

## สรุปผลและขอเสนอแนะ

การวัดปริมาณโบร์มีนในอากาศซึ่งเกิดจากไออกไซด์ราโนน์ โดยการคุณภาพงานแผนกร่องอากาศและวิเคราะห์ควายวิชินิวตรอนแอคติเวชั่นสามารถวัดปริมาณโบร์มีนอย่างได้ พร้อมกับใช้เทคนิคทางเคมีร่องมือวัดสเปกตรัมของรังสีแกมมา โดยไม่ต้องใช้เทคนิคการแยกทางเคมี เนื่องจากกรุงเทพมหานครบริเวณที่ทำการทดลองนั้นเป็นบริเวณที่มีการจราจรหนาแน่น ปริมาณของโบร์มีนที่วัดได้จึงเป็นโบร์มีนที่มาจากการไออกไซด์ราโนนเป็นส่วนมาก โบร์มีนจากไออกไซด์ราโนนและมีปริมาณมากที่ระดับใกล้พื้นถนน ทรายหางจากถนนอุบลราชธานี ปริมาณของโบร์มีนจะลดลงเป็นจำนวนมาก และปริมาณโบร์มีนในอากาศในเวลากลางคืนจะมีปริมาณมากกว่ากลางวัน จากการตรวจวัดโบร์มีนในอากาศนี้ สามารถนำไปใช้เป็นแนวทางในการศึกษาเรื่องอากาศเสียเนื่องจากไออกไซด์ราโนนที่มีปริมาณมากกว่ากลางวัน จากการตรวจวัดโดยร่วมกับการแพะกระจาดของของเลี่ยส์ลิงแวร์คลอเม สารมีพิษต่างๆ ที่ออกมายังไออกไซด์ราโนนที่มีปริมาณมาก เช่น ไฮโคล์คาร์บอน และตะกั่ว สามารถที่จะติดตามการฟังไห้ได้ โดยการวัดโบร์มีนในอากาศ การวัดโบร์มีนคุณวิชีทางนิวเคลียร์นี้ ไม่สามารถจะวัดหาปริมาณไห้ทันทีและรวดเร็ว เหมือนการวัดการบ่อนอนออกไซค์ในอากาศ ทั้งนี้ต้องนำไปอุบัติวิชرونและทิ้งไว้เป็นเวลา 7 วัน จึงจะวัดโบร์มีนได้ถูกต้อง ผลการวัดปริมาณโบร์มีนในอากาศนี้ สามารถนำไปใช้เปรียบเทียบและหาความสัมพันธ์กับการวัดปริมาณของสารชนิดอื่นซึ่งเกิดจากไออกไซด์ราโนน เช่น ปริมาณของการบ่อนอนออกไซค์ คลอรีน และ ตะกั่ว

ปริมาณของโบร์มีนที่วัดได้ตั้งไห้แสดงในตารางที่ 4-2 ถึงตารางที่ 4-4 สามารถนำไปคำนวณและหาค่าคงเด่นปริมาณของตะกั่วในอากาศอันเนื่องจากไออกไซด์ราโนน เนื่องจากปริมาณของตะกั่วและปริมาณของโบร์มีนที่ได้ในน้ำมันเชื้อเพลิงนั้น จะมีสัดส่วนจำนวนหนึ่ง เช่น ในน้ำมันเบนซินธรรมด้า (regular gasoline) และเบนซินชนิดพิเศษ (premium gasoline) จะมีสัดส่วนของตะกั่วที่โบร์มีนเมื่อคิดเป็นจำนวนของโมล มีค่าเท่ากับหนึ่งกอนั้น หรือมีค่าเท่ากับ 1 คือ  $0.39$  สัดส่วนโดยน้ำหนัก<sup>22</sup>

<sup>22</sup>บริษัท เอสโซ่ สแตนดาร์ด ประเทสไทย จำกัด (Personal Publication, Ethyl Interamerica Corporation, New York)

ถ้าดื่อว่าสัดส่วนของตะกั่วท่อโนร์มีนที่ใส่ลงในน้ำมันเชื้อเพลิงมีค่าเท่ากับสัดส่วนของตะกั่ว กับโนร์มีนที่อยู่ในอากาศ หลังจากเผาไหม้ในเครื่องบินตแล้ว จะคำนวณหาค่าปริมาณของตะกั่วที่อยู่ในอากาศในบริเวณถนนในกรุงเทพมหานครได้ โดยมีค่าของตะกั่ว 12.5 - 52 ในโครงการต่อ ล.บ. เมตร

ที่ระดับความสูง 25 เมตร และห่างจากถนน 150 เมตร ได้ค่าปริมาณของตะกั่ว 0.282 ในโครงการ ต่อ ล.บ. เมตร

สำหรับในบริเวณบ้านพักอาศัยมีปริมาณตะกั่ว 0.38-8.12 ในโครงการ ต่อ ล.บ. เมตร

เมื่อเปรียบเทียบกับค่าของตะกั่วในอากาศซึ่ง Winchester<sup>23</sup> และ Duce ได้ไว้ในระดับที่ต่ำกว่าในอากาศโดยวิธีทางเคมีไฟฟ้า โดยทำการทดลองในเมือง 3 เมืองในสหรัฐอเมริกา ได้ค่าปริมาณของตะกั่วสูงสุดที่พบ 11.4 ในโครงการต่อ ล.บ. เมตร แต่พบว่าในถนนที่มีการจราจรหนาแน่น เช่น ที่ถนนเมืองลосแองเจลลีส (Los Angeles freeway) พบว่า มีปริมาณตะกั่วในอากาศ 25 ในโครงการต่อ ล.บ. เมตร และในอุโมงค์ให้รถยนต์ลอด มีปริมาณของตะกั่วในอากาศ 44 ในโครงการ ต่อ ล.บ. เมตร

ดังนั้น จะเห็นได้ว่าปริมาณของตะกั่วในอากาศบริเวณถนนในกรุงเทพมหานครมีปริมาณค่อนข้างสูง พอกับ ปริมาณของตะกั่วในอากาศในลอดสแองเจลลีส ถึงแม้ว่าตะกั่วจะเป็นสารที่เป็นพิษ แต่ปริมาณที่มีในอากาศในกรุงเทพมหานครนี้ จะไม่ก่อให้เกิดอันตรายแท้อย่างใด เพราะว่ายังมีปริมาณที่มากกว่าปริมาณของตะกั่วที่ยอมให้มีได้ในอากาศ ปริมาณของตะกั่วที่ยอมให้มีได้ในอากาศสูงสุดมีค่า 200 ในโครงการต่อ ล.บ. เมตร<sup>24</sup>

#### ขอเสนอแนะ

จากการศึกษาและวัดปริมาณโนร์มีนในอากาศที่ทำให้เกิดความคิดเห็นว่า ในการที่จะศึกษาต่อไปเกี่ยวกับการพุ่งของไอเสียรถยนต์ มีขอเสนอแนะเกี่ยวกับการใช้วิธีนิวเคลียร์และอุตสาหกรรม

<sup>23</sup> Winchester and duce ,

op. cit. p. 632.

<sup>24</sup> Frank A. Patty Industrial Hygiene and Toxicology (2nd. ed.; New York: Interscience Pub., 1967), Vol. 1, p. 169.

วิเคราะห์ชาตุในอาการดังนี้ คือ

ก. ควรศึกษาเกี่ยวกับชาตุทางๆ ที่มีอยู่ແนกร่องอาการและพยายามหลีกเลี่ยงແนกร่อง  
อาการที่ไม่มีชาตุชนิดเดียวกันกับชาตุที่ทางการ

ข. การวิเคราะห์หาปริมาณโนบรมีน สามารถทำได้รวดเร็วขึ้น ถ้าใช้วิธีการแยกชาตุ  
ทางเคมี โดยการอาบนิวตรอนเพียงระยะสั้นๆ และตรวจวัดรังสีจากโนบรมีน-80 ชั่งมีคริ่งชีวิต  
18 นาที หรือ ตรวจวัดรังสีจากโนบรมีน-80m ชั่งมีคริ่งชีวิต 4.5 ชั่วโมง

ค. เนื่องจากไอเสียรดบนที่มีคลอรินออกมากด้วย การวิเคราะห์โนบรมีนและคลอริน  
ด้วยวิธีนิวตรอนเอกซิเรชัน และ วิเคราะห์กัวด์วิธีทางเคมีหรือวิธีเรืองแสง ด้วยรังสี (X-rays  
fluorescence) ทำให้ทราบสัดส่วนของทั้งกัวกับโนบรมีนและคลอริน อันจะเป็นประโยชน์ของการ  
ศึกษาเรื่องอาการเสีย อันเกิดจากไอเสียรดบน

ง. การศึกษาเกี่ยวกับการแพร่กระจายของไอเสียรดบนที่สูงแวดล้อมนั้น สามารถที่จะ  
ติดตามได้ โดยการตรวจโนบรมีนและคลอรินในสูงแวดล้อม ทั้งอย่างเช่น ตรวจหาโนบรมีน  
คลอริน และสัดส่วนของโนบรมีนกับคลอริน ในน้ำ, ดิน และพืช ชั่งอยู่ใกล้เคียงกับถนน