



# คุณและโภชนาคกับโอโซน

สรันยา เรืองพรหม\*

โอโซน ( $O_3$ ) เป็นแก๊สธรรมชาติที่ถูกค้นพบครั้งแรกโดย Christian Friedrich Schönbein นักเคมีชาวเยอรมัน เมื่อ ค.ศ. ๑๘๔๐ โดยตั้งชื่อตามภาษากรีกว่า ozone ซึ่งแปลว่ากลิ่น<sup>(๑)</sup>. โอโซนเกิดขึ้นจากออกซิเจนในบรรยากาศได้รับรังสีเหนือม่วง-เอ (UVA) และทำให้มะลูของออกซิเจน ( $O_2$ ) แตกตัวเป็นอะตอมอิสระไปจับมะลูของออกซิเจนตัวอื่น ( $O+O_2$ ) กลายเป็นแก๊สโอโซน ( $O_3$ ). ตามปกติ ๑ โมลิกุลของออกซิเจนจะประกอบด้วยอะตอมของออกซิเจน ๒ อะตอม แต่โอโซนเป็นโมลิกุลของออกซิเจนที่ประกอบด้วยออกซิเจน ๓ อะตอม. สมบัติดังกล่าวทำให้โอโซนไม่เสถียร สามารถทำปฏิกิริยากับสารอื่นที่มีค่าพลังงานต่ำกว่า (ภายใต้อุณหภูมิความร้อน และความดัน) เกิดปฏิกิริยาเติมออกซิเจน (ออกซิเดชัน) ได้อย่างรวดเร็วและให้พลังงานสูงถึง ๒.๐๗ โวลต์. สมบัติดังกล่าวนี้ได้ถูกนำไปใช้เป็นข้ออ้างถึงประโยชน์ของโอโซนในเชิงพาณิชย์.

ชั้นบรรยากาศของโลกที่มีโอโซนมากที่สุดถึงร้อยละ ๙๐ คือ ชั้นสตราโตสเฟียร์ และบริเวณที่พบโอโซนหนาแน่นคือที่ระดับความสูงประมาณ ๑๓ ถึง ๓๐ กิโลเมตรเหนือพื้นดิน เป็นบริเวณที่เรียกว่า ชั้โนโซน. ส่วนที่เหลือร้อยละ ๑๐ จะพบในชั้นโทรโพสเฟียร์. ถึงแม้ว่าโอโซนจะมีปริมาณน้อยมากในบรรยากาศที่หัวเมืองโลก (เฉลี่ยประมาณ ๓ ใน ๑๐ ล้านโมลิกุลอากาศ) แต่ก็มีบทบาทที่สำคัญมาก. โอโซนในชั้นสตราโตสเฟียร์ (ชั้โนโซน) ช่วยดูดกลืนรังสีเหนือม่วง-ปี ที่

เป็นอันตรายทางชีวภาพ จึงมี UVB เพียงส่วนน้อยที่ส่องผ่านถึงพื้นโลก ซึ่งนอกจากจะช่วยควบคุมระดับอุณหภูมิในบรรยากาศผิวโลกแล้ว ยังช่วยป้องกันไม่ให้รังสี UVB ส่งผลกระแทบสุขภาพของมนุษย์และสัตว์. แต่ถ้าโอโซนอยู่ในชั้นบรรยากาศผิวโลก (ชั้นโทรโพสเฟียร์) ในระดับเดียวกับที่มนุษย์และสัตว์หายใจจากอากาศ โอโซนก็จะกล้ายเป็นตัวร้ายทันทีเนื่องจากโอโซนในชั้นนี้จะทำปฏิกิริยากับแสงอาทิตย์ร่วมกับสารเคมีที่ปล่อยออกมายield หรือจากเครื่องยนต์โรงงานอุตสาหกรรม เช่น คาร์บอนไดออกไซด์, ไนโตรเจนออกไซด์, อนุภาคอัย朵คาร์บอน เกิดเป็นสารอันตรายต่อสุขภาพ. ระดับโอโซนที่สูงมากในสิ่งแวดล้อมจึงเป็นพิษต่อสิ่งมีชีวิต (ดูเอกสาร ground-level ozone หรือ photochemical smog).

ในปัจจุบัน ชั้นโอโซนบางลงและปริมาณของโอโซนในชั้นโทรโพสเฟียร์สูงขึ้น เนื่องจากฝีมือของมนุษย์โดยการใช้สาร chlorofluorocarbon (CFC) ซึ่งเป็นสารสังเคราะห์ที่ใช้อุตสาหกรรมเครื่องทำความเย็น ตู้เย็น, ใช้ทำความสะอาด อุปกรณ์อิเล็กทรอนิก, และสารก่อแรงพ่นในกระป๋องสเปรย์. มีรายงานว่าการใช้สาร CFC มากทำให้ชั้นโอโซนถูกทำลายเป็นผลให้เกิดภาวะโลกร้อนขึ้น.

เมื่อชั้นโอโซนบางลง ปริมาณรังสี UVB ส่องถึงพื้นผิวโลกมากขึ้น. ผลกระทบต่อสุขภาพที่ตามมา คือ (๑) ผิวนังอักเสบ, เกิด malignant melanoma ถ้าได้รับเข้าไปใน

\*ภาควิชาเวชศาสตร์ป้องกันและสัมคม คณะแพทยศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



บริมาณมาก, และถ้าได้สัมผัสเป็นเวลาหนึ่งนานอาจเป็นมะเร็งหนังชนิด non-melanocytic, และชนิดเซลล์สีขาวมีสีเป็นตัน, (๒) ปัญหาเกี่ยวกับตา เช่น กระจกตาและเยื่อตาอักเสบ, ต้อหิน, ต้อเนื้อ, ต้อกระจก, และอาจเป็นมะเร็งกระจกตาหรือเยื่อตาได้, (๓) โอโซนมีผลต่อทางหายใจ เช่น เจ็บคอ ระคายเคืองคอ, เจ็บหัวอก, ไอ, หายใจลำบาก, และก่อโรคทางหายใจเรื้อรัง เช่น โรคทีด, โรคปอดเรื้อรัง, และ (๔) ทำให้ภูมิคุ้มกันบกพร่อง ในทางตรงข้าม ประโยชน์ของโอโซนในการกรองรังสี UVB มีมากมาย เช่น ช่วยป้องกันการเกิดโรคกระดูกอ่อนในเด็ก, ภาวะกระดูกพุ่น, ลดความเสี่ยงการเป็นมะเร็งเต้านม, มะเร็งผิวหนัง และมะเร็งต่อมลูกหมาก<sup>(๓)</sup>. อย่างไรก็ตาม การนำเอาโอโซนไปใช้ในการรักษาผู้ป่วยยังเป็นที่ถกเถียงกันอย่างมาก ในวงการแพทย์ในต่างประเทศ<sup>(๓)</sup>.

เนื่องจากโอโซนมีสมบัติไม่เสถียร สามารถทำปฏิกิริยากับสารอื่น ๆ ได้รวดเร็ว, เป็นตัวเติมออกซิเจน (ออกซิเดนต์) ที่ดี ทำให้โอโซนถูกนำมาใช้ในชีวิตประจำวันหลายด้าน. ประโยชน์ของโอโซนที่ถูกอ้างถึงในเชิงพาณิชย์ ได้แก่ การใช้ขัดกลืนเหม็นห้องน้ำกับน้ำอับตามห้อง, กลิ่นเหม็นจากโรงงานอาหารสัตว์, กลิ่นจากน้ำเสีย, กลิ่นหมักพิมพ์ และกลิ่นสารเคมีตามโรงงานอุตสาหกรรมต่าง ๆ, การฆ่าเชื้อในห้องผ่าตัด หรือห้องผู้ป่วย, การใช้ในระบบบำบัดน้ำเสีย, การใช้ในอุตสาหกรรมอาหาร เช่น เชิง, และใช้เป็นเครื่องฟอกอากาศ (เครื่องไนโตรเจนนำเครื่องผลิตโอโซนติดภายในในรถยนต์) เป็นต้น.

สมบัติในการเป็นตัวออกซิเดนต์ที่ดี นอกจากทำให้โอโซนเป็นพระเอกในแวดวงธุรกิจแล้ว ยังสามารถทำให้โอโซนกล้ายเป็นพระเอกในมาดผู้ร้ายได้เช่นกัน ดังมีรายงานจากการศึกษาในต่างประเทศ ระบุว่าโอโซนในปริมาณหน่อย (ค่าไม่เกินมาตรฐานที่ EPA กำหนดไว้ที่ ๐.๐๗๕ ppm) ไม่สามารถกำจัดกลิ่นฟอร์มัลได้ไซด์<sup>(๔)</sup>, ไม่สามารถกำจัดกลิ่นฟอร์มัลได้ไซด์<sup>(๕)</sup>, ไม่สามารถกำจัดฝุ่นละอองขนาดใหญ่ เช่น ควันบุหรี่ เกสรดอกไม้หรือกลิ่นปอร์ของเชื้อร้า<sup>(๖)</sup>. การกำจัดกลิ่นหรือสารดังกล่าวที่จำเป็นต้องใช้โอโซนในปริมาณที่มากกว่าค่ามาตรฐาน กำหนดและก็กำจัดได้เพียงบางส่วนเท่านั้น. นอกจากนี้โอโซน

ยังสามารถทำปฏิกิริยาร่วมกับสารเคมีอื่น ๆ ในอากาศเกิดเป็นสารที่มีพิษมากขึ้นกว่าเดิม<sup>(๗,๘)</sup> ซึ่งไม่เป็นผลดีต่อสุขภาพอย่างแน่นอน.

โอโซนให้คุณและโทษทั้งทางตรงและทางอ้อม. การลดโทษของโอโซนคงต้องโยงไปถึงการช่วยกันลดภาวะโลกร้อน โดยการลดปริมาณการใช้สาร CFC หรือลดปริมาณการผลิตแก๊สเรือนกระจกหรือสารเคมีต่าง ๆ ที่มีผลต่อการทำลายชั้นโอโซน. การนำเอาโอโซนไปใช้ประโยชน์ในชีวิตประจำวันและเชิงพาณิชย์ทั้งนี้ ผู้บริโภคคงต้องพิจารณาและคำนึงถึงประสิทธิภาพของผลิตภัณฑ์นั้น ๆ และผู้ผลิตคงต้องคำนึงถึงผลกระทบต่อสุขภาพและสิ่งแวดล้อมที่อาจจะเกิดขึ้นด้วย.

## เอกสารอ้างอิง

๑. [http://en.wikipedia.org/wiki/Christian\\_Friedrich\\_Sch%C3%B6nbein](http://en.wikipedia.org/wiki/Christian_Friedrich_Sch%C3%B6nbein)
๒. McMichael AJ, Campbell-Lendrum DH, Corval\_n CF, Ebi KL, Githeko A, Scheraga JD, Woodward A. Climate change and human health - risks and responses. Geneva: World Health Organization (WHO); 2003. 322 pages.
๓. [http://en.wikipedia.org/wiki/Ozone\\_therapy#cite\\_note-33](http://en.wikipedia.org/wiki/Ozone_therapy#cite_note-33)
๔. [http://epa.gov/groundlevelozone/pdfs/2008\\_03\\_design\\_values\\_2004\\_2006.pdf](http://epa.gov/groundlevelozone/pdfs/2008_03_design_values_2004_2006.pdf)
๕. Salls CM. The ozone fallacy in garage ventilation. J Industr Hyg 1927; 9:12.
๖. Shaughnessy RJ, Levetin E, Blocker J, Sublette KL. Effectiveness of portable indoor air cleaners: sensory testing results. Indoor air. J Internat Soc Indoor Air Quality and Climate 1994;4:179-88.
๗. Esswein EJ, Boeniger MF. Effects of an ozone-generating air-purifying device on reducing concentrations of formaldehyde in air. Applied Occup Environ Hyg 1994;9:139-46.
๘. Zhang J, Liou PJ. Ozone in residential air: concentrations, I/O ratios, indoor chemistry, and exposures. Indoor air. J Internat Soc Indoor Air Quality and Climate 1994; 4:95-102.
๙. Weschler CJ, Shields HC, Naik DV. The factors influencing indoor ozone levels at a commercial building in southern California: more than a year of continuous observations. Tropospheric ozone. Pittsburgh. Air and Waste Management Association; 1996.

## เอกสารที่นิยมอ่าน

๑. เดียงชัย ลิ้มลือมวงศ์, สมชัย บวรกิตติ. โอโซนให้คุณให้ไทยแกลมนุษย์อย่างไร. สารพิริราช ๒๕๕๑;๕๐:๔๔๔-๕.
๒. ก้องเกียรติ ภูมิทั้งทรักร, สมชัย บวรกิตติ. ความรู้เรื่องกับโอโซนกับภาวะโลกร้อน. ธรรมศาสตร์ราชภัฏ ๒๕๕๐;๗:๗๕๗-๘.