมีอุปกรณ์ป้องกันการระเบิดพร้อมใช้งาน นอกจากนี้ควร
 10 ออกแบบอาคาร โดยแยกพื้นที่ปฏิบัติงานที่เกี่ยวข้องกับวัสดุอันตรายออกไป

11 8.3.4 การหาวัสดุดิบ ผลิตภัณฑ์ การแปรรูป และเครื่องมือแทนที่

12 การแทนที่โดยทั่วไปแล้วเป็นวิธีการที่มีประสิทธิภาพวิธีหนึ่งในการลดความเสี่ยงต่อสุขภาพและความ
 13 ปลอดภัยในสถานที่ปฏิบัติงาน แม้ว่าสมบัติเฉพาะทางเคมี-ฟิสิกส์ของอนุภาคนาโนแต่ละชนิดจะมี
 14 ความจำเพาะและทำให้การแทนที่ด้วยวัสดุอื่นทำได้ยากแต่ความจำเพาะนี้ทำให้วัสดุนาโนสามารถใช้งาน
 15 และมีประโยชน์ในเชิงพาณิชย์ การทดแทนวัสดุนาโนในกระบวนการแปรรูปมีดังนี้

- 16 (1) การแทนที่วัสดุดิบที่เป็นพิษมากด้วยวัสดุดิบที่เป็นพิษน้อยกว่า
- 17 (2) การแทนที่ผลิตภัณฑ์ที่เป็นพิษมากด้วยผลิตภัณฑ์ที่เป็นพิษน้อยกว่า
- 18 (3) การเปลี่ยนลักษณะทางกายภาพของผลิตภัณฑ์หรือวัสดุดิบ เช่น ใช้ในรูปแบบอนุภาคหยาบเล็ก ๆ
 19 หรือวัสดุเชิงประกอบ แทนการใช้ผงฝุ่นหรือละอองลอย
- 20 (4) การเปลี่ยนวิธีการแปรรูปเป็นวิธีการควบคุมความเสี่ยงที่มีประสิทธิภาพมากที่สุด เช่น เปลี่ยน
 21 กระบวนการแปรรูปแบบแห้งมาเป็นการแปรรูปแบบเปียก และการใช้น้ำเพื่อลดการปลดปล่อยฝุ่น
 22 จากวัสดุแห่งที่หลุดออกมาในกระบวนการแปรรูปหรือการขนถ่าย
- 23 (5) การแทนที่เครื่องมือที่ต้องใช้วัสดุที่เป็นพิษหรือทำให้เกิดวัสดุที่เป็นพิษ ด้วยเครื่องมือที่ใช้วัสดุที่
 24 เป็นพิษหรือทำให้เกิดวัสดุที่เป็นพิษในปริมาณน้อยลง หรือมีความเป็นพิษน้อยลง
- 25 (6) การเปลี่ยนเครื่องมือเพื่อลดหรือเลี่ยงการปลดปล่อย
- 26 (7) การปรับปรุงอนุภาค เช่น การเคลือบหัวหมุดควอนตัมซึ่งจากการศึกษาพบว่าไม่ปรากฏความเป็น
 27 พิษทางพันธุกรรมของหัวหมุดควอนตัมเมื่อเคลือบด้วยซิลิกา อีกทั้งสามารถป้องกันการทำปฏิกิริยา
 28 กับ แคดเมียม สังกะสี ซิลิเนียม และซัลเฟอร์ กับ โปรตีน และ DNA ในนิวเคลียสได้อย่างมี
 29 ประสิทธิภาพ
- 30 (8) การพิจารณาว่าวัสดุนาโนานั้น ๆ จำเป็นต่อการใช้งานหรือการผลิตหรือไม่

31 8.3.5 เทคนิคการควบคุมทางวิศวกรรม

1 สำหรับสถานที่ปฏิบัติงานโดยทั่วไปควรเลือกเทคนิคการควบคุมโดยพิจารณาจากระดับความเสี่ยง
2 COSHH ได้แนะนำแนวทางในการควบคุมสิ่งปนเปื้อนในอากาศไว้ดังนี้

- 3 (1) ความเสี่ยงสูงสุดให้ขอคำแนะนำจากผู้เชี่ยวชาญ
- 4 (2) ความเสี่ยงสูงให้จำกัดบริเวณ
- 5 (3) ความเสี่ยงน้อยให้ ใช้การควบคุมทางวิศวกรรม เช่น ระบบระบายอากาศ
- 6 (4) ความเสี่ยงต่ำสุดให้การใช้ระบบระบายอากาศทั่วไป

7 ในปัจจุบันความเข้าใจเกี่ยวกับระดับความเสี่ยงของอนุภาคนาโนจากการผลิตและวัสดุโครงสร้างนาโน
8 ส่วนใหญ่มีอย่างจำกัดซึ่งได้แนะนำไปแล้วว่าในกรณีที่มีความไม่แน่นอนในความเสี่ยง ควรนำหลัก
9 ปลอดภัยไว้ก่อนมาประยุกต์

10 ระบบการควบคุมทางวิศวกรรมสามารถนำมาใช้อย่างมีประสิทธิภาพในการควบคุมฝุ่นผงและแก๊ส และ
11 ใช้กันโดยทั่วไปในอุตสาหกรรมเคมีและอุตสาหกรรมอื่น ๆ การควบคุมทางวิศวกรรมนั้น มีการใช้กัน
12 อย่างแพร่หลายเพื่อลดการรับสัมผัสควันจากการเชื่อม วิธีการกำจัดควันจากการเชื่อมได้แก่ การแยกโต๊ะ
13 การแยกห้อง การจัดทำระบบระบายอากาศ และการแยกแบบ on-gun extraction เป็นต้น การระบาย
14 อากาศโดยทั่วไป เช่น การระบายอากาศโดยการเจือจาง หรือการระบายอากาศด้วยการเคลื่อนที่ ควร
15 นำมาใช้ในการกำจัดควันจากการเชื่อมเพื่อลดระดับควันในพื้นที่ลง ระดับของการป้องกันของวิธีการ
16 เหล่านี้จะแตกต่างกันไปและขึ้นอยู่กับการใช้งานและการบำรุงรักษาที่เหมาะสม การควบคุมทาง
17 วิศวกรรมในลักษณะนี้มักนำมาใช้กับอุตสาหกรรมผลิตคาร์บอนแบล็ก

18 การควบคุมทางวิศวกรรมที่ใช้กันในหน่วยงานที่ทำงานกับวัสดุนาโนนั้นมีรายงานในผลการสำรวจของ
19 ICON พบว่าโดยวิธีการควบคุมทั้งหมดไม่ได้ทำเพื่อลดการรับสัมผัสอนุภาคนาโนของผู้ปฏิบัติงาน แต่
20 ทำเพื่อรักษาความสะอาดของวัสดุ วิธีการควบคุมที่ใช้ส่วนใหญ่เป็นเทคโนโลยีที่มีจำหน่าย

21 8.3.5.1 การจัดทำระบบปิดสำหรับกระบวนการแปรรูป (ตู้ครอบและการแยกส่วน)

22 การจัดทำตู้ครอบและการแยกส่วนของกระบวนการสามารถลดการปลดปล่อยอนุภาคเข้าสู่ภาวะ
23 แวดล้อมในสถานที่ปฏิบัติงานในระหว่างกระบวนการผลิตหรือการใช้งานได้ วิธีการนี้ควรนำไปใช้
24 ในกระบวนการที่มีความเสี่ยงสูงต่อสุขภาพและความปลอดภัย โดยสามารถควบคุมการปลดปล่อย
25 อนุภาคได้ดีกว่าการทำงานในระบบเปิด แต่ยังคงต้องมีอุปกรณ์สำหรับบำบัดของเสียในกรณี
26 จำเป็น

27 แม้ว่าความสัมพันธ์ระหว่างระดับความเสี่ยงกับวิธีการจัดการวัสดุนาโนนั้นมีความไม่ชัดเจน แต่
28 สำหรับวัสดุที่มีหลักฐานบ่งชี้ว่าควรหลีกเลี่ยงการรับสัมผัสนั้น จะต้องนำวิธีการจำกัดบริเวณมา
29 ประยุกต์ การดำเนินการทำได้โดยจัดให้วัสดุอยู่ในบริเวณเฉพาะมีระบบระบายอากาศเพื่อป้องกัน
30 การปนเปื้อนกับส่วนงานอื่น ตัวอย่างการแยกส่วนงานได้แก่ การใช้ระบบปิดแบบครบวงจร การใช้
31 หุ่นยนต์และทำตู้ครอบเครื่องมือ ในบางสถานการณ์ที่กระบวนการแปรรูปมีมลพิษสูง ควรแยก

1 ผู้ปฏิบัติงานออกจากสถานีและทำการควบคุมระบบแบบรีโมทแทน ผู้ปฏิบัติงานควรอยู่ในพื้นที่
2 หรือห้องควบคุมที่มีคุณภาพอากาศดีเพื่อสุขภาพและความปลอดภัย
3 การป้องกันสภาวะแวดล้อมและผู้ปฏิบัติงานชั้นสูงสุดสามารถทำได้โดยใช้ตู้ปลอดเชื้อระดับ 3
4 (BSC Class III) ซึ่งออกแบบมาสำหรับการทำงานกับสารติดเชื้อทางจุลชีววิทยาและกระบวนการที่
5 อันตราย ตู้ปลอดเชื่อนี้มีลักษณะเป็นระบบปิดที่อัดอากาศไม่มีหน้าต่างที่เปิดได้การนำวัสดุเข้าไป
6 ในตู้ปลอดเชื่อนี้จะต้องทำผ่านถึงบรรจของเหลวซึ่งเข้าถึงได้ทางพื้นตู้ หรือตู้ที่มีประตูสองชั้น (เช่น
7 เครื่องอบความร้อนฆ่าเชื้อ) เพื่อป้องกันการปนเปื้อนขณะใช้งาน และสามารถนำวัสดุจากในตู้
8 ปลอดเชื้อออกมาภายนอกได้อย่างปลอดภัย อากาศที่ผ่านเข้าและออกจากห้องปลอดเชื้อจะผ่านแผ่น
9 กรอง HEPA ก่อน โดยอากาศที่ปล่อยออกจากตู้จะผ่านแผ่นกรอง HEPA 2 ตัว หรือแผ่นกรอง
10 HEPA 1 ตัวกับเตาเผาอากาศ การไหลของอากาศควบคุมด้วยระบบไอเสียแบบเฉพาะที่เป็นอิสระ
11 เพื่อรักษาความดันภายในตู้ให้ต่ำกว่าภายนอก ถูมีอย่างชนิดใช้กับงานหนักจะมีติดอยู่กับตู้เพื่อใช้
12 ในการจัดการวัสดุภายในตู้ แม้ว่าจะสามารถเคลื่อนที่ได้อย่างจำกัดในขณะที่ใช้ถูงมือ แต่ก็เป็นการ
13 ป้องกันผู้ใช้จากการสัมผัสวัสดุอันตรายโดยตรงและทำให้เกิดความปลอดภัยสูงสุด
14 โดยทั่วไปการปิดล้อมแหล่งกำเนิด (เช่น การแยกแหล่งกำเนิดออกจากผู้ปฏิบัติงาน) ควรมี
15 ประสิทธิภาพในการจับวัสดุนาโนในอากาศ โดยพิจารณาจากการเคลื่อนที่และพฤติกรรมของ
16 อนุภาคนาโนในอากาศ
17 วัสดุต่าง ๆ ได้แก่ คาร์บอนแบล็ก ควันซิลิกา TiO_2 ที่เป็นนาโนสเกล โลหะและโลหะออกไซด์ที่เป็น
18 นาโนสเกล เกิดขึ้นในกระบวนการที่เป็นระบบปิดและมีการใช้ตู้ครอบและแยกส่วนการทำงาน
19 อย่างชัดเจน รายงานของ ICON ระบุว่าองค์กรหลายแห่งที่ทำงานเกี่ยวกับวัสดุ นาโน มีรายงานการ
20 ใช้ห้องสะอาด (clean room) โดยแยกส่วนของระบบ HVAC ออกจากกัน นอกจากนี้ยังรายงานถึง
21 การใช้ถุงควบคุมบรรยากาศ (glove bag) และกล่องควบคุมบรรยากาศ (glove box) และระบบท่อ
22 ปิด ในการแยกวัสดุค้ำไปเก็บในระบบแยกเก็บ ปัญหาที่มักพบเมื่อใช้ถุงควบคุมบรรยากาศ คือ
23 การเกิดไฟฟ้าสถิต จึงอาจก่อให้เกิดการติดไฟ หรือระเบิดได้ข้อมูลเกี่ยวกับการควบคุมและการแยก
24 ส่วนนั้นรวบรวมไว้ในตารางที่ 1
25 เมื่อการปิดล้อมเกิดการรั่วไหล อนุภาคนาโนสามารถหลุดออกไปสู่ภายนอกและกระจายไปทั่ว
26 โรงงานได้ ดังนั้นจึงต้องทำการศึกษาสมบัติทางอากาศพลศาสตร์ (aerodynamic property) ของ
27 อนุภาคนาโนว่ามีความคล้ายกับสมบัติของแก๊สมากเพียงใด จากผลการศึกษาพบว่าอนุภาคนาโนขนาด 10
28 nm มีค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ต่ำกว่าโมเลกุลของไนโตรเจนหรือออกซิเจนซึ่งมีขนาดประมาณ 0.3
29 nm

เมื่อกระบวนการแพร่เกิดขึ้น อนุภาคจะเกาะกันแบบหลวมทำให้การกระจายตัวในอากาศลดลง
 อย่างไรก็ตามการรับสัมผัสทางการหายใจของอนุภาคเกาะก้อนแบบหลวมยังอาจเกิดขึ้นได้ใน
 ระหว่างกระบวนการกักเก็บอนุภาคนาโน การบรรจุ และการบำรุงรักษาและทำความสะอาด

ตารางที่ 1 รายละเอียดของการควบคุมด้วยการปิดล้อมและแยกส่วนโดยใช้อุปกรณ์เสริม
 (ข้อ 8.3.5.1)

การควบคุม	รายละเอียด
ใช้ถังปิดผนึกสนิทสำหรับเก็บวัสดุนาโน จากถังปฏิกรณ์	ถังปฏิกรณ์ทำงานภายใต้สุญญากาศ และมีการเก็บแบบอัตโนมัติภายในระบบปิดล้อม อากาศ (air lock) ระบบล็อกอากาศจะทำให้อนุภาคตกค้างถูกกำจัดได้ด้วยสุญญากาศ ระบบนี้จะต้องสร้าง ณ สถานที่ปฏิบัติงาน
สังเคราะห์วัสดุนาโนในระบบปิด	มีการระบายอากาศอัตโนมัติก่อนเปิดและมีระบบทำความสะอาดด้วยตัวเองเพื่อกำจัด วัสดุตกค้าง ระบบนี้เหมาะกับการใช้ในตู้ดูดควัน
ปรับความดันห้องให้มีความดันมากกว่า ภายนอก	ห้องสะอาดที่มีค่าผลต่างความดันเป็นบวกจะสามารถระบายอากาศออกไปยังพื้นที่ที่มี ความดันต่ำกว่าได้
ใช้เครื่องสูบแบบพกพาสำหรับดูด ของเหลวเข้าถังเก็บของเสีย	เพื่อป้องกันการรั่วไหลและลดการเกิดละอองลอยของวัสดุ เครื่องสูบของไหลแบบบีบ จะทำให้เกิดละอองลอยน้อยกว่าเครื่องความดันสูง
การใช้ระบบการกักเก็บเพื่อระเหยตัวทำ ละลายในคอลลอคดีในระบบปิดที่ ป้องกันการระเบิด	ระบบปิดล้อมนี้ออกแบบมาโดยคำนึงถึงโอกาสการระเบิดของวัสดุนาโน
ใช้อุปกรณ์สำหรับกระจายเพื่อเปิดบรรจุ ก้นท์ของอนุภาคนาโนและนำวัสดุเข้าถึง ปฏิกรณ์	เพื่อลดการจัดการวัสดุที่ส่งผล อุปกรณ์กำจัดบรรจุภัณฑ์ที่ใช้แล้วโดยการส่งไปยังถัง ของเสีย เมื่อใช้อุปกรณ์นี้ร่วมกับแผ่นกรอง HEPA ทำให้ได้กระบวนการที่ปลอดภัยจาก การรับสัมผัสและการปลดปล่อย
การใช้ระบบควบคุมแบบรีโมทกับเครื่อง ผลิตวัสดุนาโน	วิธีการนี้จะทำให้เครื่องมือสามารถทำงานได้ในสภาวะแวดล้อมที่แยกสัดส่วน เป็น ระบบปิดที่มีระบบระบายอากาศเข้า-ออกเพื่อทำ ความสะอาดหรือการบำรุงรักษา จะอนุญาตให้ทำได้เฉพาะบุคคลที่ผ่านการฝึกอบรมและสวมเครื่องช่วยหายใจเท่านั้น
การใช้ระบบเตือนภัยในกระบวนการผลิต วัสดุนาโน	ภายในระบบปิดจะมีอุปกรณ์รับรู้ (sensor) 2 ชุดสำหรับวัดการเปลี่ยนแปลงของ ปริมาณออกซิเจนและความดัน ถ้าอุปกรณ์รับรู้ตัวใดตัวหนึ่งถูกกระตุ้นระบบจะหยุด การทำงานเพื่อป้องกันการหลุดรอดของวัสดุนาโนเนื่องจากความผิดพลาดของ เครื่องมือหรืออุบัติเหตุ

7
8
9
10

8.3.5.2 การตรวจจับแหล่งที่มาของมลพิษ

ในกรณีที่ไม่สามารถใช้ระบบปิดได้ ควรหลีกเลี่ยงกิจกรรมที่ทำให้เกิดฝุ่นหรือละอองลอย อย่างไรก็ตามในบางกระบวนการอาจไม่สามารถหลีกเลี่ยงการเกิดฝุ่นและละอองลอยได้ การตรวจจับแหล่งที่มาของมลพิษเหล่านี้ เช่น การใช้ LEV จึงเป็นทางเลือกที่สามารถป้องกันการแพร่กระจายของวัสดุดังกล่าวในสถานที่ปฏิบัติงาน การปนเปื้อนในพื้นที่ทำงาน และการสูดดมโดยผู้ปฏิบัติงานได้

ประสิทธิภาพของระบบ LEV สัมพันธ์กับคุณภาพและประสิทธิภาพของการออกแบบ การบำรุงรักษาและความถี่ในการใช้งาน ระบบระบายอากาศจะต้องผ่านการออกแบบ ทดสอบ และบำรุงรักษาอย่างเหมาะสมตามแนวทางที่แนะนำ เช่น แนวทางที่สอดคล้องตาม ACGIH กำหนดไว้ว่าระบบการกักเก็บที่มีประสิทธิภาพต้องผ่านการตรวจสอบและจดบันทึกทุกวัน ควรติดตั้งระบบการตรวจวัดในกระบวนการที่สำคัญ (เช่น หลังตู้ดูดควัน ผิวหน้าของแผ่นกรอง) ควรตรวจสอบประสิทธิภาพของระบบระบายอากาศเมื่อติดตั้งใหม่เพื่อให้เกิดความมั่นใจ กระบวนการที่แตกต่างกันทำให้เกิดอนุภาคที่มีขนาดต่าง ๆ กัน โดยอาจมีขนาดนาโนสเกลถึงอนุภาคเกาะก้อนแบบหลวมขนาดใหญ่ ความเร็ว (ในการตกกระทบ ตรวจจับและเคลื่อนที่) ขึ้นอยู่กับธรรมชาติของกระบวนการและขนาดอนุภาคที่เกิดขึ้น ระบบที่ออกแบบมาดีจะใช้งานได้ดีกับวัสดุนาโนสังเคราะห์ในอากาศ อย่างไรก็ตามหากความเร็วปะทะสูงมาก อาจส่งผลให้เกิดความแปรปรวนของอากาศ ซึ่งทำให้วัสดุสามารถหลุดออกจากตู้ดูดควันได้ และเกิดความเสียหายในการรับสัมผัสทางลมหายใจ และวัสดุนาโนที่อยู่ในรูปฝุ่นผงหลุดไปยังระบบระบายอากาศเสียได้ดังนั้นก่อนที่จะทำการบำรุงรักษาเครื่องมือ ควรทำความสะอาดด้วยสูญญากาศที่มีระบบการกรองประสิทธิภาพสูง และควรเช็ดทำความสะอาดแบบเปียก

การลดมลภาวะโดยการตรวจจับแหล่งกำเนิดด้วยระบบความดันเป็นลบเป็นวิธีการหนึ่งที่มีประสิทธิภาพสำหรับใช้ในการทำงานในระบบวงจรเปิดได้แก่ กระบวนการผสม การคืนกลับ การบรรจุภัณฑ์ หรือการชั่งน้ำหนักผลิตภัณฑ์ การตรวจจับแหล่งกำเนิดมักใช้กับการเชื่อม การตัด และการพ่นโลหะ กระบวนการเหล่านี้ใช้กันมานานมากและมักก่อให้เกิดอนุภาคที่มีขนาดนาโนสเกลในปริมาณมาก

จากผลการสำรวจของ ICON ตู้ดูดควันเป็นการควบคุมทางวิศวกรรมที่มีการนำมาใช้งานมากที่สุดสำหรับจัดการวัสดุนาโน ตู้ดูดควันถูกนำมาใช้กับวัสดุนาโนหลายชนิด ได้แก่ ผงนาโน CNT การกระจายตัวแบบคอลลอยด์ ฟูลเลอร์รีนส์ หัวหมุดควอนตัม พอลิเมอร์ ลวดนาโน ผลึกนาโน และคาร์บอนแบล็ก ระบบกรองอากาศเสียนิยมใช้ในตู้ดูดควัน แผ่นกรองมีอยู่ด้วยกันหลายชนิด ได้แก่ ชนิด HEPA ชนิด non-HEPA ตัวดูดซับเพื่อดูดวัสดุเคมีอินทรีย์ที่ละลายน้ำได้ และไส้กรองขนาดเล็กกว่าไมโครเมตรสำหรับกักอนุภาคนาโนที่มีขนาดใหญ่กว่า 10 nm

BSC ได้รับการออกแบบมาเพื่อป้องกันอันตรายจากสารเคมีอันตราย และมีการนำไปใช้ในองค์กรที่มีการใช้วัสดุนาโน BSC Class I และ Class II ใช้ในการสกัดร่วมกับแผ่นกรอง HEPA ลักษณะของ BSC แสดงในตารางที่ 2

ตารางที่ 2 การเปรียบเทียบลักษณะของ BSC
(ข้อ 8.3.5.2)

BSC Class	ความเร็วตกกระทบ (m s ⁻¹)	รูปแบบการไหลของอากาศ	การใช้งาน	
			สารเคมีเป็นพิษที่ไม่ระเหย และนิวไคลด์กัมมันตรังสี	สารเคมีเป็นพิษที่ระเหย และนิวไคลด์กัมมันตรังสี
I	0.381	เข้าด้านหน้าผ่าน HEPA ไปสู่ภายนอก หรือจากภายในห้องโดยผ่าน HEPA	ใช่	เมื่อระบายอากาศเสียสู่ภายนอก
II, A1	0.381	หมุนเวียนภายใน 70% โดยผ่าน HEPA และอีก 30% ปล่องผ่าน HEPA กลับไปในห้องหรือโดยปล่องควัน	ใช่ (ในปริมาณน้อย)	ไม่ใช่
II, B1	0.508	หมุนเวียนภายใน 30% และระบายออกอีก 70% อากาศที่ออกจากตู้จะต้องผ่าน HEPA	ใช่	ใช่ (ในปริมาณน้อย) ^ก
II, B2	0.508	ไม่มีการหมุนเวียนอากาศ อากาศทั้งหมดจะระบายสู่ภายนอกโดยผ่าน HEPA	ใช่	ใช่ (ในปริมาณน้อย) ^ก
II, A2	0.508	เหมือน II,A1 แต่ความเร็วของอากาศเข้าเป็น 0.508 m/s และความดันภายในตู้ต้องต่ำกว่าความดันในห้อง อากาศเสียส่งออกข้างนอกโดยปล่องควัน	ใช่	เมื่อปล่องอากาศเสียสู่ภายนอก (เดิมเป็น“B3”) (ในปริมาณน้อย) ^ก
III	N/A	อากาศเข้าต้องผ่านการกรองด้วย HEPA อากาศเสียต้องผ่าน HEPA 2 ชั้นซ้อนกัน	ใช่	ใช่ (ในปริมาณน้อย) ^ก

^ก การติดตั้งต้องมีท่อชนิดพิเศษที่เชื่อมต่อภายนอก มีดัดกรองถ่าน และมอเตอร์ป้องกันไฟ (ป้องกันระเบิด) และชิ้นส่วนอิเล็กทรอนิกส์อื่น ๆ ภายในตู้ไม่ควรระบายอากาศจาก BSC Class I หรือ Class II(A2) ไปในห้องเมื่อใช้สารระเหย

^ข ไม่ควรให้ความเข้มข้นของสารเคมีเข้าใกล้เกณฑ์ค่าสูงสุดที่จะเกิดการระเบิดของสารเคมีนั้น ๆ

ตู้ที่มีอากาศไหลแบบเรียบ (laminar flow) ไม่จัดว่าเป็น BSC เนื่องจากไม่ได้ถูกออกแบบให้สามารถปกป้องผู้ปฏิบัติงานหรือสภาวะแวดล้อมจากสารเคมีอันตรายได้ แต่ออกแบบมาเพื่อรักษาความสะอาดให้กับวัสดุ โดยอากาศที่ผ่านการกรองด้วยแผ่นกรอง HEPA จะผ่านไปยังวัสดุแล้วไหลออกทางด้านหน้าตู้ซึ่งเป็นบริเวณที่ผู้ปฏิบัติงานอยู่

- 1 8.3.5.3 การระบายอากาศทั่วไป
- 2 การระบายอากาศทั่วไปคือการเจือจางอากาศในสภาวะแวดล้อมที่ทำงานและนำสิ่งปนเปื้อนออก
- 3 ไปสู่ภายนอก หากใช้การระบายอากาศแบบทั่วไปสำหรับควบคุมทางวิศวกรรมเพียงอย่างเดียวจะ
- 4 ทำให้ผู้ปฏิบัติงานได้รับวัสดุนาโนในขณะที่ทำงานได้ หากไม่สามารถใช้ระบบ LEV ในกระบวนการ
- 5 ที่เป็นระบบเปิดได้ ควรนำระบบการระบายอากาศแบบแทนที่ (displacement ventilation) มาใช้
- 6 เพื่อลดระดับของวัสดุนาโนในพื้นที่โดยมีการสกัดที่ระดับความสูงหลังคาหรือเพดาน
- 7 8.3.5.4 การหมุนเวียนและการกรองอากาศ
- 8 การกรองมีบทบาทสำคัญในการควบคุมการรับสัมผัสอนุภาคในอากาศ การควบคุมทางวิศวกรรม
- 9 มักใช้แผ่นกรอง HEPA เพื่อทำความสะอาดอากาศก่อนที่อากาศนั้นจะหมุนเวียนกลับไปในสถานที่
- 10 ปฏิบัติงาน หรือก่อนระบายออกสู่บรรยากาศ แผ่นกรองเหล่านี้เป็นการกรองเชิงกล จากผล
- 11 การศึกษาพบว่าระบบระบายอากาศที่ออกแบบมาอย่างดีและมีแผ่นกรอง HEPA สามารถกำจัด
- 12 อนุภาคนาโนได้อย่างมีประสิทธิภาพ
- 13 ถ้ามีการใช้แผ่นกรอง HEPA ในระบบเก็บกักฝุ่นต้องใช้ร่วมกับเครื่องกรองอากาศ หากแผ่นกรอง
- 14 ติดตั้งไม่ดีทำให้อนุภาคเคลื่อนที่โดยไม่ผ่านแผ่นกรอง ส่งผลให้ประสิทธิภาพในการกรองต่ำกว่าที่
- 15 ควรจะเป็น
- 16 ในบางกระบวนการที่จำเป็นต้องใช้อากาศใหม่ ต้องมีการดูดเอาอากาศบางส่วนที่ใช้ในการเก็บและ
- 17 การกรองออกไป และอากาศที่ระบายออกไปนี้ต้องผ่านการกรองหลายชั้นด้วยตัวดูดซับแบบเปียก
- 18 หรือตัวตกตะกอนด้วยไฟฟ้าสถิต การตรวจจับที่ใช้หลักการดึงดูดด้วยไฟฟ้าสถิตนั้นสามารถจับกับ
- 19 อนุภาคที่มีขนาดเล็กมากได้อย่างมีประสิทธิภาพ การทำความสะอาดแผ่นเก็บทำได้โดยการฉีด
- 20 ของเหลวลงบนแผ่นเก็บด้วยความแรง
- 21 การกรองประกอบด้วยกลไกหลายอย่าง โดยมีการจับอนุภาคโดยเส้นใยของแผ่นกรองซึ่งเป็น การ
- 22 แยกอนุภาคออกจากอากาศที่มีประสิทธิภาพ เมื่อละอองลอยเคลื่อนที่ผ่านเข้าไปในแผ่นกรองโดย
- 23 การเคลื่อนที่ของอนุภาคอาจอยู่ในแนวลมหรือแตกต่างจากแนวลม (เช่น โดยการแพร่) การจับ
- 24 อนุภาคเชิงกลสามารถเกิดขึ้นได้โดย
- 25 (1) การสกัดกันโดยตรง เมื่ออนุภาคเคลื่อนที่ในทิศของลมส่งผลให้มีการจับอนุภาค โดยเส้นใย
- 26 แผ่นกรองเมื่ออนุภาคนั้นตกกระทบ
- 27 (2) การตกกระทบด้วยแรงเฉื่อย เมื่ออนุภาคเคลื่อนที่แตกต่างจากทิศของลมเกิดการจับอนุภาค
- 28 โดยแรงเฉื่อยของอนุภาคเอง
- 29 (3) การสะสมจากการแพร่ เป็นผลจากทิศของลมและการเคลื่อนที่แบบบราวน์ ส่งผลให้อนุภาค
- 30 เคลื่อนที่ไปปะทะกับเส้นใยของแผ่นกรอง
- 31 (4) การตกตามแรงโน้มถ่วง

แผ่นกรองบางชนิดจับอนุภาคด้วยแรงศักย์ไฟฟ้า สำหรับการกรองด้วยแผ่นกรองเดี่ยวนั้น มีการกัก
เก็บอนุภาคที่มีขนาดใหญ่กว่า 300 nm ใได้โดยมีประสิทธิภาพมากที่สุดอันเกิดจากการปะทะการ
กีดขวาง และการตกตามแรงโน้มถ่วง ในขณะที่อนุภาคที่มีขนาดเล็กกว่า 300 nm สามารถกักด้วย
กระบวนการแพร่หรือการดึงดูดด้วยไฟฟ้าสถิต อนุภาคขนาด 100 nm ถึง 300 nm จะสามารถไหล
ผ่านแผ่นกรองได้โดยไม่ถูกกักไว้ ซึ่งเป็นขนาดที่สามารถทะลุผ่านได้มากที่สุด (MPPS) และมี
ประสิทธิภาพในการกรองต่ำที่สุด การกรองเชิงกลสำหรับอนุภาคที่มีขนาดในช่วงดังกล่าวต้อง
อาศัยการแพร่และการกีดขวาง ส่วนการปะทะมีบทบาทน้อย ช่วง MPPS อาจมีการเปลี่ยนแปลงได้
ขึ้นอยู่กับปัจจัยต่าง ๆ เช่น ชนิดของแผ่นกรองและความเร็วการไหล เป็นต้น

สำหรับอนุภาคที่มีขนาดเล็กกว่า 300 nm การเคลื่อนที่แบบบราวน์เป็นกลไกเชิงกลหลักที่ทำให้
เกิดการปะทะของอนุภาคกับเส้นใยของแผ่นกรอง ประสิทธิภาพในการกรองเนื่องจากการเคลื่อนที่
แบบบราวน์เพิ่มขึ้นเมื่อขนาดอนุภาคลดลง การเคลื่อนที่แบบบราวน์เกิดจากการชนกันระหว่าง
อนุภาคและโมเลกุลของอากาศทำให้เกิดการเคลื่อนที่ของอนุภาคแบบสุ่ม การเคลื่อนที่แบบสุ่ม
สามารถเพิ่มโอกาสที่อนุภาคเกิดการรับสัมผัสกับส่วนต่าง ๆ ของแผ่นกรองและเกิดการยึดติดไว้ที่
ผิวของแผ่นกรองด้วยแรงแวนเดอร์วาลส์

การรับรองแผ่นกรอง HEPA ไม่จำเป็นต้องทำการทดสอบด้วยอนุภาคขนาดเล็กกว่า 100 nm ซึ่ง
มาตรฐานด้านพลังงานของสหรัฐอเมริกา DOE HEPA Filter Test Program ระบุว่าแผ่นกรองต้อง
ผ่านการทดสอบด้วยละอองลอยขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางแอโร ไดนามิก 300 nm โดยจะต้องสามารถ
กักอนุภาคนาโนได้มากกว่า 99.97%

ตามที่ได้อธิบายไว้ข้างต้น การเคลื่อนที่แบบบราวน์ทำให้ประสิทธิภาพในการกรองเพิ่มสูงขึ้นเมื่อ
ขนาดของอนุภาคเล็กลง ผลการวิจัยระบุว่า การกรองด้วยแผ่นกรองสามารถลดขนาดอนุภาคที่
สามารถทะลุผ่านแผ่นกรองได้ถึง 2.5 nm เมื่อเทียบกับการกรองแบบทั่วไป เมื่ออนุภาคมีขนาดเข้า
ใกล้ขนาดโมเลกุล (เล็กกว่า 2 nm) อนุภาคนั้นไม่สามารถยึดติดกับเส้นใยของแผ่นกรอง แต่สามารถ
สะท้อนกลับเนื่องจากความร้อน อย่างไรก็ตามประสิทธิภาพของการกรองยังคงสัมพันธ์กับขนาด
ของอนุภาคแบบผกผัน ในทางปฏิบัตินั้นการสะท้อนกลับเนื่องจากความร้อนอาจไม่มีนัยสำคัญต่อ
การกรองอนุภาคนาโนหากแผ่นกรองมีการออกแบบเพื่อให้มั่นใจว่ามีการชนกันของอนุภาคมากพอ

8.3.6 การบริหารจัดการสำหรับการควบคุมการรับสัมผัสในสถานที่ปฏิบัติงาน

การบริหารจัดการสำหรับการควบคุมการรับสัมผัสในสถานที่ปฏิบัติงานเป็นวิธีการเพิ่มเติมจาก
กระบวนการทางวิศวกรรม แต่ไม่สามารถใช้แทนกระบวนการทางวิศวกรรมได้ การควบคุมด้วยระบบ
บริหารจัดการช่วยในการรับรองทางสุขศาสตร์อุตสาหกรรมของสภาพแวดล้อมในการทำงาน และใน
กรณีที่เป็นบริษัทและหน่วยงานวิจัยควรขอคำแนะนำจากผู้เชี่ยวชาญด้านอาชีวอนามัยวิธีการบริหาร

- 1 จัดการเมื่อทำงานกับอนุภาคนาโนขึ้นอยู่กับชนิดของอนุภาคนาโนและวัสดุอื่น ๆ ที่เกี่ยวข้อง รวมถึง
- 2 ลักษณะการทำงาน
- 3 มาตรการทางวิศวกรรมนั้นอาจมีขีดจำกัดในบางกรณี เนื่องจากการควบคุมทางวิศวกรรมนั้นอาจมี
- 4 เทคนิคที่ยังไม่ก้าวหน้าเพียงพอ หรือไม่สามารถนำมาใช้ได้เนื่องจากราคาแพง ในกรณีเหล่านี้สามารถนำ
- 5 วิธีการบริหารจัดการเพื่อจำกัดความเสี่ยงในการรับสัมผัสอนุภาคนาโนในสถานที่ทำงานมาใช้ได้โดย
- 6 ประกอบด้วย
- 7 (1) การปรับปรุงวิธีปฏิบัติงาน
- 8 (2) ลดจำนวนผู้ปฏิบัติงานที่มีโอกาสสัมผัสกับสาร
- 9 (3) จำกัดสิทธิการเข้า-ออกพื้นที่และลดปริมาณการเข้า-ออก
- 10 (4) จัดให้มีการตรวจสอบสุขภาพส่วนบุคคลที่มีประสิทธิภาพ
- 11 (5) เก็บ กวาด และทำความสะอาดเป็นประจำ และทำความสะอาดวัสดุภาคนาโนเมื่อมีการรั่วไหล
- 12 (6) ทำการบำรุงรักษาแบบป้องกัน เพื่อลดความเสี่ยงของการหยุดกระบวนการผลิตนอกแผนงานและ
- 13 เป็นการประกันความปลอดภัยของผู้ปฏิบัติงาน
- 14 8.3.6.1 การเก็บรักษابันทึก
- 15 การเก็บรักษابันทึกที่มีประสิทธิภาพมีส่วนช่วยให้สถานที่ปฏิบัติงานมีความปลอดภัย และถูก
- 16 สุขลักษณะ วิธีการเก็บรักษابันทึกกำหนดไว้ในเอกสารวิธีการปฏิบัติในการจัดการสารอันตราย
- 17 และวัตถุอันตราย บันทึกที่ควรเก็บรักษามีดังนี้
- 18 (1) แผนการฝึกอบรม
- 19 (2) การประเมินความเสี่ยง
- 20 (3) การให้บริการและการทดสอบเครื่องมือ (รวมถึงอุปกรณ์ดับเพลิง)
- 21 (4) การตรวจสอบสถานที่ปฏิบัติงาน
- 22 (5) การตรวจสอบสุขภาพ (รายงานผลการตรวจให้เก็บเป็นความลับ)
- 23 (6) อันตรายที่เกิดขึ้นและเหตุการณ์เกือบเกิดอุบัติเหตุ (near miss)
- 24 (7) การบาดเจ็บและการเจ็บป่วยเนื่องจากการปฏิบัติงาน
- 25 (8) การบำรุงรักษาระบบควบคุมทางวิศวกรรมในสถานที่ปฏิบัติงาน การตรวจสภาพประจำวัน
- 26 และผลการตรวจสอบ
- 27 (9) บันทึกรายการกำจัดของเสีย
- 28 โดยทั่วไปบันทึกรายการควรจัดเก็บไว้ในสถานที่ที่ผู้จัดการ พนักงาน ตัวแทนพนักงาน และเจ้าหน้าที่
- 29 ภาครัฐสามารถเข้าถึงข้อมูลได้สะดวก (ยกเว้นบันทึกลับ เช่น ผลการตรวจสุขภาพ) เจ้าหน้าที่ภาครัฐ
- 30 อาจกำหนดช่วงเวลาในการเก็บบันทึกและการดำเนินงานในกรณีที่บริษัทเปลี่ยนเจ้าของหรือขาย
- 31 ทอดตลาด

8.3.6.2 การฝึกอบรม

การฝึกอบรมและการแนะนำวิธีการปฏิบัติงานเป็นการสร้างความมั่นใจในสุขภาพและความปลอดภัยเมื่อทำงานกับวัสดุนาโน หัวข้อที่ควรทำการฝึกอบรมในองค์กรที่ใช้วัสดุนาโน ได้แก่

- (1) การจัดการวัสดุนาโนอย่างปลอดภัยและ SOP
- (2) อันตรายและความเป็นพิษ
- (3) PPE
- (4) การควบคุมทางวิศวกรรมและการบำรุงรักษาเครื่องมือ
- (5) ขั้นตอนฉุกเฉิน
- (6) การจัดการของเสีย
- (7) นิยามของอนุภาคนาโน
- (8) การปลดปล่อยสู่สิ่งแวดล้อม การขนส่ง และการปกป้องผู้บริโภค
- (9) การตรวจสอบการรับสัมผัส
- (10) ระเบียบข้อกำหนด

แหล่งข้อมูลและแนวทางในการฝึกอบรม ได้แก่ข้อมูลจากหน่วยงานภาครัฐ (เช่น NIOSH, OSHA และ EPA ในสหรัฐอเมริกา คณะกรรมการจัดการสุขภาพและความปลอดภัยแห่งสหราชอาณาจักร และ the Industrial Technology Research Institute ของประเทศไต้หวัน) บทความวิชาการ และการศึกษาพิษวิทยา ฐานข้อมูลทางอินเทอร์เน็ต การประชุมวิชาการ SDS จากโรงงานและผู้จำหน่าย และ ICSC

8.3.6.3 การลดเวลาในการทำงาน

การลดเวลาในการทำงานอาจนำมาใช้ได้ดีในบางกรณี เช่น เมื่อการทำงานอยู่ในสภาพแวดล้อมที่ร้อน (เพื่อหลีกเลี่ยงความเครียดจากความร้อน) หรือในสถานการณ์ที่ไม่สามารถควบคุมความเสี่ยงด้วยเทคนิคทางวิศวกรรมได้ วิธีการนี้ไม่นิยมใช้ในการจัดการวัสดุนาโน

8.3.6.4 สุขอนามัยส่วนบุคคล

สุขอนามัยส่วนบุคคลที่ดีเป็นสิ่งจำเป็นในการป้องกันสุขภาพของผู้ปฏิบัติงาน ซึ่งเมื่อบุคคลได้รับวัสดุนาโน จะต้องหาข้อมูลว่า (ก) สารนั้นเป็นอันตราย หรือ (ข) สารนั้นอาจเป็นอันตราย แม้ว่าในสถานที่ปฏิบัติงานจะมีวิธีทางวิศวกรรมที่มีประสิทธิภาพ แต่ผู้ปฏิบัติงานก็ยังมีโอกาสได้รับอนุภาคนาโน เช่น ในระหว่างการทำความสะอาดหรือบำรุงรักษา การจัดการสุขอนามัยที่ดีในการทำงานกับอนุภาคนาโนนั้นมีการกล่าวถึงในส่วนถัดไป ซึ่งเป็นวิธีการที่ใช้ในหลายองค์กรแต่ยังไม่ได้ประเมินประสิทธิภาพของวิธี

1 อ่างล้างหน้าและฝักบัวเป็นสิ่งจำเป็นสำหรับสถานที่ปฏิบัติงานเพื่อใช้ในการชำระล้างผิวหนัง
2 บริเวณที่สัมผัสกับฝุ่นหรือของเหลวก่อนออกจากสถานที่ปฏิบัติงาน ฝักบัวฉุกเฉินจะต้องอยู่ใน
3 สภาพพร้อมใช้งานเมื่อพบว่าอาจมีการหกหรือกระจายของสารพิษ

4 ห้ามสูบบุหรี่ ดื่มเครื่องดื่ม และรับประทานอาหารในสถานที่ปฏิบัติงาน ยกเว้นในห้องสะอาดที่จัดไว้เพื่อ
5 กิจกรรมเหล่านี้ (โดยแยกบริเวณจากส่วนที่มีวัสดุนาโน) หากมีบาดแผลควรทำแผลและปิดปาก
6 แผลให้เรียบร้อยเพื่อป้องกันการดูดซึมของวัสดุนาโนผ่านผิวหนัง

7 ควรจัดพื้นที่สำหรับเปลี่ยนเสื้อผ้า โดยเตรียมชุดปฏิบัติงานที่สะอาดไว้ให้ใช้งาน ควรแยกเก็บเสื้อผ้า
8 ส่วนตัวออกจากชุดปฏิบัติงาน และใช้ตู้เก็บ 2 ตู้ในกรณีที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่มีความเป็นพิษสูงเพื่อแยก
9 เก็บเสื้อผ้าส่วนตัวและชุดปฏิบัติงานอย่างชัดเจน อีกทั้งไม่ควรนำชุดปฏิบัติงานออกจากสถานที่
10 ปฏิบัติงานเพื่อหลีกเลี่ยงความเสี่ยงจากการปนเปื้อนสู่ภายนอก และหลีกเลี่ยงการทำความสะอาดชุด
11 ปฏิบัติงานนั้นห้ามใช้ลมเป่า และควรทำความสะอาดชุดปฏิบัติงานด้วยตัวเอง

12 นอกจากนี้ควรวางแผ่นการรองเหยียบ (sticky mat) ไว้บริเวณทางเข้า-ออกพื้นที่ปฏิบัติงานเพื่อ
13 ป้องกันวัสดุนาโนที่ติดมากับรองเท้าของผู้ปฏิบัติงานออกสู่อากาศ

14 8.3.6.5 การทำความสะอาดสถานที่ปฏิบัติงานปกติ และเมื่อวัสดุนาโนหกแล้วไหล

15 ในขณะที่ยังไม่มีข้อกำหนดที่เกี่ยวกับการทำความสะอาดวัสดุนาโน แนะนำให้ใช้มาตรการทำ
16 ความสะอาดแบบเดียวกับวัสดุที่มีอนุภาคขนาดใหญ่ อย่างไรก็ตามควรมีการให้ข้อมูลที่เกี่ยวข้องกับ
17 ความเสี่ยงของการรับสัมผัสวัสดุนาโน รวมไปถึงข้อมูลอื่น ๆ ที่แสดงถึงความสัมพันธ์ของช่อง
18 ทางการรับสัมผัสวัสดุนาโนเพื่อใช้ในการตัดสินใจในการทำความสะอาด ซึ่งรูปแบบการทำ
19 ความสะอาดพื้นที่บริเวณปฏิบัติงานในภาวะปกติ และเมื่อมีวัสดุนาโนหกแล้วไหลนั้นมีหลายวิธี
20 (เช่น การทำความสะอาดโดยการเช็ดแบบเปียก หรือใช้การทำความสะอาดแบบสูญญากาศ
21 (vacuum cleaning)) ขึ้นอยู่กับชนิดและเฟสของวัสดุนาโน การทำความสะอาดพื้นที่บริเวณ
22 ปฏิบัติงานนั้นต้องกำจัดฝุ่นผงที่ติดค้างบนพื้น ผนัง และพื้นผิวในการทำงาน ซึ่งควรทำความสะอาด
23 เป็นประจำเพื่อหลีกเลี่ยงการสะสมและความเสี่ยงของการฟุ้งกระจายของอนุภาคนาโนในอากาศ
24 หรือการระเบิด (ฝุ่นผงอาจเกิดระเบิดขึ้นได้ ในกรณีที่มีผงโลหะเป็นองค์ประกอบ) รวมถึงการทำ
25 ความสะอาดอุปกรณ์ทั้งหมดอย่างละเอียดก่อนนำไปซ่อมบำรุง

26 วิธีทำความสะอาดวัสดุนาโนที่ได้รับความนิยม ได้แก่ การเช็ดแบบเปียก การเช็ดแบบแห้ง และ
27 การทำความสะอาดโดยเครื่องทำความสะอาดสูญญากาศ ซึ่งส่วนใหญ่การทำทำความสะอาดวัสดุนา
28 โนมักใช้การเช็ดแบบเปียก และการทำความสะอาดโดยใช้เครื่องทำความสะอาดสูญญากาศที่มีแผ่น
29 กรองแบบ HEPA หรืออาจใช้ทั้งสองวิธีร่วมกันเพื่อเพิ่มประสิทธิภาพในการทำทำความสะอาดวัสดุนาโน
30 ซึ่งวิธีการเช็ดแบบเปียกมักผสมสบู่หรือน้ำมันเพื่อช่วยในการทำทำความสะอาดด้วย ในปัจจุบันมี
31 การจำหน่ายผ้าไมโครไฟเบอร์แบบเปียกหรือแบบไฟฟ้าสถิต (electrostatic microfiber) เพื่อใช้ใน

1 การกำจัดอนุภาคนาโนได้อย่างมีประสิทธิภาพ รวมทั้งยังสามารถลดการฟุ้งกระจายของอนุภาค
 2 นาโนในอากาศ ส่วนการทำมาความสะอาดโดยการเช็ดแบบแห้งนั้นใช้สำหรับการทำความสะอาด
 3 สารละลายต่าง ๆ เท่านั้น ถ้าหากใช้วิธีทำความสะอาดแบบสุญญากาศ ควรมีการตรวจสอบแผ่น
 4 กรอง HEPA ว่าติดตั้งได้อย่างถูกต้อง และได้มีการเปลี่ยนถุงกรองและตัวกรองตามคำแนะนำของ
 5 ผู้ผลิต ควรมีการทดสอบประสิทธิภาพของเครื่องทำความสะอาดแบบสุญญากาศที่ใช้แผ่นกรอง
 6 HEPA อย่างสม่ำเสมอเพื่อให้แน่ใจว่ามีการปิดผนึกที่ดี รวมทั้งการทดสอบในส่วนอื่น ๆ ด้วย
 7 สำหรับวิธีมาตรฐานในการทำมาความสะอาดวัสดุนาโนที่เป็นผงและของเหลวที่หกั่วไหลมักใช้
 8 เครื่องทำ มาความสะอาดแบบสุญญากาศที่มีแผ่นกรอง HEPA การเช็ดแบบเปียก การใช้ผ้าชื้นใน
 9 การเช็ดผงอนุภาคออกไป และการใช้วัสดุหรือของเหลวดูดซับวัสดุนาโนที่หกั่ว
 10 ควรหลีกเลี่ยงการทำมาความสะอาดด้วยการกวาดแบบแห้งหรือการใช้ลมเป่า ถ้าหากหลีกเลี่ยงไม่ได้
 11 ควรทำมาความสะอาดด้วยความระมัดระวังเพื่อให้แน่ใจว่าอนุภาคนาโนที่แขวนลอยนั้นถูกกรองด้วย
 12 แผ่นกรอง HEPA ในการทำมาความสะอาดควรหาวิธีที่ป้องกันผู้ปฏิบัติงานจากการรับสัมผัสกับของ
 13 เสีย และการกำจัดวัสดุของเสียทุกชนิดให้เป็นไปตามระเบียบที่กำหนด นอกจากนี้ยังพบว่า
 14 เพียงไม่กี่หน่วยงานที่รายงานว่าได้เก็บวัสดุนาโนที่หกั่วแยกไว้ในถังที่มีการปิดผนึก ซึ่งการให้
 15 ความรู้เกี่ยวกับอันตรายของวัสดุนาโนนั้นยังไม่กว้างขวางดังนั้นการเช็ดทำมาความสะอาดวัสดุนาโน
 16 ควรตระหนักเหมือนกับการทำมาความสะอาดของเสียอันตราย และไม่ควรทำให้แห้ง หรือนำผ้าเช็ดที่
 17 ใช้แล้วกลับมาใช้ใหม่ เพราะอาจทำให้เกิดการกระจายของอนุภาคอีกครั้ง
 18 เมื่อมีการพัฒนาวิธีทำมาความสะอาดของการหกั่วไหลวัสดุนาโนหรือพื้นผิวที่ปนเปื้อน ควรเพิ่ม
 19 การพิจารณาการได้รับสัมผัสอนุภาคนาโนระหว่างทำมาความสะอาด ซึ่งมีโอกาสได้รับสัมผัสจาก
 20 การหายใจและทางผิวหนัง จากการพิจารณาดังกล่าวทำให้สามารถกำหนดระดับที่เหมาะสมของ
 21 การใช้ PPE ได้ สำหรับการรับสัมผัสทางการหายใจนั้นการรับสัมผัสจากฝุ่นมีแนวโน้มเกิดขึ้นได้
 22 มากกว่าการรับสัมผัสจากของเหลว แต่ในขณะที่เดียวกันของเหลวอาจทำให้เกิดความเสี่ยงที่สูงกว่า
 23 วัสดุนาโนและโครงสร้างนาโน ที่มีการห่อหุ้มหรือการตรึง ความเสี่ยงจากการรับสัมผัสจาก
 24 ของเหลวอาจเกิดจากการที่ของเหลวกลายเป็นละอองลอยของวัสดุ โดยมีรายงานถึงการให้
 25 เครื่องช่วยหายใจขณะทำมาความสะอาดวัสดุนาโนที่หกั่วไหลด้วย

26 8.3.6.6 การกำจัดของเสีย

27 การกำจัดของเสียที่มีวัสดุนาโนนั้น ส่วนใหญ่ทำโดยใช้บริษัทจัดการของเสียซึ่งบางแห่งได้มี
 28 การแยกวัสดุนาโนในถังบรรจุของเสีย การติดฉลากบนถังบรรจุของเสียนั้นควรระบุรายละเอียดให้
 29 สอดคล้องกับรหัสฉลากที่มีการจัดทำอยู่แล้ว ซึ่งทำให้มีการใช้งานข้อมูลสำหรับวัสดุนาโนที่
 30 เหมาะสม (เช่น ข้อมูลความเป็นอันตรายหาได้จากบทความทางวิชาการ ซึ่งรวมถึงรายงานวิจัยต่าง
 31 ๆ) ในการเก็บของเสียวัสดุนาโนนั้น ควรใช้ถังแก้ว ถังโลหะ และถังกลมโลหะปิดผนึก

1 วิธีการกำจัดวัสดุอันตรายซึ่งทำโดยหน่วยงานที่ไม่ได้ส่งของเสียให้กับบริษัทภายนอกจัดการ มีวิธีการ
2 ดังต่อไปนี้

- 3 (1) การบำบัดวัสดุอันตรายในบริเวณโรงงานก่อนการกำจัด
- 4 (2) การนำวัสดุอันตรายมาใช้ใหม่
- 5 (3) การเผาวัสดุอันตรายในพื้นที่ (สำหรับวัสดุที่มาจากคาร์บอน)
- 6 (4) การคืนวัสดุอันตรายกลับให้กับผู้จำหน่าย

7 8.3.6.7 การป้องกันและควบคุมอัคคีภัย การระเบิด และการเร่งปฏิกิริยา

8 หลักเกณฑ์ในการจัดการวัสดุอันตรายนั้นสามารถใช้เกณฑ์เดียวกับการจัดการผงละเอียด ผุ่น หรือวัสดุ
9 ที่เป็นฝุ่น แต่ในกรณีที่เป็นฝุ่นผงโลหะที่สามารถเกิดการออกซิไดส์ได้ง่ายจำเป็นต้องเฝ้าระวังอย่าง
10 มาก อย่างไรก็ตามประสิทธิภาพของวิธีการป้องกันและควบคุมอัคคีภัย การระเบิด และการเร่ง
11 ปฏิกิริยาของอนุภาคนาโนนั้นยังไม่ได้รับการประเมิน

12 การจัดการวัสดุอันตรายที่อาจเกิดการระเบิดได้นั้น สามารถประยุกต์จากมาตรการป้องกันการระเบิดที่
13 อธิบายไว้สำหรับการแพร่กระจายของฝุ่นละออง (โดย OSHA) และสำหรับวัตถุอันตรายที่มีอนุภาค
14 ขนาดใหญ่ ส่วนการจัดการอนุภาคนาโนที่ติดไฟได้นั้นมีหลายมาตรการที่แนะนำให้ใช้ สำหรับวัสดุ
15 นาโนที่ทำปฏิกิริยาได้รวดเร็ว หรือเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา ควรป้องกันไม่ให้เกิดการสัมผัสกับสารที่
16 เข้ากันไม่ได้

17 ในการป้องกันอัคคีภัยควรทำตามระเบียบแบบแผนที่มีการกำหนดไว้โดยเฉพาะข้อกำหนดเกี่ยวกับ
18 ไฟฟ้า ซึ่งการออกแบบการป้องกันอุปกรณ์ไฟฟ้าจะต้องมีการออกแบบการป้องกันฝุ่น ดังนั้นควร
19 คำนึงถึงอนุภาคละเอียด และใช้เวลานานในการตกลงมาของอนุภาคนาโนด้วย นอกจากนี้ควรเพิ่ม
20 ความระมัดระวังเกี่ยวกับอุณหภูมิของอุปกรณ์ไฟฟ้าที่ใช้ เนื่องจากอาจมีความเสี่ยงในการลัดวงจร
21 ด้วยตัวเองของอนุภาคนาโน

22 การเลือกสารเคมีที่เหมาะสมในการดับเพลิงควรพิจารณาถึงความเข้ากันได้หรือเข้ากันไม่ได้ของ
23 สารเคมีที่ใช้ในการดับเพลิงและสารเคมีที่อยู่ในบริเวณที่เกิดอัคคีภัย เนื่องจากอาจทำให้เกิด
24 การลุกลามหากเลือกไม่เหมาะสม เช่น ฝุ่นโลหะบางชนิดจะทำปฏิกิริยากับน้ำทำให้เกิดแก๊ส
25 ไฮโดรเจนและสารอื่น ๆ แก๊สไฮโดรเจนที่เกิดขึ้นสามารถลัดวงจรไฟได้ง่ายและเผาไหม้อย่างรุนแรง
26 ดังนั้นการดับเพลิงจำพวกฝุ่นโลหะนั้นมักใช้ผงเคมีในการดับเพลิง และในการดับเพลิงที่มาจากผง
27 ฝุ่นโลหะ ควรหลีกเลี่ยงการเคลื่อนที่ของอากาศ เนื่องจากอาจส่งผลต่อการทำให้ผงโลหะแขวนลอย
28 ในอากาศและเพิ่มความเสี่ยงที่อาจทำให้เกิดการเผาไหม้อย่างรุนแรง ดังนั้นเพื่อลดความเสี่ยงของ
29 การเกิดอัคคีภัยและการเผาไหม้อย่างรุนแรงนั้น อาจจำเป็นต้องใช้การผลิตที่มีการควบคุม
30 บรรยากาศและกระบวนการเก็บที่ใช้แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ แก๊สไนโตรเจน หรือแก๊สเฉื่อย แต่
31 อาจนำไปสู่อันตรายที่เกิดจากการขาดอากาศหายใจ (asphyxiation) หากเกิดการรั่วไหล

เมื่อมีการทำงานกับวัสดุนาโนที่ระเบิดได้นั้น มีการรายงานถึง

- (1) การใช้รองเท้าและแผ่นรองเท้าป้องกันไฟฟ้าสถิตในบริเวณที่มีการจัดการวัสดุนาโน ซึ่งรองเท้าสามารถช่วยลดการสะสมประจุไฟฟ้าอันเป็นสาเหตุของการลุกไหม้ของวัสดุ
- (2) ระบบการกลั่นสำหรับระเหยตัวทำละลายออกจากการกระจายตัวของคอลลอยด์ซึ่งควรติดตั้งระบบอยู่ภายในระบบปิดที่ป้องกันระเบิด ซึ่งออกแบบโดยคำนึงถึงโอกาสการเกิดระเบิดของวัสดุนาโน

8.3.6.8 การเก็บรักษา

การเก็บวัสดุนาโนอาจต้องมีการป้องกันเป็นพิเศษ เพื่อความปลอดภัยต่อสุขภาพและความปลอดภัยในสถานที่ปฏิบัติงาน ซึ่งต้องมีการบันทึกรายละเอียด และวิธีเก็บของวัสดุนาโนที่เหมาะสม ดังที่ใช้เก็บอนุภาคนาโนและอนุภาคของวัสดุมีโครงสร้างนาโนนั้นต้องมีสมบัติที่เหมาะสม โดยต้องคำนึงถึงลักษณะเฉพาะทางกรานูโลเมตริก (granulometric) ที่แตกต่างกัน และความไวปฏิกิริยาของอนุภาคนาโน โดยเฉพาะอย่างยิ่งอนุภาคที่มีขนาดละเอียดนั้น อาจใช้เวลาในการตกตะกอนที่ยาวนานและอาจเกิดการกระจายตัวใหม่ การเก็บรักษาควรปิดผนึกให้แน่นเพื่อหลีกเลี่ยงการรั่วไหลของผลิตภัณฑ์ หรือหลีกเลี่ยงการปนเปื้อนขณะเกิดการเคลื่อนย้าย ควรจัดเก็บวัสดุนาโนให้เทียบเท่าการกักเก็บแก๊ส

ขนาดของอนุภาคที่เล็กมาก (ซึ่งบางครั้งอาจเกิดเป็นอนุภาคเกาะก้อนแบบหลวม) ทำให้มีพื้นที่ผิวมาก เมื่อสัมผัสกับอากาศอาจทำให้เกิดปฏิกิริยาเคมี มีวิธีการป้องกันที่หลากหลายซึ่งขึ้นอยู่กับผลิตภัณฑ์ที่เก็บไว้นั้น ต้องป้องกันการเสื่อมชำรุดเสียหายของผลิตภัณฑ์ ความเสี่ยงต่อการเกิดอัคคีภัยและการระเบิด ทางออกที่ดีคือควรเก็บอนุภาคนาโนไว้ในแก๊สเฉื่อย หรือในสภาวะปราศจากน้ำ เพื่อหลีกเลี่ยงการเกิดออกซิเดชันหรือการระเบิด ในกรณีของโลหะบางชนิด อนุภาคนาโนนั้นห้ามสัมผัสอากาศ ในขณะที่ในสภาวะอื่น ๆ ที่ใช้ในการเก็บนั้นอาจต้องเก็บอนุภาคนาโนไว้ในชั้นของเกลือหรือพอลิเมอร์ ซึ่งก่อนนำไปใช้งานควรนำชั้นเหล่านั้นออกไปก่อน

8.3.6.9 มาตรการป้องกันอื่น ๆ

สำหรับมาตรการป้องกันเกี่ยวกับความปลอดภัยจากกระบวนการผลิตนาโน อาจต้องมีการพัฒนาและนำมาใช้เพื่อป้องกันการขาดอากาศหายใจและไฟฟ้าช็อต ในกระบวนการผลิตอนุภาคนาโนนั้นมีความเสี่ยงของการขาดอากาศหายใจซึ่งเกิดจากการใช้แก๊สเฉื่อยในปริมาณมาก และอาจมีความเสี่ยงจากไฟฟ้าช็อตเนื่องจากการเกิดขึ้นพลาสมาที่ใช้กระแสไฟฟ้าสูง

ในสภาวะฉุกเฉินต้องมีการใช้อุปกรณ์ป้องกันกรณีฉุกเฉิน และควรมีการพัฒนาในรูปแบบเฉพาะในการปฐมพยาบาลเบื้องต้น

8.3.7 การประเมินสิ่งแวดล้อมในที่ทำงาน

1 ขอบข่ายการศึกษาและวิธีการประเมินการรับสัมผัสอนุภาคนาโนนั้นสามารถรายละเอียดได้ในข้อที่ 6
 2 เรื่องการรับสัมผัสวัสดุนาโน และภาคผนวก ง. วิธีการวัดการรับสัมผัสวัสดุนาโนผ่านทางหายใจ
 3 สำหรับการตรวจติดตาม และการประเมินสิ่งแวดล้อมในที่ทำงานเพื่อให้ได้ประสิทธิภาพนั้นควรปฏิบัติ
 4 ตามแนวทางที่ได้อธิบายไว้ข้อ 8.3.3 ถึง 8.3.6 สิ่งที่ได้จากการประเมินทำให้ทราบว่าต้องมีการใช้ PPE
 5 หรือไม่

6 การวัดอนุภาคนาโนที่ปนเปื้อนในอากาศนั้น ในปัจจุบันการวัดการรับสัมผัสวัสดุนาโนโดยตรงจาก
 7 บุคคลทำได้ยาก เนื่องจากอุปกรณ์การวัดส่วนใหญ่ไม่ได้ออกแบบให้สามารถพกพาไปกับบุคคลได้
 8 นอกจากการตรวจวัดการรับสัมผัสของบุคคลโดยตรงแล้ว ยังมีวิธีการประมาณค่าทางสถิติในส่วนของ
 9 ความเข้มข้นของการรับสัมผัสส่วนบุคคลจากความเข้มข้นที่สัมผัสในอากาศซึ่งวัดจากสถานที่ปฏิบัติงาน
 10 ในเวลาทั่วไป หรือสุ่มช่วงเวลาในการวัด โดยสามารถอธิบายวิธีการหาค่าประมาณความเข้มข้นเฉลี่ยทาง
 11 คณิตศาสตร์ (arithmetical average concentration) และขีดจำกัดบนของความเข้มข้นที่รับสัมผัส (upper
 12 limiting exposure concentration)

13 (1) ความเข้มข้นเฉลี่ยทางคณิตศาสตร์ (C1)

14 ค่าความเข้มข้นนี้บอกถึงความเข้มข้นที่สัมผัสของแต่ละบุคคลที่ปฏิบัติงานเป็นประจำในสถานที่
 15 ปฏิบัติงาน ค่าความเข้มข้นนี้หาได้จาก

$$16 \log C1 = \log Mg + 1.151 \log^2 SDg \quad (1)$$

17 Mg = ค่าเฉลี่ยทางคณิตศาสตร์ของความเข้มข้นที่วัดได้

18 SDg = ค่าเบี่ยงเบนทางคณิตศาสตร์ของความเข้มข้นที่วัดได้

19 (2) ขีดจำกัดบนของความเข้มข้นที่รับสัมผัส (C2)

20 ค่าขีดจำกัดบนของความเข้มข้นที่รับสัมผัสหมายถึงระดับที่ 5% ของความเข้มข้นในอากาศทั้งหมด
 21 ที่วัดได้ในช่วงเวลาใด ๆ และที่ใด ๆ ในสถานที่ปฏิบัติงานซึ่งมากกว่าขีดจำกัดของการรับสัมผัส
 22 โดยค่าความเข้มข้นนี้หาได้จาก

$$23 \log C2 = \log Mg + 1.645 \log SDg \quad (2)$$

24 **หมายเหตุ** สมมติว่าเป็นการกระจายแบบ *lognormal* ของความเข้มข้นของอนุภาคในอากาศในสถานที่
 25 ปฏิบัติงาน

26 การใช้วิธีการเหล่านี้ทำให้สามารถประเมินสิ่งแวดล้อมในสถานที่ปฏิบัติงานได้โดยไม่ต้องวัด
 27 ความเข้มข้นที่รับสัมผัสของแต่ละบุคคล

28 8.3.8 PPE

29 มาตรการป้องกันอันตรายทางวิศวกรรมและการบริหารจัดการนั้นควรใช้ร่วมกับ PPE ได้แก่ การใช้ RPE
 30 ถุงมือ แวนครอบตา และเสื้อคลุมที่ป้องกันทั้งตัว ในทางปฏิบัตินั้นหน่วยงานที่ทำงานด้านนาโน
 31 เทคโนโลยีซึ่งสำรวจโดย ICON ได้แนะนำให้ผู้ปฏิบัติงานและนักวิจัยใช้ PPE ซึ่งโดยปกติแล้วการสวม
 32 ใส่ในหีองปฏิบัติการทั่วไปก็ถือว่าการป้องกันอันตรายอย่างหนึ่ง

8.3.8.1 การป้องกันการรับสัมผัสทางการหายใจ – การใช้ RPE แบบตัวกรอง และ SAR

การใช้ RPE แบบตัวกรอง (สำหรับกรองอากาศ) หรือ SAR นั้น เป็นเพียงอุปกรณ์เสริมที่ใช้ในการป้องกันการรับสัมผัสทางการหายใจ แต่ไม่สามารถใช้แทนการควบคุมทางวิศวกรรมและการบริหารจัดการได้ เมื่อใดก็ตามที่การควบคุมนั้นไม่ดีพอที่สามารถป้องกันการรับสัมผัสของผู้ปฏิบัติงานจากสารปนเปื้อนในอากาศให้อยู่ในระดับต่ำกว่าที่กำหนด หรือต่ำกว่าเป้าหมายที่ควบคุมภายใน การใช้ RPE เป็นส่วนหนึ่งของการลดการรับสัมผัสทางการหายใจ โดยผลการตรวจสอบเบื้องต้นแสดงให้เห็นถึง RPE สามารถช่วยผู้ปฏิบัติงานในการป้องกันการรับสัมผัสอนุภาคนาโนได้

การป้องกันการรับสัมผัสทางการหายใจนั้น ควรอ้างอิงการประเมินความเสี่ยงหลังจากที่ได้จัดการควบคุมปัจจัยอื่น ๆ หมดแล้ว ส่วนการประเมินความเสี่ยงนั้นยังไม่มีข้อจำกัดในการรับสัมผัสอนุภาคนาโนที่ปนเปื้อนในอากาศ ดังนั้นในการพิจารณานำข้อจำกัดของการรับสัมผัสวัสดุอนุภาคนาโน นั้น สามารถใช้ข้อมูลการประเมินความเสี่ยงของอนุภาคนาโนขนาดใหญ่ที่มีองค์ประกอบทางเคมีที่เหมือนกัน และสามารถนำข้อมูลความเป็นพิษของสารนั้นมาใช้ อย่างไรก็ตาม หลักฐานทางวิทยาศาสตร์ได้แสดงให้เห็นว่าอนุภาคนาโนอาจทำให้เกิดปฏิกิริยาทางชีวภาพได้มากกว่าอนุภาคนาโนขนาดใหญ่ที่มีองค์ประกอบทางเคมีเหมือนกันและมวลเท่ากัน และอาจนำไปสู่ความเสี่ยงต่อสุขภาพเมื่อมีการหายใจรับวัสดุเข้าไป

ประสิทธิภาพในการควบคุมทางวิศวกรรม การบริหารจัดการ และขั้นตอนในการปฏิบัติงานสามารถประเมินโดยใช้เทคนิคการวัดซึ่งอธิบายไว้ในข้อที่ 6 การรับสัมผัสวัสดุอนุภาคนาโน ถ้าคำนึงถึงการรับสัมผัสอนุภาคนาโนที่ปนเปื้อนในอากาศของผู้ปฏิบัติงานหลังจากที่มีการจัดทำมาตรการต่าง ๆ ในการควบคุมการรับสัมผัสแล้ว การนำ RPE มาใช้เพื่อลดการรับสัมผัสอนุภาคนาโน ในโปรแกรมการป้องกันระบบทางเดินหายใจ ควรประกอบด้วยส่วนต่าง ๆ ต่อไปนี้

- (1) การประเมินความสามารถผู้ปฏิบัติงานในการทำงานเมื่อมีการสวมใส่ RPE
- (2) การฝึกปฏิบัติเฉพาะบุคคลเป็นประจำ
- (3) การตรวจติดตามสิ่งแวดล้อมเป็นระยะ ๆ
- (4) การทดสอบประสิทธิภาพการสวมใส่หน้ากาก
- (5) การบำรุงรักษา การตรวจสอบ การทำความสะอาด และการเก็บรักษา RPE
- (6) การเลือก RPE ซึ่งต้องทำโดยผู้ที่มีความรู้เกี่ยวกับสถานที่ปฏิบัติงานและข้อจำกัดของ RPE แต่ละชนิด
- (7) ควรเก็บรายละเอียดของส่วนประกอบต่าง ๆ

ข้อมูลสำหรับพนักงานในการใช้ RPE สามารถดูได้จากมาตรฐาน RPE ของ U.S. OSHA's ตาม 29 CFR 1910.134

1 RPE มีหลายชนิด แตกต่างกันที่ระดับในการปกป้องซึ่งต้องทำการทดสอบกับผู้ปฏิบัติงานถึง
2 ประสิทธิภาพในการสวมใส่ หลายหน่วยงานได้แนะนำให้ใช้เกณฑ์การตัดสินใจเลือก RPE ตามค่า
3 APF แสดงในภาคผนวก จ. การวัดการรับสัมผัสวัสดุนาโนผ่านทางผิวหนัง ตาราง จ.2 และข้อดี-
4 ข้อเสียของ RPE แสดงในภาคผนวก จ. ตาราง จ.3

5 ประสิทธิภาพการกรองอนุภาคโดยแผ่นกรองนั้นสามารถตรวจสอบรายละเอียดตามข้อ 8.3.5
6 เทคนิคการควบคุมทางวิศวกรรม ซึ่ง MPPS ของแผ่นกรองส่วนใหญ่อยู่ที่ 300 nm ทั้งนี้ MPPS อาจ
7 แปรเปลี่ยนไปตามชนิดตัวกลางของแผ่นกรองที่ใช้ อัตราการไหล และสภาวะที่ใช้ในการป้องกันการ
8 การหายใจ เช่น MPPS ของแผ่นกรองชนิด HEPA อยู่ระหว่าง 100 nm ถึง 300 nm ในขณะที่ APR
9 ชนิด N95 นั้น มีแผ่นกรองที่มีประจุไฟฟ้าสถิตอยู่ขนาดของอนุภาคที่สามารถผ่านได้ประมาณ
10 30 nm ถึง 70 nm และประมาณ 50 nm ถึง 100 nm โดยประสิทธิภาพในการกรองเพิ่มขึ้นเมื่อมีขนาด
11 อนุภาคเล็กลงเนื่องจากมีการกระจายตัวของอนุภาค แต่ปัจจุบันยังไม่มีวิธีการมาตรฐานในการ
12 ตรวจสอบแผ่นกรองสำหรับอนุภาคที่มีขนาดต่ำกว่า 100 nm

13 อนึ่ง มีงานวิจัยระบุว่า RPE สามารถช่วยป้องกันอนุภาคนาโนได้ แต่ยังไม่ถึงในระดับที่
14 มากพอเมื่อใช้อัตราการหายใจระดับสูง ซึ่งมีการทดสอบโดยการสร้างแบบจำลอง (Manikin-based
15 test) เพื่อทดสอบ RPE แบบครอบกระชับเต็มใบหน้า ชนิด N95 ที่ได้รับการรับรองโดย NIOSH ผล
16 การทดสอบได้แสดงว่าอนุภาคที่มีขนาดสม่ำเสมอ (monodisperse) ซึ่งมีขนาดประมาณ 30 nm ถึง
17 70 nm นั้น ทะลุผ่าน RPE ได้มากกว่า 5% ของค่าเริ่มต้น (threshold) ที่อัตราการหายใจสูงสุด
18 การทดลอง RPE แบบครอบกระชับเต็มใบหน้า ชนิด N95 จำนวน 2 ตัวอย่าง ได้ค่าเฉลี่ยของการ
19 ทะลุผ่านแผ่นกรองที่ 5% และ 6% (โดยมีค่าเบี่ยงเบน 1%) วัดที่อัตราการหายใจ 85 min⁻¹ อย่างไรก็ตาม
20 ตาม รายงานอีกฉบับหนึ่งได้ทำการเปรียบเทียบการทะลุผ่านของอนุภาคโซเดียมคลอไรด์ (sodium
21 chloride) ผ่าน RPE แบบครอบกระชับเต็มใบหน้า ชนิด N95 ที่รับรองโดย NIOSH จำนวน
22 5 ตัวอย่าง ที่อัตราการหายใจ 85 min⁻¹ โดยแบ่งการทดสอบเป็นสองวิธีคือ การทดสอบโดยใช้
23 ละอองลอยที่มีขนาดสม่ำเสมอ และการทดสอบโดยใช้ละอองลอยที่มีขนาดไม่สม่ำเสมอ
24 (polydisperse) ซึ่งมีลักษณะการทดสอบเหมือนกับการทดสอบที่รับรองโดย NIOSH ค่าการทะลุ
25 ผ่านเริ่มต้นของการทดสอบละอองลอยที่มีขนาดไม่สม่ำเสมอ อยู่ในช่วง 0.61% ถึง 1.24% ส่วนการ
26 ทะลุผ่านของละอองลอยที่มีขนาดสม่ำเสมอ จะเป็นไปตามทฤษฎีการกรองของเส้นใยเดี่ยว ค่า
27 MPPS อยู่ที่ประมาณ 40 nm จากตัวอย่างทั้ง 5 ชนิดมีการทะลุผ่านอยู่ในช่วง 1.4% ถึง 5.2% โดย
28 มี 2 ตัวอย่างที่มีค่าเกิน 5% จากผลการทดสอบทั้งสองวิธี ทำให้ได้ค่าสัมประสิทธิ์ความสัมพันธ์
29 ระหว่างค่าเฉลี่ยการทะลุผ่านของละอองลอยที่มีขนาดไม่สม่ำเสมอและสม่ำเสมอ มีขนาดอนุภาค
30 40 nm 100 nm 200 nm และ 300 nm มีค่าเท่ากับ 0.945, 0.979, 0.996 และ 0.994 ตามลำดับ

1 จากผลการศึกษา พบว่าหากขนาดของอนุภาคนาโนเล็กถึง 20 nm การทะลุผ่านของอนุภาคผ่าน
 2 RPE แบบครอบกระชับเต็มใบหน้า ชนิด N95 ชนิด P100 และแผ่นกรองแบบตลับ (ของทั้งสองรุ่น
 3 รุ่นละ 4 แผ่นกรอง) มีแนวโน้มเป็นดังนี้

- 4 (1) ค่าการทะลุผ่านนั้นมีค่าแตกต่างกันภายในกลุ่ม RPE เช่น ในการทดสอบกลุ่มของแผ่นกรอง
 5 P100 และในการทดสอบภายในกลุ่มของแผ่นกรอง N95
- 6 (2) ค่า MPPS ของแผ่นกรองแบบตลับชนิด P100 อยู่ระหว่าง 100 nm ถึง 200 nm และอาจเลื่อน
 7 ไปสู่ระดับค่าที่ต่ำกว่าของช่วงเมื่อเพิ่มอัตราการไหล สำหรับค่า MPPS ของแผ่นกรองแบบ
 8 ตลับชนิด N95 นั้นอยู่ระหว่าง 50 nm ถึง 100 nm สำหรับทุกสภาวะการไหล และค่า MPPS
 9 สำหรับ RPE ของ P100 และ N95 นั้นอยู่ระหว่าง 50 nm ถึง 100 nm
- 10 (3) สำหรับอนุภาคขนาด 50 nm ที่อัตราการไหล 85 min⁻¹ ค่าเฉลี่ยการทะลุผ่าน เฉลี่ยอยู่ในช่วง
 11 <0.0001% ถึง 0.002%, 0.7% ถึง 8.8%, 0.01% ถึง 0.048% และ 2.8% ถึง 9.7% สำหรับแผ่น
 12 กรองแบบตลับชนิด P100 แผ่นกรองแบบตลับชนิด N95 RPE แบบครอบกระชับเต็มใบหน้า
 13 ชนิด P100 และ RPE แบบครอบกระชับเต็มใบหน้าชนิด N95 ตามลำดับ

14 การเลือกใช้ RPE ชนิดใดนั้นขึ้นอยู่กับลักษณะการใช้งานที่จำเพาะเจาะจงและวัสดุที่ต้องจัดการ
 15 โดยมีการรายงานว่ามีข้อกำหนดของแผ่นกรองหลายชนิดได้นำมาใช้โดยหน่วยงานที่ต้องทำงานกับ
 16 วัสดุนาโน หลายหน่วยงานได้นำหน้ากากกรองแก๊สและไอระเหยชนิดตลับกรองสารเคมี (cartridge
 17 respirator) ทั้งแบบที่เป็นหน้ากากครอบเต็มใบหน้าและแบบครึ่งหน้ามาใช้จำนวนมาก บาง
 18 หน่วยงานระบุว่า RPE แบบใช้แล้วทิ้งนั้นควรให้พนักงานนำไปใช้ขณะที่มีการปฏิบัติงานกับวัสดุ
 19 นาโน โดย RPE แบบใช้แล้วทิ้งบางชนิด เช่น RPE ชนิด N/R/P95/99/100 ที่ได้รับการรับรอง
 20 มาตรฐานจาก U.S. NIOSH ในขณะที่หน้ากากที่มีราคาถูกบางชนิดมักไม่ได้รับการทดสอบและ
 21 ไม่ได้รับการรับรองจากหน่วยงานมาตรฐานใด ๆ ดังนั้น หน้ากาก และ RPE ที่ไม่ได้รับการรับรอง
 22 นั้นไม่ควรนำมาใช้ในการป้องกันการสัมผัสอนุภาคนาโน เนื่องจากผู้ใช้งานไม่สามารถมั่นใจได้
 23 ว่าพวกเขาได้รับการป้องกันในระดับที่เหมาะสม

24 ควรนำ RPE มาใช้ทุกครั้งเมื่อมีการจัดการกับฝุ่นผง (โดยเฉพาะอย่างยิ่งเมื่อต้องทำงานกับฝุ่นผงใน
 25 ปริมาณมาก) และใช้สำหรับงานบำรุงรักษาเครื่องจักรในการผลิต ตัวอย่างของการใช้ RPE ใน
 26 การเก็บตัวอย่างและรวบรวมข้อมูลระหว่างการทำงานเกี่ยวกับการผสมวัสดุแสดงในรูปที่ 3 RPE
 27 ของแต่ละบุคคลที่ใช้ในแต่ละตำแหน่งซึ่งมีการผลิตวัสดุนาโนในรูปของฝุ่นผงนั้นควรมี
 28 ประสิทธิภาพที่สูง โดยบางหน่วยงานแนะนำให้มีการสวมใส่หน้ากากแบบเต็มหน้าซึ่งควรมีแผ่น
 29 กรองที่มีประสิทธิภาพสูง (มากกว่า 99.97%)



รูปที่ 3 การใช้ RPE สำหรับการเก็บตัวอย่างและการรวบรวมข้อมูลระหว่างการงานเกี่ยวกับการผสมวัสดุ
(ข้อ 8.3.8.1)

ความถี่ในการเปลี่ยนหน้ากากกรองแก๊สและไอระเหยชนิดดักกรองสารเคมี และ/หรือ การกำจัด
หน้ากากปกป้องระบบทางเดินหายใจนั้นควรพิจารณาอย่างระมัดระวังและควรดำเนินการก่อนที่
ผู้ปฏิบัติงานรู้สึกหายใจลำบาก หรือก่อนได้กลิ่น ไอของสารเคมี หรือเกิดการอุดตันของตัวกรอง
ตารางการเปลี่ยนหรือการกำจัดหน้ากากเหล่านี้ควรทำบ่อยครั้งขึ้นเมื่อมีการผลิตวัสดุนาโนใน
ปริมาณที่สูงขึ้นและเมื่อหน่วยงานต้องมีการปฏิบัติงานกับวัสดุนาโนที่เป็นฝุ่นผงแห้ง
ปัจจัยที่เป็นตัวกำหนดประสิทธิภาพของ RPE ต่อฝุ่นผงคือการที่ฝุ่นผงไม่สามารถทะลุผ่านแผ่น
กรองไปได้เลย อย่างไรก็ตามอาจมีรอยรั่วทางอ้อมจากผนึกที่ปิดหน้าของอุปกรณ์ รอยรั่วจาก
ผนึกที่ปิดหน้านั้นขึ้นอยู่กับปัจจัยหลายประการ ได้แก่ ความพอดีของหน้ากากกับใบหน้า
ช่วงเวลาในการใส่ และกิจกรรมในการปฏิบัติงาน ความสะดวกของผู้สวมใส่และการบำรุงรักษา
อุปกรณ์นั้นมักเป็นประเด็นสำคัญของ RPE ด้วยเช่นกัน เนื่องจากอนุภาคนาโนละอองลอยนั้น
สามารถเคลื่อนที่ได้เร็ว ดังนั้น โอกาสในการรั่วออกมาอาจเกิดขึ้นได้ถึงแม้ว่าอาจเกิดน้อยกว่าแก๊สก็
ตาม ทั้งนี้อนุภาคละอองลอยนั้นมักยึดติดแน่นบนพื้นผิวที่เกาะอยู่ ซึ่งมีงานวิจัยจำนวนมากศึกษา
เกี่ยวกับรอยรั่วของหน้ากากของอนุภาคขนาดใหญ่และแก๊สหรือไอต่าง ๆ ตัวอย่างเช่น งานวิจัยที่ทำ
โดย RDECOM ซึ่งทำแบบจำลองของศีรษะแสดงให้เห็นถึงรอยรั่วของหน้ากาก (ซึ่งจำลองโดย
ใช้ปัจจัยของการสวมใส่ที่พอดีของ RPE) ที่วัดโดยใช้ละอองลอยขนาดเล็กมากกว่าไมโครเมตร
(ใช้อนุภาคพอลิสไตรีนขนาด 720 nm) ซึ่งเป็นตัวแทนของไอต่าง ๆ เช่น ซัลเฟอร์ เฮกซะฟลูออไรด์
(sulfur hexafluoride) และไอโซเอมิล อะซิเตต (isoamyl acetate)
การป้องกันในระดับสูงขึ้นไปนั้นทำได้โดยใช้ PAPR ซึ่งประกอบด้วยตัวกรองที่มีประสิทธิภาพสูง
และมีเครื่องสูบอากาศที่ช่วยกรองอากาศที่เข้าสู่หน้ากากแบบเต็มหน้า กระแสอากาศที่เกิดขึ้น

1 ด้านหน้าของผู้สวมหน้ากากอาจเพิ่มระดับการป้องกันด้วยการควบคุมความดันบวกภายในหน้ากาก
2 ซึ่งจะทำให้ผู้สวมใส่รู้สึกสบายมากขึ้นและลดการรับสัมผัสเมื่อหน้ากากนั้นมีรอยร้าวหรือช่องว่างอยู่
3 ในกรณีที่ APF ของ PAPR นั้นไม่เพียงพอหรือเมื่อความเข้มข้นอนุภาคละอองลอยนั้นมีผลในแบบ
4 IDLH จำเป็นต้องใช้ RPE ชนิดที่มีการใช้สายส่งอากาศ (airline respirators) หรือชนิดที่แหล่งส่ง
5 อากาศติดที่ตัวผู้สวมใส่ (self-contained breathing apparatus)

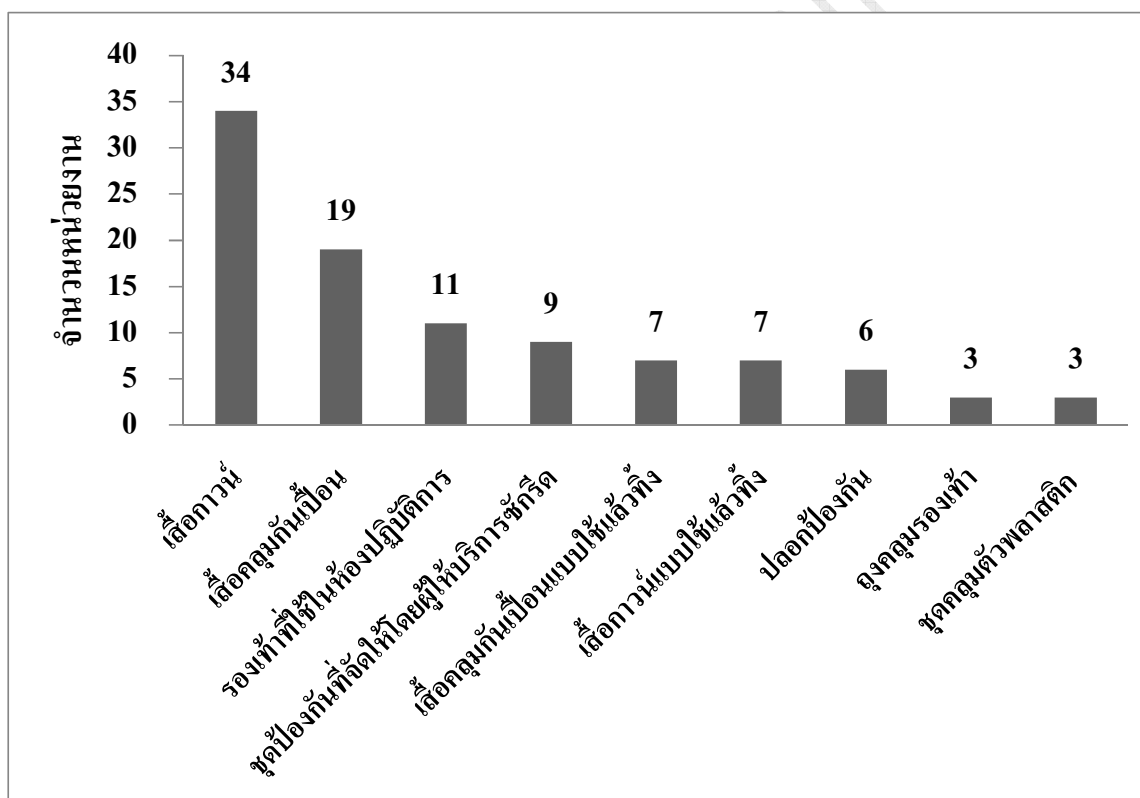
6 8.3.8.2 การป้องกันการรับสัมผัสทางผิวหนัง

7 การรับสัมผัสผ่านทางผิวหนังอาจเกิดขึ้นระหว่างการผลิต ใช้งาน และจัดการกับวัสดุนาโน สำหรับ
8 การผลิตวัสดุนาโนนั้น การรับสัมผัสมีแนวโน้มเกิดขึ้นในขั้นตอนการเก็บกู้และบรรจุหีบห่อ
9 ผลิตภัณฑ์ และจากการที่มีวัสดุนาโนปนเปื้อนบนพื้นผิว เช่นระหว่างกระบวนการบำรุงรักษา
10 สถานที่ทำงานและเครื่องจักร จึงจำเป็นต้องมีการใช้อุปกรณ์ป้องกันผิวหนังเมื่อไม่สามารถ
11 หลีกเลี่ยงการรับสัมผัสได้ตลอดเวลา อุปกรณ์ป้องกันผิวหนังจำเป็นต้องมีประสิทธิภาพในการ
12 ป้องกันผิวหนังจากวัสดุนาโนที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเล็ก เช่น จากการทดลองภายใต้โครงการ
13 EU Nanosafe2 พบว่าอนุภาคนาโนสามารถทะลุผ่านถุงมือที่มีจำหน่ายทางการค้า ดังนั้นจึงแนะนำให้
14 ให้ใช้ถุงมืออย่างน้อย 2 ชั้น นอกจากนี้ยังพบว่าผ้าไม่ทอ (non-woven fabrics) มีแนวโน้มในการ
15 ป้องกันการทะลุผ่านของอนุภาคนาโนได้มีประสิทธิภาพกว่า และไม่แนะนำให้ใช้ชุดป้องกันที่ทำ
16 จากผ้าฝ้าย

17 อนุภาคนาโนที่ละลายได้สามารถทะลุผ่านผิวหนังโดยการแตกตัวและดูดซึม อย่างไรก็ตามอนุภาค
18 นาโนที่ไม่ละลายบางชนิดก็สามารถทะลุผ่านผิวหนังชั้นกำพร้า และมีโอกาสเดินทางเข้าสู่กระแส
19 โลหิตซึ่งแพร่กระจายไปทั่วร่างกายได้ เนื่องจากในปัจจุบันยังขาดข้อมูลความรู้เกี่ยวกับแนวโน้ม
20 ความเสี่ยงของวัสดุนาโนต่อสุขภาพ และไม่มีมาตรฐานการได้รับวัสดุนาโนผ่านทางผิวหนัง
21 กำหนดไว้ จึงแนะนำให้มีการนำมามาตรการควบคุมเพื่อแยกหรือจำกัดระดับของการรับสัมผัสทาง
22 ผิวหนังที่อาจเกิดขึ้นได้ไว้ก่อน เช่นเดียวกับการรับสัมผัสผ่านทางหายใจ COSHH ได้ให้กรอบ
23 ความคิดในด้านยุทธศาสตร์การป้องกัน หรือควบคุมการรับสัมผัสผ่านทางผิวหนังไว้ เช่น มาตรการ
24 ควบคุมการรับสัมผัสทางการหายใจ ให้พิจารณาการใช้ผนังปิดล้อมกระบวนการเป็นลำดับแรก
25 และกระบวนการที่มีการจัดการกับผงสามารถทำในระบบปิดอย่างสมบูรณ์ อย่างไรก็ตาม ในทาง
26 ปฏิบัตินั้นสิ่งที่ควรเน้นย้ำคือการลงทุนในด้านการออกแบบการป้องกันสิ่งไม่พึงประสงค์ไว้
27 ล่วงหน้า ระหว่างการสังเคราะห์ผลิตภัณฑ์โดยเฉพาะอย่างยิ่งในผลิตภัณฑ์หรือกระบวนการที่อยู่ใน
28 สถานะของการพัฒนา ซึ่งเหตุการณ์ดังกล่าวอาจช่วยลดค่าใช้จ่ายที่เกิดจากการใช้มาตรการควบคุม
29 และกระบวนการอัตโนมัติที่มีความซับซ้อนสำหรับจัดการงานที่เกี่ยวข้อง เช่น การเก็บเกี่ยววัสดุนา
30 โน และการบรรจุวัสดุนาโน ถึงแม้ว่าจะมีการใช้กระบวนการต่าง ๆ ที่กล่าวมาแล้วเพื่อควบคุมการ
31 รับสัมผัส แต่เมื่อมีการชำรุดหรือการซ่อมบำรุงอุปกรณ์ใด ๆ เกิดขึ้น ควรให้ความสำคัญเสมอว่าเรา

1
2
3
4
5
6
7
8
9
10
11

ไม่สามารถหลีกเลี่ยงการรับสัมผัสได้ตลอดเวลา จึงควรใช้อุปกรณ์ป้องกันการรับสัมผัสด้วยทุกครั้ง เช่น การสวมชุดป้องกัน ถุงมือ และชิ้นส่วนป้องกันร่างกายอื่น ๆ ชุดป้องกันที่องค์กรที่ทำงานกับวัสดุนาโนแนะนำให้พนักงาน หรือนักวิจัยในองค์กร ใช้ แสดงดังรูปที่ 4 โดยวัสดุที่ใช้อาจทำจาก ฝ้าย ไนลอน และวัสดุใช้แล้วทิ้ง สำหรับงานที่ต้องมีการรับสัมผัสในปริมาณที่สูง แนะนำให้ใช้ชุดที่ใช้แล้วทิ้ง สำหรับวัสดุที่ใช้ทำถุงมือนั้นมีความหลากหลาย แต่ที่นิยมใช้คือ ไนไตรล์ ลาเท็กซ์ และยางกับวัสดุอื่น ๆ เช่น พีวีซี โพลีเอทิลีน นีโอพรีน และหนัง ซึ่งรูปแบบการใช้ถุงมืออาจเป็นถุงมือที่มีความยาวคลุมข้อมือ สวมสองชั้น หรือมีสายรัดข้อมือ องค์กรส่วนใหญ่เลือกใช้ถุงมือโดยดูจากตัวทำละลายที่ใช้งานอยู่ ร่วมกับความสะดวกในการเข้าถึงได้ทางเคมีกับงานที่ใช้ อยู่ นอกจากนี้ยังมีการใช้อุปกรณ์ป้องกันอื่น ๆ เช่น หมวกคลุมผม รองเท้ากันไฟฟ้าสถิต ในบริเวณที่ทำงานกับวัสดุนาโนที่มีสมบัติที่ระเบิดได้



12
13
14
15
16
17
18

รูปที่ 4 ประเภทของชุดป้องกันที่องค์กรแนะนำให้ใช้เมื่อทำงานกับวัสดุนาโน (ข้อ 8.3.8.2)

1 การบำรุงรักษาอุปกรณ์ป้องกันผิวหนังเป็นสิ่งสำคัญที่ควรมีการพิจารณา ถ้าในการปฏิบัติงานนั้น
2 พบว่าการบำรุงรักษาและการทำความสะอาดอุปกรณ์ป้องกันผิวหนังนั้นมีความยุ่งยาก ดังนั้นจึงควร
3 เลือกใช้เสื้อผ้าแบบใช้แล้วทิ้ง เช่น เสื้อคลุมที่มีที่คลุมศีรษะ ผ้ากันเปื้อน และผ้าคลุมรองเท้า
4 ซึ่งสามารถป้องกันผิวหนังได้เป็นอย่างดี หลักการนี้สามารถประยุกต์กับถุงมือได้เช่นเดียวกัน ซึ่งถุง
5 มือมีอยู่หลายแบบทั้งขนาดที่หลากหลายและสามารถทนต่อสารเคมีหลายชนิดได้ รวมทั้งทนต่อการ
6 ขาดและการเกิดเป็นรู โดยทั่วไปแล้วการเสื่อมสภาพของถุงมือเกิดขึ้นได้ขณะใช้งานจึงต้องมีการ
7 เปลี่ยนถุงมือเป็นปกติ โดยต้องมีวิธีการกำจัด PPE (เช่น ถุงมือและเสื้อคลุม) รวมทั้งควรมีการระบุ
8 ถึงความถี่ของการเปลี่ยนและวิธีการทำความสะอาดของ PPE ที่ไม่ได้อยู่ในกลุ่มใช้แล้วทิ้งด้วย
9 เมื่อพิจารณาถึงประสิทธิภาพของอุปกรณ์ป้องกันผิวหนังแล้ว ได้มีการอธิบายกลไกการเกิดการ
10 ปนเปื้อนทางผิวหนังขณะเมื่อใช้อุปกรณ์ป้องกันผิวหนังไว้แล้ว กลไกนี้ได้แก่ 1) การทะลุผ่าน หรือ
11 การซึมผ่านของวัสดุที่ใช้ทำอุปกรณ์ป้องกันผิวหนัง 2) การถ่ายเทของสารระหว่างผิวของอุปกรณ์
12 ป้องกันผิวหนังและผิวหนังของคน 3) การถ่ายเทของสารผ่านการรับสัมผัสโดยตรงของผิวหนังของ
13 คนกับพื้นผิวที่มีการปนเปื้อน 4) การกระจายซ้ำของสารโดยการรับสัมผัสจากผิวผู้ผิว เช่น ผลจาก
14 การเอามือที่เปื้อนสารไปสัมผัสกับใบหน้า เป็นต้น การถ่ายเทของสารปนเปื้อนโดยการซึมผ่าน
15 เสื้อผ้านั้นเกิดขึ้นโดยการผ่านทะลุของละอองลอยและการซึมผ่านของของเหลว ความดันอากาศ
16 ภายนอกและการเกิดผลกระทบเบลโล “bellows effect” (เช่นการขับออกและการเข้ามาระหว่างการ
17 เคลื่อนที่ของอากาศ) จัดเป็นแรงขับเคลื่อนในการทะลุผ่านของละอองลอยผ่านเส้นใยผ้าได้ ในขณะที่
18 กลไกของการเคลื่อนที่ของของเหลวเกิดจากการทะลุผ่านด้วยแรงดึงตามรูเล็ก (capillary
19 penetration) การทะลุผ่านด้วยความดัน (pressure penetration) การเคลื่อนที่ผ่านด้วยแรงปะทะหรือ
20 แรงกระแทก (impact penetration) และการระเหย-การควบแน่น (evaporation-condensation) การ
21 เคลื่อนที่ของมวลผ่านเสื้อผ้าที่ไม่สามารถซึมผ่านได้นั้นเป็นกระบวนการแพร่ที่มาจากความเข้มข้น
22 ของสาร

23 การทดสอบในประเทศสหภาพยุโรป สำหรับการรับรอง PPE ที่มีต่อการรับสัมผัสทางผิวหนังนั้น
24 คำนึงถึงเฉพาะการซึมผ่านและการทะลุผ่านของวัสดุเท่านั้น อย่างไรก็ตามได้มีการนำเสนอการ
25 ทดสอบแบบใหม่โดยคำนึงถึงปัจจัยจากบุคคลด้วย เช่น การทดสอบประสิทธิภาพของอุปกรณ์
26 ป้องกันผิวหนังในสถานที่ปฏิบัติงานจริง และ/หรือ การจำลองสถานที่ปฏิบัติงาน

27 เป็นที่ยอมรับว่าอุปกรณ์ป้องกันผิวหนังนั้นมีข้อจำกัดในส่วนของประสิทธิภาพในการลดหรือ
28 ควบคุมการรับสัมผัสทางผิวหนังแม้ว่าผงจะมีขนาดมากกว่า 100 nm ก็ตาม โดยมีการประเมิน
29 ประสิทธิภาพในการทะลุผ่าน เช่น ประเมินเป็นแบบร้อยละการทะลุผ่าน เป็นต้น สำหรับผ้าที่
30 แตกต่างกัน 10 ชนิด (เช่น ผ้าใยถักทอ ผ้าใยสังเคราะห์ และผ้าที่มีชั้นบางซ้อนกัน) โดยทดสอบการ
31 ทะลุผ่านของละอองลอยของยางพอลิสไตรีนแบบทรงกลมซึ่งมีเส้นผ่านศูนย์กลางเฉลี่ย 477 nm ผล

1 การตรวจวัดการทะลุผ่านของอนุภาคนาโนพบว่ามีความอยู่ในช่วงตั้งแต่ 0% ถึง 54% สำหรับผ้าทั้ง 3
 2 ชนิด พบว่ามีการลดลงของความดันอย่างมีนัยสำคัญ เช่น มีความสามารถในการซึมผ่านของอากาศ
 3 น้อยที่สุด เป็นต้น ซึ่งทำให้มีระดับการทะลุผ่านในระดับที่น้อยกว่า 1% ทั้งนี้ยังไม่มีข้อมูลในส่วน
 4 ของประสิทธิภาพของอุปกรณ์ป้องกันผิวหนังต่อการทะลุผ่านของอนุภาคโดยตรง หรือข้อมูลที่ระบุ
 5 ถึงผลกระทบของอนุภาคต่อโอกาสการที่อุปกรณ์ป้องกันผิวหนังนั้นไม่มีประสิทธิภาพเนื่องจาก
 6 ปัจจัยจากบุคคล อย่างไรก็ตามมาตรฐานของเสื้อผ้าที่มีอยู่ในปัจจุบันได้รวมการทดสอบกับอนุภาค
 7 นาโน และได้ให้ข้อมูลที่บ่งชี้ถึงประสิทธิภาพของเสื้อผ้าในการป้องกันอนุภาคนาโน ตัวอย่างเช่น
 8 มาตรฐานของ ASTM F1671-03 (American Society for Testing and Materials) ระบุให้มีการใช้
 9 ไวรัสทำลายแบคทีเรีย (bacteriophage) ที่มีขนาด 27 nm เพื่อประเมินความทนทานของวัสดุที่ใช้ทำ
 10 เสื้อผ้าเพื่อป้องกันการทะลุผ่านของเชื้อโรคที่ถ่ายทอดผ่านทางเลือด
 11 การทะลุผ่านอุปกรณ์ป้องกันผิวหนังด้วยอนุภาคนาโนนั้นมีโอกาสเกิดได้มากกว่าการทะลุผ่านของ
 12 อนุภาคขนาดใหญ่ เนื่องจากการที่อนุภาคนาโนมีโอกาสเล็ดลอดเข้าไปในสถานที่ปฏิบัติงานได้นั้น
 13 สามารถเกิดการกระจายอนุภาคไปในวงกว้าง จึงมีการเสนอว่าส่วนประกอบของปัจจัยที่มาจาก
 14 บุคคลนั้นจะมีความสำคัญมากกว่าปัจจัยที่มีต่ออนุภาคขนาดใหญ่ นอกจากนี้ยังทำให้อุปกรณ์
 15 ป้องกันผิวหนังมีประสิทธิภาพในการป้องกันเมื่อสัมผัสกับอนุภาคนาโนน้อยกว่าประสิทธิภาพของ
 16 อุปกรณ์ป้องกันผิวหนังเมื่อสัมผัสกับอนุภาคที่มีขนาดใหญ่

17 8.3.8.3 การป้องกันดวงตา

18 การป้องกันดวงตาเมื่อมีโอกาสการรับสัมผัสวัสดุนาโน อุปกรณ์ที่นำมาใช้ในการทำงาน ได้แก่
 19 ครอบตานิรภัย (goggles) แว่นตานิรภัย และชุดกระบังหน้าแบบเต็มหน้า ไม่นิยมใช้ชุดกระบังหน้า
 20 กับการจัดการวัสดุนาโน เนื่องจากมีโอกาสในการรับสัมผัสตัวทำลายหรือวัสดุที่ร้อน โดยมี
 21 หน่วยงานหนึ่งได้รายงานว่าไม่อนุญาตให้สวมคอนแทกเลนส์ในห้องปฏิบัติการ
 22 เครื่องป้องกันการหายใจแบบเต็มหน้านั้นมีส่วนของการป้องกันดวงตาอยู่ด้วยซึ่งในกรณีนี้
 23 ผู้ปฏิบัติงานสามารถใช้แว่นสายตา หรือคอนแทกเลนส์ได้

24 8.3.8.4 การป้องกันการรับสัมผัสทางปาก

25 การรับสัมผัสทางปากที่อาจเกิดขึ้นได้ในสถานที่ปฏิบัติงานนั้นมาจากมือที่สัมผัสสารนั้นเข้าสู่ปาก
 26 หรืออาจเกิดจากกลไกการโบกพัดชั้นเยื่อเมือก (mucociliary escalator) ของระบบทางเดินหายใจดัก
 27 จับอนุภาคนาโน แล้วขับออกในรูปของเสมหะซึ่งอาจเกิดการรับสัมผัสโดยการบริโภคจากการกลืน
 28 เสมหะเข้าไป แนวทางปฏิบัติเพื่อลดการรับสัมผัสของอนุภาคนาโนในสถานที่ปฏิบัติงานนั้น ให้
 29 ปฏิบัติตามมาตรการการป้องกันการรับสัมผัสผ่านทางผิวหนัง

30 8.4 การตรวจสุขภาพ

1 ควรมีการตรวจสอบสุขภาพให้กับผู้ปฏิบัติงานที่มีความเสี่ยงในการสัมผัสกับอนุภาคนาโน และเมื่อมีตัวชี้วัด
 2 ทางชีวภาพที่สัมพันธ์กับการสัมผัสสาร และโปรแกรมการตรวจสอบสุขภาพนั้นมีความจำเป็นอย่างยิ่งในกรณี
 3 ที่อนุภาคนาโนมีองค์ประกอบเป็นสารเคมีที่มีแนวทางอาชีวอนามัยปัจจุบันแนะนำไว้ให้มีการตรวจสอบสุขภาพ
 4 การสัมผัสวัสดุนาโนที่ความเข้มข้นต่ำมาก อาจสามารถวัดได้จากระดับของตัวชี้วัดทางชีวภาพที่
 5 เปลี่ยนแปลงไปจากเส้นฐาน (baseline) แทนที่ การเปรียบเทียบปริมาณทั้งหมดของสารในร่างกายกับ BEI
 6 เนื่องจากในปัจจุบันยังคงมีข้อจำกัดของวิธีการที่ใช้วัดความเข้มข้นของอนุภาคนาโนในอากาศ ดังนั้นการใช้
 7 ตัวชี้วัดทางชีวภาพจึงอาจเป็นแนวทางที่เป็นประโยชน์สำหรับประเมินประสิทธิภาพของมาตรการควบคุมที่
 8 นำมาใช้

9 ในสถานะปัจจุบันถ้าข้อมูลผลกระทบของอนุภาคนาโนต่อสุขภาพยังคงไม่ชัดเจนนั้น การตรวจสอบสุขภาพอย่าง
 10 ต่อเนื่องนับเป็นสิ่งสำคัญที่ช่วยติดตามผลกระทบใด ๆ ที่เกิดจากอนุภาคนาโน และบันทึกการตรวจสอบสุขภาพ
 11 เป็นหลักฐานสำคัญในการบ่งชี้ผลกระทบต่อสุขภาพ โดยโปรแกรมการตรวจสอบสุขภาพพื้นฐานควร
 12 ประกอบด้วยการจัดการขั้นต่ำ ดังต่อไปนี้

- 13 (1) การระบุพนักงานที่สัมผัสวัสดุนาโนสังเคราะห์ที่อาจยังไม่ทราบผลกระทบที่อาจเกิดต่อสุขภาพ
- 14 (2) ดำเนินการระบุลักษณะของสถานที่ทำงาน และประเมินการสัมผัสของผู้ปฏิบัติงาน
- 15 (3) จัดให้มีการตรวจสอบสุขภาพให้กับพนักงานที่ทำงานกับวัสดุนาโน เพื่อใช้เป็นเส้นฐาน
- 16 (4) จัดให้มีการตรวจสอบสุขภาพประจำทั่วไปสำหรับพนักงานที่ทำงานกับวัสดุนาโน
- 17 ต้องมั่นใจว่าพนักงานที่ทำงานกับวัสดุนาโนได้รับการตรวจสอบสุขภาพตามระยะเวลา และอาจรวมถึงการ
- 18 ทดสอบประจำ เช่น การทดสอบการทำงานของปอด ไต ตับ และการสร้างเม็ดเลือด

19 8.5 การดูแลผลิตภัณฑ์

20 ข้อมูลแนะนำที่องค์กรผู้ส่งมอบวัสดุนาโนควรมีให้กับลูกค้า แสดงตามรายการด้านล่าง ซึ่ง SDS เป็นเอกสาร
 21 แนะนำทั่วไปที่ควรมี

- 22 (1) SDS
- 23 (2) เอกสารข้อมูลผลิตภัณฑ์
- 24 (3) วิธีการใช้งานเชิงเทคนิค
- 25 (4) สิ่งที่เกิดกับผู้ใช้งาน
- 26 (5) จดหมายแนบ
- 27 (6) เอกสารข้อมูลเชิงเทคนิค
- 28 (7) เอกสารข้อกำหนดผลิตภัณฑ์
- 29 (8) เอกสารรับรองการวิเคราะห์
- 30 (9) คู่มือการปฏิบัติงาน

31

ภาคผนวก ก.

แนวทางการจัดจำแนกวัสดุนาโนจากการผลิต

(ข้อ 4.1)

ก.1 ทัวไป

การจัดจำแนกชนิดของวัสดุนาโน สามารถทำได้โดยอาศัยการจัดกลุ่มตามจำนวนมิติ ได้แก่ หัวหมุดควอนตัม และฟูลเลอร์ที่จัดเป็นวัสดุโครงสร้างนาโน 3 มิติ ส่วนท่อนาโน ลวดนาโน เส้นใยนาโน และนาโนไฟบริล จัดเป็นวัสดุโครงสร้างนาโนอย่าง 2 มิติ และแผ่นเคลือบพื้นผิวนาโนสเกล แผ่นฟิล์มบาง และชั้นฟิล์ม จัดเป็น วัสดุโครงสร้างนาโน 1 มิติ

การจัดจำแนกตามองค์ประกอบเคมีพื้นฐานของวัสดุนาโน ได้แก่ วัสดุนาโนที่มีคาร์บอนเป็นองค์ประกอบ (เช่น ฟูลเลอร์ และ CNT) วัสดุนาโนที่มีออกไซด์เป็นองค์ประกอบ (เช่น ไทเทเนียมไดออกไซด์ (TiO₂) TiO₂ และซิงค์ออกไซด์ (ZnO)) วัสดุนาโนโลหะ (เช่น ทอง) วัสดุนาโนที่เป็นสารกึ่งตัวนำ (เช่น หัวหมุดควอนตัม) วัสดุนาโนพอลิเมอร์อินทรีย์ (เช่น เดนครีเมอร์) และวัสดุนาโนชีวภาพ (เช่น อนุภาคนาโนมีเปลือกหุ้ม (capsid nanoparticles))

การจำแนกประเภทต่อไปนี้เป็นการจัดจำแนกวัสดุนาโนตามองค์ประกอบทางเคมีพื้นฐาน โดยเรียงจากวัสดุนาโนที่มี 3 มิติ ไปยัง 1 มิติ ตามลำดับ

ก.2 วัสดุนาโนที่มีคาร์บอนเป็นองค์ประกอบ

ก.2.1 ฟูลเลอร์

ฟูลเลอร์เป็นกลุ่มของสารเคมีที่มีลักษณะคล้ายทรงกลม เกิดจากอะตอมของคาร์บอนสร้างพันธะเคมีกับคาร์บอนสามอะตอมที่อยู่ติดกัน ตัวอย่างของฟูลเลอร์ที่เป็นที่รู้จักกันดีที่สุด คือ ฟูลเลอร์ C₆₀ ซึ่งมีรูปร่างคล้ายลูกฟุตบอล โมเลกุลของฟูลเลอร์ประกอบด้วยอะตอมของคาร์บอนตั้งแต่ 28 อะตอม จนถึงมากกว่า 100 อะตอม จากรายงานผลการศึกษาทดลองบางฉบับพบว่าโมเลกุลของฟูลเลอร์ประกอบด้วยอะตอมคาร์บอนได้ถึง 1 500 อะตอม โดยมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของโมเลกุลเท่ากับ 8.2 nm การตั้งสมมติฐานจากทฤษฎียืนยันว่ามีฟูลเลอร์ที่มีโมเลกุลขนาดใหญ่กว่าอยู่จริง ฟูลเลอร์ที่มีผนังหลายชั้นคล้ายอนุภาคนาโน หรือที่เรียกกันว่า คาร์บอนนาโนอเนียนส์ (carbon nano-onions) มีขนาดอยู่ระหว่าง 4 nm ถึง 36 nm พบว่ามีการใช้งานฟูลเลอร์อย่างกว้างขวาง เช่น แบตเตอรี่ลิเทียมไอออน เซลล์ไฟฟ้าแสงอาทิตย์ เซลล์เชื้อเพลิง วัสดุสำหรับกักเก็บแก๊สออกซิเจนและแก๊สมีเทน สารเติมแต่งในพลาสติก น้ำมันยาง และใช้เพื่อบำบัดรักษามะเร็งและ AIDS

ก.2.2 คาร์บอนแบล็ก

คาร์บอนแบล็ก ประกอบด้วยวัสดุที่มีบางส่วนเป็นอสัณฐาน มีประเภทที่จัดเรียงตัวของอนุภาคทรงกลมหรืออนุภาคที่ใกล้เคียงทรงกลมที่รวมกันเป็นอนุภาคเกาะก้อนแบบแน่น หรืออนุภาคเกาะก้อนแบบ

1 หลวม และท้ายที่สุดมักรวมเป็นก้อนที่มีขนาดใหญ่ขึ้น คาร์บอนแบล็ก 98% ของการผลิตทั่วโลกมาจาก
2 การเผาไหม้เตาหลอมและอยู่ในรูปแบบของอนุภาคเกาะก้อนแบบแน่นซึ่งมีเส้นผ่านศูนย์กลางเฉลี่ย
3 ระหว่าง 80 nm ถึง 500 nm และมีขนาดอนุภาคปฐมภูมิเฉลี่ยที่ 11 nm ถึง 95 nm การใช้งานคาร์บอน
4 แบล็กในภาคอุตสาหกรรม ได้แก่ เม็ดสี และสารเสริมแรงสำหรับอุตสาหกรรมยาง โดยเฉพาะยาง
5 รถยนต์

6 ก.2.3 เส้นใยนาโนคาร์บอน (CNF)

7 CNF มีโครงสร้างเป็นรูปทรงกระบอกหรือทรงกรวยโดยมีเส้นผ่านศูนย์กลางอยู่ในช่วง 2 nm ถึง 100 nm
8 และมีความยาวอยู่ในช่วงน้อยกว่าไมโครเมตรถึงหลายมิลลิเมตร โครงสร้างภายในประกอบด้วย ชั้น
9 แกรไฟต์หลายชั้นซ้อนกัน หรือแผ่นกราฟีนหลายแผ่นซึ่งมีรูปร่างเป็นรูปกรวย (โครงสร้างรูปแฉกเป็น
10 รูปตัววี) รูปถ้วย (โครงสร้างแบบไม้ไผ่) รูปแท่ง (โครงสร้างของแข็ง) หรือรูปท่อ (โครงสร้างเป็นโพรง)
11 ลักษณะเฉพาะที่เป็นเอกลักษณ์ของ CNF ที่แตกต่างจาก CNT คือการซ้อนกันของแผ่นกราฟีนโดยทำมุม
12 กับแกนของ CNF ซึ่งมีค่าไม่เท่ากับ 0° แต่เมื่อแผ่นกราฟีนวางตัวเป็นแนวขนานกับแกนเส้นใยจะมี
13 รูปร่างเป็น CNT เนื่องจากการมีองค์ประกอบที่จัดเรียงตัวทั้งในระนาบและระหว่างระนาบของการ
14 ขนส่งและสมบัติเชิงกลตามแกนเส้นใย ตลอดจนการมีพันธะที่ไม่อิ่มตัวที่คล้ายกับแกรไฟต์ ทำให้
15 ลักษณะเฉพาะของ CNF แตกต่างจาก CNT

16 CNF เกิดขึ้นในช่วงที่มีการสะสมไอระเหย (vapour deposition) ของแก๊สที่มีคาร์บอนเป็นองค์ประกอบ
17 จำนวนมาก เช่น ไฮโดรคาร์บอน กับตัวเร่งปฏิกิริยาที่เป็นโลหะ การควบคุมเพื่อให้เกิดโครงสร้างและ
18 องค์ประกอบที่เป็น CNF สามารถทำได้ด้วยการใช้พลาสมาเป็นตัวเร่งปฏิกิริยากระตุ้นให้เกิดไอระเหย
19 ของสาร CNF ที่ผลิตได้จากอุตสาหกรรมนั้นนำมาใช้เป็นสารเติมแต่งในพอลิเมอร์ วัสดุสำหรับกักเก็บ
20 แก๊ส และวัสดุสำหรับการยึดเกาะของตัวเร่งปฏิกิริยา

21 ก.2.4 CNT

22 CNT เป็นหนึ่งในตัวอย่างของวัสดุหลาย ๆ กลุ่มที่มีคาร์บอนเป็นส่วนประกอบหลัก ซึ่ง CNT เกิดจากการ
23 เรียงตัวของแผ่นกราฟีนที่ม้วนเป็นท่อ CNT อาจเกิดจากกราฟีนเพียงแผ่นเดียว (SWCNT) หรือเกิดจาก
24 กราฟีนหลายแผ่น (MWCNT) CNT ผนังเดี่ยวสามารถเปิดหรือปิดที่ปลายท่อ ขึ้นอยู่กับว่า CNT เหล่านั้น
25 จะหุ้มด้วยฟูลเลอร์ีนส์ครึ่งหนึ่งที่ปลายแต่ละด้านหรือไม่ CNT อาจมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเล็กเพียง
26 0.4 nm และมีความยาวท่อได้หลายเซนติเมตร MWCNT อาจมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางได้ถึง 100 nm
27 SWCNT มีสมบัติเป็นโลหะ หรือสารกึ่งตัวนำได้โดยขึ้นอยู่กับการจัดเรียงตัวของแผ่นกราฟีน และการ
28 ดอปปิงทางอิเล็กทรอนิกส์ซึ่งสามารถปรับได้โดยการแทนที่ธาตุ CNT อาจมีความแข็งแรงมากกว่า
29 เหล็กถึง 60 เท่าในขณะที่มีน้ำหนักเบากว่าเหล็กถึง 6 เท่า นอกจากนี้ CNT ยังมีสมบัติเป็นตัวนำความ
30 ร้อนที่ดีมาก มีความสามารถในการดูดซับโมเลกุลได้ดีมาก อีกทั้งมีความเสถียรทางเคมีและความร้อนสูง

1 ในปัจจุบันมีการนำ CNT มาใช้งานหลากหลาย เช่น เป็นวัสดุคอมโพสิตพอลิเมอร์ ฉนวนป้องกัน
 2 แม่เหล็กไฟฟ้า ตัวปล่อยสนามอิเล็กทรอนิกส์ ตัวเก็บประจุยิ่งยวด แบตเตอรี่ วัสดุสำหรับเก็บแก๊สไฮโดรเจน
 3 และคอมโพสิตโครงสร้าง วิธีการในการสังเคราะห์ CNT แบ่งออกเป็นสองวิธี วิธีที่หนึ่งคือการทำให้ธาตุ
 4 คาร์บอนกลายเป็นไอด้วยการใช้เลเซอร์ (laser) หรืออาร์กไฟฟ้า (electric arc) และวิธีที่ 2 คือ การแยก
 5 คาร์บอนที่อุณหภูมิต่ำจากแหล่งคาร์บอนร่วมกับการใช้ตัวเร่งปฏิกิริยาหรือพลาสมา
 6 การผลิตและการจัดส่ง CNT ในเชิงพาณิชย์ที่มีอัตราค่าการผลิตในสเกลขนาดใหญ่ขึ้นมีการ
 7 ดำเนินการในหลายประเทศ

8 ก.2.5 แผ่นนาโนกราฟีน (graphene nanosheet)
 9 แผ่นนาโนกราฟีน คือวัสดุที่มีโครงสร้างของแกรไฟต์ แบบชั้นเดียว โดยที่พันธะของกลุ่มคาร์บอนสาม
 10 อะตอมไปสร้างพันธะกับกลุ่มคาร์บอนสามอะตอมข้างเคียง จนมีลักษณะเชื่อมต่อกันเป็นหกเหลี่ยม เป็น
 11 แผ่นขนาดเล็กแบบหยาบตลอดทั้งแผ่น ทำให้แผ่นกราฟีนมีความหนาประมาณ 1 nm กราฟีนมีสมบัติที่
 12 เป็นเอกลักษณ์ทั้งทางด้านอิเล็กทรอนิกส์ แม่เหล็ก เชิงแสง และเชิงกล และมีการประยุกต์ในเครื่องมือ
 13 อิเล็กทรอนิกส์ที่แบน ยืดหยุ่นและใช้ในการเคลือบ ในปัจจุบันการผลิตแผ่นนาโนกราฟีนใช้วิธีการแยก
 14 เชิงกลระดับจุลภาค (micromechanical cleavage)

15 ก.3 วัสดุนาโนโลหะออกไซด์
 16 วัสดุที่มีโครงสร้างระดับนาโนของโลหะออกไซด์ที่อยู่ในรูปแบบของอนุภาคเกาะก้อนแบบแน่น และอนุภาค
 17 เกาะก้อนแบบหลวม นิยมนำมาใช้งานอย่างแพร่หลาย โดยใช้เป็นสารเติมแต่งในการผลิตสีและผลิตภัณฑ์
 18 ป้องกันแสงแดด และนิยมนำไปใช้เคลือบพื้นผิววัสดุเพื่อให้ได้สมบัติที่ต้องการ วิธีการผลิตส่วนใหญ่ใช้การ
 19 เผาหรือแยกสลายโดยการใช้ละอองความร้อน (spray pyrolysis) การระเหิดด้วยเลเซอร์ (laser ablation) และ
 20 การสังเคราะห์ในวัฏภาคสารละลาย (solution phase synthesis)

21 วัสดุนาโนโลหะออกไซด์ มีรูปร่างหลายแบบ เช่น แท่งนาโน ท่อนาโน เกล็ดหรือแผ่นนาโน (nanoflakes)
 22 และโครงสร้างที่มีความซับซ้อนมากขึ้น เช่น แปรงนาโน (nanobrushes) สปริงนาโน (nanosprings) และสาย
 23 เข็มขนาดนาโน (nanobelts) โครงสร้างนาโนเหล่านี้มีสมบัติทางอิเล็กทรอนิกส์ที่เป็นเอกลักษณ์และสามารถ
 24 นำมาใช้กับอุปกรณ์ประเภทออปโตอิเล็กทรอนิกส์ (optoelectronics) หรืออุปกรณ์ที่เปลี่ยนแสงให้เป็น
 25 สัญญาณไฟฟ้าหรือเปลี่ยนสัญญาณไฟฟ้าให้เป็นแสง สามารถประยุกต์ได้กับอุปกรณ์รับสัญญาณหรือ
 26 อุปกรณ์รับรู้ ตัวแปรสัญญาณ และยารักษาโรค

27 ซิลิกาอสัณฐานสังเคราะห์ (synthetic amorphous silica) นั้นสามารถผลิตให้มีโครงสร้างระดับนาโนได้ โดย
 28 ใช้วิธีการการสังเคราะห์ในวัฏภาค แก๊ส (gas phase synthesis) หรือกระบวนการทางเคมีแบบเปียก (wet
 29 chemical process) เช่น การตกตะกอน หรือกระบวนการผลิตแบบโซล-เจล (sol-gel process) วัสดุโครงสร้าง
 30 ระดับนาโนนั้นประกอบด้วยอนุภาคปฐมภูมิที่มีขนาดระหว่าง 5 nm ถึง 10 nm รวมตัวกันเป็นอนุภาคเกาะ
 31 ก้อนแบบแน่นที่มีขนาด 1 μm ถึง 40 μm เนื่องจากอนุภาคปฐมภูมิไม่สามารถแยกออกอย่างอิสระได้ แต่มัก

รวมกันเป็นอนุภาคเกาะก้อนแบบหลวมมากกว่า ซึ่งเป็นรูปแบบหลักของการรวมตัวกันของอนุภาค มีการนำเอาซิลิกาอสัณฐานสังเคราะห์มาใช้กันอย่างแพร่หลายในเชิงอุตสาหกรรม โดยมักใช้กับอุตสาหกรรมที่เกี่ยวข้องกับการเสริมความแข็งแรงให้กับวัสดุพอลิเมอร์ที่มีความยืดหยุ่นคล้ายยางธรรมชาติ (elastomers) การเพิ่มความหนืดให้กับของเหลว การเพิ่มสมบัติการไหลให้กับผงวัสดุ หรือส่วนประกอบของวัสดุพูนตัวดูดซับ และวัสดุที่เป็นฉนวนกันความร้อน

ก.4 วัสดุนาโนโลหะ

อนุภาคนาโนทอง เป็นวัสดุนาโนโลหะที่ได้รับการศึกษาอย่างกว้างขวาง การวิเคราะห์ลักษณะเฉพาะของอนุภาคนาโนทองทำได้โดยการเรโซแนนซ์เชิงแสงให้เห็นชัดเจน ในช่วงความยาวคลื่นแสงที่ตามองเห็น ซึ่งมีความไวต่อการเปลี่ยนแปลงของสิ่งแวดล้อม ขนาด และรูปร่างของอนุภาค รวมถึงการทำปฏิกิริยาเชิงแสงในระบบเรโซแนนซ์ โดยสมบัติเฉพาะพิเศษของอนุภาคนาโนทองนี้ถูกนำมาใช้ประโยชน์ต่าง ๆ มากมาย เช่น ใช้ทำเครื่องหมายเชิงแสง (optical markers) และการรักษามะเร็งด้วยความร้อนเฉพาะที่ในวงการแพทย์ อนุภาคนาโนเงิน เป็นวัสดุนาโนโลหะที่มีปริมาณการผลิตสูงสุด และมีการใช้ประโยชน์ที่หลากหลาย ได้แก่ ใช้เป็นองค์ประกอบในผ้าปิดแผล ใช้เป็นสารฆ่าเชื้อในเครื่องสำอางค์ เนื่องจากอนุภาคนาโนเงินมีสมบัติในการยับยั้งแบคทีเรีย อนุภาคนาโนโลหะที่มีขนาดและรูปร่างตามที่ต้องการสามารถสังเคราะห์ขึ้นโดยใช้ปฏิกิริยารีดักชันในวัฏภาคสารละลาย

ลวดนาโนโลหะ (metal nanowires) เช่น โคบอลต์ ทอง และทองแดง สามารถเป็นได้ทั้งวัสดุตัวนำไฟฟ้าหรือวัสดุกึ่งตัวนำ และใช้เป็นตัวเชื่อมต่อเพื่อการเคลื่อนที่ของอิเล็กตรอนในอุปกรณ์นาโนอิเล็กทรอนิกส์ (nanoelectronics devices) ลวดนาโนผลิตโดยวิธีการสร้างแม่แบบแล้วประจุไอระเหยของสารเคมีเข้าไปให้เต็ม และทำให้เกิดการขึ้นรูปเป็นเส้นลวดนาโน กระบวนการสะสม (deposition processes) ที่ใช้ในปัจจุบันประกอบด้วย การสะสมทางเคมีไฟฟ้า (electrochemical deposition) และการสะสมไอระเหยของสารเคมี (chemical vapour deposition) การทำแม่แบบสามารถทำได้หลายวิธี เช่น การกัดกร่อน (etching) หรือการใช้วัสดุนาโนชนิดอื่น ๆ เช่น ท่อนาโน

ก.5 หัวหมุดควอนตัม

หัวหมุดควอนตัม คือผลึกนาโนรูปทรงกลมที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางระหว่าง 1 nm ถึง 10 nm หัวหมุดควอนตัมประกอบด้วยวัสดุกึ่งตัวนำซึ่งมีสมบัตินำแสงแบบพิเศษเนื่องจากปรากฏการณ์ควอนตัม ทำให้สารนี้ถูกเรียกว่า “หัวหมุดควอนตัม” ด้วยจำนวนอะตอมในหัวหมุดควอนตัมทำให้หัวหมุดควอนตัมไม่มีลักษณะโครงสร้างเป็นของแข็งที่ขยายตัวได้และไม่เป็นโมเลกุล แสงที่คายออกมาสามารถปรับความยาวคลื่นตามต้องการได้โดยการเปลี่ยนขนาดมิติทั้งหมด

หนึ่งในการใช้งานหัวหมุดควอนตัม คือ การใช้เป็นโพรบเรืองแสง (fluorescent probes) สำหรับการถ่ายภาพเพื่อการวินิจฉัยทางการแพทย์ และในการรักษาโรค โดยการใช้ตามวัตถุประสงค์เหล่านี้เนื่องจากหัวหมุด

1 ควอนตัมมีสมบัติเชิงแสงที่เหมาะสมกับการใช้งาน และสามารถเคลือบ หรือดัดแปลงพื้นผิวของหัวหมุด
 2 ควอนตัมด้วยเพปไทด์ แอนติบอดี กรดนิวคลีอิก และโมเลกุลทางชีวภาพที่สำคัญอื่น ๆ ได้
 3 วิชาเคมีวิทยา ฟิสิกส์ และวัสดุศาสตร์ ให้ข้อมูลวิธีการผลิตหัวหมุดควอนตัม ซึ่งวิธีเหล่านั้นทำให้สามารถ
 4 ควบคุมปัจจัยต่าง ๆ ได้ เช่น ขนาดและการเพิ่มขนาดของอนุภาค ความสามารถในการละลาย และสมบัติของ
 5 การปล่อยพลังงาน โดยวิธีที่นิยมใช้ในการผลิตหัวหมุดควอนตัมมากที่สุด คือ กระบวนการผลิตคอลลอยด์
 6 แบบเคมีเปียก (wet chemical colloidal processes)

7 ก.6 วัสดุนาโนพอลิเมอร์อินทรีย์ (organic polymeric nanomaterials)

8 ก.6.1 เดนคริเมอร์

9 เดนคริเมอร์ เป็นพอลิเมอร์กลุ่มใหม่ที่มีกิ่งก้านสาขามากและมีการควบคุมโครงสร้างให้มีขนาดมิติอยู่ใน
 10 ระดับนาโนสเกล โดยสามารถควบคุมการสังเคราะห์โครงสร้างนาโนในระดับอะตอมอย่างแม่นยำให้มี
 11 ขนาด รูปร่าง และเคมีพื้นผิว เป็นไปตามที่ต้องการ เดนคริเมอร์สามารถแสดงลักษณะเฉพาะเป็นได้ทั้ง
 12 วัสดุที่ชอบน้ำ (hydrophilic) และไม่ชอบน้ำ (hydrophobic) และสามารถรองรับหมู่ฟังก์ชัน (functional
 13 groups) ได้หลากหลายสำหรับการนำมาใช้งานในทางการแพทย์ โดยเดนคริเมอร์สามารถนำมาใช้ได้ทั้ง
 14 ในทางการแพทย์และในทางชีวการแพทย์ (biomedical field) วิธีที่นิยมใช้สังเคราะห์เดนคริเมอร์ เป็นวิธี
 15 ที่เกี่ยวกับการเปลี่ยนแปลงแบบช้าไปช้ามาใน การทำปฏิกิริยาเพื่อขยายขนาด และปฏิกิริยาการกระตุ้น
 16 (activation reaction) ซึ่งวิธีที่ใช้กันทั่วไป เช่น ปฏิกิริยาไมเคิลแบบดั้งเดิม (Michael reaction) การ
 17 สังเคราะห์อีเทอร์แบบวิลเลียมสัน (Williamson ether synthesis) การสังเคราะห์วัฏภาคของแข็งแบบใหม่
 18 (modern solid-phase synthesis) เคมีโลหะอินทรีย์ (organic-metallic chemistry) เคมีซิลิคอนอินทรีย์
 19 (organo-silicon chemistry) และเคมีฟอสฟอรัสอินทรีย์ (organo-phosphorus chemistry)

20 ก.6.2 เส้นใยนาโน

21 เส้นใยนาโนสามารถสร้างขึ้นได้โดยใช้วัสดุพอลิเมอร์หลายชนิด โดยเทคนิคที่นิยมใช้ในการผลิตคือการ
 22 บั่นเส้นใยด้วยไฟฟ้าสถิต (electrospinning) และการเป่าด้วยแก๊ส (gas-blowing) เทคนิคดังกล่าวสามารถ
 23 ควบคุมองค์ประกอบทางเคมีและพารามิเตอร์ทางฟิสิกส์ เช่น ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของเส้นใยและ
 24 ความยาวของเส้นใยได้อย่างดี เส้นใยนาโนสแกเฟโพลด์ (scaffolds) สามารถใช้งานได้หลายอย่าง เช่น
 25 อุปกรณ์รับสัญญาณ และเครื่องกรองของเหลวและแก๊สรุ่นพิเศษ (ultrafiltration devices for liquid and
 26 gas phase) การประยุกต์เส้นใยนาโนพอลิเมอร์ที่ย่อยสลายได้ตามธรรมชาติในทางการแพทย์มีได้หลาย
 27 ทาง เช่น วิศวกรรมเนื้อเยื่อหรือเนื้อเยื่อเทียม การควบคุมการปลดปล่อยตัวยาในอวัยวะเป้าหมาย ผ้าปิด
 28 แผล การแยกโมเลกุล (molecular separation) และการฟื้นฟูกระดูก (bone restoration)

29 ก.6.3 วัสดุนาโนชีวภาพ (bio-inspired nanomaterials)

30 วัสดุนาโนชีวภาพ คือวัสดุที่มาจากสารทางชีวภาพนั้นถูกกักเก็บ ห่อหุ้มไว้ในแคปซูล
 31 (encapsulated) หรือดูดซับบนพื้นผิว วัสดุนาโนเหล่านี้เป็นสารหลากหลายชนิดที่เป็นหน่วยโครงสร้าง

1 ทางชีวภาพ เช่น ไขมัน เพปไทด์ และพอลิแซ็กคาไรด์ ซึ่งใช้เป็นตัวนำส่งยา ตัวรับสาร กรดนิวคลีอิก
2 และสารสร้างภาพ เช่น ไมเซลล์จากพอลิเมอร์ (polymeric micelles) กรงกักเก็บ โปรตีน (protein cage
3 architectures) อนุภาคนาโนมีเปลือกหุ้มที่มาจากกลุ่มไวรัส (viral-derived capsid nanoparticles) พอลิ
4 เฟล็กซ์ (polyplexes) และไลโปโซม (liposomes) ซึ่งใช้เป็นท่อลำเลียงและนำยาไปยังอวัยวะเป้าหมาย
5 ปัจจุบันอยู่ระหว่างการพัฒนาคัดค้นสูตรจำนวนมากเพื่อนำยาผ่านไปยังระบบทางเดินอาหาร ระบบ
6 ทางเดินหายใจ และทางผิวหนัง

7 ไมเซลล์มีรูปแบบเป็นก้อนผลึกแข็งในสารละลายโดยโมเลกุลแอมฟิฟิลิก (amphiphilic molecules) มีการ
8 จัดเรียงเป็นโครงสร้างคล้ายทรงกลมโดยมีส่วนแกนเป็นโมเลกุลไม่ชอบน้ำและหุ้มส่วนที่ชอบน้ำออก
9 ด้านนอก มีลักษณะคล้ายเปลือกหุ้มล้อมรอบส่วนที่ไม่ชอบน้ำ เป็นระบบที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเล็ก
10 กว่า 50 nm มีการเปลี่ยนแปลงตลอดเวลา เพื่อใช้ส่งยาที่ไม่ละลายในน้ำ ยาหรือสารมีสีที่ช่วยทำให้เห็น
11 ความแตกต่าง (contrast agents) มีการกักเก็บไว้ภายในแกนที่เป็นโมเลกุลที่ไม่ชอบน้ำ หรือเชื่อมกันด้วย
12 พันธะโคเวเลนต์ กับโมเลกุลที่เป็นส่วนประกอบของไมเซลล์

13 ไลโปโซมมีลักษณะเป็นถุงเล็ก ๆ ปิดด้วยไขมันสองชั้น (closed lipid bilayer vesicles) ที่เกิดจากการ
14 ระเหยของฟอสโฟลิพิดแบบแห้ง (dry phospholipids) โมเลกุลของยาอาจละลายในบริเวณที่มีน้ำหรือ
15 แทรกเข้าไปในชั้นไขมันสองชั้นของไลโปโซม ขึ้นอยู่กับลักษณะเฉพาะทางฟิสิกส์และเคมีของยา
16 พื้นผิวของไลโปโซมนั้นสามารถเปลี่ยนไปด้วยลิแกนด์เป้าหมายและพอลิเมอร์ได้

17 พอลิเฟล็กซ์ (polyplexes) เป็นการรวมตัวกันของสารที่เกิดขึ้นได้เองระหว่างกรดนิวคลีอิกและพอลิแคต
18 ไอออน (polycation) หรือไลโปโซมประจุบวก (cationic liposomes) (หรือพอลิแคตไอออนจับคู่กับ
19 ลิแกนด์เป้าหมาย (targeting ligands) หรือพอลิเมอร์ที่ชอบน้ำ (hydrophilic polymers)) และใช้ในการ
20 เป็นต้นแบบของการทรานสเฟกชัน (transfection) รูปร่าง การกระจายตัวของขนาด และความสามารถใน
21 การทรานสเฟกชันของสารชนิดนี้ขึ้นอยู่กับองค์ประกอบและอัตราส่วนประจุของกรดนิวคลีอิกต่อ ไขมัน
22 หรือพอลิเมอร์ที่มีประจุบวก ตัวอย่างของพอลิแคตไอออนที่มีการนำมาใช้ในการถ่ายถอดยีนหรือเป็น
23 ต้นแบบในการทำยีนบำบัด รวมทั้งพอลิแอลไลซีน (poly-L-lysine) พอลิเอทิลีนอิมินแบบเส้นตรงหรือ
24 แบบกิ่งก้าน (linear- and branched-poly(ethylenimine)) พอลิอะมิโดเอมีน (poly(amidoamine)) พอลิ
25 เบต้าอะมิโนเอสเทอร์ (poly-β-amino esters) และไซโคลเด็กซ์ทรินประจุบวก (cationic cyclodextrin)

26 โครงสร้างการเรียงตัวของโปรตีนแบบกรงและอนุภาคนาโนมีเปลือกหุ้มที่มาจากกลุ่มไวรัสนั้นเป็นการ
27 จัดเรียงตัวเอง (self-assembly) ของโปรตีนหน่วยโครงสร้างของวัสดุนาโนที่มาจากชีวภาพนี้ได้มาจาก
28 วัสดุทางธรรมชาติ และใช้เทคนิคทางจุลชีววิทยาสังเคราะห์ (synthetic microbiology techniques)
29 ในขณะที่การจัดเรียงตัวเองนั้นเกิดขึ้นในวัฏภาคของเหลว

ภาคผนวก ข.

กระบวนการผลิตวัสดุนาโน

(ข้อ 4.2)

ข.1 วิธีการผลิตละอองลอย (aerosol generation methods)

วิธีการผลิตละอองลอยเป็นวิธีที่ใช้ผลิตวัสดุนาโนหลายชนิด วิธีการนี้ทำโดยการที่นิวเคลียสชนิดเดียวกันของไอของสารอิมัลชันแบบอิมัลชันรวมตัวกันเอง และเกิดการเติบโตของอนุภาคโดยการควบแน่นจนตกตะกอนและจับตัวกัน การควบแน่นให้เกิดไอระเหยนั้นทำได้โดยใช้ถังเร่งปฏิกิริยาและเพิ่มอุณหภูมิขึ้นเรื่อย ๆ จนของแข็งเกิดการอิมัลชันตัวอย่างยิ่งยวดและทำให้เย็นลงอีกครั้งจนละอองของแข็งแขวนลอยคล้ายแก๊ส วิธีการผลิตวัสดุนาโนโดยปกติใช้กระบวนการให้ความร้อนหรือกระบวนการระเหยให้กลายเป็นไอ ซึ่งประกอบด้วย

- การแยกสลายด้วยเปลวไฟ
- เตาปฏิกรณ์ที่ร้อน หรือถังปฏิกิริยาที่มีผนังร้อน (furnace/hot wall reactors)
- การแยกสลายด้วยเลเซอร์ (laser induced pyrolysis)

ข.2 วิธีการสะสมด้วยไอ (vapour deposition methods)

วิธีการนี้เป็นที่รู้จักและเป็นที่ยอมรับอย่างดีสำหรับการผลิตสารกึ่งตัวนำ โดยกระบวนการนี้เกิดจากการผลิตไอสารในห้องปฏิกิริยา (reaction chamber) ด้วยปฏิกิริยาการแยกสลายด้วยความร้อน (pyrolysis) ปฏิกิริยารีดักชัน (reduction) ปฏิกิริยาออกซิเดชัน (oxidation) และไนตริเดชัน (nitridation) ขั้นตอนแรกเป็นการสะสมอะตอม 2-3 อะตอม โดยอะตอมแรกจะก่อตัวเป็นก้อนและกระจายตัวเชื่อมต่อกันเป็นฟิล์มต่อเนื่อง จากนั้นเกิดการขยายมากขึ้นต่อเนื่องจนกระทั่งเกิดเป็นฟิล์มหนา

วิธีการเหล่านี้ได้นำมาใช้ในการผลิตเป็นนาโนฟิล์ม ได้แก่ TiO_2 , ZnO และ ซิลิคอนคาร์ไบด์ (SiC) นอกจากนี้กระบวนการสะสมด้วยไอโดยมีตัวเร่งปฏิกิริยาเป็นตัวช่วยมักใช้ในการผลิต CNT

ข.3 วิธีการผลิตอนุภาคนาโนคอลลอยด์ หรือการจัดเรียงตัวเอง (colloidal/self-assembly methods)

วิธีการผลิตอนุภาคนาโนคอลลอยด์นี้เป็นกระบวนการตกตะกอนแบบเคมีเปียก (wet chemistry precipitation processes) ในสารละลายเข้มข้นที่มีไอออนแตกต่างกันและผสมกันภายใต้การควบคุมอุณหภูมิและความดันจนได้ตะกอนที่ไม่ละลายน้ำ

ปัจจุบันมีการพัฒนาวิธีการผลิตอนุภาคนาโนคอลลอยด์ ด้วยการนำวิธีเคมีคลื่นเสียง (sonochemistry) มาใช้เป็นตัวควบคุมกระบวนการ โดยโมเลกุลของสารตั้งต้นเกิดปฏิกิริยาเคมีเนื่องจากการใช้แสงอัลตราซาวด์ (ultrasound radiation) ส่วนสำคัญของกระบวนการนี้คือการสร้าง การขยายตัว และการยุบตัวของฟองขนาดเล็กที่เกิดขึ้นในของเหลวจากการใช้คลื่นเสียง โดยการใช้อุณหภูมิที่สูงและอัตราการเย็นตัวที่สูงร่วมกับการยุบตัวของฟองและการเกิดศูนย์กลางของนิวเคลียสซึ่งมีการจำกัดการขยายตัวโดยการยุบตัวของฟองอย่างรวดเร็ว

- 1 ตัวอย่างของสารที่ผลิตโดยใช้วิธีการผลิตอนุภาคขนาดคอลลอยด์ ได้แก่ สารประกอบในกลุ่มของซัลโคเจน
- 2 ไนด์ (chalcogenide) โลหะ และโลหะผสม เช่น ทอง โคบอลต์ และนิกเกิล รวมไปถึง CNT และท่อนาโน
- 3 ไทเทเนียม (titania nanotubes)
- 4 ข.4 การสะสมด้วยไฟฟ้า (electrodeposition)
- 5 เส้นใยนาโนพอลิเมอร์ และฟิล์มลวดนาโนโลหะสามารถสร้างบนซับสเตรต ด้วยวิธีการเกิดพอลิเมอร์ด้วย
- 6 ไฟฟ้า (สำหรับพอลิเมอร์) หรือการสะสมด้วยไฟฟ้า (สำหรับโลหะ)
- 7 ข.5 การปั่นเส้นใยด้วยไฟฟ้า (electro-spinning)
- 8 วิธีการปั่นเส้นใยด้วยไฟฟ้านี้เป็นวิธีการหลักที่ใช้ในการผลิตเส้นใยนาโนพอลิเมอร์ วิธีการนี้ใช้แรงไฟฟ้าใน
- 9 การผลิตเส้นใยพอลิเมอร์จากสารละลายพอลิเมอร์หรือสารพอลิเมอร์ที่หลอมละลายได้
- 10 ข.6 วิธีการลดขนาด (attrition methods)
- 11 วิธีการลดขนาด ใช้วิธีการเจียนและการบดในการผลิตวัสดุ เช่น ดินเหนียว ถ่านหิน และโลหะ โดยอัตราการ
- 12 ผลิตอยู่ในระดับหลายตันต่อชั่วโมง
- 13

ภาคผนวก ค.

อันตรายของวัสดุนาโนต่อสุขภาพ (รายละเอียดเพิ่มเติม)

(ข้อ 5.1 และข้อ 7.2.3.2)

ค.1 หลักการพื้นฐานและความไม่แน่นอน

ผลงานวิจัยเกี่ยวกับอนุภาคและเส้นใยที่มีอยู่ เป็นข้อมูลพื้นฐานทางวิทยาศาสตร์ในการประเมินแนวโน้มของอันตรายที่อาจเกิดขึ้นจากอนุภาคนาโน ในขณะที่สมบัติของอนุภาคนาโนนั้นสามารถแปรผันได้อย่างมาก หลักการพื้นฐานทางฟิสิกส์-เคมี และพิษจลนศาสตร์ นั้นได้มาจากการศึกษาที่เกี่ยวข้องกับความเข้าใจถึงพิษวิทยาที่อาจเกิดขึ้นของอนุภาคนาโน ตัวอย่างเช่น จากการศึกษาในมนุษย์ทำให้รู้ว่าอนุภาคนาโนที่หายใจเข้าไปนั้น ส่วนมากอาจไปตกค้างและสะสมอยู่ในพื้นที่ถุงลมปอดของระบบทางเดินหายใจซึ่งมีปริมาณมากกว่าเมื่อเปรียบเทียบกับอนุภาคขนาดใหญ่ อย่างไรก็ตามต้องตระหนักว่าอนุภาคนาโนอาจรวมตัวกันอย่างหลวม ๆ และการรวมกันของอนุภาคนาโนนี้สามารถไปสะสมในพื้นที่อื่น ๆ ของระบบทางเดินหายใจจนทำให้ไม่สามารถหายใจเข้าได้เลย นอกจากนี้จากการศึกษาในสัตว์ทดลองพบว่าอนุภาคนาโนหลังจากการได้รับสัมผัสเข้าสู่ร่างกายแล้วสามารถเคลื่อนไปยังอวัยวะอื่น ๆ ในร่างกายได้ แม้ว่ายังไม่เป็นที่ทราบแน่ชัดว่าเคลื่อนไปในลักษณะนี้มีอิทธิพลมาจากสมบัติทางฟิสิกส์-เคมีของอนุภาคนาโนอย่างไร นอกจากนี้ความยากในการคาดการณ์ถึงผลกระทบที่เกิดต่อสุขภาพของมนุษย์โดยอ้างอิงจากการศึกษาในสัตว์ทดลองนั้นควรพิจารณาถึง ความไม่แน่นอนที่เพิ่มขึ้นด้วย แนวโน้มสำหรับการได้รับสัมผัสอนุภาคนาโนในปริมาณมากผ่านทางผิวหนังและระบบทางเดินอาหารนั้นอาจเกิดขึ้นได้เมื่อเปรียบเทียบกับอนุภาคที่มีขนาดใหญ่กว่า หลักฐานจากการศึกษาทางพิษวิทยานาโน (ทั้งในหลอดทดลอง และในสัตว์ทดลอง) พบว่าการรับสัมผัสกับอนุภาคนาโนนั้นอาจทำให้เกิดความเป็นพิษต่อเซลล์ หรือต่อเนื้อเยื่อ หรือทั่วทั้งร่างกายได้ เนื่องจากการที่อนุภาคนาโนมีขนาดเล็กมากทำให้มีโอกาสผ่านเยื่อหุ้มเซลล์และทำปฏิกิริยากับโครงสร้างภายในเซลล์ได้ เช่น ไมโทคอนเดรีย และนิวเคลียส (และอนุภาคนาโนบางชนิดได้ทำให้เซลล์ได้รับ ความเสียหายจากภาวะออกซิเดชัน และทำให้การทำงานของเซลล์เสียไป) การศึกษาในสัตว์ทดลองนั้นได้บ่งชี้ว่าอนุภาคนาโนบางชนิดสามารถทำงานกับระบบชีววิทยาได้ดีกว่าสารเคมีชนิดเดียวกันที่มีอนุภาคขนาดใหญ่กว่า เนื่องจากอนุภาคนาโนมีพื้นที่ผิวต่อมวลมากกว่าเมื่อพิจารณาความสัมพันธ์ของการตอบสนองต่อปริมาณสารในรูปแบบของมวล การที่อนุภาคนาโนมีพื้นที่ผิวต่อมวลที่มากกว่าอนุภาคขนาดใหญ่ นั้นเป็นสาเหตุพื้นฐานที่ส่งผลให้มีความไวปฏิกิริยาทางเคมีที่ดีกว่ามากและทำให้สามารถนำอนุภาคนาโนไปใช้งานได้ทั้งในภาคอุตสาหกรรมเชิงพาณิชย์ และการแพทย์ได้ อย่างไรก็ตามได้ทำให้มีความกังวลมากขึ้นเกี่ยวกับผลกระทบเชิงลบที่อาจเกิดกับสุขภาพของผู้ปฏิบัติงานที่มีโอกาสรับสัมผัสกับอนุภาคนาโนเช่นกัน

- 1 ค.2 ข้อมูลผลกระทบต่อสุขภาพของอนุภาคนาโนและเส้นใยนาโนจากอุบัติเหตุที่เกิดขึ้นโดยไม่ตั้งใจ
 2 งานวิจัยเกี่ยวกับผลกระทบต่อสุขภาพของอนุภาคนาโนยังมีไม่มากนัก ส่วนมากนั้นเกี่ยวกับผลกระทบต่อ
 3 สุขภาพจากอุบัติเหตุที่เกิดขึ้นโดยไม่ตั้งใจ เช่น อนุภาคที่เกิดจากการปล่อยไอเสียของเครื่องยนต์ดีเซล และ
 4 ไอควันหรือฟุ้งจากการเชื่อม เป็นต้น แต่กลไกทางชีววิทยาต่อการตอบสนองของปอดจากการรับสัมผัส
 5 อนุภาคนาโนอาจปรากฏในลักษณะที่สอดคล้องกับการตอบสนองของปอดต่อการหายใจเข้าไปโดยไม่ตั้งใจ
 6 ของอนุภาคนาโน (การตอบสนอง เช่น ความเครียดจากภาวะออกซิเดชัน การอักเสบ และการผลิตของไซโต
 7 ไคน์ ทีโมไคน์ หรือไซโตไคน์ที่ทำหน้าที่เกี่ยวกับการเคลื่อนที่ของเซลล์ และสารเร่งการเจริญเติบโตของ
 8 เซลล์) นอกจากนี้สิ่งปนเปื้อน เช่น โลหะทรานซิชัน อาจนำไปสู่การตอบสนองของปอดได้เช่นกัน แม้ว่า
 9 องค์ประกอบและลักษณะเฉพาะทางฟิสิกส์-เคมีของอนุภาคนาโนจากการผลิตและอนุภาคนาโนที่เกิดโดยไม่
 10 ตั้งใจนั้นแตกต่างกันมาก อย่างไรก็ตามหลักการทางพิษวิทยาและการเปรียบเทียบปริมาณที่ได้จากการศึกษา
 11 ของอนุภาคนาโนที่เกิดโดยไม่ตั้งใจอาจสัมพันธ์กับการประเมินผลกระทบทางสุขภาพที่มาจากอนุภาคนาโน
 12 จากการผลิต
- 13 งานวิจัยจำนวนมากที่เกี่ยวกับผลกระทบต่อสุขภาพจากการหายใจเอาเส้นใยเข้าไปเช่น ข้อมูลที่ทราบกันดีคือ
 14 รูปแบบเฉพาะของแร่ใยหินเป็นปัจจัยที่ทำให้เกิดมะเร็งเยื่อหุ้มปอดเมโสเทลิโอมาที่เป็นอันตรายร้ายแรงต่อ
 15 สุขภาพอนามัย และทำให้เกิดโรคเกี่ยวกับปอดชนิดอื่น ๆ เช่น โรคพังผืดระหว่างปอด โรคเยื่อหุ้มปอดมี
 16 หินปูนเกาะจับ และโรคเยื่อหุ้มปอดหนาตัว ผลกระทบที่เป็นอันตรายของเส้นใยเกิดขึ้นจากปัจจัยสำคัญสาม
 17 ประการ คือ ความยาว เส้นผ่านศูนย์กลาง และการคงอยู่ ทั้งนี้เป็นการยากในการสรุปผลกระทบต่อสุขภาพ
 18 ของเส้นใยที่มีขนาดในระดับนาโนสเกลโดยอ้างอิงจากการศึกษาแร่ใยหิน แต่ข้อมูลจากการศึกษานี้สามารถ
 19 บ่งบอกถึงสมบัติของอนุภาคซึ่งได้แก่ ขนาด รูปร่าง และองค์ประกอบ เป็นปัจจัยสำคัญที่ส่งผลกระทบต่อ
 20 ความเป็นพิษของอนุภาคนาโน โดยมีการศึกษาระยะสั้นต่อผลกระทบของ SWCNT และ MWCNT ในปอด
 21 ของหนู (ทำโดยวิธีการหยอดยาเพื่อระงับความรู้สึกทางหลอดลม หรือการสูดดมหายใจทางช่องคอ)
 22 การศึกษานี้แสดงถึง การอักเสบที่ผิดปกติและการเกิดพังผืดในปอด ตัวอย่างเช่น การอักเสบแบบชั่วคราวและ
 23 ตามมาด้วยการเกิดพังผืดในช่วงระยะเริ่มแรกในปอดด้วยปริมาณสารที่ต่ำกว่าปริมาณสารที่ทำให้เกิดพังผืด
 24 ซึ่งมาจากควอตซ์ หรือคาร์บอนแบล็ก
- 25 ค.3 ความสัมพันธ์ระหว่างความเป็นพิษกับพื้นผิว เคมีพื้นผิว และจำนวนอนุภาค
 26 ปัจจัยสำคัญที่สุดที่ทำให้วัสดุนาโนเป็นอันตรายเพิ่มขึ้น คือ ปริมาณหรือพื้นผิวสัมผัสกับอนุภาคนาโนที่มาก
 27 ขึ้น เมื่อเทียบกับอนุภาคที่มีขนาดใหญ่กว่าที่มีความเข้มข้นเท่ากัน สมมติฐานนี้มาจากผลกระทบต่อปอดที่
 28 สังเกตได้จากการศึกษาในสัตว์ทดลองจำพวกหนู โดยหนูได้รับสัมผัสกับวัสดุโครงสร้างระดับ นาโนที่
 29 ละลายน้ำได้ยากหลายชนิดในรูปแบบของอนุภาคนาโนที่รวมกันแบบอนุภาคเกาะก้อนแบบแน่นและอนุภาค
 30 เกาะก้อนแบบหลวม หรืออนุภาคที่สามารถหายใจเข้าไปได้ที่มีขนาดใหญ่กว่า (เช่น TiO_2 คาร์บอนแบล็ก
 31 แบเรียมซัลเฟต เซมาดีเซล แก้วถ่านหิน และผงหมึก) จากการศึกษาพบว่า ที่มวลใด ๆ ของวัสดุโครงสร้าง

ระดับนาโนที่ละลายน้ำได้ยากในรูปแบบของอนุภาคนาโนที่รวมกันแบบอนุภาคเกาะก้อนแบบแน่นและอนุภาคเกาะก้อนแบบหลวมนั้น อาจทำให้เกิดผลกระทบได้ชัดเจนกว่าอนุภาคขนาดใหญ่ที่มีองค์ประกอบทางเคมีและสมบัติพื้นผิวที่คล้ายกัน ความสัมพันธ์ของปริมาณการตอบสนองต่อสารที่ได้จากการศึกษาในสัตว์ทดลองของอนุภาคที่ละลายน้ำได้ยากและมีความเป็นพิษต่ำนั้นมีลักษณะสอดคล้องกับขนาดของอนุภาคเมื่อปริมาณที่ได้รับนั้นแสดงในรูปของพื้นที่ผิวของอนุภาค กลไกสำหรับการที่วัสดุแสดงความเป็นพิษที่สูงขึ้นเมื่ออนุภาคมีขนาดเล็กลงเมื่อพิจารณามวลเป็นหลักนั้นดูเหมือนว่าสามารถเกี่ยวข้องกับการอักเสบที่ปอด ความเครียดจากภาวะออกซิเดชัน และการบาดเจ็บของเนื้อเยื่อ ฤทธิ์ทางชีวภาพของอนุภาคเป็นผลมาจากปริมาณของอนุภาค รวมทั้งสมบัติทางฟิสิกส์-เคมีของอนุภาค ประกอบด้วย ขนาด พื้นที่ผิว ความสามารถในการละลาย รูปร่าง โครงสร้างผลึก ประจุ ความว่องไวในการเร่งปฏิกิริยา และเคมีของตัวเร่งปฏิกิริยา

สมบัติของวัสดุนาโนสามารถปรับปรุงได้ด้วยทางวิศวกรรม เช่น การศึกษาในหลอดทดลองแสดงให้เห็นถึงความเป็นพิษของฟูลเลอร์ีนส์ (วัดตามจำนวนเซลล์ที่ตาย) และ CNT สามารถลดความรุนแรงลงได้อย่างมากด้วยการปรับปรุงเคมีพื้นผิวของโมเลกุลของฟูลเลอร์ีนส์ และ CNT เช่น ด้วยปฏิกิริยาไฮดร็อกซิเลชัน การศึกษาความเป็นพิษของหัวหมุดควอนตัมที่มีต่อเซลล์ในหลอดทดลองแสดงให้เห็นว่าชนิดของสารเคลือบผิวส่งผลต่อการเคลื่อนไหวของเซลล์และอัตราการรอดชีวิต

ค.4 ปฏิกิริยาการอักเสบจากอนุภาคนาโน

อนุภาคนาโนหลายชนิดตั้งแต่ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเผาไหม้ของคาร์บอนไปจนถึงโลหะทรานซิชันนั้น เมื่อมีการเข้าสู่เนื้อเยื่อและเซลล์แล้ว สามารถทำให้เกิดการอักเสบทั่วไปและการตอบสนองระยะเฉียบพลันซึ่งร่วมกับการปลดปล่อยของสารสื่อโมเลกุล เช่น คีโมไคน์ ไซโตไคน์ โปรตีนชนิดหนึ่งที่เกิดขึ้นในภาวะอักเสบ (C-reactive protein) และโปรตีนในพลาสมาที่ช่วยทำให้โลหิตแข็งตัว (สารที่จับตัวเป็นก้อน) นอกจากนี้การกระตุ้นของมาโครฟาจ และการกระตุ้นนิวโทรฟิลซึ่งเป็นเม็ดเลือดขาวชนิดหนึ่งทำหน้าที่จับกินทำลายแบคทีเรียที่เรื้อรังนั้นเกี่ยวข้องกับการผลิตสารประกอบที่มีออกซิเจนที่มีความว่องไวต่อปฏิกิริยา มาโครฟาจเป็นเซลล์ควบคุมที่รู้จักดีในเนื้อเยื่อซึ่งเมื่อทำปฏิกิริยากับอนุภาคฝุ่นขนาดเล็ก เช่น อนุภาคนาโน ทำให้ออกฤทธิ์ทางชีวภาพขึ้น มีการค้นพบว่าการรับสัมผัสกับอนุภาคนาโนที่แตกต่างกันทำให้ความสามารถของมาโครฟาจที่ทำให้เกิดการอักเสบหรือการต่อต้านปรับเปลี่ยนไปได้หลายทาง โปรตีนพลาสมาและนิวโทรฟิลสามารถเคลื่อนที่จากเลือดไปยังจุดที่เกิดการอักเสบในการตอบสนองต่อไซโตไคน์และคีโมไคน์ บทบาทหนึ่งของนิวโทรฟิลในการตอบสนองต่อการอักเสบเป็นการทำลายสิ่งแปลกปลอมด้วยการย่อยสลายโปรตีนและรวมทั้งสารประกอบออกซิเจนที่มีความว่องไวต่อปฏิกิริยา อย่างไรก็ตาม หากการต่อต้านต่อสิ่งแปลกปลอมด้วยเซลล์เหล่านี้เกิดขึ้นในระยะเวลาที่ยาวนานและมากเกินไปย่อมส่งผลให้เนื้อเยื่อถูกทำลายไปด้วย เมื่อเกิดกระบวนการการกลืนกินมาโครฟาจและเกิดการสลายตัวของโปรตีน หรือเมื่ออนุภาคนาโนอยู่ภายในของกลุ่มเซลล์ที่ไม่เกี่ยวข้องกับระบบภูมิคุ้มกัน เช่น เซลล์พาเร็นไคมา (parenchymal cells) การต่อต้านของ

โมเลกุลที่อยู่ภายในเซลล์เริ่มทำให้เกิดการแสดงออกของยีนควบคุมแบบใหม่ ๆ เมื่อกลไกในการคุ้มกัน เช่น สารต้านอนุมูลอิสระ นั้นหายไป การบาดเจ็บของเนื้อเยื่อและโรคต่าง ๆ อาจเกิดขึ้น จากการทดสอบด้วย เซลล์และสัตว์ทดลองนั้นมีรูปแบบการตอบสนองซึ่งป้องกันภายในเซลล์หลายแบบที่พบว่าเกิดจากการรับ สัมผัสกับวัสดุที่มีอนุภาคขนาดเล็ก หรือวัสดุที่เป็นเส้นใย เช่น คาร์บอนแบล็ก CNT ฝุ่นในอากาศ และ ใยเทเนียมระดับนาโนสเกล ซึ่งการตอบสนองดังกล่าว ได้แก่ ไซโตไคน์ที่กระตุ้นให้เกิดการอักเสบ และยีนที่เกี่ยวข้อง ยีนและโปรตีนที่สามารถเหนี่ยวนำธาตุให้มีการตอบสนองต่อสารต้านอนุมูลอิสระ (antioxidant-response element-inducible genes and proteins) และโปรตีนที่ตอบสนองต่อความเครียดหรือความร้อน ดังนั้นผลกระทบที่ตามมาได้แก่ การตอบสนองต่อการอักเสบและการเหนี่ยวนำยีนซึ่งสามารถเป็น ต้นเหตุของการเกิดพยาธิสภาพตามมา จากการทดสอบความเป็นพิษของอนุภาคนาโนสิ่งปนเปื้อนต่าง ๆ เช่น ตัวเร่งปฏิกิริยาที่เป็นโลหะ หรือชีวพิษภายในตัวแบคทีเรีย (bacterial endotoxins) ที่เป็นพวกลิโปโพลีแซ็กคาไรด์มีส่วนทำให้เกิดการเหนี่ยวนำการตอบสนองต่อการอักเสบได้ โดยเฉพาะ SWCNT ที่ยังไม่ได้ทำให้ บริสุทธิ์นั้นมีเหล็กเป็นองค์ประกอบมากกว่า 20% โดยน้ำหนักซึ่งสามารถเหนี่ยวนำให้เกิดการอักเสบของ ปอดอย่างรุนแรงมากกว่า CNT ที่บริสุทธิ์ และสูตรปัจจุบันที่ใช้ในการผลิตอนุภาคนาโนทองซึ่งมีสารพิษเจือ ปนอยู่มากทำให้เกิดการกระตุ้นต่อเซลล์ภูมิคุ้มกันจากการทดสอบในหลอดทดลอง และการปรับปรุงสูตรการ ผลิตที่มีการลดสารพิษที่เจือปนอยู่ทำให้ลดฤทธิ์ทางชีวภาพลงได้

ค.5 ข้อสังเกตจากการศึกษาระบาดวิทยาเกี่ยวกับอนุภาคระดับนาโนสเกลและอนุภาคขนาดเล็กละเอียด

การศึกษาด้านระบาดวิทยาเริ่มต้นในผู้ปฏิบัติงานที่มีการรับสัมผัสกับละอองลอย ซึ่งรวมไปถึงอนุภาคนาโน และอนุภาคขนาดเล็กละเอียดที่เกิดโดยไม่ตั้งใจ ซึ่งมีรายงานว่าทำให้การทำงานของปอดลดลง ทำให้เกิดผล กระทบต่อระบบหายใจ เกิดโรคปอดอุดกั้นเรื้อรัง (chronic obstructive pulmonary disease) และการเกิด พังผืด นอกจากนี้ จากงานวิจัยพบว่าการเกิดโรคมะเร็งปอดเพิ่มสูงขึ้นในกลุ่มผู้ปฏิบัติงานที่สัมผัสกับ อนุภาคนาโนที่เกิดขึ้นโดยไม่ตั้งใจ เช่น อนุภาคที่เกิดจากการปล่อยไอเสียของเครื่องยนต์ดีเซลและไอควัน หรือฟุ้งจากการเชื่อมโลหะ มีกรณีศึกษาในมนุษย์โดยรายงานถึงอาการบวม น้ำของปอดในผู้ปฏิบัติงานที่ สัมผัส ไอควันของ PTFE และ การตายโดยอุบัติเหตุในผู้ปฏิบัติงานจากการทำงานที่ผิดพลาดของเครื่องจักร ทำให้เรซิน PTFE ได้รับความร้อนมากเกินไปและมีการปลดปล่อยของผลิตภัณฑ์ที่ได้จากกระบวนการสลาย ด้วยความร้อน (pyrolysis) ของ PTFE ขึ้นในสถานที่ทำงาน ผลกระทบของอนุภาคนาโนที่ได้จากการศึกษา เหล่านี้มีความไม่แน่นอนอยู่ซึ่งมาจากการที่อนุภาคนาโนมีสมบัติที่แตกต่างกัน

การศึกษาด้านระบาดวิทยาในกลุ่มประชากรทั่วไปได้แสดงให้เห็นถึงความเกี่ยวเนื่องกันระหว่างอนุภาค มลพิษในอากาศกับอัตราการเจ็บป่วยและการตายที่เพิ่มขึ้นจากโรคระบบทางเดินหายใจและโรคหัวใจและ หลอดเลือด การศึกษาทางระบาดวิทยาพบว่าผลกระทบต่อสุขภาพเกิดเนื่องจากการได้รับสัมผัสอนุภาคนาโน ในมลพิษทางอากาศแม้ว่าจะมีความไม่แน่นอนถึงบทบาทของอนุภาคนาโนกับมลพิษในอากาศชนิดอื่น ๆ ที่ เป็นสาเหตุทำให้เกิดผลกระทบต่อสุขภาพ การศึกษาที่เกี่ยวข้องนั้นอยู่บนพื้นฐานของการวัดจำนวนอนุภาค

หรือความเข้มข้นโดยมวลของอนุภาคที่มีสัดส่วนขนาดที่แน่นอน เช่น อนุภาคขนาดเล็กกว่า 2.5 μm ใน การศึกษาทดลองกับผู้รับการทดลองที่มีสุขภาพแข็งแรง และผู้ที่ป่วยเป็นโรคหอบหืดจากการหายใจเอา อนุภาคคาร์บอนระดับนาโนสเกลเข้าไปนั้น มีการสังเกตเห็นการเปลี่ยนแปลงต่อการแสดงออกของโมเลกุลที่ ยึดติดกันโดยเม็ดเลือดขาว (blood leukocytes) ซึ่งอาจนำไปสู่การเกิดผลกระทบต่อโรคหัวใจและหลอดเลือด จากการได้รับสัมผัสกับอนุภาคนาโนที่เกิดขึ้นโดยไม่ตั้งใจนี้ จากการศึกษาเชิงคลินิกที่มีการควบคุมใน ห้องปฏิบัติการพบว่ามีการสะสมของฝุ่นระดับนาโนสเกลตลอดทั่วแขนงปอด (pulmonary tree) พร้อมทั้งทำ ให้เกิดปัญหาโรกระบบหัวใจและหลอดเลือด

การศึกษาผลกระทบต่ออนุภาคนาโนต่อมนุษย์ในเบื้องต้นเป็นการอ้างอิงจากกลุ่มคนที่ได้รับสัมผัสกับไอควัน หรือฟุ้ง (เช่น จากการเชื่อมโลหะ) อนุภาคที่เกิดจากการปล่อยไอเสียของเครื่องยนต์ดีเซล หรืออนุภาคเล็ก ๆ จากมลพิษในอากาศ การศึกษาทางระบาดวิทยาได้มุ่งเป้าเฉพาะไปที่อนุภาคนาโนจากการผลิตซึ่งยังไม่มี การศึกษามากนัก ยกเว้นเฉพาะ TiO_2 และคาร์บอนแบล็ก ดังนั้น การนำข้อมูลที่ได้จากมลพิษทางอากาศและ ฝุ่นที่อาจมีอนุภาคนาโนปนอยู่ด้วยไปใช้กับอนุภาคนาโนจากการผลิตนั้นอาจมีความไม่แน่นอนด้วย อย่างไรก็ตามควรมีการพิจารณาถึงความเสี่ยงจากการได้รับสัมผัสกับวัสดุนาโนรวมไปถึงอาชีพอนามัยร่วมด้วย

ค.6 ผลการศึกษาทางพิษวิทยาของวัสดุนาโนในเซลล์และในสัตว์ทดลองสำหรับวัสดุนาโน

ค.6.1 วัสดุนาโนที่มีคาร์บอนเป็นองค์ประกอบ

วัสดุที่มีคาร์บอนในระดับนาโนสเกลเป็นองค์ประกอบ ได้แก่ CNT CNF ฟูลเลอร์รีนส์ และคาร์บอนแบล็ก SWCNT คือแผ่นแกรไฟต์ชั้นเดียวที่ม้วนเป็นทรงกระบอก วัสดุนาโนนี้ให้ลักษณะสมบัติที่ดีเยี่ยม ทั้งทางด้านอิเล็กทรอนิกส์ เซิงกล และทางความร้อน เนื่องจากลักษณะสมบัติที่เป็นเอกลักษณ์และเป็น ประโยชน์ทำให้มีการผลิตและการใช้งาน CNT เพิ่มขึ้นอย่างมาก ดังนั้นจึงทำให้มนุษย์มีโอกาสที่จะรับ สัมผัสกับสารนี้มากขึ้น

ในช่วงหลายปีที่ผ่านมา มีงานวิจัยด้านพิษวิทยาของ CNT เป็นจำนวนมาก โดยจากงานวิจัยในการ เพาะเลี้ยงเซลล์และจากสัตว์ทดลองได้แสดงให้เห็นถึงฤทธิ์ทางชีวภาพต่อ CNT ซึ่งสามารถเกิดขึ้นได้ อย่างหลากหลายขึ้นอยู่กับวัสดุและวิธีการที่ใช้ทดสอบ ลักษณะทางธรรมชาติของ CNT นั้นขึ้นอยู่กับวิธี ที่ใช้ในการผลิตและการปฏิบัติหลังการผลิตส่งผลให้เกิดสิ่งเจือปนในระดับที่แตกต่างกัน เช่น โลหะ โมเลกุลสารอินทรีย์ คาร์บอนรูปแบบอื่น ๆ วัสดุพอง เป็นต้น โครงสร้างที่ต่างกัน เช่น โครงสร้างอะตอม จำนวนชั้นของผนัง สภาวะการรวมตัวเป็นก้อน เป็นต้น และรูปทรงเรขาคณิต เช่น เส้นผ่านศูนย์กลาง ความยาว การเปลี่ยนรูป เป็นต้น ดังนั้นจึงเป็นสิ่งจำเป็นที่จะต้องมีการตรวจวัดและรายงานผลการ ทดสอบสมบัติทางฟิสิกส์ของวัสดุทดสอบพร้อมกับผลการศึกษ้อันตรายของวัสดุเหล่านั้นด้วย

การทดสอบในหลอดทดลอง (*in vitro*) พบว่าหลังจากมีบ่มเซลล์ร่วมกับ SWCNT แล้ว คัดขึ้นชี้วัดสารทาง ชีวภาพของความเครียดจากภาวะออกซิเดชันนั้นเพิ่มขึ้น SWCNT ที่ผ่านการทำให้บริสุทธิ์ด้วยกรดนั้น ส่งผลด้านลบต่อเซลล์ เช่น การอักเสบแบบเฉียบพลันซึ่งเกิดขึ้นอย่างรวดเร็ว และต่อเนื่อง การเกิดพังผืด

1 และเนื้องอกในปอดของหนูหลังจากการพ่น CNT เข้าไปทางช่องคอเพียงครั้งเดียว ในขณะที่การใช้งาน
2 ของคาร์บอนแบล็กที่มีปริมาณมวลสารที่ได้รับเท่ากันไม่เหนี่ยวนำให้เกิดเนื้องอก หรือเกิดความหนา
3 ของผนังถุงลมปอดเพิ่มขึ้น รวมทั้งการอักเสบของปอดและการทำลายอวัยวะนั้นเกิดขึ้นน้อยกว่า แม้ว่า
4 ผลการทดลองเหล่านี้สามารถแสดงให้เห็นได้ถึงแนวโน้มความเป็นอันตรายของ SWCNT ที่เกิดผ่าน
5 ทางการหายใจก็ตาม แต่ยังไม่มีการทดสอบความเป็นพิษของ SWCNT ที่เกิดขึ้นจากการหายใจในมนุษย์
6 การทำ MWCNT ให้บริสุทธิ์เพื่อนำมาทำการทดลองโดยใช้ใส่เข้าไปภายในหลอดลมของหนูพบว่า
7 ความคงตัวทางชีวภาพสูงมาก เนื่องจากสามารถยังสามารถพบ MWCNT ในปอดหลังผ่านไป 60 d และ
8 สามารถเหนี่ยวนำให้เกิดการอักเสบและการเกิดปฏิกิริยาไฟโบรติก (fibrotic reactions) การเกิดรอยโรค
9 ในปอดจาก CNT โดยการวิเคราะห์ลักษณะเฉพาะ พบรูปแบบของการเกิดเนื้องอกที่มีคอลลาเจนอยู่มาก
10 ซึ่งสาเหตุมาจากการสะสมของ CNT ในรูปแบบของอนุภาคเกาะก้อนแบบหลวมขนาดใหญ่ที่รวมกันใน
11 ระบบทางเดินอากาศหายใจ CNT แบบบดนั้นสามารถกระจายตัวได้ดีในเนื้อเยื่อแท้ของปอด และ
12 สามารถเหนี่ยวนำให้เกิดการอักเสบ และเกิดการตอบสนองแบบไฟโบรติก (fibrotic response) แร่ใยหิน
13 ประเภทริโซไทล์ (chrysotile asbestos) และคาร์บอนแบล็กนั้นนำมาใช้เป็นวัสดุอ้างอิงเช่นกันสำหรับ
14 ทดสอบผลกระทบในหนู โดยแร่ใยหินสามารถเหนี่ยวนำให้เกิดทั้งการอักเสบและการเกิดปฏิกิริยา
15 ไฟโบรติก ในขณะที่คาร์บอนแบล็กนั้นแสดงผลการเกิดการอักเสบเท่านั้น

16 จากการศึกษาผลกระทบของการรับสัมผัส CNT ผ่านทางผิวหนังและดวงตาในหลอดทดลอง พบว่า
17 SWCNT ที่ไม่บริสุทธิ์ ส่งผลให้เกิดการลดลงอย่างมีนัยสำคัญของอัตราการรอดชีวิตรอดของเซลล์ และ
18 สารชีววัดความเครียดจากภาวะออกซิเดชันซึ่งมีความสัมพันธ์กับปริมาณสารที่ได้รับ รวมถึงการเพิ่มอย่าง
19 มีนัยสำคัญของปฏิกิริยาการออกซิเดชันของไขมันในชั้นหนังกำพร้าของมนุษย์ จากการศึกษานี้ได้
20 สรุปว่าการรับสัมผัสกับ SWCNT ทางผิวหนังอาจเป็นพิษต่อผิวหนังของผู้ปฏิบัติงาน นอกจากนี้ยังมี
21 รายงานว่า CNT ที่เคลือบผิวด้วยเพปไทด์สามารถเคลื่อนที่ผ่านเยื่อหุ้มเซลล์ผิวหนัง และเซลล์ผิวหนังชั้น
22 หนังกำพร้าในการทดสอบในหลอดทดลองได้ อย่างไรก็ตาม การทดสอบการรับสัมผัสของผิวหนังกับ
23 แผ่นกรองที่อ้อมตัวด้วยสารละลายที่มีอนุภาคฟูเลอร์รีนส์และ SWNT เข้มข้นสูง กลับพบว่าไม่ทำให้เกิด
24 การระคายเคืองหรืออาการแพ้ในอาสาสมัครที่ทำการทดสอบ และการหยอดตากระต่ายด้วยสาร
25 แฉวนลอย CNT ในการทดสอบความเป็นพิษเฉียบพลันด้วย draize test พบว่า CNT ไม่ก่อให้เกิดการ
26 ระคายเคือง

27 สำหรับพิษวิทยาของ CNT ที่มีการดัดแปลงหมู่ฟังก์ชันนั้นพบว่า มีการรายงานผลกระทบทางพิษวิทยาที่
28 แตกต่างกันไปตามลักษณะของหมู่ฟังก์ชันที่ใช้ การทดสอบในหลอดทดลองกับเซลล์เนื้องอกปอด
29 พบว่า MWCNT ที่ไม่บริสุทธิ์ และคาร์บอนแบล็กระดับนาโนสเกลที่ได้มาจากการบดแกรไฟต์ มี
30 ความเป็นพิษสูงขึ้นเมื่อเติมหมู่คาร์บอนิล (carbonyl group) หมู่คาร์บอกซิล (carboxyl group) และหมู่
31 ไฮดรอกซิล (hydroxyl group) ลงบน CNT ในการทดสอบในหลอดทดลองอื่น ๆ ที่อาศัยการทดสอบกับ

เซลล์ผิวหนังของมนุษย์ พบว่าความเป็นพิษของ SWCNT ลดลงเต็ม หมู่ฟีนิลซัลโฟนิค (phenyl-SO₃H) และหมู่ฟีนิล-คาร์บอกซิลิก (phenyl-(COOH)₂) การทดสอบในหนูแสดงให้เห็นว่า SWCNT ที่ละลายน้ำได้ดีและมีการเติมหมู่ ไดเอทิลีน ไตรเอมีน เพนตะอะซิเตต (diethylenetriamine pentaacetate) ซึ่งติดเครื่องหมายด้วยธาตุอินเดียม (¹¹¹In) เพื่อช่วยในการติดตาม SWCNT พบว่าไม่มีการสะสมของ SWCNT ในตับหรือม้าม และถูกกำจัดออกจากระบบการไหลเวียนเลือดอย่างรวดเร็วผ่านเข้าสู่ระบบการขับถ่ายที่ไตหลังจากที่มีการเข้าสู่หลอดเลือดดำแล้ว

ค.6.2 วัสดุนาโนโลหะออกไซด์

การทดสอบในสัตว์ทดลอง แสดงให้เห็นว่า วัสดุนาโนโลหะออกไซด์ที่มีสมบัติการละลายต่ำ และอยู่ในรูปอนุภาคเกาะก้อนแบบแน่น หรืออนุภาคเกาะก้อนแบบหลวม เช่น TiO₂ อะลูมิเนียมออกไซด์ และแมงกานีสออกไซด์ มีแนวโน้มในการทำให้เกิดการอักเสบของปอด การทำลายเนื้อเยื่อ และการเกิดเนื้องอกในปอดได้มากกว่าอนุภาคที่มีขนาดใหญ่กว่า เมื่อใช้สารในปริมาณเท่ากัน สำหรับอนุภาคอื่น ๆ ที่มีสมบัติการละลายต่ำนั้น แสดงความสัมพันธ์การตอบสนองต่อปริมาณ (dose-response relationship) ในรูปแบบที่สอดคล้องกัน เมื่อปริมาณสารแสดงอยู่ในรูปของพื้นที่ผิวของอนุภาค การทดสอบวัสดุนาโนและอนุภาคที่มีขนาดใหญ่กว่าที่มีสมบัติทางเคมีเดียวกันในสัตว์ทดลอง พบว่า ความเป็นพิษจะเพิ่มขึ้นเมื่ออนุภาคมีขนาดลดลงเนื่องจากพื้นที่ผิวที่เพิ่มขึ้น นอกจากขนาดอนุภาคและพื้นที่ผิวแล้ว สมบัติทางฟิสิกส์-เคมีอื่น ๆ ต่างส่งผลต่อความเป็นพิษด้วยเช่นกัน เช่น ความสามารถในการละลาย รูปร่าง ความไวต่อปฏิกิริยาของพื้นผิว ประจุ และ โครงสร้างผลึก สำหรับอนุภาคที่มีการละลายและความเป็นพิษต่ำ ผลการทดสอบในสัตว์ทดลองได้ระบุถึงปริมาณที่ไม่ส่งผลกระทบต่อสุขภาพ ตัวอย่างเช่น มีรายงานถึงปริมาณของ TiO₂ แบบโครงสร้างนาโนหรือแบบผงละเอียดที่ไม่ส่งผลให้เกิดการตอบสนองในปอดเมื่อทดลองในหนู ขณะที่ซิลิกาส่งผลให้เกิดการตอบสนองในปอดอย่างรุนแรง เมื่อได้รับในปริมาณที่เท่ากัน

ค.6.3 วัสดุนาโนโลหะ

การทดสอบในหลอดทดลองได้บ่งชี้ว่าอนุภาคนาโนโลหะบางชนิดสามารถทำให้เกิดการอักเสบแบบเฉียบพลันในสัตว์ โดยมีความสัมพันธ์กับความสามารถในการให้อนุมูลอิสระของอนุภาค ความสัมพันธ์ของการตอบสนองต่อปริมาณนั้น แตกต่างกันไปสำหรับโลหะต่างชนิดซึ่งอาจสัมพันธ์กับสมบัติทางฟิสิกส์-เคมี และกลไกทางพิษวิทยา เช่น การศึกษาความเป็นพิษของอนุภาคนาโนเงิน ขนาด 15 nm และ 100 nm ที่ความเข้มข้น 5 µg/ml ถึง 50 µg/ml ในเซลล์ที่ได้มาจากตับของหนู พบว่า อนุภาคนาโนเงินมีความเป็นพิษต่อเซลล์อย่างมีนัยสำคัญ ในขณะที่อนุภาคอื่น ๆ เช่น อนุภาคนาโนอะลูมิเนียม ขนาด 30 nm และ 130 nm และอนุภาคทั้งสแตนขนาด 27 µm ไม่มีผลกระทบที่วัดได้ต่อปริมาณสารที่ได้รับเท่ากัน การศึกษาในหลอดทดลอง พบว่าอนุภาคนาโนเงินขนาด 15 nm มีความเป็นพิษกับเซลล์ ใน เซลล์ไลน์สเปอร์มาโทโกเนียของหนูเม้าส์ (mouse spermatogonia cell lines) การทดสอบในหลอดทดลอง บ่งชี้ว่า

อนุภาคนาโนโอบอลด์ และอนุภาคนาโนนิกเกิลสามารถเคลื่อนที่เข้าสู่แควิวโอบอลของเซลล์ โดยอนุภาคนาโนโอบอลด์ทำให้เกิดการอักเสบและเกิดความเป็นพิษต่อเซลล์ ในขณะที่อนุภาคนาโนนิกเกิลไม่ทำให้เกิดผลกระทบใด ๆ ในทางตรงกันข้าม จากการศึกษาในสัตว์ทดลองพบว่าอนุภาคนาโนนิกเกิลทำให้เกิดความเป็นพิษมากกว่าอนุภาคนาโนโอบอลด์ และความเป็นพิษนั้นเกี่ยวข้องกับอนุมูลอิสระด้วย ในการศึกษาในสัตว์ทดลองอื่น ๆ พบว่าอนุภาคนาโนนิกเกิลมีความเป็นพิษต่อปอดมากกว่าอนุภาคนิกเกิลที่มีขนาดในระดับไมโครเมตรเมื่อได้รับปริมาณที่เท่ากัน และอนุภาคนาโนโอบอลด์มีความเป็นพิษมากกว่าอนุภาคโอบอลด์ในระดับไมโครเมตรเช่นกัน ในการศึกษาการได้รับสารโดยสายผ่านทางปากสู่หลอดอาหารนั้น อนุภาคนาโนทองแดงทำให้เกิดความเป็นพิษที่รุนแรงและทำให้เกิดความเสียหายต่อไต ตับ และม้าม ในขณะที่อนุภาคทองแดงในระดับไมโครเมตรนั้นไม่ทำให้เกิดความเป็นพิษใด ๆ อนุภาคนาโนทองคอลลอยด์ซึ่งนิยมใช้ในการรักษาโรคและการตรวจวินิจฉัยโรคนั้นไม่ทำให้เกิดความเป็นพิษต่อหนูเมื่อมีการฉีดอนุภาคเข้าหลอดเลือดดำในระดับที่ใช้ในการรักษาโรค

ค.6.4 หัวหมุดควอนตัม

สมบัติที่เป็นอันตรายต่อสุขภาพของหัวหมุดควอนตัมนี้ ขึ้นกับปัจจัยที่เกี่ยวข้องกับโครงสร้างทางเคมี และสภาวะสิ่งแวดล้อม ความเป็นพิษนั้นขึ้นกับ ขนาด ประจุ ความเข้มข้น ปฏิริยาทางชีวภาพของผิวเคลือบ และความเสถียรต่อการออกซิเดชัน/แสง/เชิงกลของสาร ในกรณีที่ต้องมีการทำลายหรือกำจัดสารที่มีองค์ประกอบของตะกั่ว สารหนู แคดเมียม และเทลเลียม ซึ่งมีความเป็นพิษสูง ควรต้องมีการประเมินความคงตัวของสารในระยะยาวและการสลายตัวอย่างสมบูรณ์ก่อน การเคลือบสามารถยับยั้งการสลายตัวของหัวหมุดควอนตัม ซึ่งอาจส่งผลให้เกิดการปลดปล่อยส่วนประกอบที่เป็นพิษ รวมถึงการสูญเสียการเรืองแสงของหัวหมุดควอนตัมในสัตว์ทดลอง

การศึกษาในหลอดทดลอง พบว่า หัวหมุดควอนตัมบางชนิดมีความเป็นพิษต่อเซลล์ตามความสัมพันธ์การตอบสนองต่อปริมาณ เช่น หัวหมุดควอนตัมของแคดเมียมเทลลูไรด์ (CdTe) ทำให้เซลล์ไฟโบโรไซต์โตมาของหนูแรทตาย โดยผลการทดสอบในหลอดทดลองพบว่าการหดตัวของโครมาติน (chromatin condensation) และการนูนออกอย่างไม่สมมาตรของเยื่อหุ้มเซลล์ (membrane blebbing) สำหรับหัวหมุดควอนตัมขนาดเล็กมีความเป็นพิษสูง หัวหมุดควอนตัมที่มีขนาดใหญ่ ซึ่งมีประจุบวกเท่ากัน โดยหัวหมุดควอนตัมที่มีขนาดเล็กจะเคลื่อนที่ไปยังนิวเคลียส และหัวหมุดควอนตัมที่มีขนาดใหญ่จะอยู่ในไซโตซอล โดยอธิบายได้จากการมีไอออนของแคดเมียม (Cd^{2+}) การเกิดอนุมูลอิสระ หรือการทำปฏิกิริยากับองค์ประกอบภายในเซลล์ ทำให้องค์ประกอบนั้นสูญเสียความสามารถในการทำหน้าที่ ส่วนการศึกษาในหลอดทดลองในงานวิจัยอื่น ๆ ได้รายงานว่าหัวหมุดควอนตัมของแคดเมียมซีลีเนียม (CdSe) นั้นมีความเป็นพิษต่อเซลล์ต่ำ และการเกิดออกซิเดชันที่พื้นผิวของหัวหมุดควอนตัมทำให้เกิดไอออนของแคดเมียม (Cd^{2+}) ซึ่งเป็นสารก่อมะเร็ง การห่อหุ้มหัวหมุดควอนตัมด้วยซิงค์ซัลไฟด์ (ZnS) สามารถลดความเป็นพิษและผลกระทบต่าง ๆ ที่กล่าวมานี้ และผลกระทบเหล่านี้แทบจะหมดไป

1 ถ้าใช้โบวีนซีรั่ม อัลบูมิน (bovine serum albumin) ในการห่อหุ้มหัวหมุดควอนตัม จากการศึกษาความ
 2 เป็นพิษต่อเซลล์ในหลอดทดลองของไดอาร์เซนิกไดซัลไฟด์ (As_2S_3) ซึ่งเป็นวัสดุกึ่งตัวนำที่ใช้ในการ
 3 พัฒนาสูตรทางยาชนิดใหม่ ที่มีขนาดเล็ก 100 nm ถึง 150 nm โดยทดสอบกับเซลล์บุผนังหลอดเลือดจาก
 4 รก (human umbilical vein endothelial cells) พบว่า As_2S_3 มีความเป็นพิษสูงกว่าสารเดียวกันที่มีอนุภาค
 5 ขนาด 200 nm ถึง 500 nm ความเป็นพิษที่ขึ้นอยู่กับพื้นที่ผิวของอนุภาครีอัสคาร์บอนอธิบายได้จากการ
 6 ปลดปล่อยส่วนประกอบที่มีฤทธิ์ออกมาจากอนุภาคไปยังสารตัวกลางที่ใช้ในการบ่ม ซึ่งมีปริมาณ
 7 สัมพันธ์กับพื้นที่ผิวของอนุภาคนั้น ๆ

8 การทดสอบในสัตว์ทดลองนั้นไม่พบว่ามีอาการสังเกตการณ์ผลกระทบที่ทำให้เกิดอาการเจ็บป่วย เช่น หนู
 9 ถูกฉีดด้วยหัวหมุดควอนตัมที่เคลือบด้วยพอลิเมอร์กรดแอมฟิฟิลิก พอลิอะคริลิก (amphiphilic
 10 polyacrylic acid) และหัวหมุดควอนตัมที่จับคู่ร่วมกับพอลิเอทิลีน ไกลคอล เอมีน (polyethyleneglycol
 11 amine) และหนูที่ได้รับสารหัวหมุดควอนตัมของแคดเมียมซีลีเนียมและซิงค์ซัลไฟด์ (CdSe/ZnS)

12 ค.6.5 วัสดุนาโนพอลิเมอร์อินทรีย์

13 การสูดดมอนุภาคนาโนอินทรีย์โดยไม่ตั้งใจส่งผลทำให้เกิดความเป็นพิษแบบเฉียบพลันซึ่งเป็นอันตราย
 14 ต่อมนุษย์ในกลุ่มของอนุภาคนาโนนั้น คำนวณไอศดของ PTFE ที่เกิดที่อุณหภูมิสูงกว่า 425 °C มีความเป็น
 15 พิษต่อปอดสูง PTFE ขนาด 15 nm ก่อให้เกิดภาวะปอดบวมน้ำที่มีเลือดออก (hemorrhagic pulmonary
 16 edema) และทำให้หนูตายเมื่อได้รับสารน้อยกว่า 60 $\mu\text{g}/\text{m}^3$ ในทางตรงข้ามควันไอของ PTFE ที่เกิดขึ้น
 17 ระยะเวลาหนึ่งแล้วมีความเป็นพิษน้อยกว่าและไม่ทำให้เกิดการเสียชีวิตขึ้น ซึ่งเป็นผลจากการเปลี่ยนแปลง
 18 เคมีพื้นผิวและการเพิ่มขนาดของอนุภาคที่รวมกันจนกระทั่งมีขนาดมากกว่า 100 nm ในขณะที่ควันไอ
 19 ของ PTFE นั้นจะแตกต่างไปจากอนุภาคนาโนจากการผลิต ผลการศึกษาเหล่านี้เป็นเพียงตัวอย่างที่
 20 ต้องการแสดงถึงสมบัติของอนุภาคนาโนที่เกิดขึ้นโดยไม่ตั้งใจซึ่งส่งผลให้เกิดความเป็นพิษแบบ
 21 เฉียบพลันได้

22 ความเป็นพิษของเคนดริเมอร์นาโนนั้นมีความสัมพันธ์กับธรรมชาติของมอนอเมอร์และวิธี
 23 การสังเคราะห์เคนดริเมอร์ จากการทดสอบในหลอดทดลองและในสัตว์ทดลอง พบว่า เคนดริเมอร์นาโน
 24 ที่มีหมู่ฟังก์ชันประจุบวกที่ผิวซึ่งคล้ายกับโมเลกุลขนาดใหญ่ทางชีววิทยาชชนิดอื่น ๆ สามารถทำลายเยื่อ
 25 หุ้มเซลล์และทำให้เซลล์แตกได้ ดังนั้น จึงสามารถปรับหมู่ฟังก์ชันที่ผิวของเคนดริเมอร์นาโนได้ เพื่อให้
 26 มีการตอบสนองทางชีวภาพในรูปแบบที่ต้องการ ธรรมชาติของแกนภายในเคนดริเมอร์นั้นอาจมี
 27 ผลกระทบต่อปฏิกิริยาทางชีววิทยาได้เช่นกัน เช่น เคนดริเมอร์ที่มีโครงสร้างภายในเป็นสารอะโรมาติก
 28 (aromatic interior) อาจทำให้เกิดการแตกตัวของเม็ดเลือดแดงเมื่อรับสัมผัสกับเยื่อหุ้มเซลล์ที่มีสมบัติไม่
 29 ชอบน้ำได้ นอกจากนี้ ยังพบว่าเคนดริเมอร์ที่มีขนาดใหญ่กว่ามีความเป็นพิษที่มากกว่า

1 ค.6.6 วัสดุนาโนชีวภาพ

2 วัสดุนาโนชีวภาพสังเคราะห์สามารถส่งผลกระทบต่อสุขภาพในรูปแบบต่าง ๆ เช่นเดียวกับวัสดุนาโนชีวภาพที่
3 เกิดขึ้นเองตามธรรมชาติซึ่งอาจส่งผลในด้านบวก เช่น ฮอร์โมนอินซูลินและฮอร์โมนควบคุม
4 การเจริญเติบโต ไปจนถึงผลด้านลบและอาจมีอันตรายถึงชีวิต เช่น สารชีวพิษในกลุ่มโปรตีนที่เกิดตาม
5 ธรรมชาติ

6 การนำส่งวัสดุนาโนชีวภาพซึ่งมีฤทธิ์ทางชีวภาพไปยังระบบไหลเวียนของโลกิตผ่านทางปากนั้น อาจ
7 เกิดขึ้นโดยอาศัยน้ำดี และตัวยับยั้งเอนไซม์โปรตีนเอส (proteinase inhibitors) การนำส่งโปรตีนผ่านทาง
8 ผิวหนังเพื่อการรักษา เช่น อินซูลิน นั้นเป็นไปได้โดยอาศัยเฟจแซพเพอโรน (phage peptide
9 chaperones) ซึ่งกลไกในการซึมผ่านเข้าไปนั้นไม่จำเพาะเจาะจงกับอินซูลินแต่เกี่ยวข้องกับปฏิกิริยา
10 ระหว่างเฟจเปปไทด์ (phage peptide) และผิวหนัง ซึ่งช่วยทำให้การนำส่งสารผ่านทางรูขุมขนโดยการ
11 เคลื่อนที่ของอินซูลินผ่านผิวหนังได้ การประยุกต์ในการนำส่งยานี้อาจทำให้เกิดการได้รับสัมผัสสาร
12 อย่างไม่ตั้งใจต่อผู้ปฏิบัติงานระหว่างกระบวนการผลิตยาและการจัดการระบบดูแลสุขภาพ

13

ภาคผนวก ง.

วิธีการจัดการรับสัมผัสวัสดุนาโนผ่านทางหายใจ

(ข้อ 6.2.2 และข้อ 8.3.7)

ง.1 ทั่วไป

วัตถุประสงค์พื้นฐานในการเก็บตัวอย่างนั้นเพื่อป้องกันผู้ปฏิบัติงานจากการรับสัมผัสอนุภาคนาโนหลักเกณฑ์บางส่วนประกอบด้วย

- (1) การประเมินการรับสัมผัสส่วนบุคคลตามข้อควรปฏิบัติ
- (2) การประเมินการรับสัมผัสส่วนบุคคลสำหรับเชื่อมต่อกับผลกระทบเชิงลบต่อสุขภาพที่อาจเกิดขึ้นได้ในการศึกษาทางระบาดวิทยา
- (3) การระบุถึงแหล่งปลดปล่อยที่สำคัญเพื่อกำหนดแผนการควบคุมมุ่งเป้า
- (4) การประเมินประสิทธิภาพระบบควบคุมการใช้งาน

โดยแต่ละข้อข้างต้นต้องการเครื่องมือที่มีความจำเพาะและแตกต่างกัน ตัวอย่างเช่น การจัดการรับสัมผัสส่วนบุคคลนั้น วิธีการที่ดีที่สุดคือการใช้เครื่องมือเก็บตัวอย่างที่ใช้พลังงานจากแบตเตอรี่และมีขนาดเล็ก โดยติดตั้งกับตัวผู้ปฏิบัติงานซึ่งติดตัวผู้ปฏิบัติงานตลอดเวลาที่ทำงาน สำหรับการระบุแหล่งกำเนิดนั้น ควรใช้เครื่องมือวัดแบบพกพา ซึ่งให้การวัดความเข้มข้นที่ต่อเนื่องและเชื่อมโยงกับรายละเอียดของตำแหน่งที่ตั้งการระบายอากาศ และกระบวนการการทำงานที่จำเพาะที่ต้องดำเนินการ ในการประเมินประสิทธิภาพของมาตรการควบคุมในสถานที่ปฏิบัติงานนั้น สามารถใช้เครื่องมือหลายชนิดที่แตกต่างกันซึ่งรวมไปถึงเครื่องมือที่ตั้งอยู่กับที่ (static) ซึ่งเป็นเครื่องมือหลัก ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับข้อมูลที่ต้องการอย่างไรก็ตามในการประเมินการรับสัมผัสวัสดุนาโนที่มนุษย์สร้างขึ้นนั้น ปัจจัยรบกวนที่สำคัญในสถานที่ปฏิบัติงานส่วนใหญ่คือ ปัจจัยที่เกิดกับอนุภาคนาโนที่เกิดขึ้นโดยไม่ตั้งใจจากละอองลอยในอากาศที่โดยรอบที่เข้าไปในสถานที่ปฏิบัติงานในระดับที่แตกต่างกัน และอนุภาคนาโนที่เกิดขึ้นโดยไม่ตั้งใจที่เกิดจากสถานที่ปฏิบัติงานนั้น อนุภาคที่เกิดขึ้นร่วมกันนี้สามารถส่งผลกระทบต่อการวัดหรือการนับจำนวนอนุภาคได้โดยตรง โดยอนุภาคเหล่านี้สามารถรวมกันกับอนุภาคนาโนอื่น ๆ ซึ่งเป็นอนุภาคนาโนที่เราสนใจซึ่งต้องมีออกแบบการทดลองอย่างระมัดระวัง วิธีการที่เป็นไปได้ในการแบ่งแยกการรับสัมผัสอนุภาคนาโนที่มนุษย์สร้างขึ้นกับการรับสัมผัสอนุภาคนาโนที่เกิดขึ้นเองในบรรยากาศนั้น มีการอธิบายในภายหลัง

ซึ่งการแบ่งแยกนี้ช่วยในการวิเคราะห์การรับสัมผัสการควบคุมที่มีประสิทธิภาพทั้งอนุภาคนาโนที่มนุษย์สร้างขึ้นและอนุภาคนาโนที่เกิดขึ้นเองนั้นก็จำเป็นต่อการจัดการความปลอดภัยต่อสุขภาพอาชีพ อนามัยที่มีประสิทธิภาพ

ตามทฤษฎีแล้ว เครื่องมือที่ใช้ในการวัดสุขภาพในการประกอบอาชีพ ควรมีลักษณะดังนี้

- 1 — เป็นเครื่องมือที่เคลื่อนย้ายได้
- 2 — สามารถวัดลักษณะเฉพาะต่าง ๆ ของอนุภาคนาโนได้หลากหลาย (การนับจำนวน มวล พื้นที่ผิว ประจุ
- 3 การกระจายขนาด การแยกอนุภาคนาโนที่มนุษย์สร้างขึ้นออกจากอนุภาคนาโนที่มีอยู่แล้วในพื้นที่ การ
- 4 เปลี่ยนแปลงชั่วคราว เป็นต้น)
- 5 — สามารถเก็บตัวอย่างในระดับหายใจ (breathable zone)
- 6 — สามารถนำไปใช้งานในระดับอุตสาหกรรมได้
- 7 — ใช้พลังงานจากแบตเตอรี่
- 8 — ให้การประมวลผลแบบทันที
- 9 — ราคาไม่แพงมากนัก

10 ซึ่งยังไม่มีเครื่องมือใดที่มีลักษณะครบทุกประการข้างต้น ตาราง ง.1 ได้สรุปเครื่องมือที่มีอยู่ในปัจจุบัน ซึ่ง

11 ข้อมูลอาจมีการปรับปรุงให้มีความทันสมัยกว่าที่ปรากฏในมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมนี้

12

13

14

ตาราง ง.1 เครื่องมือและเทคนิคในการวัดการรับสัมผัสละอองลอยนาโน
(ข้อ ง.1)

การวัด	เครื่องมือวิเคราะห์ทดสอบ	หมายเหตุ
การวัดมวลโดยตรง	เครื่อง ไซส์ซีเล็กทีฟสแตติกแซมเพลอร์ (Size selective static sampler)	ใช้วัดมวลอนุภาคจากการสูดตัวอย่างตามขนาดที่มีค่าไม่เกิน 100 nm และวิเคราะห์ตัวอย่างการชั่งน้ำหนัก หรือการวิเคราะห์ทางเคมี แม้ว่าไม่มีอุปกรณ์เครื่องมือนี้จำหน่ายทางการค้า แต่สามารถใช้เครื่องแคสเคดอิมแพ็คเตอร์ (Berner-type low pressure impactors หรือ microorifice impactors) ในช่วง 100 nm วิเคราะห์ได้
	TEOM	เป็นเครื่องวัดแบบเรียลไทม์ความไวสูง สามารถใช้ในการวัดความเข้มข้นมวลอนุภาคนาโนละอองลอย และสามารถเชื่อมต่อกับระบบได้ (on-line) โดยอาศัยการเชื่อมต่อระบบที่สามารถเลือกขนาดอนุภาคที่เหมาะสม (size-selective inlet)
การวัดมวลโดยการคำนวณ	เครื่องอิเล็กทรอนิกส์ไดโคโทรสแตติกโลวเพรสเชอร์อิมแพคเตอร์: อีแอลพีไอ (ELPI™)	ใช้วัดความเข้มข้นเชิงพื้นที่ผิวแบบเรียลไทม์ตามขนาด (เส้นผ่านศูนย์กลางอากาศพลศาสตร์) ในกรณีที่มีพื้นที่ผิวสูงกว่า 100 nm อาจไม่สามารถวัดผลได้โดยตรง ความเข้มข้นมวลสำหรับละอองลอยสามารถคำนวณได้ถ้าทราบรูปร่างและความหนาแน่นของอนุภาค (หรือสมมติค่า)
	DMAS	ใช้วัดคัดเลือกรูปแบบเรียลไทม์ของความเข้มข้นเชิงมวล โดยให้การกระจายตัวของขนาดละอองลอย ความเข้มข้นมวลของละอองลอยสามารถคำนวณได้ถ้าทราบรูปร่างและความหนาแน่นของอนุภาค (หรือสมมติค่า)

การวัด	เครื่องมือวิเคราะห์ ทดสอบ	หมายเหตุ
การวัดจำนวน โดยตรง	CPC	ให้การวัดความเข้มข้นจำนวนอนุภาคแบบเรียลไทม์ ระหว่าง การตรวจวัดเส้นผ่านศูนย์กลางที่กำหนดของอนุภาคเหล่านั้น ถ้าไม่มีการแยกอนุภาคนาโนก่อนการวัด เครื่องวัดนี้ไม่วัดเฉพาะเจาะจงที่ขนาดระดับนาโนเมตร P-Trak มีการคั่งขนาดที่มากที่สุดที่ระดับ 1 μm
	DMAS	เครื่องวัดคัดเลือกขนาดแบบเรียลไทม์ ของความเข้มข้นเชิงมวล โดยให้การกระจายตัวอ้างอิงตามจำนวนละอองลอย
การวัดจำนวน โดยตรง	กล้องจุลทรรศน์ อิเล็กตรอน (electron microscopy)	เป็นการวิเคราะห์แบบไม่เชื่อมต่อกับระบบ (off-line) สามารถให้ข้อมูลของความเข้มข้นเชิงมวลละอองลอยในขนาดที่เจาะจงได้
การวัดจำนวนด้วย การคำนวณ	ELPI™	ใช้วัดขนาดจำเพาะแบบเรียลไทม์ (เส้นผ่านศูนย์กลางอากาศพลศาสตร์) ความเข้มข้นของพื้นที่ผิวแบบไวงาน และสามารถบอกการกระจายตัวของขนาดละอองลอยข้อมูลต้องแปรผลในรูปของความเข้มข้นจำนวนขนาดจำเพาะของตัวอย่าง สามารถวิเคราะห์ได้โดยไม่ต้องเชื่อมต่อกับระบบ (off-line)
การวัดพื้นที่ผิว โดยตรง	DC	ใช้วัดพื้นที่ผิวแบบไวงานของละอองลอยแบบเรียลไทม์ ในกรณีพื้นที่ผิวสูงกว่า 100 nm ไม่สามารถวัดผลได้โดยตรง สำหรับอนุภาคที่มีขนาดน้อยกว่า 100 nm เครื่องแพร่ประจุบางรุ่นที่มีการวางตลาดนั้น ไม่สามารถวัดพื้นที่ผิวที่ต่ำกว่า 100 nm ได้ เครื่องแพร่ประจุ จึงใช้ได้กับอนุภาคนาโนที่ผ่านช่องคัดขนาดมาแล้วเท่านั้น
	ELPI™	ใช้วัดขนาดจำเพาะแบบเรียลไทม์ (เส้นผ่านศูนย์กลางอากาศพลศาสตร์) ความเข้มข้นของพื้นที่ผิวแบบไวงาน ในกรณีพื้นที่ผิวสูงกว่า 100 nm ไม่สามารถวัดผลได้โดยตรง
	กล้องจุลทรรศน์ อิเล็กตรอน	เป็นการวิเคราะห์แบบไม่เชื่อมต่อกับระบบ (off-line) สามารถให้ข้อมูลพื้นที่ผิวของอนุภาคได้ การวิเคราะห์โดย TEM สามารถให้ข้อมูลโดยตรงของอนุภาคในบริเวณพื้นที่ที่วิเคราะห์ซึ่งเกี่ยวข้องกับพื้นที่ที่มีรูปร่างต่างกัน
การวัดพื้นที่ผิวโดย การคำนวณ	DMAS	ใช้วัดขนาดอนุภาคแบบเรียลไทม์ (เส้นผ่านศูนย์กลางของอนุภาคที่เคลื่อนที่) ข้อมูลอาจแปรผลในรูปของพื้นที่ผิวละอองลอยในแต่ละสภาวะ ตัวอย่างได้แก่ เส้นผ่านศูนย์กลางของอนุภาคที่หลอมรวมกันที่เคลื่อนที่ซึ่งแสดงความสัมพันธ์เกี่ยวข้องกันอย่างค้ำกับพื้นที่ผิวที่ตรวจวัด
	DMAS และ ELPI™ ใช้ควบคู่กัน	ความแตกต่างระหว่างการวัดอนุภาคชนิดอากาศพลศาสตร์ และแบบเคลื่อนที่ สามารถใช้เป็นหลักในการคำนวณค่าต่างเชิงมิติ ซึ่งทำให้สามารถคำนวณพื้นที่ผิวได้

1 ง.2 การวัดความเข้มข้นโดยมวล
 2 ความเข้มข้นของมวลสารนั้นสามารถวัดได้โดยใช้เครื่องมือที่ใช้อ่านค่าได้ทันที จากอนุภาคที่สะสมอยู่บน
 3 แผ่นกรอง (เครื่องเก็บตัวอย่างละอองลอย เครื่องแคสเคดิมแพ็คเตอร์ และ เครื่องวัดมวลระบบไมโครแบบ
 4 ออสซิลเลตติ้ง และ แบบผลึกเรโซแนนซ์ หรือเครื่องวัดมวลแบบพิโซ (resonator crystals หรือ piezobalance)
 5 และสามารถคำนวณค่ามวลโดยใช้เครื่องมือ เช่น ELPI™ และ DMAS (ดูข้อ ง.5 การวัดการกระจายตัวของ
 6 ขนาดอนุภาคนาโน)

7 ง.2.1 การเก็บตัวอย่างด้วยแผ่นกรอง (Filter sampling)
 8 แม้ว่ากรอกแบบและการทดสอบอุปกรณ์ให้เหมาะสมนั้นดูเหมือนว่าจะเป็นไปได้ แต่ในปัจจุบันยัง
 9 ไม่มีอุปกรณ์เก็บตัวอย่างละอองลอยในสถานที่ปฏิบัติงานสำหรับอนุภาคนาโนที่มีขนาดใหญ่กว่า 100
 10 nm ข้อมูลที่มีเกี่ยวกับมวลของอนุภาคนาโนในสถานที่ปฏิบัติงานนั้นมีน้อยมาก โดยมีการคาดการณ์ว่า
 11 อัตราการไหลที่มากกว่า 10 min^{-1} ต้องมีการรวบรวมมวลของอนุภาคนาโนในปริมาณที่เพียงพอใน
 12 ระยะเวลา 8 h เพื่อให้สามารถชั่งน้ำหนักได้ ที่อัตราการไหลที่สูงนี้โดยหลักการแล้วคาดว่าจะอาจทำให้
 13 เครื่องมือที่มีอยู่สามารถทำงานได้ดี เครื่องมือเหล่านี้ได้แก่ แผ่นตกกระทบ (impactors) และ
 14 ไซโคลอน ที่ใช้สำหรับอนุภาคที่มีขนาดใหญ่กว่า 100 nm

15 วิธีการวิเคราะห์อื่น ๆ นอกเหนือจากการวิเคราะห์ด้วยแรงตกกระทบ ที่สามารถนำมาใช้ในการจำแนก
 16 ความเข้มข้นมวลของอนุภาคนาโนได้ ตัวอย่างเช่น ตามวิธีของ NIOSH 7300 สำหรับโลหะโดยใช้เครื่อง
 17 อินดักทีฟเพิลลาร์คอนพลาสมา ร่วมกับการวิเคราะห์โดยใช้เครื่องอะตอมมิคิมิสซันสเปกโตรสโก
 18 ปี และวิธี NIOSH 7500 สำหรับซิลิกา โดยการตรวจสอบสารโดยใช้รังสีเอกซเรย์ (X-ray diffraction)

19 ง.2.2 เครื่องแคสเคดิมแพ็คเตอร์
 20 อีกทางเลือกหนึ่งที่ใช้ในการศึกษาวิเคราะห์ทั้งในสถานที่ปฏิบัติงานและสิ่งแวดล้อม คือ การใช้เครื่อง
 21 แคสเคดิมแพ็คเตอร์แบบใช้ความดันต่ำ เช่น ชนิดเบอร์เนอร์ (Bernier-type) เป็นต้น หรือการใช้เครื่อง
 22 แคสเคดิมแพ็คเตอร์แบบที่มีรูเปิดขนาดไมโครเมตร เครื่องมือทั้งสองชนิดนี้ใช้การตกกระทบด้วยแรง
 23 ฉ็อยในการแยกอนุภาคออกจากกันตามขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางอากาศพลศาสตร์ของอนุภาค และ
 24 เครื่องมือชนิดนี้มีการทำงานสองหรือสามขั้นสำหรับขนาดของอนุภาคนาโน ในเครื่องมือทั้งสองชนิดนี้
 25 มีการชั่งมวลของอนุภาคนาโนบนแผ่นที่รวบรวมอนุภาคทั้งก่อนและหลังการเก็บตัวอย่าง จากนั้นจึง
 26 วัดการกระจายขนาดแบบเต็มรูปแบบ และตัดข้อมูลที่ขนาด 100 nm หรือขนาดใด ๆ ก็ตามที่ได้
 27 เกี่ยวกับอนุภาคที่มีขนาดโครงสร้างนาโน(ดูข้อ ง.5.2 การวัดโดยอาศัยหลักการตกกระทบตามแรงเฉื่อย)

28 ง.2.3 เครื่องวัดมวลระดับไมโครแบบออสซิลเลตติ้งและเครื่องวัดมวลระดับไมโครแบบพิโซอิเล็กทริก
 29 (Oscillating and piezoelectric microbalances)
 30 อีกทางเลือกหนึ่งในการวัดความเข้มข้นของมวลสาร คือการใช้ TEOM โดยหลักการของ TEOM (ซึ่ง
 31 พัฒนาเริ่มแรกจากการวัดมวลของอนุภาคนาโนอวกาศ) ใช้แผ่นกรองขนาดเล็กซึ่งจะตั้งอยู่บนปลาย

1 แหลมของท่อแก้วซึ่งเป็นส่วนหนึ่งของเครื่องวัดมวลระดับไมโครแบบออสซิลเลชัน (oscillation
2 microbalance) (เครื่องชั่งอนุภาคขนาดเล็ก ที่ใช้หลักการแกว่งให้อนุภาคของสารที่มีขนาดเล็กหลุดจาก
3 ฟิเตอร์มาสะสมรวมกัน) โดยความถี่ของการสั่น (oscillation) ของเครื่องวัดมวลระดับไมโคร
4 (microbalance) เปลี่ยนแปลงไปตามมวลของอนุภาคที่สะสมอยู่บนแผ่นกรอง เครื่องมือนี้ใช้งานกัน
5 อย่างกว้างขวางในหน่วยงานควบคุมคุณภาพอากาศแห่งชาติต่าง ๆ เพื่อเฝ้าระวังคุณภาพอากาศอย่าง
6 ต่อเนื่องถึงระดับละอองลอยขนาดเล็กกว่า $10 \mu\text{m}$ และขนาดเล็กกว่า $2.5 \mu\text{m}$ และมีการพิสูจน์แล้วว่า
7 เครื่องมือนี้ให้ข้อมูลระดับอนุภาคที่น่าเชื่อถือเป็นไปตามคุณภาพอากาศที่ได้กำหนดไว้ เมื่อมีการวัดมวล
8 ที่กำหนดไว้ที่ $0.01 \mu\text{g}$ มีการนำเครื่องมือนี้ไปใช้เพื่อให้ได้การวัดที่แม่นยำ ($\pm 5 \mu\text{g m}^{-3}$ ในช่วงเวลา 10
9 min และ $\pm 1.5 \mu\text{g m}^{-3}$ ในช่วงเวลา 1 h) ในการวัดอนุภาคนาโนในสถานที่ปฏิบัติงาน การใช้เครื่องมือนี้
10 จำเป็นต้องพิจารณาเลือกเครื่องคัดแยก (pre-separator) สำหรับ TEOM ให้เหมาะกับขนาดอนุภาคนาโน
11 ที่ศึกษาและเพื่อเปลี่ยนแผ่นกรองที่รวบรวมอนุภาคเป็นแผ่นกรองที่มีประสิทธิภาพสูงสำหรับอนุภาคนา
12 โนนั้น ๆ มีการพัฒนาเครื่องมือ TEOM สำหรับใช้ส่วนบุคคลแล้ว เช่น การเก็บตัวอย่างฝุ่นที่สามารถ
13 หายใจเข้าไปได้จากหม้องถ่านหิน

14 การทำงานของเครื่องวัดมวลระดับไมโครแบบพิโซอิเล็กทริก (หรือ piezobalance) ขึ้นอยู่กับการ
15 เปลี่ยนแปลงความถี่เรโซแนนซ์ (resonance frequency) ของผลึกพิโซอิเล็กทริก (piezoelectric) ซึ่งแปร
16 ผันตามมวล สามารถวัดมวลที่ตกค้างอยู่บนผลึกได้ด้วยข้อมูลความเข้มข้นมวลของอนุภาคจากการ
17 ตรวจสอบความถี่เรโซแนนซ์ของผลึกชุดที่สองนั้น อนุภาคในอากาศสามารถสะสมอยู่บนพื้นผิวผลึก
18 โดยการตกตะกอนแบบไฟฟ้าสถิต (electrostatic precipitation) หรือโดยการตกกระทบ ประสิทธิภาพ
19 ในการเก็บตัวอย่างของกลไกทั้งหลายเหล่านี้ เป็นหน้าที่ของฟังก์ชันของขนาดอนุภาคและสมบัติของ
20 อนุภาค และควรกำหนดเพื่อให้ได้มาซึ่งการวัดเชิงปริมาณ ผลึกควอตซ์มีความไวในหลายร้อยเฮิร์ตซ์ต่อ
21 ไมโครกรัมซึ่งแปรเป็นความสามารถในการวัดความเข้มข้นของมวลละอองลอยในปริมาณ $100 \mu\text{g/m}^3$
22 ภายในเวลาที่ต่ำกว่า 1 min

23 ง.3 การวัดความเข้มข้นโดยจำนวน

24 ง.3.1 CPC

25 CPC เป็นเครื่องมือที่ใช้กันอย่างแพร่หลายในการวัดความเข้มข้นโดยจำนวนของอนุภาคนาโน เครื่องมือ
26 นี้ใช้หลักการควบแน่นของไอระเหยที่เกาะตัวบนอนุภาคนาโน (หรือใหญ่กว่า) เพื่อให้อนุภาคมีขนาดใหญ่
27 ขึ้นในระดับที่สามารถวัดได้โดยเครื่องนับเชิงแสง

28 เครื่อง CPC ที่ใช้การไหลแบบแผ่บางในการพาความร้อน (convective cooling laminar flow CPC) นั้น
29 นิยมใช้กันมากและมีจำหน่ายโดยผู้ผลิตในหลายรุ่นซึ่งแตกต่างกันในส่วนของการคัดขนาดที่แตกต่างกัน
30 มีการดึงอนุภาคที่อยู่ในอากาศเข้าสู่เครื่องมือที่อัตราการไหลของอากาศคงที่ ซึ่งอิมตัวโดยใช้สารที่มี
31 ความดันไออ่อน (โดยทั่วไปใช้สารบิวทานอล ไอโซโพรพานอล หรือน้ำ) การไหลที่อิมตัวนี้ผ่านเข้าสู่ท่อ

1 ความแน่นที่เย็นซึ่งไอนั้นสามารถสลายไปบนพื้นผิวของท่อ อย่างไรก็ตามเนื่องจากการไหลนั้นมีความ
 2 เย็น ดังนั้นจึงมีบางส่วนของท่อที่ไอน้ำมีการอิมตัวอย่างยิ่งยวดและความแน่นบนอนุภาคซึ่งได้
 3 กลายเป็นหยดที่มีขนาดใหญ่ ชัดจำกัดในการวัดวิเคราะห์เส้นผ่านศูนย์กลางของอนุภาคที่มีขนาดเล็ก
 4 ขึ้นอยู่กับสมบัติของไอ อุณหภูมิของการทำงาน (ซึ่งใช้ในการอิมตัวยิ่งยวด) อัตราการไหล และลักษณะ
 5 ของเครื่องมือวิเคราะห์ทดสอบ เครื่องมือวัดที่ใช้ชีวทานอลนั้นจะสามารถวัดขนาดได้เล็กถึง 3 nm
 6 ในขณะที่ไอโซโทปพลาสมอลสามารถใช้กับเครื่องมือที่พกพาได้โดยมีค่าต่ำสุดในการวัดได้ที่ 10 nm และ
 7 น้ำซึ่งมักใช้ในเครื่องมือที่มีการจำหน่ายนั้นใช้วัดอนุภาคนาโนได้ในระดับเดียวกัน

8 ง.3.2 อิเล็กโตรมิเตอร์ (Electrometers)

9 เครื่องมืออิเล็กโตรมิเตอร์นี้มีความไวต่อการวัดอนุภาคนาโน เป็นเครื่องวัดประจุที่นำพาโดยอนุภาคละออง
 10 ลอยและการใช้งานของเครื่องมือขึ้นอยู่กับความรู้ถึงประจุของอนุภาคแต่ละชนิดในการไหลของละออง
 11 ลอย การกระจายประจุรู้ได้จากการใช้เครื่องให้ประจุหรือนิวเทรลไลซ์เซอร์ (neutralizer) ที่ทราบ
 12 ลักษณะเฉพาะเครื่องมืออื่น ๆ อย่างไรก็ตามประสิทธิภาพในการให้ประจุนั้นขึ้นอยู่กับขนาดของ
 13 อนุภาค การใช้เครื่องมืออิเล็กโตรมิเตอร์เพียงอย่างเดียวจึงยากในการได้ข้อมูลความเข้มข้นของอนุภาคนา
 14 โนที่ถูกต้อง เครื่องมืออิเล็กโตรมิเตอร์นี้จึงใช้ร่วมกับเครื่องวิเคราะห์การเคลื่อนตัวทางไฟฟ้า (mobility
 15 analyzer) ซึ่งสามารถประเมินการกระจายขนาดของอนุภาคนาโนได้ ในทางปฏิบัติเครื่องมืออิเล็กโตร
 16 มิเตอร์นี้ต้องมีการสอบเทียบกับเครื่องมืออื่น ๆ โดยเฉพาะ CPCs เพื่อให้ได้ประสิทธิภาพที่ดีในการวัด
 17 อนุภาคในระดับนาโน

18 ง.4 การวัดความเข้มข้นพื้นที่ผิว (surface area concentration)

19 การวัดพื้นที่ผิวของอนุภาคในบางครั้งทำได้ด้วยการใช้วิธี BET อย่างไรก็ตาม วิธีการนี้ต้องเก็บรวบรวม
 20 อนุภาคนาโนในปริมาณที่มาก (มากถึง 50 mg สำหรับการวิเคราะห์ด้วยวิธีนี้) และความพรุนของอนุภาค
 21 สามารถส่งผลต่อการวัด (ซึ่งอาจสำคัญหรือไม่สำคัญ) และฐานรองที่ใช้ในการเก็บรวบรวมตัวอย่าง
 22 อนุภาค โดยเฉพาะเมื่อวัสดุที่วิเคราะห์นั้นมีขนาดเล็กมาก
 23 เครื่องวัดประจุแบบ DC นั้นวัดค่าพื้นที่ผิวฟูคส์ (Fuchs surface area) หรือค่าพื้นที่ผิวที่ไวงานของละอองลอย
 24 ได้จากอัตราการติดผิวของไอออนไม่มีขั้วที่เป็นบวกที่มีต่ออนุภาคละอองลอยนั้นซึ่งมาจากจากอนุภาคที่
 25 พื้นที่ผิวของละอองลอยที่สามารถอ้างอิงได้ อย่างไรก็ตามการสูญเสียอนุภาคซึ่งกระทบต่อการวัดและ
 26 เครื่องมืออื่นนั้นขึ้นอยู่กับขนาดของอนุภาค ซึ่งประเมินได้จากการทดลองและการเปรียบเทียบกับ การตอบสนอง
 27 ที่จำเป็น ละอองลอยที่เก็บเป็นตัวอย่างผ่านพลาสมาแบบอ่อน ซึ่งสร้างโดยเครื่องโคโรนาดีสชาร์จ (corona
 28 discharge device) ที่ซึ่งอนุภาคตัวอย่างนั้นผสมกับไอออนขั้วเดียวในอากาศซึ่งสร้างโดยโคโรนานั้น ๆ
 29 ไอออนในอากาศสามารถแพร่กระจายและยึดติดกับพื้นที่ผิวของอนุภาคที่ได้รับไอออนนั้น ไอออนส่วนเกิน
 30 จากการยึดติดมีการกำจัดด้วย ขั้วดักจับอนุภาค (collecting electrode) และอนุภาคที่มีประจุยึดเกาะอยู่
 31 สามารถเก็บรวบรวมด้วยตัวกรอง HEPA ซึ่งอยู่ในฟาราเดย์คัพ อิเล็กโตรมิเตอร์ (Faraday cup electrometer)

1 กระแสไฟฟ้าซึ่งเกิดขึ้นจากอนุภาคที่มีประจุสามารถวัดด้วยอิเล็กโตรมิเตอร์ความไวสูง และมีการเชื่อมโยง
2 ความสัมพันธ์กับพื้นที่ผิวของอนุภาคตัวอย่างนั้น ๆ การตรวจวัดพื้นที่ผิวที่มีประจุนั้นทำได้โดยการวัดจำนวน
3 อนุภาคที่มีอยู่และมักอยู่ในช่วง $0 \mu\text{m}^2 \text{cm}^{-3}$ ถึง $2000 \mu\text{m}^2 \text{cm}^{-3}$ และค่าความไว $1 \mu\text{m}^2 \text{cm}^{-3}$
4 เครื่องมือวัดแบบเรียลไทม์ของสองช่วงเวลานั้นมีการประเมินไม่นานมานี้ โดยได้แสดงความสัมพันธ์
5 ระหว่างพื้นที่ผิวไวงานต่อเส้นผ่านศูนย์กลางของอนุภาคที่มีขนาดอยู่ในช่วง 20 nm ถึง 100 nm
6 สำหรับการวัดพื้นที่ผิวไวงานของอนุภาคทรงเรขาคณิตที่มีลักษณะคล้ายตนเอง (fractal-like particles) หรือ
7 อนุภาคที่เป็นทรงกลมที่มีขนาดเล็กกว่า 100 nm ด้วย DC พบว่ามีความสัมพันธ์กับการวัดพื้นที่ผิวทาง
8 เรขาคณิต ด้วยเครื่องวิเคราะห์การเคลื่อนตัวทางไฟฟ้า หรือ DMAS และพื้นที่ผิวประมาณการที่วัดจาก TEM
9 ความท้าทายสำหรับการใช้วิธีการวัดด้วยเครื่องอัดประจุแบบแพร่ คือ เมื่ออนุภาคมีขนาดใหญ่กว่า 100 nm ค่า
10 พื้นที่ผิวที่วัดได้อาจมีค่าที่ต่ำกว่าค่าความเป็นจริง ซึ่งจำเป็นต้องมีการศึกษาต่อไปว่าระดับที่มีการรายงานผล
11 ผิดพลาดนั้นส่งผลกระทบต่อความสัมพันธ์ในด้านการรับสัมผัสสวัสดุนาโน และผลกระทบต่อสุขภาพอย่างมี
12 นัยสำคัญหรือไม่

13 เครื่องมือใหม่หลายชนิดอาศัยหลักการการอัดประจุให้กับอนุภาคในอากาศเพื่อจำลองปริมาณวัสดุที่แสดงค่า
14 พื้นที่ผิวรับสัมผัสที่สะสมในบริเวณทอแลม หลอดลม และถุงลมในปอด ซึ่งแตกต่างจากเครื่องมือที่กล่าวมา
15 ก่อนข้างต้นที่วัดพื้นที่ผิวทั้งหมด เครื่องมือในรูปแบบใหม่ทำงานโดยดูดอนุภาคที่ลอยอยู่ในอากาศผ่าน
16 ไซโคลนคัดแยกอนุภาคที่มีขนาดใหญ่กว่า $1 \mu\text{m}$ ส่วนอนุภาคที่เหลือที่ผ่านเข้าสู่เครื่องและผ่านเข้าสู่บริเวณ
17 อัดประจุ และชุดคัดแยกอนุภาค ตามลำดับ ในการใช้งานสามารถปรับชุดคัดแยกอนุภาคให้มีค่าศักย์ไฟฟ้าใน
18 ระดับต่าง ๆ เพื่อให้มีการเก็บตัวอย่างอนุภาคที่มีประจุสูง และอนุภาคที่มีการเคลื่อนที่ทางไฟฟ้า (ขนาดพื้นที่
19 ผิว) สอดคล้องกับอนุภาคส่วนที่มีการสะสมในบริเวณต่าง ๆ ของปอด หรือที่มีการหายใจเข้าไปได้ และวัด
20 ระดับประจุไฟฟ้าของอนุภาคที่ผ่านทะลุเข้าไปด้วยมิเตอร์ไฟฟ้า วิธีการใหม่นี้มีศักยภาพในการวัดค่าที่
21 สัมพันธ์กับพื้นที่ผิวรับสัมผัสของอนุภาคในอากาศที่สะสมในปอด โดยเครื่องที่มีจำหน่ายทางการค้าใน
22 ปัจจุบันเป็นรุ่นที่ใช้ตรวจวัดในบริเวณปฏิบัติงาน การสอบเทียบเครื่องทำได้ที่สภาวะอ้างอิงหนึ่งเท่านั้น เช่น
23 การหายใจของพนักงานผ่านทางจมูก โดยพนักงานมีระดับกิจกรรมของร่างกายเพียงเล็กน้อย การสอบเทียบ
24 กับสภาวะอ้างอิงไม่สามารถรวมปัจจัยอื่น ๆ เข้าร่วมด้วย เช่น ระดับกิจกรรมของพนักงาน อายุ เพศ หรือการ
25 มีโรคทางปอดร่วมด้วยซึ่งอาจส่งผลกระทบต่อระดับการสะสมของอนุภาคในปอด และอาจไม่สามารถเป็นตัวแทน
26 ข้อมูลการรับสัมผัสที่แท้จริงของพนักงานที่ปฏิบัติหน้าที่ที่แตกต่างกันได้ ดังนั้นการนำข้อมูลไปใช้จึงควร
27 ดำเนินการด้วยความระมัดระวัง การเปรียบเทียบประสิทธิภาพของเครื่องมือกับเครื่องมืออื่น ๆ สามารถทำได้
28 โดยการคำนวณพื้นที่ผิวของอนุภาคที่สะสม (ในแบบจำลองปอดแบบเดียวกัน) ที่ได้จากการวัดการกระจาย
29 ตัวของขนาดอนุภาคด้วยเครื่องสเปกโตรมิเตอร์แบบวัดการเคลื่อนที่ของอนุภาคในสนามไฟฟ้า (electrical
30 mobility spectrometers) ตัวอย่างผลการศึกษาการเปรียบเทียบการวัดอนุภาคไดออกทิลซีบาคेट (dioctyl
31 sebacate) โซเดียมคลอไรด์ หรือเขม่าดีเซล พบว่าให้ผลที่สอดคล้องกัน และไม่พบวาระดับกิจกรรมหรือ

1 เพศของผู้ทำการทดสอบมีผลต่อค่าการสะสมและระดับการรับสัมผัส แต่ระดับการรับสัมผัสมีค่าความสัมพันธ์
2 กับความถี่ของการหายใจ และปริมาณการหายใจ ดังนั้นระดับการรับสัมผัสเข้าสู่ร่างกายสามารถอนุมานได้
3 จากการวัดการรับสัมผัสที่เป็นผลมาจากรูปแบบการหายใจ ซึ่งอาจใช้ในการวิเคราะห์ระดับการรับสัมผัสเข้า
4 สู่ร่างกายสำหรับพนักงานแต่ละคนได้ ในปัจจุบัน งานวิจัยบ่งชี้ว่าปัจจัยที่ใช้สอบเทียบอาจสามารถนำมาใช้
5 ในการคัดแปลงเครื่องมือให้เหมาะสมกับพฤติกรรมกรหายใจ เพศ และอายุ มากกว่าการใช้สภาวะอ้างอิง

6 ง.5 การวัดการกระจายตัวของขนาดอนุภาคนาโน

7 ง.5.1 การวัดโดยอาศัยหลักการวิเคราะห์การเคลื่อนที่ของอนุภาค (particle mobility analysis)

8 เครื่องมือที่ใช้โดยทั่วไปสำหรับวัดการกระจายตัวของขนาดอนุภาคนาโนในอากาศ คือเครื่องวิเคราะห์
9 การเคลื่อนที่ทางไฟฟ้า หรือ DMAS ผลที่ได้จากการวิเคราะห์นั้น รายงานเป็นค่าเส้นผ่านศูนย์กลางการ
10 เคลื่อนที่ของอนุภาค (particle mobility diameter) และช่วงการวัดที่เหมาะสมมีค่าประมาณ 3 nm ถึง 800
11 nm ทั้งนี้ช่วงการวัดขึ้นกับเครื่องมือแต่ละรุ่น สำหรับการวิเคราะห์นี้ยังคงเป็นสิ่งที่ท้าทายสำหรับอนุภาค
12 นาโนบางชนิดในอากาศ โดยมีกรณีศึกษาดังนี้ เมื่อใช้เครื่องวิเคราะห์การเคลื่อนที่ด้วยไฟฟ้าสำหรับวัด
13 การกระจายตัวของขนาด CNT ที่มีการเกาะก้อนแบบแน่น พบว่า เครื่องรายงานผลเป็นค่าความต่างศักย์
14 ที่สูงผิดปกติ หรือเมื่อวิเคราะห์การกระจายตัวของขนาดอนุภาคที่เคลื่อนที่ทะลุผ่านแผ่นกรองที่ไม่มี
15 ขั้นตอนการทำความสะอาดที่ดีพอ พบว่ามีอนุภาคที่ปนเปื้อนและให้ผลที่ไม่ถูกต้อง เป็นต้น ดังนั้นควร
16 ใส่ใจเป็นพิเศษเมื่อต้องมีการวิเคราะห์วัสดุที่มีลักษณะเป็นท่อนาโน อนุภาคที่มีความเข้มข้นสูง และ
17 อนุภาคเกาะก้อนแบบแน่น/แบบหลวม ด้วยการวิเคราะห์การเคลื่อนที่ด้วยไฟฟ้า

18 เครื่อง DMAS ประกอบด้วย ส่วนที่ทำหน้าที่คัดแยกอนุภาคตามขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางการเคลื่อนที่
19 ด้วยไฟฟ้าที่เรียกว่า DEMS และส่วนมิเตอร์วัดไฟฟ้าที่ทำหน้าที่นับจำนวนอนุภาค หรือ CPC ขั้นตอน
20 การทำงานของ DMAS เริ่มต้นเมื่ออนุภาคในอากาศเคลื่อนที่เข้าสู่เครื่อง ผ่านตัวคัดแยกขั้นต้นเพื่อกำจัด
21 อนุภาคที่มีขนาดใหญ่กว่า 1 μm ออก และอนุภาคที่เหลือผ่านเข้าสู่บริเวณให้ประจุซึ่งมีแหล่งกำเนิดจาก
22 สารกัมมันตภาพรังสี ก่อนผ่านเข้าสู่สนามไฟฟ้าของ DEMS และสู่นับจำนวนอนุภาคที่บริเวณทางออก
23 จากสนามไฟฟ้าด้วยมิเตอร์วัดไฟฟ้า โดยในการวิเคราะห์นั้นอาศัยการสแกนค่าความต่างศักย์ระหว่าง
24 ขั้วไฟฟ้า อนุภาคกับการเคลื่อนที่ด้วยไฟฟ้า ซึ่งมีความสัมพันธ์กับขนาดของอนุภาค ทำให้สามารถ
25 ประมวลผลการกระจายตัวของขนาดอนุภาคในอากาศได้

26 การสแกนค่าศักย์ไฟฟ้าต้องอาศัยเวลา โดยมีความเร็วสูงสุดโดยประมาณที่ 1 min จึงต้องควบคุม
27 กระบวนการไม่ให้มีการเปลี่ยนแปลงระหว่างกรตรวจติดตามในช่วงเวลาดังกล่าว สำหรับกรณีที่มีความ
28 ผันแปรของอนุภาคนาโนในอากาศอย่างรวดเร็ว อาจใช้ห้องที่มีปริมาตร 2 dm^3 ถึง 3 dm^3 เป็นตัวบัฟเฟอร์
29 เพื่อให้ความเข้มข้นอนุภาคมีความคงที่ตลอดการวัด และสำหรับกรณีที่ระยะเวลาของกระบวนการสั้น
30 กว่าระยะเวลาสแกน สามารถหาค่าเฉลี่ยจากการสแกนหลายครั้งอย่างต่อเนื่องเพื่อให้ได้การกระจายตัว
31 ของขนาดที่คงที่

1 สำหรับการประยุกต์ใช้ที่ต้องการความรวดเร็วในการวัด สามารถใช้เครื่องวัดการเคลื่อนที่ของอนุภาค
2 อย่างรวดเร็วแบบสเปกโตรสโคปซึ่งมีการต่อชุดมิเตอร์วัดไฟฟ้าสำหรับนับอนุภาคเข้าไว้ด้วยกัน การวัด
3 อาจกำหนดให้มีความละเอียดของเวลาที่ใช้วัดเป็น 1 s หรือต่ำกว่า และสามารถทำงานในสภาวะความ
4 ดันปกติเพื่อลดการระเหยของอนุภาคที่ระเหยได้ ไม่ต้องมีสารกัมมันตภาพรังสีเป็นส่วนประกอบ
5 ทำงาน ส่วนข้อจำกัดการใช้งานอยู่ที่การใช้เครื่องสำหรับวัดอนุภาคในอากาศที่มีความเข้มข้นค่อนข้างสูง
6 ทำให้เครื่องมือบางรุ่นมีระบบเจือจางอนุภาค ในปัจจุบันได้มีการพัฒนาเครื่องมือเพิ่มเติมในส่วนการทำ
7 ให้เครื่องมือมีขนาดเล็กลง ส่งผลให้ราคาถูกลงด้วย

8 ข้อจำกัดของ DMAS คือขนาด ราคา ความซับซ้อนในการใช้งาน จำนวนเครื่องที่ต้องมีมากกว่าหนึ่ง
9 เพื่อให้การวัดการกระจายขนาดของอนุภาคทำได้ครอบคลุมช่วงที่ต้องการวัด และการใช้สาร
10 กัมมันตภาพรังสีเพื่อให้ประจุมวล อย่างไรก็ตาม หากสามารถระบุช่วงขนาดอนุภาคนาโนที่สนใจ
11 ได้ อาจใช้เครื่องเดียวในการวัดได้

12 5.5.2 การวัดโดยอาศัยหลักการตกกระทบตามแรงเฉื่อย (inertial impaction)

13 เครื่องวัดขนาดการกระจายตัวของขนาดอนุภาคในอากาศที่อาศัยหลักการตกกระทบเรียงเป็นชั้น
14 (cascade impactors) มีหลายรูปแบบ ทำให้สามารถนำมาใช้เป็นเครื่องเก็บตัวอย่างแบบติดตัวบุคคล หรือ
15 เก็บตัวอย่างในพื้นที่ สำหรับเครื่องเก็บตัวอย่างแบบติดตัวบุคคลนั้นเหมาะสำหรับวัดอนุภาคที่มีขนาด
16 เท่ากับหรือใหญ่กว่า 250 nm ทำให้มีข้อจำกัดในการวัดอนุภาคในระดับนาโนสเกล แต่เครื่องเก็บตัวอย่าง
17 ในพื้นที่สามารถวัดอนุภาคที่มีขนาดในชวงนาโนสเกลได้ เช่น เครื่องวัดการกระจายขนาดอนุภาคแบบ
18 ELPI™ หรือเครื่องอิมแพ็คเตอร์แบบที่มีรูเปิดหลายหัว (multi-orifice impactors)

19 สำหรับ ELPI™ นั้น จำเป็นต้องมีปั๊มสุญญากาศเพื่อให้มีการไหลของอากาศซึ่งไม่เหมาะต่อการเก็บ
20 ตัวอย่างแบบติดตัวบุคคล

21 การวิเคราะห์ข้อมูลการกระจายตัวของขนาดละอองลอยจากข้อมูลที่ได้จากเครื่องแคสเคดอิมแพ็คเตอร์
22 นั้น จำเป็นต้องมีการคำนวณค่าต่าง ๆ ที่ต้องใช้ชุดข้อมูลกลับไปกลับมาอยู่เป็นประจำ โดยวิธีการที่ง่าย
23 ที่สุดคือการคำนวณหาค่าความเข้มข้นมวลสะสมด้วยการใช้ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของละอองลอยให้
24 ได้ จากนั้นนำค่าที่ได้มาใช้ในการประมาณค่า MMAD และค่า GSD ของการกระจายตัวของขนาดละออง
25 ลอย โดยแนวทางนี้ได้ตั้งสมมติฐานไว้ว่าไม่มีการสูญเสียเกิดขึ้นในระหว่างขั้นตอนของการสะสม
26 อนุภาค และพฤติกรรมของอิมแพ็คเตอร์หรือแผ่นตกกระทบเป็นไปตามทฤษฎีทุกประการ รวมทั้งการ
27 กระจายตัวของขนาดละอองลอย เป็นการแจกแจงแบบฐานนิยมเดี่ยว (unimodal) โดยที่การกระจายตัว
28 ของขนาดละอองลอยสามารถอธิบายโดยฟังก์ชันการกระจายแบบลอการิทึม (lognormal) เครื่องแคส
29 เคดอิมแพ็คเตอร์นิยมนำมาใช้ในการวัดการกระจายตัวของขนาดตามมวล-น้ำหนักของละอองลอยได้
30 ดังนั้นในการใช้งานเครื่องจึงจำเป็นต้องสร้างสมมติฐานเกี่ยวกับรูปร่างและความหนาแน่นของอนุภาค
31 ขึ้นมาเพื่อใช้สำหรับการประมาณค่าจำนวนอนุภาคและพื้นที่ผิวแบบกระจายน้ำหนัก เนื่องจาก

1 พารามิเตอร์เหล่านี้เป็นข้อมูลที่ประเมินได้ยาก ดังนั้นจึงจำเป็นต้องให้ความสำคัญในการแปลผลข้อมูลที่
2 ได้จากเครื่องแคสเคดิมแพ็คเตอร์ในรูปแบบที่เป็นจำนวนหรือพื้นที่ผิวละอองลอยเป็นอย่างดี

3 ง.5.3 การวัดด้วยเครื่องวัดการกระจายตัวของขนาดอนุภาคแบบ ELPI™

4 เครื่องวัดการกระจายตัวของขนาดอนุภาคแบบ ELPI™ เป็นเครื่องมือที่รวมเทคนิคการสะสมอนุภาคด้วย
5 แรงเฉื่อยเข้ากับเทคนิคการตรวจวัดอนุภาคด้วยไฟฟ้าเพื่อใช้ในการหาค่าการกระจายตัวของขนาดละออง
6 ลอยที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางประมาณ 7 nm ขึ้นไป ซึ่งเป็นการตรวจวัดที่เชื่อถือได้ว่ามีความใกล้เคียง
7 กับการตรวจวัดแบบเรียลไทม์ โดยมีการอัดประจุละอองลอยที่เข้ามาในเครื่องโดยเครื่องอัดประจุแบบชั่ว
8 เดียวก่อนที่มีการเก็บตัวอย่างด้วยเครื่องแคสเคดิมแพ็คเตอร์แบบที่ใช้ความดันต่ำดังที่กล่าวไว้ใน ข้อ
9 ง.2.2 เครื่องแคสเคดิมแพ็คเตอร์ โดยแผ่นตกกระทบแต่ละแผ่นมีระบบไฟฟ้าแยกเป็นอิสระต่อกัน แต่มี
10 การเชื่อมต่อการทำงานของแต่ละแผ่นเข้าด้วยกันด้วยอิเล็กทรอนิกส์แบบหลายช่องทำให้สามารถวัด
11 ประจุสะสมที่เปลี่ยนแปลงไปตามเวลาได้ สำหรับในกรณีของเครื่อง DC ดังที่กล่าวไว้ในข้อ ง.4 การวัด
12 ความเข้มข้นพื้นที่ผิว โดยที่ประจุของอนุภาคจะมีความสัมพันธ์โดยตรงต่อพื้นที่ผิวไวงาน ดังนั้น
13 สัญญาณรวมที่ได้จากเครื่องอิเล็กทรอนิกส์ที่รวบรวมมาจากสัญญาณของแผ่นตกกระทบแต่ละแผ่นจึงมี
14 ความสัมพันธ์โดยตรงกับพื้นที่ผิวไวงานของละอองลอย อย่างไรก็ตามการที่สัญญาณของเครื่องอิเล็กทรอนิกส์
15 มิเตอร์ที่ได้มาจากแผ่นตกกระทบแต่ละแผ่นซึ่งมีความสัมพันธ์กับพื้นที่ผิวไวงานของอนุภาคที่ขนาดเส้น
16 ผ่านศูนย์กลางอากาศพลศาสตร์ในช่วงแคบ จึงทำให้เครื่องมือนี้มีข้อจำกัดในการแปลผลข้อมูลที่
17 เกี่ยวข้องกับรูปร่างของอนุภาคที่เป็นตัวอย่าง

18 ในกรณีที่ทราบประสิทธิภาพในการอัดประจุให้กับอนุภาคเป็นฟังก์ชันกับขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง
19 อากาศพลศาสตร์ หรืออาจสามารถตั้งเป็นสมมติฐานได้นั้น สามารถนำข้อมูลแบบเรียลไทม์ที่ได้จาก
20 เครื่อง ELPI™ มาใช้ในการแปลผลในรูปแบบที่เป็นการกระจายตัวของขนาดตามจำนวนหรือน้ำหนัก
21 ของละอองลอยได้ โดยในทางปฏิบัตินั้นประสิทธิภาพในการอัดประจุให้กับอนุภาคนั้นสามารถหาได้
22 จากการทดลอง ซึ่งการแปลผลการวัดในรูปแบบของความเข้มข้นของมวลอนุภาค หรือการกระจายตัวของ
23 ขนาดตามมวลหรือน้ำหนักก็สามารถทำได้เช่นเดียวกัน แม้ว่าการวัดดังกล่าวนี้ต้องมีข้อมูลประสิทธิภาพ
24 ของความหนาแน่นอนุภาคที่เป็นฟังก์ชันกับขนาดอนุภาคและมีข้อมูลการสูญเสียอนุภาคที่มีความถูกต้อง
25 นอกจากการที่เครื่อง ELPI™ สามารถทำการวัดความเข้มข้นของอนุภาคและการกระจายตัวของขนาด
26 แบบออนไลน์ได้แล้วนั้น การดักเก็บตัวอย่างละอองลอยโดยใช้เครื่อง ELPI™ ยังสามารถนำมาใช้ใน
27 การวิเคราะห์ตัวอย่างที่ถูกเก็บมาในภายหลังได้อีก ซึ่งรวมถึงการวิเคราะห์ตัวอย่างด้วยกล้องจุลทรรศน์
28 อิเล็กตรอนและการวิเคราะห์ห้องค้ำประกอบทางเคมี

29 ง.5.4 การคำนวณความเข้มข้นของอนุภาคนาโนจากการวัดการกระจายตัวของขนาด

30 ข้อมูลเกี่ยวกับลักษณะของขนาดอนุภาคละอองลอยขณะผลิตหรือจัดการเกี่ยวกับอนุภาคนาโน รวมถึง
31 การวัดการกระจายตัวของขนาด สามารถนำมาใช้คำนวณหาระดับการได้รับสัมผัสอนุภาคนาโนได้ เช่น

1 การคำนวณค่าความเข้มข้นของจำนวนจากการใช้ค่าการกระจายความถี่ร่วมกับข้อมูลปริมาตรของ
2 ตัวอย่าง จากการตั้งสมมติฐานว่าอนุภาคนั้นมีลักษณะเกือบเป็นทรงกลมและมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง
3 ทางกายภาพของอนุภาคที่เทียบเท่ากับเส้นผ่านศูนย์กลางที่เคลื่อนที่ (สำหรับ DMAS ดูข้อมูลด้านล่าง)
4 หรือมีค่าเทียบเท่าเส้นผ่านศูนย์กลางทางอากาศพลศาสตร์ (สำหรับ ELPI™ ดูข้อมูลที่ด้านล่าง) ทำให้
5 สามารถคำนวณค่าความเข้มข้นผิวละอองลอยได้ วิธีการนี้ได้มีการพัฒนาเพื่อใช้ในการคำนวณพื้นที่ผิว
6 ของอนุภาคเกาะก้อนแบบแน่น และการกระจายตัวของปริมาตร โดยการใช้เส้นผ่านศูนย์กลางการ
7 เคลื่อนที่ทางไฟฟ้าสำหรับละอองลอยนาโน จากความรู้เกี่ยวกับความหนาแน่นของอนุภาคในลักษณะ
8 เดียวกันนี้ ทำให้สามารถคำนวณค่าความเข้มข้นมวลของละอองลอยได้ โดยที่ความแม่นยำของการ
9 ประมาณค่านี้ขึ้นอยู่กับที่ตั้งสมมติฐานเกี่ยวกับลักษณะเฉพาะทางฟิสิกส์ของอนุภาค

10 ง.2.6 การเก็บตัวอย่างสำหรับการอธิบายลักษณะเฉพาะของวัสดุ

11 การประเมินสมบัติทางฟิสิกส์-เคมีของวัสดุนาโนในอากาศที่ส่งผลกระทบต่อสุขภาพของมนุษย์นั้นเป็น
12 สิ่งที่ต้องคำนึงถึง ด้วยตัวชี้วัด เช่น ขนาดอนุภาค รูปร่าง พื้นที่ผิว องค์ประกอบ สภาพการเกาะก้อน
13 แบบหลวม สภาพเป็นผลึก ความสามารถในการละลาย และความคงตัวทางชีวภาพ เพื่อให้ได้ข้อมูล
14 พื้นฐานในการประเมินการรับสัมผัสและความเป็นพิษของวัสดุนาโนใหม่ ๆ การเคลือบผิวบนอนุภาคและ
15 ประจุไฟฟ้าของอนุภาคมีผลกระทบอย่างมีนัยสำคัญต่อสภาพการเกาะก้อนแบบหลวมของอนุภาค ซึ่ง
16 อาจส่งผลกระทบต่อพฤติกรรมทางกายภาพและการตอบสนองทางชีวภาพที่เกิดขึ้นตามมาด้วย การตรวจ
17 วิเคราะห์โครงสร้างในระดับนาโนสเกลของอนุภาคนาโนที่อยู่ในอากาศเป็นสิ่งที่มีความสำคัญเป็นอย่าง
18 ยิ่งต่อการศึกษาทางพิษวิทยา ทั้งนี้เนื่องจากโครงสร้างในระดับนาโนสเกลของอนุภาคมักมีผลโดยตรงต่อ
19 ลักษณะการเคลื่อนที่ของอนุภาคและตำแหน่งที่อนุภาคเกิดการสะสมหรือตกค้างอยู่ในระบบทางเดิน
20 หายใจซึ่งส่งผลต่อความเป็นพิษของอนุภาค สำหรับเทคนิคใหม่ ๆ ในการตรวจลักษณะเฉพาะของวัสดุ
21 นาโนที่อยู่ในอากาศ เช่น เทคนิคในการตรวจวิเคราะห์การเกาะก้อนแบบหลวมของ SWCNT นั้น กำลัง
22 อยู่ในช่วงของการพัฒนาเทคนิค

23 เทคนิคการวิเคราะห์ส่วนใหญ่ที่มีการใช้กันเป็นประจำในการวิเคราะห์ขนาด รูปร่าง และองค์ประกอบ
24 ของอนุภาคมักเป็นการใช้กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนที่มีกำลังขยายสูง เช่น SEM ชนิดปืนยิงปล่อย
25 สนามไฟฟ้า (field emission gun SEM) TEM และ STEM ร่วมกับเทคนิคการตรวจวิเคราะห์
26 องค์ประกอบเคมีด้วยรังสีเอกซ์ เทคนิค EELS และเทคนิคที่ใช้การเลี้ยวเบนของอิเล็กตรอน โดยในกรณี
27 ที่ใช้ SEM และ TEM นั้นจำเป็นต้องเตรียมตัวอย่างอนุภาคให้มีความสม่ำเสมอและอนุภาคต้องไม่ทับ
28 ซ้อนกัน ซึ่งลักษณะในการเตรียมตัวอย่างดังกล่าวนี้เป็นอุปสรรคสำคัญในการตรวจวิเคราะห์
29 ลักษณะเฉพาะของอนุภาคที่เก็บรวบรวมมาจากอิมแพ็คเตอร์หรือแผ่นตกกระทบ เพราะอนุภาคที่เก็บ
30 รวบรวมด้วยอิมแพ็คเตอร์นั้นอยู่รวมกันอย่างหนาแน่นในบริเวณเดียวกัน ซึ่งอยู่บริเวณด้านล่างหัวพัน
31 ของอิมแพ็คเตอร์ สำหรับการตรวจวิเคราะห์ด้วย SEM นั้น อนุภาคที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเล็กกว่า

1 20 nm สามารถเก็บตัวอย่างลงบนฐานรองตัวอย่างของ SEM ได้โดยตรงโดยการใช้วิธีการตกตะกอนเชิง
2 ไฟฟ้าสถิต โดยวิธีการดังกล่าวนี้อาจมีข้อจำกัดในเก็บตัวอย่างอนุภาคที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางใหญ่
3 เกิน 200 nm ขึ้นไป ซึ่งเป็นข้อจำกัดที่เกิดขึ้นจากลักษณะรูปทรงของอุปกรณ์ที่เลือกใช้

4 เครื่องตกตะกอนเชิงไฟฟ้าสถิตแบบจุดบนระนาบ (point to plane) เป็นการรวมสนามอัดประจุและสนาม
5 ตกตะกอนเข้าด้วยกัน ด้วยการใส่เข็มโคโรนาที่แหลม (sharp corona) เป็นที่หนึ่ง และพื้นเก็บตัวอย่างที่
6 เป็นแผ่นระนาบเป็นขั้วไฟฟ้าที่สอง ซึ่งมีประสิทธิภาพในการเก็บตัวอย่างอนุภาคที่มีขนาดเส้นผ่าน
7 ศูนย์กลางใหญ่กว่า 20 nm ขึ้นไปได้ถึง 100% แต่สำหรับตัวอย่างที่เป็นอนุภาคที่มีขนาดเส้นผ่าน
8 ศูนย์กลางเล็กกว่า 20 nm ลงมาอาจมีประสิทธิภาพในการเก็บตัวอย่างต่ำลง เนื่องจากการเก็บตัวอย่างด้วย
9 เครื่องตกตะกอนเชิงไฟฟ้าสถิต ทำให้อนุภาคมีการกระจายตัวอย่างสม่ำเสมอในลักษณะเดียวกันบนแผ่น
10 ระนาบที่ใช้เก็บตัวอย่าง จึงทำให้สามารถนำตัวอย่างอนุภาคมาตรวจวิเคราะห์ห้ด้วย SEM ได้ เครื่องดัก
11 จับอนุภาคด้วยการตกตะกอนเชิงไฟฟ้าสถิตนั้นมีจำหน่ายโดยทั่วไป และมีบางรายงานที่ระบุว่า
12 อุปกรณ์เก็บตัวอย่างละอองลอยแบบไม่ต้องใช้พลังงาน (passive aerosol samplers) นั้นสามารถนำมาใช้
13 ในการเก็บตัวอย่างอนุภาคนาโนสำหรับการตรวจวิเคราะห์ด้วย SEM ได้

14 สำหรับการตรวจวิเคราะห์ด้วย TEM นั้น การเตรียมตัวอย่างมักนิยมเตรียมบนแผ่นรองตัวอย่างสำหรับ
15 TEM โดยเฉพาะ ซึ่งทำให้สามารถหลีกเลี่ยงการเตรียมตัวอย่างในขั้นที่สองได้ สำหรับการวางตัวอย่างลง
16 บนแผ่นรองตัวอย่างสำหรับ TEM นั้น สามารถทำได้โดยการตกตะกอนเชิงความร้อน การตกตะกอนเชิง
17 ไฟฟ้าสถิต หรือการผ่านอากาศไปที่แผ่นรองรับตัวอย่าง TEM โดยตรง โดยการตกตะกอนเชิงความร้อน
18 จัดเป็นกลไกในการเก็บรวบรวมตัวอย่างที่เหมาะสมที่สุด เพราะเป็นไปตามหลักการที่ว่าอนุภาคละออง
19 ลอยเคลื่อนที่จากบริเวณที่ร้อนกว่าไปยังบริเวณที่เย็นกว่า และวิธีนี้มีประสิทธิภาพเป็นอย่างดีในกรณี
20 อนุภาคมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางอยู่ในระดับนาโนสเกล การตกตะกอนเชิงความร้อนนั้นสามารถใช้ใน
21 การเก็บรวบรวมละอองลอยภายใต้อุณหภูมิต่ำโดยรอบ โดยการสร้างระดับการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิขึ้น
22 เหนือบริเวณพื้นผิวที่ใช้เก็บตัวอย่าง แล้วให้ละอองลอยเคลื่อนที่ผ่านข้ามพื้นผิวนั้นไป ซึ่งมีการออกแบบ
23 และผลิตเครื่องเก็บตัวอย่างแบบตกตะกอนเชิงความร้อนขึ้นมาหลายรูปแบบ

24 ง.2.7 การวัดอนุภาคของวัสดุนาโนที่มีอัตราส่วนความยาวต่อความกว้างสูง

25 มีอนุภาคที่เกี่ยวข้องกับอาชีพอนามัยหลากหลายชนิด ซึ่งเป็นวัสดุนาโนที่มีอัตราส่วนความยาวต่อความ
26 กว้างที่มีค่าสูง ในกลุ่มนี้เราสามารถแยกความแตกต่างของอนุภาคที่ยาวมากของวัสดุ โครงสร้างนาโน
27 (เช่น สายโซ่ของอนุภาคนาโนเกาะก้อนแบบแน่น) และวัสดุนาโนที่ยาวมาก ซึ่งมักเรียกว่า แท่งนาโน ซึ่ง
28 วิเคราะห์ลักษณะเฉพาะโดยการมีองค์ประกอบทางเคมี โครงสร้างและลักษณะทางเรขาคณิตที่แตกต่าง
29 กัน

30 ตัวอย่างของแท่งนาโนซึ่งมีการผลิตในระดับอุตสาหกรรม คือ CNT SWCNT นั้นประกอบด้วยอะตอม
31 คาร์บอนเพียงชั้นเดียวที่จัดเรียงตัวเป็นโครงสร้างทรงกระบอก มีเส้นผ่านศูนย์กลางประมาณ 1 nm และ

1 ความยาวมากถึงประมาณ 1 mm นอกจากนี้ CNT อาจมีลักษณะเป็นท่อที่มีผนังหลายชั้นที่มีเส้นผ่าน
2 ศูนย์กลางร่วมกัน โดยมีขนาดใหญ่กว่า SWCNT มาก CNT ที่มีอัตราส่วนของความยาวต่อความกว้างที่มี
3 ค่าสูงมาก ๆ รวมทั้งมีความสามารถในการละลายได้ดีถ้า เมื่ออยู่ในปอดแล้วอาจนำไปสู่กลไกความเป็นพิษ
4 ที่เหมือนกับกลไกที่เกิดจากอนุภาคเส้นใยชนิดอื่น ๆ เช่น แร่ใยหิน และเส้นใยแก้วสังเคราะห์ (synthetic
5 vitreous fibers) ดังนั้นอาจมีคำถามตามมาสำหรับวัตถุประสงค์ในการวัดการรับสัมผัสกับท่อนาโน
6 เหล่านี้ว่าควรมีการพิจารณาให้เหมือนกับการรับสัมผัสกับแร่ใยหิน และวิเคราะห์ได้โดยการนับจำนวน
7 จาก TEM

8 อย่างไรก็ตาม สิ่งที่ไม่เหมือนกันกับแร่ใยหิน คือ SWCNT นั้นมักไม่พบในลักษณะของเส้นใยเดี่ยว แต่
9 CNT มักเกิดการม้วนของท่อนาโนแบบขดไปขดมา (คล้ายกับเชือกนาโน: nanoropes) โดยมีเส้นผ่าน
10 ศูนย์กลางตั้งแต่ 20 nm ถึง 50 nm และจากนั้นเกิดการเกาะกลุ่มที่ซับซ้อนและเกาะรวมกันเป็นอนุภาค
11 เกาะก้อนแบบหลวมกับเชือกนาโนชนิดอื่น สารคาร์บอนในรูปแบบอื่น และวัสดุที่เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาที่มี
12 อยู่ โดยมีขนาดตั้งแต่ 100 μm และ 1 mm จากการศึกษาในห้องปฏิบัติการและในภาคสนามของเมย์นาร์ด
13 และคณะ (Maynard et al.) พบว่าการที่สามารถแยกท่อนาโนที่จับเป็นกลุ่มก้อนนี้ให้เกิดเป็นท่อนาโนที่
14 อยู่ในรูปละอองลอยนั้นค่อนข้างทำได้ยากมาก กระบวนการทั่วไปในการเคลื่อนย้ายผง SWCNT จาก
15 ภาชนะที่ใช้ในการผลิตไปยังภาชนะที่ใช้เก็บ และเข้าสู่ภาชนะที่ใช้เก็บใบถัดไปนั้นพบว่าไม่มีการเพิ่ม
16 จำนวนของอนุภาคนาโนเกิดขึ้น การเพิ่มจำนวนของอนุภาคนาโนเกิดขึ้นอย่างมีนัยสำคัญถ้ามีการใช้
17 เครื่องเขย่าผสมสารให้เข้ากัน เตาเผาชนิดใช้ตัวกลางนำความร้อน (fluidized bed) โดยการเขย่าให้เกิด
18 การหมุนวนของอนุภาคเดี่ยว มากกว่า 50% แม้ว่าอัตราการเกิดละอองลอยของ SWCNT อาจต่ำมากใน
19 ขณะที่มีการขนส่งหรือการจัดการ แต่จากผลการศึกษาในปัจจุบันได้ระบุว่า SWCNT ที่อยู่ในอากาศและ
20 สามารถหายใจเข้าไปได้นั้นอาจทำให้เกิดอันตรายกับปอดได้ ในส่วนของการวัดและการวิเคราะห์
21 ลักษณะเฉพาะของ SWCNT นั้น เป็นที่น่าสังเกตว่าสมบัติทางฟิสิกส์-เคมีของอนุภาคละอองลอยของ
22 SWCNT ที่ปลดปล่อยออกมานั้น ขณะที่ยังไม่ผ่านการแปรรูป SWCNT จะมีสมบัติของขนาดอนุภาคและ
23 ชุดการผลิตที่หลากหลาย ทำให้การประเมินอันตรายที่อาจเกิดขึ้นต่อสุขภาพของมนุษย์ต้องคำนึงถึง
24 ประเด็นเหล่านี้ด้วย อย่างไรก็ตามสำหรับการใช้งานแล้ว ผู้ผลิตพยายามป้องกันอนุภาคนาโนจากการ
25 รวมกันเป็นอนุภาคเกาะก้อนแบบหลวม โดยใช้รูปแบบของการเคลือบผิวและเทคนิคอื่น ๆ รวมด้วย
26 นอกจากนี้ ยังไม่มีข้อมูลเกี่ยวกับการกระจายขนาดของอนุภาคที่ปลดปล่อยออกมาจากการตัด การขัด
27 ด้วยกระดาษทราย หรือการขัดถูของผลิตภัณฑ์ซึ่งมีท่อนาโนรวมเข้าเป็นส่วนหนึ่งในเมทริกซ์ของวัสดุ
28 เช่น คอมโพสิต ยางรถยนต์ เป็นต้น ดังนั้นในขณะนี้จึงยังไม่มีคำแนะนำให้มีการปฏิบัติกับท่อนาโนให้
29 เหมือนกับแร่ใยหินในการประเมินการรับสัมผัส แต่อาจเป็นการดีถ้ามีการตรวจติดตามระดับของอนุภาค
30 นาโนในสถานที่ปฏิบัติงานที่กำลังมีการผลิตหรือจัดการกับ CNT นั้น เพื่อเก็บตัวอย่างในการวิเคราะห์
31 ด้วย TEM สำหรับท่อนาโนที่แยกจากกันโดยสิ้นเชิง โดยสรุปการเฝ้าดูอย่างระมัดระวังควรดำเนินไป

1 พร้อมกับการพัฒนาการผลิตท่อนาโน และควรมีการแบ่งปันความรู้จากหลักฐานต่าง ๆ ของท่อนาโนใน
 2 อากาศที่ปรากฏในสถานที่ปฏิบัติงาน
 3 งานวิจัยเกี่ยวกับการประเมินการรับสัมผัสในสถานที่ปฏิบัติงานที่มีการดำเนินการโดยใช้เส้นใยนาโน
 4 คาร์บอนนั้น การวัดทำโดยเครื่องมือประมวลผลแบบเรียลไทม์ (CPC, DC, aerosol photometer และ
 5 ELPI™) ซึ่งระบุว่ากระบวนการส่วนใหญ่ไม่ได้ปลดปล่อยเส้นใยนาโนคาร์บอนในปริมาณที่มากอย่างมี
 6 นัยสำคัญเมื่อเปรียบเทียบกับการวัดอนุภาคในพื้นที่ทั่วไป อย่างไรก็ตาม กระบวนการบางอย่าง เช่น การ
 7 เลื่อยวัสดุคอมโพสิตขณะเปียก และการเคลื่อนย้ายเส้นใยนาโนคาร์บอนจากภาชนะผสม เป็นต้น ทำให้
 8 ปริมาณอนุภาคในอากาศเพิ่มขึ้น (ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางตั้งแต่ 300 nm ถึง 2 500 nm) โดยมีความ
 9 เข้มข้นมวลถึง 0.16 mg/m³ ซึ่งวัดโดยเครื่องวัดความสว่างของละอองลอย (aerosol photometer)
 10 นอกจากนี้การเก็บตัวอย่างอากาศและตัวอย่างพื้นผิวโดยใช้วิธีเก็บตัวอย่างในสุญญากาศ (vacuum
 11 sampling method) โดยใช้แผ่นกรองเส้นใยควอตซ์ที่มีความบริสุทธิ์สูงและวิเคราะห์ปริมาณคาร์บอน
 12 ทั้งหมดโดยใช้เทคนิคการวิเคราะห์ทางความร้อนและแสง (thermal-optical analysis technique) ซึ่งระบุ
 13 ว่ามีปริมาณคาร์บอนทั้งหมดถึง 1.1 mg/m³ ของอากาศที่สามารถหายใจเข้าไปได้ มีการใช้เครื่อง
 14 ตกตะกอนเชิงไฟฟ้าสถิตแบบจุดบนระนาบบน เพื่อเก็บตัวอย่างสำหรับการวิเคราะห์ด้วย TEM สำหรับ
 15 การวัดขนาดอนุภาคและรูปร่าง ตัวอย่างบางส่วนได้แสดงให้เห็นถึงม้วนของเส้นใยที่มีเส้นผ่าน
 16 ศูนย์กลางต่างกัน (บางเส้นใยมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางใหญ่กว่า 100 nm) และความยาวที่ต่างกัน เส้นใย
 17 ส่วนใหญ่ปรากฏในรูปของการเกาะก้อนของม้วนเส้นใยแบบหลวม ๆ มากกว่าเป็นแบบเส้นใยเดี่ยว
 18 จากการเปรียบเทียบเทคนิคในการวิเคราะห์ พบว่าเทคนิครามานสเปกโตรสโคปี (Raman spectroscopy)
 19 เป็นเทคนิคเหมาะสมที่สุดสำหรับวิธีทางสเปกโตรสโคปี ในขณะที่วิธีการวัดด้วยกล้องจุลทรรศน์นั้นการ
 20 ใช้เครื่อง SEM เหมาะสมมากกว่า TEM และการใช้กล้องจุลทรรศน์แรงอะตอม (atomic force
 21 microscope) มีความเหมาะสมกว่าการใช้กล้องจุลทรรศน์แบบส่องกราดในอุโมงค์ (scanning tunneling
 22 microscope)

23 ง.6 แนวทางในการเก็บตัวอย่าง

24 ได้มีคำแนะนำให้มีการใช้เครื่องมือต่าง ๆ เพื่อวิเคราะห์ลักษณะเฉพาะของละอองลอยในสถานที่ปฏิบัติงาน
 25 ขณะผลิต จัดการ หรือใช้ผลิตภัณฑ์ใหม่ จนกว่ามีข้อตกลงว่าตัวชี้วัดที่เหมาะสมสำหรับการประเมินการ
 26 รับสัมผัสอนุภาคนาโนที่ส่งผลกระทบต่อสุขภาพของมนุษย์นั้นคือวิธีใด การดำเนินการนี้จำเป็นต้องใช้
 27 เครื่องมือจำนวนมากซึ่งไม่สามารถนำไปใช้ในการเก็บตัวอย่างส่วนบุคคลโดยทั่วไปได้เพื่อประเมินการรับ
 28 สัมผัสส่วนบุคคลสำหรับการปฏิบัติตามขอบเขตการรับสัมผัสหรือสำหรับการศึกษาทางระบาดวิทยา
 29 อย่างไรก็ตามมีการพัฒนาเครื่องมือชนิดใหม่ ๆ อย่างต่อเนื่องและมีเครื่องมือพกพาขนาดเล็กสำหรับการวัด
 30 ปริมาณความเข้มข้นของอนุภาค ความเข้มข้นของพื้นที่ผิวอนุภาค และความเข้มข้นของพื้นที่ผิวที่มีผลต่อสุขภาพ
 31 แล้ว แม้ว่าเครื่องมือส่วนใหญ่ยังไม่ได้เป็นเครื่องมือเฉพาะส่วนบุคคลแต่เครื่องมือเหล่านี้มีความกะทัดรัด

1 ที่สามารถใช้ในการเคลื่อนย้ายจากที่หนึ่งไปยังอีกที่หนึ่งในสถานที่ปฏิบัติงานได้ และสามารถตั้งอยู่ใกล้กับ
2 ผู้ปฏิบัติงานในแต่ละพื้นที่ได้ อย่างไรก็ตามในปัจจุบันเครื่องมือเหล่านี้ยังไม่สามารถให้ข้อมูลที่เพียงพอ
3 สำหรับการวิเคราะห์ลักษณะเฉพาะของสถานที่ปฏิบัติงานได้อย่างเต็มรูปแบบ ดังนั้นควรมีการใช้งาน
4 เครื่องมือที่ติดอยู่กับที่ เช่น DMAS ELPI™ และเครื่องมือสำหรับการเก็บอนุภาคเพื่อการวิเคราะห์
5 ลักษณะเฉพาะทางฟิสิกส์-เคมีด้วย ควรระมัดระวังและใส่ใจในการติดตั้งเครื่องมือในการเก็บตัวอย่างที่ตั้งอยู่
6 กับที่นี้เนื่องจากลักษณะเฉพาะของละอองลอยนั้นสามารถเปลี่ยนแปลงได้ตามระยะทางที่ห่างจาก
7 แหล่งกำเนิด ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงทั้งความแตกต่างของช่วงเวลาและระยะทางของมวล และปริมาณ
8 ความเข้มข้นของละอองลอยระดับนาโนสเกล ซึ่งเหตุการณ์นี้เกิดขึ้นจริงกับกระบวนการที่มีความร้อนซึ่ง
9 นำไปสู่การรวมกันของนิวเคลียสของอนุภาคจากไอซึ่งมักนำไปสู่อัตราการปล่อยพลังงานที่เปลี่ยนแปลงไป
10 และความเข้มข้นที่เปลี่ยนไปตามเวลา

11 เพื่อปรับปรุงความสามารถในการเปรียบเทียบข้อมูลการรับสัมผัสแนวทางที่ได้รับการยอมรับสำหรับการวัด
12 ค่าการรับสัมผัสต่ออนุภาคละอองลอยนาโนส่วนบุคคลนั้นคือการวัดค่าเป็นเวลา 8 h สำหรับช่วงกะของการ
13 ปฏิบัติงาน ดังนั้นเมื่อมีผลการวัดการรับสัมผัสในช่วงเวลาที่สั้นกว่า ควรมีการคำนวณปรับข้อมูลให้มีเวลา
14 เทียบเท่ากับช่วงเวลา 1 กะ หรือ 8 h ในกรณีที่ต้องมีการเก็บข้อมูลการรับสัมผัสในช่วงระยะเวลาสั้น ควรมี
15 การบันทึกเวลาที่ใช้ในการวัดจริงทุกครั้ง ในการวัดการรับสัมผัสแบบระยะสั้นนั้นแนะนำให้ใช้ช่วงเวลา
16 ประมาณ 15 min เนื่องจากเป็นเวลาที่มักนำไปใช้ในการวัดอาชีพอนามัย

17 การเลือกตำแหน่งการเก็บตัวอย่างที่เหมาะสมเป็นปัจจัยสำคัญสำหรับการแปรผลที่น่าเชื่อถือของข้อมูลใน
18 การวัดการรับสัมผัสของบุคคล ซึ่งต้องมีการวิเคราะห์ในหลายประเด็นที่มีการดำเนินการโดยผู้ปฏิบัติงานที่มี
19 การใช้งาน หรือการเคลื่อนย้าย หรือการจัดการกับวัสดุนาโนนั้น ๆ ควรมีการระบุแหล่งกำเนิดที่ปลดปล่อย
20 ละอองลอยขนาดนาโนสเกลและมีความเข้าใจถึงระบบระบายอากาศในสถานที่ปฏิบัติงาน เพื่อประเมิน
21 โอกาสในการเกิดการปนเปื้อนระหว่างการเก็บตัวอย่างได้ ซึ่งประเด็นนี้เป็นปัญหาสำคัญของอนุภาคนาโน
22 เนื่องจากอนุภาคนาโนนั้นสามารถคงอยู่ในอากาศได้ในช่วงเวลาที่ยาวนาน และสามารถกระจายตัวได้ง่ายไป
23 ตามกระแสของการหมุนเวียนอากาศในสถานที่ปฏิบัติงาน สำหรับแหล่งกำเนิดอนุภาคละอองลอยเพียงจุด
24 เดียวนั้น ความสัมพันธ์ของการปลดปล่อยละอองลอยและกิจกรรมในการปฏิบัติงานนั้นควรมีความชัดเจน
25 สามารถทำให้การประเมินระดับการรับสัมผัสมีความน่าเชื่อถือ

26 อย่างไรก็ตาม ผลของการวัดระดับอนุภาคนาโนที่ปล่อยออกมาจากกระบวนการผลิตที่วัดได้นั้นอาจมีค่าสูง
27 กว่าความจริง หากสถานที่ปฏิบัติงานมีสภาพที่ไม่สะอาด หรือไม่มระบบกรองอากาศที่มีประสิทธิภาพ จึงทำ
28 ให้ละอองลอยขนาดนาโนสเกลที่เกิดจากแหล่งกำเนิดภายนอก เช่น จากไอเสียรถยนต์ กิจกรรมเชิง
29 อุตสาหกรรมชนิดอื่น ๆ โรงงานไฟฟ้า อาจเข้ามาภายในอาคารได้ ซึ่งเหตุการณ์เช่นนี้อาจนำไปสู่การประเมิน
30 การรับสัมผัสวัสดุนาโนของผู้ปฏิบัติงานจากกระบวนการผลิตที่เกินความเป็นจริงไปด้วย วิธีการหนึ่งในการ
31 แก้ปัญหาคือควรมีการประเมินอนุภาคที่มีในบรรยากาศ หรือทำการวัดอนุภาคที่มีทั่วไปก่อนการดำเนินการ

1 ผลิต หรือการแปรรูปอนุภาคนาโน อย่างไรก็ตาม ไม่ควรนำค่าที่ได้จากการวัดอนุภาคที่มีอยู่ทั่วไปก่อนการ
2 ผลิตนั้นไปหักลบกับค่าที่วัดได้จากการวัดการรับสัมผัสเนื่องจากค่าที่วัดอนุภาคที่มีอยู่ทั่วไปก่อนการผลิตใน
3 พื้นที่นั้นอาจแปรเปลี่ยนไปตามช่วงเวลา อีกวิธีหนึ่งที่ใช้ได้คือการวัดค่าความเข้มข้นของอนุภาคที่มีอยู่
4 โดยทั่วไปในพื้นที่ปฏิบัติงานไปพร้อมกับการวัดค่าอนุภาคภายนอกสถานปฏิบัติงานอย่างต่อเนื่องโดยใช้
5 เครื่องมือตรวจวัดที่เหมือนกัน และทำการหักลบค่าที่ได้จากการวัดพื้นที่นอกสถานปฏิบัติงานนั้นออกจาก
6 ค่าที่วัดได้จากการวัดในสถานที่ปฏิบัติงาน อย่างไรก็ตามวิธีการนี้ทำให้เสียค่าใช้จ่ายสูง และเป็นการ
7 ตั้งสมมติฐานว่าอนุภาคในบรรยากาศนั้นไม่เกิดการเปลี่ยนแปลงเมื่อมีการเคลื่อนที่เข้ามาภายในสถานที่
8 ปฏิบัติงาน

9 อีกทางเลือกหนึ่ง ความแตกต่างขององค์ประกอบระหว่างอนุภาคนาโนที่เกิดขึ้นในสถานที่ปฏิบัติงานและ
10 องค์ประกอบของอนุภาคที่เกิดจากการเผาไหม้ในอากาศภายนอกนั้นสามารถนำมาใช้ในการแยกความ
11 แตกต่างนี้ได้ ถ้ารู้องค์ประกอบของอนุภาคนาโนจากการผลิต และองค์ประกอบเหล่านี้มักไม่พบในอากาศ
12 ภายนอก ดังนั้นสามารถวัดอัตราส่วนของอนุภาคนาโนสังเคราะห์ขึ้นต่อจำนวนอนุภาคทั้งหมดที่สามารถนับ
13 ด้วย TEM และสามารถวิเคราะห์องค์ประกอบของอนุภาคด้วยการวิเคราะห์ระดับจุลภาคด้วยรังสีเอกซ์ (x-ray
14 microanalysis) นอกจากนี้อัตราส่วนนี้อาจนำไปใช้ในการคำนวณหาความเข้มข้นพื้นที่ผิวของอนุภาคนาโน
15 จากค่าพื้นที่ผิวทั้งหมดของอนุภาคนาโนในอากาศที่ตรวจวัดได้ ความถูกต้องของวิธีการนี้ขึ้นอยู่กับว่าอนุภาค
16 นาโนนั้นมีขนาดอย่างน้อย 1 ชนิดที่สามารถวัดได้ และเป็นธาตุที่ไม่ปรากฏในละอองลอยที่มาจากภายนอก แต่
17 สิ่งที่นำเสนอมานี้ยังไม่มีการทดสอบอย่างเต็มรูปแบบ

ภาคผนวก จ.

การวัดการรับสัมผัสวัสดุนาโนผ่านทางผิวหนัง

(ข้อ 8.3.8.1)

จ.1 การสุ่มตัวอย่าง

การสุ่มตัวอย่างอนุภาคนาโนที่สะสมบนผิวหนังสามารถทำได้ด้วยวิธีการที่ดัดแปลงมาจากการสุ่มตัวอย่างสารเคมีบนผิวหนัง การประเมินทางตรงสำหรับการรับสัมผัสวัสดุนาโนทางผิวหนังนั้น ทำได้โดยวัดปริมาณอนุภาคนาโนที่สัมผัสกับผิวหนังในช่วงเวลาหนึ่ง ด้วยวิธีการเก็บตัวอย่างวัสดุนาโนจากผิวหนัง หรือวิธีการเก็บตัวอย่างวัสดุนาโนจากชั้นวัสดุ กรณีเลือกใช้แนวทางแรกควรพิจารณาความไม่แน่นอนที่เกิดจากประสิทธิภาพในการนำวัสดุนาโนออกมาจากผิวหนัง และระยะเวลาการรับสัมผัสในการประเมินแต่ละครั้ง ส่วนความไม่แน่นอนที่เกิดจากการใช้วิธีการตัดชิ้นวัสดุมักเกิดจากการที่วัสดุไม่สามารถให้ลักษณะเฉพาะการยึดเกาะที่เหมือนกับผิวหนังได้ วิธีการเก็บตัวอย่างจากผิวหนังที่ใช้งานในปัจจุบัน มีดังนี้

จ.1.1 วิธีการล้าง

ทำได้โดยใช้ตัวทำละลาย (เช่น สารละลายที่มีสารลดแรงตึงผิว) ชะผิวหนังส่วนที่มีการรับสัมผัสและสะสมวัสดุนาโนออก และนำสารละลายที่ได้ไปวิเคราะห์ความเข้มข้นของวัสดุนาโน รวมทั้งองค์ประกอบทางเคมี ขนาดและรูปร่างของอนุภาค

จ.1.2 วิธีการเช็ด

ทำได้โดยใช้วัสดุที่ทำให้ชุ่มด้วยตัวทำละลายเช็ดผิวหนัง แล้วนำวัสดุที่ผ่านการเช็ดไปวิเคราะห์อนุภาคนาโน เช่น วัดความเข้มข้นของโลหะด้วยเครื่อง ICP-MS หรือเทคนิคการวิเคราะห์อื่น ๆ

จ.1.3 วิธีการลอกด้วยเทปกาว

ทำได้โดยการแปะเทปกาวลงบนผิวหนังเพื่อดึงวัสดุนาโนที่อยู่บนผิวหนังและอยู่ในผิวหนังออกมา และนำไปวิเคราะห์หาวัสดุนาโนด้วย ICP-MS หรือเทคนิคการวิเคราะห์อื่น ๆ

จ.1.4 วิธีการใช้ชิ้นวัสดุในการเก็บตัวอย่าง

จ.1.4.1 วิธีที่อาศัยแผ่นแปะ

ทำได้โดยนำแผ่นแปะซึ่งเลือกได้จากวัสดุที่หลากหลาย เช่น สำลีฝ้าย ผ้าพันแผล โพลีเอสเตอร์ แผ่นกระดาษแอลฟาเซลลูโลส โฟมโพลียูรีเทน หรือฟิล์มพลาสติกโพลีโพรพิลีน แปะลงบนร่างกายเพื่อเก็บอนุภาคนาโนเมื่อมีการรับสัมผัสเกิดขึ้น วิธีการนี้เหมาะสำหรับใช้ในการทดสอบเพื่อคัดกรองเนื่องจากมีข้อจำกัดในการประมวลผลเชิงปริมาณ อย่างไรก็ตาม โดยทั่วไปเชื่อว่าทั้งวิธีการเก็บตัวอย่างวัสดุนาโนจากผิวหนังหรือจากชั้นวัสดุ ไม่สามารถให้ค่าปริมาณการสะสมของวัสดุนาโนบนผิวหนังได้อย่างถูกต้อง โดยประสิทธิภาพการเก็บตัวอย่างวัสดุนาโนจากผิวหนังมักต่ำ

- 1 กว่าการเก็บจากชิ้นวัสดุ ดังนั้นผลที่ได้จากวิธีการเหล่านี้เป็นเพียงภาพสะท้อนมากกว่าเป็นค่าการรับ
- 2 สัมผัสที่แท้จริง จึงใช้แสดงค่าอนุมาณการรับสัมผัสเท่านั้น
- 3 จ.1.4.2 วิธีที่อาศัยถุงมือ
- 4 ทำได้โดยใช้ถุงมือคูดจับในการเก็บตัวอย่างอนุภาคที่สัมผัสกับมือ
- 5 จ.1.4.3 วิธีการวัดปริมาณวัสดุนาโนทั้งร่างกาย
- 6 ทำได้โดยใช้ชุดที่ห่อหุ้มทั้งร่างกายเป็นตัวจับวัสดุนาโน (โดยทั่วไปเป็นชุดคลุมด้านในที่ยาวจาก
- 7 ส่วนบนของลำตัวลงไปทั้งขาและเท้า วัสดุที่ใช้ทำจากผ้าฝ้าย) ข้อจำกัดของวิธีการนี้คือ ความยากใน
- 8 การแยกวัสดุนาโนออกจากชุดซึ่งมีขนาดใหญ่ ข้อดีของวิธีการนี้เมื่อเทียบกับการใช้แผ่นแปะคือการ
- 9 ลดโอกาสพลาดบริเวณที่การรับสัมผัสอาจเกิดขึ้น อย่างไรก็ตาม สามารถใช้การแปะแผ่นแปะใน
- 10 หลายจุดของร่างกายเพื่อประมาณการรับสัมผัสที่จุดต่าง ๆ
- 11 จ.1.5 วิธีการอื่น ๆ
- 12 จ.1.5.1 ตัวติดตามการเรืองแสง
- 13 ทำได้โดยอาศัยการติดตามเรืองแสงที่ไม่เป็นพิษเข้ากับวัสดุนาโน และใช้การถ่ายภาพเพื่อระบุ
- 14 ตำแหน่งและวัดปริมาณวัสดุนาโนที่สัมผัสกับผิวหนัง
- 15 จ.1.5.2 พื้นผิวที่มีการปนเปื้อน
- 16 เป็นการอาศัยการเก็บตัวอย่างจากพื้นผิวที่มีการปนเปื้อนวัสดุนาโน เช่น อุปกรณ์ เครื่องมือ ซึ่ง
- 17 วิธีการนี้สามารถใช้เป็นตัวคาดการณ์ลำดับแรกที่ใช้งบชี้การรับสัมผัสผ่านทางผิวหนัง นอกจากนี้ยัง
- 18 สามารถนำค่าที่ได้จากการตรวจวัดไปใช้สำหรับการควบคุมการเคลื่อนย้ายของวัสดุนาโนใน
- 19 สถานที่ทำงานได้
- 20 จ.2 การวิเคราะห์ตัวอย่าง
- 21 กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนสามารถนำมาใช้เพื่อวิเคราะห์ การกระจายตัวของขนาด ความเข้มข้นเชิง
- 22 จำนวน และรูปร่างของวัสดุนาโนที่ได้จากการเก็บตัวอย่าง สำหรับการเก็บตัวอย่างด้วยวิธีการเขี่ยออกนั้น
- 23 หากใช้แผ่นกรองที่ทำจากเซลลูโลสไฮดรอกซีอาจช่วยให้การวิเคราะห์ทำได้ง่ายขึ้น
- 24 การวิเคราะห์ด้วยหลักการกระเจิงแสง การหักเหของเลเซอร์ การแยกขนาดด้วยโครมาโทกราฟี และ การ
- 25 แยกด้วยเทคนิคการแยกแบบไหลภายใต้สนาม (field-flow fractionation) นั้นสามารถให้ข้อมูลการกระจาย
- 26 ตัวของขนาด ความเข้มข้นเชิงจำนวน ขณะที่ สเปกโทรสโกปี (spectroscopy) นั้นสามารถให้ข้อมูล
- 27 องค์ประกอบทางเคมี และ โครงสร้างของวัสดุนาโน และสามารถนำมาใช้กับการเก็บตัวอย่างด้วยวิธีการชะ
- 28 ออกได้
- 29
- 30
- 31

1
2

ตาราง จ.2 การเปรียบเทียบค่า APEs ของ RPE
(ข้อ 8.3.8.1)

ชนิดของ RPE	OSHA 29CFR 1910.134 (2006)	NIOSH Decision Logic (2004)
APR – หน้ากากชนิดคลุม ¼ ของใบหน้า	5	5
APR – หน้ากากชนิดแผ่นกรองด้านหน้า	10	10
APR – หน้ากากชนิดกระชับแบบครอบครึ่งใบหน้า	10	10
APR – หน้ากากชนิดกระชับกับใบหน้า (กระดาดกรอง ≠ N-P-R 100)	50	10
APR – หน้ากากชนิดกระชับกับใบหน้า (กระดาดกรอง = N-P-R 100)	50	50
PAPR – หน้ากากชนิดกระชับแบบครอบครึ่งใบหน้า	50	50
PAPR – หน้ากากชนิดกระชับแบบครอบเต็มใบหน้า	1000	50
PAPR – ที่ครอบหน้าแบบครอบศีรษะ/คลุมศีรษะ	25/1000*	25
PAPR – หน้ากากชนิดปิดคลุมแบบมีช่องอากาศผ่านออก	25	25
SAR – demand mode – หน้ากากแบบครอบครึ่งใบหน้า	10	10
SAR – demand mode – หน้ากากแบบครอบเต็มใบหน้า	50	50
SAR – continuous flow – หน้ากากแบบครอบครึ่งใบหน้า	50	50
SAR – continuous flow – หน้ากากแบบครอบเต็มใบหน้า	1000	50
SAR – continuous flow – ที่ครอบหน้าแบบครอบศีรษะ/คลุมศีรษะ	25/1000*	25
SAR – continuous flow – หน้ากากชนิดปิดคลุมแบบมีช่องอากาศผ่านออก	25	25
SAR – pressure demand – หน้ากากแบบครอบครึ่งใบหน้า	50	1000
SAR – pressure demand – หน้ากากแบบครอบเต็มใบหน้า	1000	2000
SAR/SCBA – pressure demand – หน้ากากแบบครอบเต็มใบหน้า	-	10000
SCBA – demand mode – หน้ากากแบบครอบครึ่งใบหน้า	10	-
SCBA – demand mode – หน้ากากแบบครอบเต็มใบหน้า	50	50
SCBA – demand mode – ที่ครอบหน้าแบบครอบศีรษะ/คลุมศีรษะ	50	-
SCBA – pressure demand – หน้ากากเต็มหน้า	10000	10000
SCBA – pressure mode – ที่ครอบหน้าแบบครอบศีรษะ/คลุมศีรษะ	10000	-

*พนักงานต้องมีหลักฐานจากผู้ผลิตในการทดสอบประสิทธิภาพของอุปกรณ์ที่ระดับการป้องกัน 1000 หรือมากกว่า

3
4
5
6
7
8
9

หมายเหตุ APF คือค่าต่ำสุดของการป้องกันที่คาดการณ์ไว้ซึ่งได้มาจากอุปกรณ์ป้องกันระบบทางเดินหายใจที่ใช้งานได้อย่างเหมาะสม หรือระดับของอุปกรณ์ป้องกันระบบทางเดินหายใจโดยค่าที่ได้มาจากผู้ใช้งานที่ผ่านการฝึกมาแล้วและนำมาพัฒนาโดย U.S. NIOSH ซึ่งอ้างอิงมาจากการศึกษาในห้องปฏิบัติการและการคำนึงถึงปัจจัยต่าง ๆ ซึ่งรวมถึงการรั่วไหลจากการทะลุผ่านแผ่นกรองและการรั่วไหลจากส่วนปิดผนึกส่วนหน้าของอุปกรณ์ป้องกันระบบทางเดินหายใจ APF 10 ของอุปกรณ์ป้องกันระบบทางเดินหายใจหมายถึง ผู้ใช้งานคาดได้ว่าอาจหายใจรับอากาศที่มีค่าไม่เกิน 10% ของอากาศที่มีการปนเปื้อน ในขณะที่ AP100 หมายถึง ผู้ใช้งานคาดได้ว่าอาจหายใจรับอากาศที่มีค่าไม่เกิน 1% ของอากาศที่มีการปนเปื้อน

1
2

ตาราง จ.3 ข้อดีและข้อเสียของ APR แต่ละชนิด
(ข้อ 8.3.8.1)

ชนิดของ APPR	ข้อดี	ข้อเสีย
หน้ากากกรองแบบใช้แล้วทิ้ง (filtering facepiece)	<ul style="list-style-type: none"> - น้ำหนักเบา - ไม่ต้องบำรุงรักษาและทำความสะอาด - ไม่มีผลกระทบในการเคลื่อนไหวร่างกาย 	<ul style="list-style-type: none"> - ไม่มีการป้องกันดวงตา - มีปัญหาในเรื่องการระบายความร้อน - เกิดการรั่วที่ช่องว่างของการปิดผนึกในส่วนหน้าได้ - บางชนิดไม่สามารถปรับสายรัดคาดหัวได้ - ยากต่อผู้ใช้งานในการตรวจสอบการปิดผนึก - ระดับการป้องกันแตกต่างกันมากตามชนิดที่ใช้ - การสื่อสารทำได้ยาก - ต้องมีการทดสอบความกระชับกับใบหน้าในการสวมใส่ - การใส่แว่นตาอาจทำให้การสวมใส่ไม่พอดี - ต้องมีการเปลี่ยน RPE เมื่อมีการเสียหาย หรือมีแรงดันอย่างชัดเจนเมื่อหายใจ
หน้ากากยืดหยุ่นแบบครอบครึ่งใบหน้า (elastomeric half facepiece)	<ul style="list-style-type: none"> - การบำรุงรักษาไม่ยุ่งยาก - ตัวหน้ากากสามารถนำกลับมาใช้ใหม่ได้ และสามารถเปลี่ยนแผ่นกรองและไส้กรองได้ - ไม่มีผลกระทบในการเคลื่อนไหวร่างกาย 	<ul style="list-style-type: none"> - ไม่มีการป้องกันดวงตา - มีปัญหาในเรื่องการระบายความร้อน - เกิดการรั่วที่ช่องว่างของการปิดผนึกในส่วนหน้าได้ - การสื่อสารทำได้ยาก - ต้องมีการทดสอบความกระชับกับใบหน้าในการสวมใส่ - การใส่แว่นตาอาจทำให้การสวมใส่ไม่พอดี
หน้ากากคลุมช่องระบบทางเดินหายใจแบบมีอากาศผ่านออกชนิดใช้แบตเตอรี่ (powered with loose-fitting face piece)	<ul style="list-style-type: none"> - ป้องกันดวงตา - ป้องกันผู้สวมใส่ที่มีเครา ฟันปลอม หรือแผลเป็นบนใบหน้า - ความต้านทานการหายใจต่ำ - อากาศที่ไหลผ่านทำให้เกิดความเย็น - สังเกตการรั่วไหลจากที่ปิดผนึกได้ - ไม่ต้องทดสอบความกระชับของการสวมใส่ - ใส่แว่นสายตาทำงานได้ - การสื่อสารไม่ลำบาก - ส่วนประกอบบางส่วนนำมาใช้ใหม่ได้ และเปลี่ยนแผ่นกรองได้ 	<ul style="list-style-type: none"> - น้ำหนักของอุปกรณ์ที่มากขึ้นเนื่องจากแบตเตอรี่และเครื่องเป่าอากาศ - เคลื่อนไหวไม่สะดวกสำหรับการทำงาน - ต้องมีการชาร์ตแบตเตอรี่ - อากาศที่ไหลผ่านต้องมีการทดสอบพร้อมอุปกรณ์ให้อากาศก่อนใช้งาน

3
4

1

ตาราง จ.3 ข้อดีและข้อเสียของ APR แต่ละชนิด (ต่อ)

2

(ข้อ 8.3.8.1)

ชนิดของ APPR	ข้อดี	ข้อเสีย
<p>หน้ากากชนิดหุ้มแบบครอบเต็มใบหน้าโดยใช้แผ่นกรอง N-100, R-100 หรือ P-100 (electrometric full-facepiece with N-100, R-100, P-100 filters)</p>	<ul style="list-style-type: none"> - ป้องกันดวงตา - การบำรุงรักษาไม่ยุ่งยาก - สามารถนำแผ่นกรองด้านหน้ามาใช้ใหม่ได้ และสามารถเปลี่ยนแผ่นกรองและไส้กรองได้ - ไม่มีผลกระทบในการเคลื่อนไหวร่างกาย - ประสิทธิภาพการปิดผนึกมีมากกว่า filtering facepiece หรือหน้ากากชนิดหุ้มแบบครอบครึ่งใบหน้า 	<ul style="list-style-type: none"> - มีปัญหาในเรื่องการระบายความร้อน - มีการบังคับงวีสัยทัศน์เมื่อเปรียบเทียบกับแบบครอบครึ่งหน้า - เกิดการรั่วที่ช่องว่างของการปิดผนึกในส่วนหน้าได้ - ต้องมีการทดสอบความพอดีกับใบหน้าในการสวมใส่ - เลนส์ที่ใช้ในส่วนหน้าทำให้เกิดฝ้าได้ถ้าไม่ใส่ที่ครอบจมูก หรือถ้าไม่มีการทำความสะอาดเลนส์ - ต้องมีการดูแลเป็นพิเศษสำหรับผู้ใส่แว่นสายตา
<p>หน้ากากชนิดกระชับแบบครอบครึ่ง/เต็มใบหน้า (Powered with tight-fitting half facepiece or full facepiece)</p>	<ul style="list-style-type: none"> - ป้องกันดวงตาเมื่อใช้แบบครอบเต็มหน้า - ความต้านทานการหายใจต่ำ - อากาศที่ไหลผ่านทำให้เกิดความเย็น - สังเกตการรั่วไหลจากที่ปิดผนึกได้ - ส่วนประกอบบางส่วนนำมาใช้ใหม่ได้ และเปลี่ยนแผ่นกรองได้ 	<ul style="list-style-type: none"> - น้ำหนักของอุปกรณ์ที่มากขึ้นเนื่องจากแบตเตอรี่และเครื่องเป่าอากาศ - เคลื่อนไหวไม่สะดวกสำหรับการทำงาน - ไม่มีการป้องกันดวงตาเมื่อใช้แบบครอบครึ่งหน้า - ต้องมีการทดสอบความพอดีกับใบหน้าในการสวมใส่ - ต้องมีการชาร์ตแบตเตอรี่ - การสื่อสารทำได้ยาก - ต้องมีการดูแลเป็นพิเศษสำหรับผู้ใส่แว่นสายตาเมื่อใช้แบบครอบเต็มหน้า - อากาศที่ไหลผ่านต้องมีการทดสอบพร้อมอุปกรณ์ให้อากาศก่อนใช้งาน

3