

## บทที่ 5 เภสัชรังสี

ในเวชศาสตร์นิวเคลียร์มักไม่ใช้นิวไคลด์รังสีในรูปง่าย ๆ แต่จะมีการรวมนิวไคลด์รังสีกับสารประกอบทางเคมีชนิดต่าง ๆ ซึ่งเป็นที่น่าสนใจ เนื่องจากสมบัติทางชีวเคมี พยาธิวิทยา หรือเมตะโบลิซึมของมันนั่นเอง สารประกอบเคมีที่ติดฉลาก (tagged) กับนิวไคลด์รังสี และถูกเตรียมให้อยู่ในรูปที่เหมาะสมต่อมนุษย์นั้นรู้จักกันทั่วไปว่า “เภสัชรังสี” (radiopharmaceutical) เภสัชรังสีชนิดหนึ่ง (มีข้อยกเว้นเล็กน้อยดังจะกล่าวในท้ายบท) จะถูกใช้เพื่อให้ได้ข้อมูลในการวินิจฉัยโรคมกกว่าจะใช้เพื่อการรักษาโรค โดยทั่วไปปริมาณของแทรเซอร์ (Tracer) ที่ให้เป็นการให้โดสครั้งเดียวและไม่ก่อผลทางเภสัชใด ๆ

### การออกแบบและพัฒนาเภสัชรังสี

เนื่องจากเภสัชรังสีประกอบด้วยนิวไคลด์รังสีและสารทางชีวเคมี ข้อพิจารณาในการคิดประดิษฐ์หรือการพัฒนาเภสัชรังสีจึงเกี่ยวข้องกับนิวไคลด์รังสีส่วนหนึ่ง และด้านชีวเคมีอีกส่วนหนึ่ง

การเลือกนิวไคลด์รังสีเพื่องานสร้างภาพหรือมักนิยมเรียกทับศัพท์ว่า “อิมเมจิง” (imaging) ต้องคำนึงถึงหลักสำคัญต่าง ๆ ดังนี้

- (1) ความจำเป็นในการลดโดสรังสีต่อคนใช้ให้ต่ำที่สุดเท่าที่จะทำได้
- (2) ลักษณะสมบัติในการตรวจวัดของอุปกรณ์เวชศาสตร์นิวเคลียร์ในปัจจุบัน

จากวัตถุประสงค์ที่จะลดโดสที่จะเกิดต่อคนใช้ให้มีปริมาณต่ำสุดนั้น นิวไคลด์รังสีต้องมีค่าครึ่งชีวิตสั้น ซึ่งสอดคล้องกับปรากฏการณ์ทางชีวภาพซึ่งต้องการศึกษา ตัวอย่างเช่น นิวไคลด์รังสีชนิดหนึ่งมีครึ่งชีวิต 1 ชม. แม้จะมีโดสรังสีขนาดน้อย ๆ แต่ไม่เหมาะจะใช้ในการศึกษาพยาธิวิทยาหรือการทำงานเมตะโบลิกซึ่งใช้เวลาเป็นเดือน แนะนำกฎทั่วไป ในการนี้ กล่าวคือครึ่งอายุทางฟิสิกส์ของนิวไคลด์รังสีควรมีค่าประมาณ  $0.693 \times T_{\text{obs}}$  ซึ่ง  $T_{\text{obs}}$  เป็นช่วงเวลาระหว่างเวลาการกินนิวไคลด์รังสี และเวลาการนับวัดหรือการสแกน (scanning)

นิวไคลด์รังสีที่เลือกใช้ควรเปล่งรังสีแกมมาพลังงานเดี่ยว (single energy) หรือที่เรียกว่า “โมโนโครมาติก” (monochromatic) และค่าพลังงานอยู่ระหว่าง 100-300 keV ค่าพลังงานที่เป็นขีดจำกัดด้านบนจัดเป็นลักษณะสมบัติที่สำคัญต่อการตรวจวัดโดยใช้อุปกรณ์เวชศาสตร์นิวเคลียร์ ถ้ารังสีแกมมามีพลังงานสูงกว่าค่าดังกล่าว อานาจการทะลุทะลวงย่อมมากขึ้นตามไปด้วย ดังนั้น ปริมาณรังสีแกมมาที่ทำปฏิกิริยากับหัววัดจะมีส่วนน้อยกว่าพวกพลังงานต่ำกว่า ลักษณะดังกล่าวนี้จะก่อผลให้ความไวของระบบลดลง แนวความคิดในเรื่องของความไวและบทบาทของมันในเวชศาสตร์นิวเคลียร์จะกล่าวในบทหลัง ขีดจำกัดด้านต่ำได้จากการพิจารณาค่าพลังงานรังสีแกมมาที่ถูกสทอนในคนไข้ กล่าวคือ รังสีแกมมามีอำนาจทะลุทะลวงเข้าสู่อวัยวะคนไข้ได้อย่างดี ขีดจำกัดด้านต่ำได้แก่ค่าพลังงานที่สูง

พอจะผ่านออกจากร่างกายของคนไข้ได้ อีกประการหนึ่งคือ นิวไคลด์รังสี ไม่ควรจะมีเปล่งกัมมันตภาพที่เป็น corpuscular (เช่น อนุภาคเบตา คอนเวิร์สชันอิเล็กตรอน) และควรหาซื้อได้ง่าย ราคาถูก และอยู่ในรูปที่ไม่มีการปนเปื้อน จากข้อกำหนดต่าง ๆ ดังกล่าวข้างต้น เทคนิคนี้ใช้ 99 เอ็ม (Technetium 99m) ซึ่งมีค่าครึ่งอายุ 6 ชม. และเปล่งรังสีแกมมาพลังงาน 140 keV มีคุณสมบัติใกล้เคียงมาก ดังนั้นจึงเป็นที่นิยมใช้อย่างแพร่หลายในงานเวชศาสตร์นิวเคลียร์

นอกจากจะไม่เป็นพิษตามปริมาณที่กำหนดในการพิจารณาสารชีวเคมีหรือเภสัชที่เป็นส่วนประกอบของเภสัชรังสีแล้ว ยังต้องคำนึงถึงลักษณะการกระจายในอวัยวะหรือในปริมาณที่ต้องการวินิจฉัยสุดท้ายได้แก่การอัมพาตของอวัยวะดังกล่าว (หรืออาจเป็นบางส่วนของอวัยวะก็ได้)

ส่วนที่ช่วยในการตัดสินใจเลือกใช้สารชีวเคมีที่เหมาะสมได้แก่ข้อมูลที่จำเป็นในสาขาเภสัชวิทยา (ยิ่งข้อมูลมากยิ่งช่วยได้มากในการตัดสินใจ) มีตัวแปรทางด้าน physiochemical จำนวนมากที่ส่งผลถึงการกระจายตัวหรือการจำกัดให้อยู่ในวงจำกัดของตัวยาในเนื้อเยื่อ (โดยทั่วไป เภสัชรังสีจะถูกฉีดเข้าทางหลอดเลือดดำของผู้ป่วย อาจมียกเว้นบางกรณี แต่น้อยมากที่จะไม่ใช่วิธีนี้) และตัวแปรดังกล่าวที่สำคัญเด่นชัดมี 3 ประการได้แก่

- (1) วิธีการที่คนไข้ได้รับเภสัชรังสี
- (2) การไหลเวียนโลหิตไปยังอวัยวะหรือเนื้อเยื่อ และ
- (3) การจับหรือสกัดออกของเนื้อเยื่อ

ซึ่งโดยทั่วไปแล้วเภสัชรังสีมักถูกฉีดเข้าสู่หลอดเลือดดำของคนไข้ มีน้อยกรณีที่ยกเว้น เหตุผลสำคัญอันดับแรกคือวิธีนี้เร็วที่สุดที่ตัวยาจะสามารถเข้าสู่ระบบหมุนเวียนโลหิตของร่างกาย การไหลเวียนโลหิต (ซึ่งจะมีผลอย่างมากต่อโรคของผู้ป่วย) เป็นตัวบ่งบอกถึงปริมาณของโคสที่ถูกส่งไปภายในอวัยวะหรือเนื้อเยื่อในช่วงแรกของการลำเลียงสาร เนื่องจากเลือดมีหน้าที่เป็นพาหะของเภสัชและหน้าที่อื่นอีกประการหนึ่งคือยึดเกาะ (binding) อยู่กับพลาสมาโปรตีน (plasma proteins) ดังนั้นจึงมีบทบาทสำคัญต่อการจำกัดให้อยู่ในขอบเขตของเภสัชหรือสารเคมีในเนื้อเยื่อที่กำหนด โดยทั่วไปเภสัชหรือสารเคมีจะยึดอยู่กับพลาสมาโปรตีนและอยู่ในเนื้อเยื่อมากกว่าพวกที่มีได้ติดอยู่อย่างเหนียวแน่นกับพลาสมาโปรตีน การจับเภสัชหรือสารเคมีออกจากการหมุนเวียนและจำกัดให้อยู่ในขอบเขตในเนื้อเยื่อนั้นอาจเกิดได้ 4 วิธี ดังนี้ :

- (1) การแพร่กระจายแบบง่าย ๆ
- (2) ถูกกรองออกทางรูเล็ก ๆ ในเมมเบรน
- (3) การขนส่งแบบกัมมันต์
- (4) ฟาโกไซโตซิส (phagocytosis)

จากตารางที่ 5 - 1 ได้ใช้กลไกดังกล่าวทั้งหมดในการพัฒนาเภสัชรังสี

ถ้าเลือกนิวไคลด์รังสีที่เหมาะสมแล้ว ขั้นตอนต่อไปคือการพัฒนาเภสัชรังสี ซึ่งต้องมีขั้นตอนตามลำดับ

ตาราง 5-1 กลไกการจับเภสัชรังสีของอวัยวะ

กลไก	ตัวอย่าง
การขนส่งแบบกัมมันต์	การอพยพของธัยรอยด์และการสแกนด้วยไอโอดีน
การจับตัวในคอมพาร์ตเมนต์	การสแกนแหล่งเลือดด้วยซีรัมอัลบิวมินมนุษย์, การหาปริมาณหรือเซลล์เม็ดเลือดแดง
การแลกเปลี่ยนแบบง่ายหรือการแพร่	การสแกนกระดูกด้วย $^{99m}\text{Tc}$ ดิคลอโรสสารประกอบฟอสเฟต
ฟาโกไซโตซิส	การสแกนตับ ม้ามและไขกระดูกด้วยคอลลอยด์รังสี
การอุดหลอดเลือดฝอย	การสแกนปอดด้วยแมคโครอะกรีเกต (ขนาด 8-75 $\mu$ ) การศึกษาเพอร์ฟิวชันของอวัยวะด้วยการฉีดแมคโครอะกรีเกตแบบอินทรา-อาร์ทีเรียล
การแยกเซลล์เม็ดโลหิตแดงที่เสีย	การสแกนม้ามด้วยเซลล์เม็ดโลหิตแดงที่ชำรุด

**การศึกษาสถานะทางเคมี :** ขั้นตอนนี้จัดเป็นวัตถุประสงค์ในการหาวิธีที่ดีที่สุดในการติดตามของสารรังสีหรือสารเคมี เป็นตัวบ่งถึงสถานะเหมาะสมที่สุดในการติดตามและการมีเสถียรภาพอินวิโทร (in-vitro) และยังบอกถึงธรรมชาติและขอบเขตของเคมีรังสีที่เจอพบ

**การศึกษาลักษณะการกระจายและการเป็นพิษในสัตว์ :** วัตถุประสงค์หลักของการศึกษาดังกล่าวเพื่อประเมินการกระจายของสารในระบบชีวภาพของสารติดตามและเพื่อกำหนดปริมาณปลอดภัย (ทั้งรังสีและสารเคมี) ของสารเคมีรังสีซึ่งสามารถใช้ในมนุษย์ได้โดยปราศจากการเสี่ยงต่อผลเสียที่จะติดตามมาภายหลัง การกระจายของยาในสิ่งมีชีวิตสามารถสร้างแผนภาพการกระจาย (ในอวัยวะหลักหรือการอพยพของเนื้อเยื่อ) ของรังสี ณ เวลาต่าง ๆ กันภายหลังการฉีดหรือกินยาดังกล่าวซึ่งก็คือสารเคมีรังสีนั่นเอง การศึกษาในสัตว์ทดลองตามแนววิธีการดังกล่าวจะกระทำทั้งในกรณีควบคุมปกติและกรณีที่มีพยาธิสภาพเป็นไปตามที่ต้องการให้เกิดขึ้น การปฏิบัติดังกล่าวช่วยในการคาดคะเนเวลาที่เหมาะสมในการสร้างภาพ (imaging) ภายหลังการฉีดหรือกินเภสัชรังสี

**การศึกษามนุษย์หรือทางคลินิก :** เนื่องจากกระจายตัวของเภสัชรังสีในสัตว์ทดลองอาจแตกต่างจากกรณีของมนุษย์ ดังนั้นการศึกษาขั้นตอนแรก (Phase I) จะต้องกระทำในกลุ่มมนุษย์จำนวนหนึ่งเพื่อหาแผนภาพการกระจายเวลาการขับ (clearance time) วิธีการขับออกและเวลาที่เหมาะสมในการสร้างภาพ ทั้งนี้ต้องแยกศึกษาสำหรับเภสัชรังสี

แต่ละชนิด ขั้นที่สอง (Phase II) นำผลการศึกษาในขั้นแรกไปใช้กับคนไข้ที่ทราบแน่นอนว่าเป็นโรคมะเร็ง หรือ เป็นกรณีผลการรักษา และขั้นสุดท้าย (Phase III) ศึกษาในคนไข้กลุ่มใหญ่ซึ่งคาดว่าจะได้หรือประโยชน์ครอบคลุม ได้มากที่สุด กล่าวคือความปลอดภัยและประสิทธิผลของตัวยา

## การควบคุมคุณภาพ

การควบคุมคุณภาพโดยเคร่งครัดนั้นเป็นสิ่งจำเป็นอย่างยิ่งเนื่องจากเภสัชรังสีทุกชนิดล้วนแต่ถูกใช้ เพื่อวินิจฉัยโรคของมนุษย์เพื่อประกันคุณภาพที่เหมาะสมจะต้องพิจารณาเภสัชรังสีให้มีคุณสมบัติดังต่อไปนี้

**ความบริสุทธิ์ของนิวไคลด์รังสี:** ถ้าตามหลักอุดมคติแล้วเภสัชรังสีควรมีส่วนประกอบเฉพาะนิวไคลด์รังสีที่ต้องการ ใช้เท่านั้น อย่างไรก็ตาม ในทางปฏิบัติแท้จริงย่อมเป็นไปได้ที่จะเสี่ยงการปนเปื้อนจากนิวไคลด์รังสีชนิดอื่น ต้องควบคุมให้นิวไคลด์รังสีปนเปื้อนดังกล่าวมีปริมาณต่ำที่สุดเท่าที่จะเป็นไปได้ การปนเปื้อนของนิวไคลด์รังสีจะไม่มี ส่วนเพิ่มข้อมูลในการวินิจฉัยโรค แต่มีบทบาทในการเพิ่มปริมาณโดสรังสีในคนไข้และพบในหลายกรณีว่ามี การลดคุณภาพของการสแกน ตัวอย่างที่เห็นได้ชัดได้แก่ นิวไคลด์รังสี  $^{123}\text{I}$  ซึ่งยากที่จะผลิตโดยไม่มี การปนเปื้อนของ  $^{124}\text{I}$  และ  $^{124}\text{I}$  นี้เป็นส่วนสำคัญในการเพิ่มโดสรังสีต่อคนไข้และลดคุณภาพของภาพที่ได้ เนื่องจาก 1-124 นั้นมีการเปล่งรังสีแกมมาพลังงานสูง

โดยทั่วไป ปริมาณของสารเจือที่ขอมให้ปนเปื้อนได้นั้นอยู่ในหน่วย  $\mu\text{Ci}$  ของกัมมันตภาพปนเปื้อน ต่อ  $\mu\text{Ci}$  หรือ  $\text{mCi}$  ของนิวไคลด์รังสีที่ต้องการใช้ บางกรณีขีดจำกัดของปริมาณปนเปื้อนอาจกำหนดโดยหน่วยงาน หรือผู้ควบคุม เช่น Tc-99m กำหนดให้ปริมาณ Mo-99 ที่ปนเปื้อนอยู่นั้นไม่เกิน  $1 \mu\text{Ci}$  ของ Tc-99m แต่ละ  $1 \text{ mCi}$  สำหรับกรณีที่ไม่ใช่ขีดจำกัดดังกล่าวแจ้งหรือกำหนดไว้ กฎทั่วไปที่ใช้พิจารณาเพื่อปกป้องคนไข้จากการปนเปื้อนรังสีคือต้องมีปริมาณปนเปื้อนน้อยกว่า 10% ของปริมาณนิวไคลด์รังสีที่ต้องการใช้

สิ่งที่ควรพิจารณาถึงความบริสุทธิ์ของนิวไคลด์รังสีได้แก่การไม่คงปริมาณของนิวไคลด์รังสีตามเวลา ที่แปรไป ถ้าครึ่งชีวิตของนิวไคลด์รังสีที่ต้องการใช้นั้นน้อยกว่าของนิวไคลด์รังสีปนเปื้อนความบริสุทธิ์ของนิวไคลด์รังสีที่ต้องการใช้นั้นน้อยกว่าของนิวไคลด์รังสีปนเปื้อน (หรือกลับกันได้ถ้าเป็นกรณีตรงข้าม) ตัวอย่าง เช่น ครึ่งชีวิตของ  $^{124}\text{I}$  ซึ่งเป็นนิวไคลด์รังสีปนเปื้อนของ  $^{123}\text{I}$  มีค่ามากกว่าของ  $^{123}\text{I}$  ความบริสุทธิ์ของนิวไคลด์รังสีจะมากสุดในขณะที่มีการผลิตนิวไคลด์รังสี ถ้าเก็บนิวไคลด์รังสีนั้นไว้แล้วจะมีความบริสุทธิ์น้อยลง ๆ ตามลำดับ

วิธีที่นิยมใช้หาธรรมชาติและขอบเขตความบริสุทธิ์ของนิวไคลด์รังสีได้แก่การใช้แกมมาสเปกโตรสโกปี (gamma spectroscopy) โดยใช้หัววัด NaI(Tl) หรือ Ge(Li) ดังจะเสนอรายละเอียดในบทที่ 8

**ความบริสุทธิ์ของสารกัมมันตภาพรังสี:** เนื่องจากนิวไคลด์รังสีอาจจับกับสารประกอบได้หลายชนิดที่จัดเป็น สารเคมี จึงจำเป็นต้องทราบแน่ชัดว่าเภสัชรังสีที่ต้องการใช้นั้นอยู่ในรูปของสารเคมีที่ต้องการให้เป็นหรือไม่ สารเจือใด ๆ ที่เป็นเคมีรังสีควรมีการบ่งบอกที่แน่ชัด ทั้งนี้ จำเป็นอย่างยิ่งในการพิจารณาว่าสารเคมีรังสีจะมี

ความบริสุทธิ์ในเบื้องต้นถ้าเวลาผ่านไปสารดังกล่าวอาจไม่เสถียร ซึ่งเป็นผลจากกิริยาของกัมมันตภาพรังสีหรือเป็นธรรมชาติของสารเคมีเอง การหลีกเลี่ยงลักษณะดังกล่าว ควรเก็บสารเคมีรังสีให้เหมาะสมตามวิธีการที่บริษัทผู้ผลิตได้กำหนดไว้ ตัวอย่างเช่น ยาที่ใช้ในการสแกน “blood pool” ได้แก่ “radioiodinated human serum albumin” (RIHSA) อาจมีความบริสุทธิ์ 99.9% ขณะที่เตรียมเสร็จใหม่ ๆ อย่างไรก็ตาม เมื่อเวลาผ่านไป ไอโอดีนรังสีจะกลายสภาพเป็นไอสระปริมาณของไอโอดีนรังสีสื่อนั้นขึ้นกับสภาพของการเก็บเป็นสำคัญ การปนเปื้อนของไอโอดีนรังสีสื่อนั้นมักมีปริมาณมากขึ้น ถ้า RIHSA ถูกเก็บอยู่ ณ อุณหภูมิห้องมากกว่าเก็บในตู้เย็น ไอโอดีนรังสีสื่อนั้นปริมาณมาก ๆ จะส่งผลกระทบต่อสิ่งที่ต้องการศึกษา

วิธีที่นิยมใช้ตรวจสอบความบริสุทธิ์ของสารกัมมันตภาพเคมีได้แก่โครมาโตกราฟี (chromatography) แบบ “ซินเลเยอร์” (thinlayer) หรือแบบกระดาษ (paper)

**ความบริสุทธิ์ทางเคมี:** เกล็ดรังสีควรมีส่วนประกอบเฉพาะสารเคมีที่ต้องการเท่านั้น ในการเตรียมเกล็ดรังสีขั้นสุดท้ายอาจมีสารเคมีมากมายปะปนอยู่ในสารเคมีรังสีที่ต้องการ สารเคมีเหล่านั้นควรจะสอดคล้องหรือคล้ายคลึงกับสารอื่น ๆ ทั้งอินวิโทร (in vitro) และภายในร่างกายคนไข้ นอกจากนี้ลักษณะของเหตุการณ์ดังกล่าวจะต้องไม่รบกวนการทำงานของสารเคมีหลักในอินวิโทร

**การทำให้ปลอดเชื้อโรค :** เกล็ดรังสีควรได้รับการทำให้ปลอดเชื้อโรค กล่าวคือ ปราศจากการปนเปื้อนของจุลชีพวัน (microbial) ใด ๆ ดังนั้นควรได้มีการทดสอบผล (effect) ดังกล่าวก่อนจะใช้อย่างกับคนไข้ กรณีที่เกล็ดรังสีที่ใช้มีอายุสั้น ( $^{99m}\text{Tc}$  และ  $^{113m}\text{In}$ ) ซึ่งการทดสอบผลิตผลขั้นสุดท้ายไม่ยุ่งยาก การทำให้ปลอดเชื้อโรค เทคนิคการติดฉลากควรจะมีการทดสอบอย่างเพียงพอและทดสอบเป็นคาบเวลาด้วย

**อไพโรจีนิตี :** Apyrogenicity แม้ว่า การเตรียมเกล็ดรังสีจะมีการทำให้ปลอดเชื้อโรคแล้วก็ตาม อาจมีไพโรเจน (pyrogen) หลงเหลืออยู่ เมื่อนี้เข้าสู่หลอดเลือดดำของคนไข้ อาจก่อปฏิกิริยาได้ ดังนั้น เกล็ดรังสีควรได้รับการทดสอบคุณสมบัติไพโรจีนิตีก่อนจะใช้ในมนุษย์ ถ้าวิธีการปฏิบัติยากดังเช่นนิวไคลด์รังสีที่มีอายุสั้น เทคนิคอไพโรจีนิตีควรจะได้มีการทดสอบอย่างเหมาะสมและตามคาบเวลา

### **เกล็ดรังสีติดฉลากด้วยเทคนิคเชียม-99 เอ็ม**

เนื่องจากลักษณะสมบัติทางฟิสิกส์ของ  $^{99m}\text{Tc}$  เป็นที่น่าสนใจ จึงมีการใช้สารเคมีหลายชนิดติดฉลากด้วยนิวไคลด์รังสีชนิดนี้ แม้ว่าจะยังไม่กระจ่างในกลไกของเทคนิคเชียมติดฉลากกับสารประกอบดังกล่าวก็ตาม เทคนิคเชียม-99m ในรูปของโซเดียมเปอร์เทคนีเตต (sodium pertechnetate) หรือ  $\text{Na } ^{99m}\text{TcO}_4$  สามารถจะผลิตได้ง่ายในห้องปฏิบัติการจากเครื่องเร่ง  $^{99}\text{Mo} - ^{99m}\text{Tc}$  generator การติดฉลากสารเคมีส่วนใหญ่ด้วย  $^{99m}\text{Tc}$  ทำโดย

(1) รีดิวส์ (reducing) เปอร์เทคนีเตต เป็นเทคนิคเชียมไอออน (มักอยู่ในรูป  $\text{Tc}^{4+}$ ) (2) ทำเป็นสารประกอบโดยให้จับตัวกับสารเคมีที่ต้องการ โดยทั่วไปใช้สแตนนัสคลอไรด์ (stannous chloride) หรือ  $\text{SnCl}_2$  เป็นตัวรีดิวส์

และเนื่องจาก  $^{99m}\text{Tc}$  มีอายุสั้น (6 ชม.) บรรดาสารติดฉลากจะต้องถูกผลิตในบริเวณที่ต้องการใช้ยาเท่านั้น วิธีการติดฉลากทำง่าย ๆ โดยใช้ชุดสำเร็จไพโรเจนอิสระ (pyrogen-free kits) ซึ่งสารเคมีที่ต้องการทุกสารจะถูกผสมไว้ก่อนและจะยึดอยู่ด้วยกันในสถานะ “lyophilized” ภายใต้บรรยากาศของแก๊สเฉื่อย (แก๊สไนโตรเจน) ในการติดฉลากสารประกอบเคมีนั้นจำเป็นต้องทราบปริมาณของโซเดียมเปอร์เทคนีเตดที่จัดเป็นสเตอริโรสและไพโรเจน-ฟรี (pyrogen-free) ซึ่งจะเติมลงในขวดของชุดสำเร็จ สารประกอบติดฉลากพร้อมที่จะถูกนำไปใช้ภายในเวลา 2 – 3 นาที

พารามิเตอร์สำคัญที่ใช้ในการพิจารณาเลือกชุดสำเร็จมี 3 พารามิเตอร์ ได้แก่

- ประสิทธิภาพในการติดฉลาก (labeling efficiency)
- เสถียรภาพอินวิโทร
- เสถียรภาพอินวิโว

ประสิทธิภาพในการติดฉลากจะแสดงในหน่วย % ของกัมมันตภาพรังสีทั้งหมดที่มีอยู่ในชุดสำเร็จซึ่งถูกติดฉลากกับโมเลกุลหรือสารประกอบที่เหมาะสม ชุดสำเร็จที่มีใช้ในเวชศาสตร์นิวเคลียร์ทุกชนิดจะมีค่าประสิทธิภาพในการติดฉลากภายใต้สภาวะที่เหมาะสมเท่ากับหรือมากกว่า 90% บางครั้งอาจสูงถึง 99% กัมมันตภาพรังสีส่วนที่เหลือ (คือพวกที่ไม่ถูกจับโดยสารประกอบเคมี) จะอยู่ในรูปของสารกัมมันตภาพเคมีซึ่งกลายเป็นสารเจือ ชุดสำเร็จที่ใช้  $\text{SnCl}_2$  เป็นตัวรีดิวซ์มักมีสารกัมมันตภาพเคมีซึ่งเป็นสารเจืออยู่ 2 รูป ได้แก่ เปอร์เทคนีเตดอิสระ (ซึ่งไม่ถูกรีดิวซ์) และเทคนีเซียมซึ่งอาจถูกรีดิวซ์หรือไฮโดรไลซ์ (hydrolyze) (ซึ่งถูกรีดิวซ์แล้วแต่ไม่จับกับสารประกอบที่ต้องการ) บางกรณีเทคนีเซียมที่ถูกรีดิวซ์หรือไฮโดรไลซ์จะก่อเป็นโมเลกุลของ “คอลลอยด์” (colloid) ซึ่งเป็นสารแขวนลอยโดยจับกับตะกั่วที่มีปริมาณเป็นส่วนเกินอยู่ในชุดสำเร็จและสารดังกล่าวนี้ก็จะจัดเป็นสารเจือประเภทกัมมันตภาพเคมีเช่นกันแต่อยู่ในรูปแตกต่างกัน

เสถียรภาพอินวิโทรของสารประกอบติดฉลากเป็นตัวบอกระดับเวลาที่มันจะสามารถถูกเก็บอยู่ได้โดยคงสภาพเดิม ซึ่งการแปรสภาพหมายถึงการแปรในส่วนที่เด่นชัด การมีเสถียรภาพอินวิโทรสูง แสดงว่าสารประกอบติดฉลากสามารถเตรียมได้ครั้งเดียวแต่ใช้กับคนไข้จำนวนมากได้ในเวลาต่าง ๆ กัน (ในวันเดียวกัน) ทั้งประสิทธิภาพของการติดฉลากและเสถียรภาพอินวิโทรของสารประกอบที่ถูกเตรียมจากชุดสำเร็จนั้นอาจทำให้มีค่าสูงได้โดยปฏิบัติตามข้อห้ามง่าย ๆ บางประการ เช่น ใช้เฉพาะสารละลายโซเดียมเปอร์เทคนีเตดที่จัดเป็น “oxidant free” และระมัดระวังมิให้มีอากาศในระหว่างปฏิกิริยาภายในขวดในช่วงเวลาของขบวนการติดฉลาก เสถียรภาพอินวิโทรของชุดสำเร็จอาจเพิ่มค่าได้โดยการถนอมปฏิกิริยาภายในขวดดังเช่นปฏิบัติทั่วไปในโรงงานผู้ผลิตและ/หรือโดยการเก็บสารติดฉลากไว้ในปริมาณที่มีอุณหภูมิต่ำ สังเกตว่าเสถียรภาพอินวิโทรของสารประกอบติดฉลากนั้นแตกต่างจากเสถียรภาพอินวิโทรของชุดสำเร็จหรือของสารประกอบเคมีเอง

เสถียรภาพอินวิโวของสารประกอบติดฉลากนั้นแสดงถึงความใกล้เคียงของลักษณะการกระจายของสารประกอบติดฉลากในระบบชีวภาพเมื่อเทียบกับสารประกอบไม่ติดฉลากซึ่งโดยแท้จริงแล้วการกระจายของสารประกอบติดฉลากควรจะเป็นเช่นเดียวกับของสารประกอบไม่ติดฉลาก อย่างน้อยจะต้องเหมือนกันในช่วง

เวลาที่ทำการศึกษาอยู่

ในเวชศาสตร์นิวเคลียร์ สารประกอบติดฉลากด้วยเทคนิคีเซียมซึ่งนิยมใช้ทั่วไปจะมีลักษณะการกระจายและการใช้ดังต่อไปนี้

**เทคนิคีเซียม 99 เอ็ม เปอร์เทคนิคีเตต ( $^{99m}\text{Tc O}_4^-$ )** : เกสซ์รังสีชนิดนี้ถูกเตรียมโดยตรงจาก  $^{99}\text{Mo}-^{99m}\text{Tc}$  generator โดยใช้น้ำเกลือเป็นสารละลายในการชะ (eluting) ในระบบชีวภาพรังสีจะประพฤติเช่นเดียวกับไอโอดีนหลังจากให้คนไข้กินหรือฉีดเข้าหลอดเลือดดำ (intravenous administration) ยาจะจับอยู่มากที่ต่อมธัยรอยด์ ต่อมน์น้ำลาย กระเพาะอาหาร และโครอยด์เพลกซัส (choroid plexus) เปอร์เทคนิคีเตตจะออกจากพลาสมา (plasma) เป็นฟังก์ชันแบบมัลติเอ็กซ์โพเนนเชียล (multiexponential) มีสารประกอบประมาณ 50% ที่ถูกเจือจางอย่างรวดเร็วเข้าสู่บริเวณนอกหลอดเลือด (extravascular spaces) ภายใน 15 ถึง 20 นาที และประมาณ 20-80% ของปริมาณโดสที่ฉีดเข้าในคนไข้จะถูกขับออกทางอุจจาระซึ่งใช้เวลาตามปกติ (จัดได้ว่าเป็นอัตราการขับแบบช้า ๆ)

กระเพาะเป็นอวัยวะหลักที่มีการอับทกเป็นส่วนใหญ่ที่ 4 ชม. หลังการฉีดเกสซ์รังสีจะมีปรากฏประมาณ 20-25% ของปริมาณโดสที่ฉีดอยู่ภายในกระเพาะ กัมมันตภาพรังสีมีตกค้างอยู่ในกระเพาะอีกมากแม้จะผ่านไปแล้ว 24 ชม. ก็ตาม ดังนั้นการทำสแกนโดยใช้เกสซ์รังสีติดฉลาก  $^{99m}\text{Tc}$  เพื่อศึกษาอวัยวะบริเวณช่องท้องนั้นไม่สมควรทำ (อาจใช้สารกัมมันตรังสีอื่นที่ให้แกมมา 170 keV หรือต่ำกว่าก็ได้) ซึ่งคนไข้ดังกล่าวอาจได้รับการตรวจโดยการทำสแกนสมอง (brain scan) มานานถึง 48 ชม. แล้วก็ตาม

ในปัจจุบัน เทคนิคีเซียม- $^{99m}\text{Tc}$  เปอร์เทคนิคีเตตมักถูกใช้ในงานสแกนสมอง นอกจากนี้ใช้ในการสแกนต่อมธัยรอยด์ ต่อมน์น้ำลาย และกระเพาะอาหาร

**เทคนิคีเซียม 99 เอ็ม ติดฉลากซัลเฟอร์คอลลอยด์** : เกสซ์รังสีนี้เตรียมได้ง่ายจากชุดสำเร็จ โดยทั่วไปคอลลอยด์ (colloid) จะถูกจับจากกระแสเลือดโดยเซลล์เรติคิวโลเอนโดทีเลียล (reticuloendothelial) หรือ RE ของร่างกาย การกระจายแบบสัมพันธ์ของคอลลอยด์ระหว่างเซลล์ RE ของอวัยวะต่าง ๆ ขึ้นกับองค์ประกอบหลายชนิด เช่น ขนาด ธรรมชาติและปริมาณของอนุภาคคอลลอยด์ เลือดหล่อเลี้ยงอวัยวะ และขึ้นกับสภาพทางสรีรวิทยาและพยาธิวิทยา สำหรับกรณีซัลเฟอร์คอลลอยด์ (sulfur colloid) จับตัวกับเทคนิคีเซียม- $^{99m}\text{Tc}$  (อนุภาคขนาดประมาณ  $0.3 \mu$  โดย  $\mu = 10^{-4}$  ซม.) ประมาณ 70-80% ของโดสที่ฉีดเข้าไปกระจายอยู่ในตับภายใน 10-20 นาที หลังการฉีดเข้าหลอดเลือดดำ ส่วนปริมาณที่เหลือจะมีประมาณ 3% ตกค้างอยู่ในม้ามและ 15-20% อยู่ในไขกระดูก (bone marrow) ดังนั้น จึงประยุกต์ใช้เกสซ์รังสีนี้ในการสแกนตับ ม้ามและไขกระดูก

สารประกอบอื่นติดฉลากกับ  $^{99m}\text{Tc}$  ที่อาจใช้ในการสแกนตับ ม้าม และไขกระดูก ได้แก่ แอนติโมนีซัลไฟด์คอลลอยด์ (antimony sulphide colloid) สแตนเนสคลอไรด์คอลลอยด์ (stannous chloride colloid) และโซเดียมไฟเตตคอลลอยด์หรือในรูปสารละลาย (sodium phytate colloid) โซเดียมไฟเตตติดฉลากด้วย  $^{99m}\text{Tc}$  ซึ่งเป็นสารละลายก่อตัวเป็นคอลลอยด์ ในร่างกายมนุษย์ภายหลังการฉีดเข้าหลอดเลือดดำ

**เทคนิคีเซียม 99 เอ็ม แมคโครกรีกเททอัลบิวมิน ( $^{99m}\text{Tc MAA}$ )** : Technetium  $^{99m}$ -labeled Macro-

aggregated Albumin ในขั้นแรกได้ใช้เภสัชรังสีนี้ในการสแกนปอด หลังการฉีดประมาณ 2-3 วินาที  $^{99m}\text{Tc}$  MAA ประมาณ 90-95% ของปริมาณโดสที่ฉีดจะถูกจับ (trapped) อยู่ในเส้นเลือดฝอย (capillary) และ “pre-capillary bed” ของปอด อัลบิวมินแมกโคกรีกเกต จะต้องมีความยาวในช่วง 15-75  $\mu$  จึงจะมีประสิทธิภาพในการกระจาย อยู่ในปอดครึ่งชีวิตทางชีวภาพของ  $^{99m}\text{Tc}$  MAA ในปอดประมาณ 8-12 ชม.

**เทคนิคเชียม 99 เอ็ม ติดฉลากโพลีฟอสเฟต ไพโรฟอสเฟตและไดฟอสเฟต :** Technetium 99m-labels Polyphosphate, Pyrophosphate and Disphosphate เภสัชรังสีนี้ถูกใช้ครั้งแรกเพื่อสแกนกระดูก (bone scan) ภายหลังจากฉีดประมาณ 15-20 นาที จะกระจายอยู่ในโครงกระดูกประมาณ 50-60% ของปริมาณที่ฉีด โดสส่วนที่เหลือจะกระจายอยู่ในเนื้อเยื่ออ่อนและพลาสมาซึ่งจะถูกขับออกอย่างช้า ๆ เป็นปัสสาวะ และภายใน 3 ชม. หลังการฉีด เภสัชรังสีจะจับอยู่ที่ไตประมาณ 20-30% ของปริมาณที่ฉีดจากจำนวนสารประกอบทั้งสามกลุ่มนั้น โพลีฟอสเฟตจะถูกขับจากพลาสมาได้ช้าที่สุด ดังนั้น ไม่นิยมใช้ในการสแกนกระดูก (ถ้ามีทางเลือกอื่น) และในสารประกอบดังกล่าวนี้ เมทิลีนไดฟอสโฟเนต (methylene diphosphonate) หรือ MDP ถูกขับจากพลาสมาได้เร็วที่สุด การใช้  $^{99m}\text{Tc}$  ไพโรฟอสเฟต และ  $^{99m}\text{Tc}$  ไดฟอสโฟเนต ในการตรวจกล้ามเนื้อหัวใจตาย (myocardial infarctions) ในปัจจุบันมีการใช้ทั่วไป

**เทคนิคเชียม 99 เอ็ม ติดฉลากฮิวแมนซีรัมอัลบิวมิน :** Technetium 99m-Labeled Human Serum Albumin ในขั้นแรกได้ใช้เภสัชรังสีนี้ในการสแกน “บัตต์พูล” (blood pool) เช่น หัวใจ หรือรก (placenta) หลังจากฉีดเข้าหลอดเลือดดำ เภสัชรังสีจะหมุนเวียนอยู่ในพลาสมานาน อย่างไรก็ตามเทคนิคเชียม 99 เอ็ม ติดฉลากอัลบิวมินไม่เสถียรในอินวิโวเท่ากับอัลบิวมินติดฉลากกับไอโอดีนรังสีหรือโครเมียมรังสี (radiochromium) ดังนั้น ไม่นิยมใช้ในกรณีหาปริมาณพลาสมา

**เทคนิคเชียม 99 เอ็ม ติดฉลากเซลล์เม็ดโลหิตแดง :** Technetium 99m-Labeled Red Cells โดยทั่วไป การติดฉลากเซลล์เม็ดโลหิตแดงกับนิวไคลด์รังสีเป็นวิธีการที่ซับซ้อนและใช้เวลานาน อย่างไรก็ตามในปัจจุบันมีการพัฒนาวิธีการให้ง่ายและสะดวกสบายต่อการติดฉลากเซลล์เม็ดโลหิตแดงแบบอินวิโวด้วยเทคนิคเชียม-99 เอ็ม จึงเป็นที่นิยมใช้เทคนิคเชียม-99 เอ็ม ติดฉลากเซลล์เม็ดโลหิตแดงมากกว่าเทคนิคเชียม-99 เอ็ม ติดฉลากอัลบิวมินในการสแกน “บัตต์พูล” โดยเฉพาะอย่างยิ่งคือหัวใจ วิธีการนี้แยกได้เป็น 2 ขั้นตอน ดังนี้

(1) เซลล์เม็ดโลหิตแดงของกุนไจจะถูกเคลือบด้วยสแตนนัสไอออน ( $\text{Sn}^{++}$ ) ทำโดยฉีด  $\frac{1}{5}$  ของชุดสำเร็จ “โคลด์ ไพโรฟอสเฟต” (cold pyrophosphate) เข้าสู่กุนไจ โดยที่ชุดสำเร็จ “โคลด์” เป็นการเตรียมที่เป็นการสร้างหรือก่อขึ้นใหม่โดยใช้น้ำเกลือเท่านั้น กล่าวคือปราศจากกัมมันตภาพรังสีใด ๆ

(2) ขั้นนี้ใช้เวลาประมาณ 30 นาที ต่อจากขั้นแรก ปริมาณของกัมมันตภาพรังสีเทคนิคเชียม-99 เอ็ม ในรูปของเปอร์เทคนิคิตถูกฉีดเข้าสู่กุนไจ ซึ่งเป็นการฉีดครั้งที่ 2

เซลล์เม็ดโลหิตแดงในกุนไจจะรีดิวซ์เปอร์เทคนิคิตอย่างรวดเร็วให้กลายเป็นเทคนิคเชียมไอออน ซึ่งต่อไปจะเกาะกับผิวหน้าของเซลล์เม็ดโลหิตแดงเปอร์เทคนิคิตอิสระจำนวนเล็กน้อยหรือเทคนิคเชียมที่ถูกรีดิวซ์

ยังคงค้างในระบบหมุนเวียน กัมมันตภาพรังสีทั้งหมด (90%) จะถูกยึดกับเซลล์เม็ดโลหิตแดงของคนไข้

ในขั้นตอนลำดับที่สองนั้น การติดฉลากของเทคนิคซีม-99 เอ็ม กับเซลล์เม็ดโลหิตแดงอาจทำได้ในอินวิโทรโดยเจาะเอาเซลล์เม็ดโลหิตแดงออกจากคนไข้และ “อินคิวเบต” (incubating) หรืออบในตู้ควบคุมอุณหภูมิกับ  $^{99m}\text{TcO}_4^-$  ในปริมาณตามต้องการ ดังนั้น เซลล์เม็ดโลหิตแดงที่ถูกติดฉลากอาจถูกทำลายเนื่องจากความร้อนได้ ถ้าทำการอุ่นโดยวิธี “วอเตอร์บาส” (water bath)  $50^\circ\text{C}$  เป็นเวลาครึ่งชั่วโมง เซลล์เม็ดโลหิตแดงที่ถูกทำลายมักใช้ในการสร้างภาพม้าม ซึ่งไม่มีการรบกวนจากตับในกรณีที่ใช้ซัลเฟอร์หรือคอลลอยด์อื่นถูกใช้เป็นตัวยาเพื่อสร้างภาพม้าม

**เทคนิคซีม-99 เอ็ม ติดฉลาก 2,3-Dimercapto Succinic Acid (DMSA):** เกสซ์รังสีนี้เหมาะสมที่สุดในการศึกษารูปร่างของไต (renal cortex) ภายหลังจากฉีดเข้าหลอดเลือดดำ เกสซ์รังสีจะผสมอยู่อย่างรวดเร็วในปริมาณพลาสมาและจะขับออกหมด (จากแหล่งเดิมนี้) ประมาณ  $\frac{1}{2}$  ชม. ภายในเวลา 2 ชม. เกสซ์รังสีจะจับอยู่ที่ renal cortex ด้วยปริมาณ 40-50% ของโดสที่ฉีดเข้าไปและประมาณ 15% ถูกขับออกในรูปของปัสสาวะจากคุณสมบัติที่เทคนิคซีม-99 เอ็ม ติดฉลาก DMSA สามารถแตกตัวได้อย่างรวดเร็วแบบอินวิโทร จึงสามารถเก็บไว้ในตู้เย็นและใช้ได้ภายในครึ่งชั่วโมงหลังการติดฉลาก เกสซ์รังสีนี้ใช้แทน  $^{197}\text{Hg}$  และ  $^{203}\text{Hg}$  ติดฉลากคลอเมอร์โรดิน (chlomerodin) อย่างสมบูรณ์ในการสแกนไต

**เทคนิคซีม - 99 เอ็ม ติดฉลากไดเอธิลไตรเอมีนเพนตาอะซีเตต (DTPA) :** Technetium  $^{99m}\text{-Labeled}$  Diethyltriamine Pentaacetic Acid เดิมมีการใช้เกสซ์รังสีชนิดนี้เพื่อสแกนสมองและไตหลังจากฉีดเข้าหลอดเลือดดำ  $^{99m}\text{Tc}$  DTPA จะถูกขับออกจากร่างกายโดยไต ครึ่งชีวิตชีวภาพของพลาสมาในคนประมาณ 15 นาที ภายหลังจากฉีดประมาณ 2-3 ชม. เกสซ์รังสีจะขับออกในรูปปัสสาวะประมาณ 80% ของโดสที่ฉีด

**เทคนิคซีม - 99 เอ็ม ติดฉลากกลูโคเฮปโตเนต :** Technetium  $^{99m}\text{-Labeled}$  Glucoheptonate ลักษณะการประพจน์ของเกสซ์รังสีชนิดนี้ในด้านชีวภาพจะตั้งอยู่ระหว่าง  $^{99m}\text{Tc}$  DTPA และ  $^{99m}\text{Tc}$  DMSA หลังจากการฉีดประมาณ 1 ชม. จะถูกจับมากที่สุดที่ renal cortex ประมาณ 25% ของโดสที่ฉีด อีก 25% (ของโดสที่ฉีด) จะถูกขับออกทางปัสสาวะ (ในช่วงเวลาเดียวกันนี้) นอกจากนี้ใช้ในงานสแกนไตแล้วเกสซ์รังสีนี้ยังใช้ในงานสแกนสมอง และมีบางกรณีที่เกสซ์รังสีนี้ใช้ได้ผลดีกว่า  $^{99m}\text{TcO}_4^-$  ในการสแกนสมอง นอกจากนี้ มีการใช้งานเพื่อศึกษากล้ามเนื้อหัวใจตาย (myocardial infarctions) ในระยะแรก คือ ภายใน 2-3 วัน หลังจากเกิดการตายของกล้ามเนื้อ ซึ่งในระยะแรก  $^{99m}\text{Tc}$  ไพรออสเฟต ไม่สามารถแสดงผลการตายของกล้ามเนื้อหัวใจได้

**เทคนิคซีม-99 เอ็ม ติดฉลาก 2,6-Dimethyl Acetanilide Iminodiacetic Acid:** รู้จักทั่วไปในนาม HIDA และสารประกอบที่สัมพันธ์กัน Diethyl-IDA, PIPIDA และ DISIDA เกสซ์รังสีชนิดนี้ใช้ในการสร้างภาพระบบ hepatobiliary และในปัจจุบันมีการใช้แทน  $^{131}\text{I}$  โรสเบงกอล (rose bengal) ตามวัตถุประสงค์เดียวกันนี้ กรณีคนปกติ  $^{99m}\text{Tc}$  HIDA จะถูกขับออกจากร่างกายอย่างรวดเร็ว โดยเฮปาโตไซต์ (hepatocytes) ค่าครึ่งชีวิตในการขับออกนั้นใช้เวลาหลายนาที การส่งผ่านกัมมันตภาพรังสีจากตับผ่านถุงน้ำดี (gall bladder) ไปยังลำไส้เล็กก็รวดเร็วเช่นเดียวกัน

ภายหลังการฉีดเภสัชรังสีประมาณ 1 ชม. จะปรากฏประมาณ 70% ของโดสที่ฉีดอยู่ในลำไส้ ประมาณ 15% ของโดสที่ฉีดจะถูกขับออกในรูปปัสสาวะระหว่างชั่วโมงแรก กัมมันตภาพรังสีส่วนที่เหลือมักถูกขับออกทางอุจจาระ การขับทางปัสสาวะของไดเอทิล (diethyl)-IDA จะมีน้อยกว่าของ PIPIDA การส่งผ่านและการขับของสารประกอบดังกล่าวโดยทางระบบ hepatobiliary จะขึ้นกับรูปแบบของระบบอย่างมาก

สารประกอบติดฉลากด้วยไอโอดีนรังสี ( $^{131}\text{I}$  และ  $^{123}\text{I}$ ) : จากการพัฒนาสารประกอบติดฉลากด้วยเทคนิคเชื่อม 99 เอ็ม ส่งผลให้แนวโน้มในการใช้สารประกอบติดฉลากด้วยไอโอดีน -131 เพื่องานสแกนลดลงอย่างมาก อย่างไรก็ตาม ไอโซโทปรังสีของไอโอดีน ได้แก่  $^{123}\text{I}$  และ  $^{131}\text{I}$  ยังคงถูกใช้สำหรับวินิจฉัยโรคเกี่ยวกับต่อมธัยรอยด์  $^{131}\text{I}$  ยังเป็นตัวยารักษาโรคธัยรอยด์ (hyperthyroidism) และมะเร็งที่ต่อมธัยรอยด์ สำหรับวัตถุประสงค์ของงานวินิจฉัยโรค  $^{123}\text{I}$  (ครึ่งชีวิต 13 ชม. และเปล่งรังสีแกมมา 160 keV 87%) จะสลายตัวออกอย่างช้า ๆ จึงถูกเลือกใช้เพื่องานวินิจฉัยโรค เนื่องจากมันมีคุณสมบัติเปล่งรังสีมีโดสต่ำกว่า  $^{131}\text{I}$  ข้อเสียเปรียบสองประการของ  $^{123}\text{I}$  ซึ่งทำให้ไม่เป็นที่นิยมใช้ได้แก่

- (1) ราคา
- (2) มีไอโซโทปรังสีอื่นปะปนอยู่มาก เช่น  $^{124}\text{I}$

การปนเปื้อนในลักษณะดังกล่าวนอกจากจะเป็นการเพิ่มโดสรังสีแล้วยังลดคุณภาพของภาพอีกด้วย ทั้ง  $^{131}\text{I}$  และ  $^{123}\text{I}$  มีจำหน่ายในรูปแบบแคปซูลหรือสารละลายซึ่งมีกัมมันตภาพจำเพาะ (specific activity) สูง และเกือบจะมีสภาพปราศจากพาหะ (carrier free) คนไข้มักได้รับไอโอดีนโดยวิธีกินหรือดื่มเนื่องจากไอโอดีนถูกดูดซึมจากกระเพาะได้ดี

ภายหลังการฉีดเข้าหลอดเลือดดำ ไอออนไอโอดีนจะกระจายอย่างรวดเร็วตาม extracellular water และ ณ บริเวณดังกล่าวจะถูกต่อมธัยรอยด์จับตัวเข้าไปที่ละเอียด ๆ นอกจากนี้ได้แก่กระเพาะและลำไส้ ต่อมน้ำลายและคอรัอยด์เพลกซ์ (choroid plexus) ด้วย เภสัชรังสีส่วนใหญ่จะถูกขับออก อีก 15% ถูกจับโดยต่อมธัยรอยด์ 4-5% อยู่ในระบบทางเดินอาหาร (GI tract) 1-2% หมุนเวียนอยู่ในระบบโลหิต ในต่อมธัยรอยด์นั้นไอโอดีนจะถูกรวบรวมและผลิตธัยรอยด์ฮอร์โมน ได้แก่  $T_3$  หรือ  $T_4$  การกระจายของไอโอดีนรังสีอาจมีการแปรค่าไปตามสถานะของโรค โดยเฉพาะอย่างยิ่งคือ “ไฮเปอร์ธัยรอยด์” (hyperthyroidism) หรือไตทำงานไม่ดีอย่างร้ายแรง กรณีไฮเปอร์ธัยรอยด์นั้นธัยรอยด์จะจับเภสัชรังสีประมาณ 90% ของโดสที่ฉีดเข้าไปโดยไม่มีการขับออก ส่วนกรณี “ไฮโปธัยรอยด์” (hypothyroid) นั้นต่อมธัยรอยด์จะจับเภสัชรังสีเพียงเล็กน้อย (บางครั้งอาจน้อยกว่า 1-2%) แต่มีการขับเพิ่มขึ้นถึง 95%

สารประกอบอื่นติดฉลากไอโอดีน -131 อีกสองสาร ได้แก่  $^{131}\text{I}$  ไอโอดีน ติดฉลากโรสเบงกอล และ  $^{131}\text{I}$  ไอโอดีน ติดฉลากฮิปพิวราน (hippuran) อาจมีใช้บ้างในเวชศาสตร์นิวเคลียร์ (มักไม่นิยมใช้แล้ว) ไอโอดีน -131 ติดฉลากโรสเบงกอลในการสแกนตับและศึกษาการทำงานของมันเนื่องจาก ไอโอดีน-131 จะออกจากไตได้รวดเร็วจึงใช้เภสัชรังสีนี้ ในการศึกษาการทำงานของไตในรูปแบบของ “รีโนแกรม” (reno-

grams)

### สารประกอบติดฉลากกับนิวไคลด์รังสีอื่น

**แกเลียม - 67 ลิเตรต :** Gallium-67 Citrate เกสซ์รังสีนี้ใช้ในการตรวจมะเร็งในเนื้อเยื่ออ่อน (soft tissue) และโรคติดเชื้อบางชนิด (inflammatory disease) หลังจากฉีดเข้าหลอดเลือดดำ แกเลียมส่วนใหญ่ที่อยู่ในเลือด (30%) จะจับตัวอยู่กับพลาสมาโปรตีน โดยเฉพาะอย่างยิ่งทรานสเฟอริน (transferrin) แกเลียมส่วนที่เหลือจะแพร่กระจายอย่างรวดเร็วเข้าสู่บริเวณที่ว่างระหว่างเซลล์ (extracellular spaces) และถูกขับออกช้า ๆ โดยไตภายใน 24 ชม. ประมาณ 1% ของโดสที่ฉีดจะถูกขับออกทางปัสสาวะ และประมาณ 10% อยู่ในระบบหมุนเวียนของกระแสโลหิต กัมมันตภาพรังสีส่วนที่เหลือจะกระจายอยู่ในไต กระดูก ตับ และต่อมน้ำเหลือง ค่าครึ่งชีวิตทางชีวภาพของแกเลียมในมนุษย์คือ 1 – 2 สัปดาห์ ดังนั้น นิวไคลด์รังสีนี้จะคงอยู่ในร่างกายด้วยปริมาณมากแม้จะผ่านไปนานถึง 2 อาทิตย์ก็ตาม มีการขับออกทางปัสสาวะ (ประมาณ 25% ใน 1 สัปดาห์และการขับทางอุจจาระที่จัดว่ามากเช่นกัน (10%) ซึ่งบางครั้งอาจรบกวนการอ่านผลสแกนในบริเวณช่องท้อง กลไกในการจับแกเลียม - 67 ของมะเร็งและบริเวณที่เกิดการติดเชื้อ ยังไม่เป็นที่กระจ่างในปัจจุบันนี้

**ธัลลัส-201 คลอไรด์ :** Thallous-201 Chloride เกสซ์รังสีนี้ถูกใช้ในระยะแรกเพื่อตรวจกล้ามเนื้อหัวใจตาย หรือ “อิสกีเมีย” (ischemia) ธัลลัสไอออนมีการประพฤติกรรมทางชีวภาพเช่นเดียวกับโปตัสเซียม (potassium) ซึ่งกระจายอยู่ในเซลล์ ภายหลังจากฉีดเข้าหลอดเลือดดำธัลลัสไอออนจะออกจากระบบหมุนเวียนทันที (ครึ่งชีวิต 4 นาที) เช่นเดียวกับโปตัสเซียม และถูกจับโดยอวัยวะต่าง ๆ มากมาย โดยทั่วไปจะเป็นสัดส่วนกับปริมาณเลือดที่ไหลไปเลี้ยงอวัยวะ (ยกเว้นสมองซึ่งเกือบจะไม่มีปริมาณสะสมอยู่เลย) ในเวลาประมาณ 15 – 20 นาที 4% ของโดสที่ฉีดกระจายอยู่ในกล้ามเนื้อหัวใจ (myocardium) 12% อยู่ในตับ 4% ในไต และปริมาณที่เหลือจะกระจายอยู่ในกล้ามเนื้อของร่างกาย ครึ่งชีวิตทางชีวภาพของธัลลัสไอออนในมนุษย์มีค่าประมาณ 10 วัน การใช้ประโยชน์เพื่อสร้างภาพกล้ามเนื้อหัวใจจากการอัมพาตของเซลล์นั้น จะขึ้นกับการหมุนเวียนของโลหิตในบริเวณนั้นและความสมบูรณ์ของเซลล์เอง ดังนั้น การจับธัลลัสไอออนที่ลดปริมาณลงในบริเวณใดอาจเกิดจากการลดปริมาณโลหิตหมุนเวียน (อิสกีเมีย) หรือการทำลายของเซลล์ (การตายหรือ “infarction”)

**โครเมียม-51 ติดฉลากเซลล์เม็ดโลหิตแดง** Chromium-51 Labeled Red Cell ประโยชน์ของเกสซ์รังสีชนิดนี้ได้แก่การหาปริมาตรและอายุของเม็ดโลหิตแดง การติดฉลากเซลล์เม็ดโลหิตแดงซับซ้อน เนื่องจากต้องการทำการติดฉลากภายในร่างกายคนไข้แต่ละคน ขั้นแรกทำการเจาะเลือดคนไข้ จากนั้นควบคุมอุณหภูมิและให้ทำปฏิกิริยากับกรดเดกซ์โทรส (acid dextrose) หรือ ACD และสารละลายโซเดียมโครเมต-51 (Sodium Chromate-51) ณ อุณหภูมิ 37-39°C เป็นเวลา 10 นาที โครเมตไอออนจะเจาะทะลุเมมเบรน (membrane) ของเซลล์เม็ดโลหิตแดง ภายในเซลล์จะมีการรีดิวส์ (reduce) กลายเป็นไอออน  $Cr^{+++}$  ซึ่งมีความสัมพันธ์สูงสำหรับฮีโมโกลบิน

(hemoglobin) โครเมตไอออนปริมาณน้อยที่ไม่ได้เข้าสู่เซลล์เม็ดโลหิตแดงซึ่งจะถูกรีดิวซ์เป็นไอออน  $Cr^{+++}$  ภายนอกเซลล์โดยการเติมกรดแอสคอร์บิก (ascorbic acid) ในปริมาณที่เหมาะสม สารละลายของเลือด-ACD-กรดแอสคอร์บิกนี้ พร้อมทั้งจะถูกนำไปใช้โดยฉีดคืนสู่คนไข้เดิม จะมีเฉพาะเซลล์เม็ดโลหิตแดงติดฉลากเท่านั้นที่อยู่ในระบบหมุนเวียน  $^{51}Cr^{+++}$  ปริมาณน้อยที่ไม่ยึดติดกับเซลล์จะถูกขับออกอย่างรวดเร็วทางปัสสาวะโดยไต

**อินเดียม-111 ติดฉลาก DTPA :** Indium-111 Labeled DTPA ในปัจจุบัน แก๊สซังส์นี้เหมาะสมที่สุดในการสร้างภาพ “cerebrospinal fluid (CSF) dynamics” เมื่อฉีดแบบ “intrathecally” แก๊สซังส์จะขึ้นสู่ “basal cisterns” ภายใน 2-3 ชม. และในเวลา 24-48 ชม. กัมมันตภาพรังสีจะเข้าสู่ “convexities” ของสมองและเข้าสู่บริเวณ “parasagittal” ซึ่ง ณ บริเวณดังกล่าวไขมันจะถูกดูดซึมเข้าสู่โลหิตและถูกขับออกอย่างรวดเร็วโดยไตกลายเป็นปัสสาวะ

**อินเดียม-111 ติดฉลากเกล็ดเลือดและเม็ดโลหิตขาว :** Indium-111 Labeled Platelets and Leukocytes ใช้ในการตรวจหาฝีเลือดและฝี (abscess) ตามลำดับ เทคนิคการติดฉลากเม็ดโลหิตขาวกับนิวไคลด์รังสี จะต้องทำการแยกเกล็ดเลือดหรือเม็ดโลหิตขาวจากองค์ประกอบส่วนอื่น ๆ ของเลือด หลังจากทำการแยกดังกล่าวแล้วจึงใช้ติดฉลากกับ  $^{111}In$  โดยทำการควบคุมอุณหภูมิกับ  $^{111}In$  oxine ที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 30 นาที สาเหตุจากการต้องเตรียมการติดฉลากดังกล่าวจึงทำให้  $^{111}In$  ติดฉลากเกล็ดเลือดหรือเม็ดโลหิตขาวไม่เป็นที่นิยมใช้แพร่หลายในเวชศาสตร์นิวเคลียร์

**อินเดียม-111 ติดฉลากโมโนโคลนัลแอนติบอดี :** Indium-111 Labeled Monoclonal Antibodies การวินิจฉัยและการรักษามะเร็งรวมทั้งการแพร่กระจายของมะเร็งนั้น กำลังสนใจการใช้โมโนโคลนัลแอนติบอดีส์ติดฉลากกับนิวไคลด์รังสีต่าง ๆ สาเหตุของความเชื่อมั่นในความเป็นไปได้เนื่องจากแอนติบอดีส์ของเนื้องอกมีความสัมพันธ์กับเนื้องอกได้ดี เมื่อฉีดแอนติบอดีส์ติดฉลากกับนิวไคลด์รังสีให้คนไข้จะสังเกตเหตุการณ์กระจายค่าของมันมีคิสูงในบริเวณเนื้องอก ลักษณะการกระจายค่าดังกล่าวนี้สามารถช่วยวินิจฉัยโรคได้แก่การติดฉลากแอนติบอดีส์กับนิวไคลด์รังสี เช่น  $^{111}In$  หรือถ้าเป็นด้านการรักษาจะติดฉลากกับ  $^{131}I$  แก๊สซังส์นี้ช่วยให้การวินิจฉัยโรคทางคลินิกมีศักยภาพเพิ่มขึ้น

## แกสแกมมันตรังสี

ในเวชศาสตร์นิวเคลียร์ บรรดาแกสแกมมันตรังสีที่นิยมใช้มากที่สุดได้แก่  $^{133}Xe$  เนื่องจากสะดวกในการซื้อและคุณสมบัติทางสรีระวิทยาที่เป็นประโยชน์นั่นเอง กัมมันตรังสีนี้อาจใช้ได้ในรูปแบบของแก๊สหรือเกลือสารละลายในรูปแบบของแก๊สนั้นจะถูกใช้เพื่อศึกษา perfusions ของปอด เมื่อฉีด  $^{133}Xe$  แบบ “intra-arterially” ในรูปเกลือสารละลาย อาจใช้วัดค่าอัตราการไหลของโลหิตของอวัยวะที่หลอดเลือดแดงป้อนเข้าก็ได้

ครึ่งชีวิตชีวภาพของ xenon ในร่างกายมีค่าเพียง 2-3 นาที เฉพาะปริมาณส่วนน้อยเท่านั้น (~ 2%) ที่มีโอกาสจะส่งต่อไปยังไขมันในร่างกายซึ่งมีครึ่งชีวิตทางชีวภาพยาวนานกว่า (~ 10 ชม.)

ปัจจุบัน  $^{81}\text{Rb} - ^{81\text{m}}\text{Kr}$  เจเนอเรเตอร์สามารถทำได้ในเชิงพาณิชย์ ทำให้สถาบันต่าง ๆ เริ่มใช้  $^{81\text{m}}\text{Kr}$  แทนการใช้  $^{133}\text{Xe}$  และเนื่องจากครึ่งชีวิตของ  $^{81\text{m}}\text{Kr}$  สั้นเพียง 13 วินาที เราสามารถทำการศึกษาซ้ำในผู้ป่วยคนเดียวกันไม่ถี่นักหลังจากการศึกษาครั้งแรก จากผลการใช้ในเบื้องต้นเป็นที่น่าพอใจและเนื่องจากการใช้  $^{99\text{m}}\text{Tc}$  DTPA aerosols ไม่มีผลกำกวมมากนัก

## ประโยชน์เภสัชรังสีในการรักษาโรค

สิ่งสำคัญของงานเวชศาสตร์นิวเคลียร์คือ การประยุกต์การวินิจฉัยโรคจากการใช้นิวไคลด์รังสี เราจะนำมากล่าวโดยย่อในที่นี้เกี่ยวกับการใช้เภสัชรังสีในการรักษา เมื่อมีการนำไปใช้ในผู้ป่วย

**การออกแบบหรือกำหนดใช้เภสัชรังสีสำหรับการรักษา :** การตัดสินใจเลือกใช้เภสัชรังสีนั้นจะต้องคำนึงถึงพยาธิวิทยาและชีวเคมี ซึ่งเป็นไปทำนองเดียวกับการเลือกใช้เภสัชรังสีในงานวินิจฉัยโรคนั้นเอง วัตถุประสงค์แรกของทั้งสองกรณีคือจะต้องมีค่าของอัตราส่วนระหว่าง “target” ต่อ “non-target” สูง กรณีการรักษา “target” หมายถึงเซลล์ของโรค

วัตถุประสงค์ของการใช้เภสัชรังสีในการรักษาคือเพื่อฆ่าเซลล์ของโรคด้วยรังสี ข้อกำหนดในการตัดสินใจใช้นิวไคลด์รังสีด้านรักษานั้นต่างจากการวินิจฉัยโรค สรุปคือสำหรับกรณีรังสีรักษาจะเลือกใช้นิวไคลด์รังสีซึ่งเปล่งรังสีอัลฟา ( $\alpha$ ) หรือเบตา ( $\beta$ ) และไม่มีการเปล่งรังสีเอกซ์หรือแกมมา ( $X$  หรือ  $\gamma$ )

**ปัญหาและประโยชน์ :** ปัญหาสำคัญที่เกิดขึ้นในการรักษาคนไข้โดยการให้โดสนิวไคลด์รังสีภายในได้แก่การคำนวณโดสรังสี (rads) ที่จะทำลายเป้า (หมายถึงเซลล์มะเร็งนั่นเอง, ผู้แปล) การคำนวณที่แม่นยำจะต้องทราบข้อมูลที่ถูกต้องเกี่ยวกับลักษณะสมบัติการสลายตัวทางกายภาพของนิวไคลด์รังสี และการกระจายในร่างกาย (ดูบทที่ 7) ข้อมูลแรกจะมีความแม่นยำแต่ข้อมูลหลังจะหาความแม่นยำได้ยากโดยเฉพาะอย่างยิ่ง ในกรณีคนไข้กำลังอยู่ระหว่างทำการรักษา โดยทั่วไป เทรเซอร์โดส (tracer dose) ที่ให้กับคนไข้ในกรณีนี้และจากลักษณะการขับออกจากกระเพาะปัสสาวะ การขับเทรเซอร์โดสทางปัสสาวะและอุจจาระ รวมทั้งการกระจายในร่างกายนั้นหาค่าโดยการสแกนพื้นที่เท่าที่เป็นไปได้ การคำนวณโดสรังสีเพื่อใช้ในการนี้จะต้องอาศัยหลายพารามิเตอร์ที่ได้จากการประมาณค่า แม้ว่าพารามิเตอร์ดังกล่าวมิได้ให้ความกระจ่างเกี่ยวกับโดสรักษาเลย (มากกว่าเทรเซอร์โดส 100 - 1,000 เท่า) ดังนั้น โดสรังสีลัพท์จากโดสรักษาอาจแตกต่างจากค่าประมาณไว้โดยสิ้นเชิง องค์ประกอบอื่นซึ่งไม่สามารถบ่งชี้ได้ถึงคำตอบของคนไข้ต่อการรักษาได้แก่การตอบสนองทางชีวภาพซึ่งจะแปรค่าไปสำหรับแต่ละบุคคลแม้จะได้โดสเท่ากันก็ตาม

แม้จะเกิดอุปสรรคในการให้โดสรักษาที่แม่นยำเพื่อทำลายเซลล์มะเร็งแต่การรักษาโดยใช้นิวไคลด์รังสีเป็นโดสภายในนั้นประสบผลสำเร็จมากพอสมควร ตาราง 5 - 2 สรุปสถานะปัจจุบันของการรักษาโดยใช้นิวไคลด์รังสีภายใน

ตาราง 5-2 แสดงเภสัชรังสีที่ใช้ในกการรักษาโรค

นิวไคลด์รังสี และ รูปทางเคมี	ช่วงโดส (mCi) และการให้โดสแก่ผู้ป่วย	ประโยชน์ที่ใช้
<sup>131</sup> I iodide	3-10 mCi, กิน	ฮัยเปอร์ธัยรอยด์
<sup>131</sup> I iodide	50-200 mCi, กิน	มะเร็งต่อมธัยรอยด์
<sup>32</sup> P phosphate	3-20 mCi, ฉีด	polycythemia, มะเร็งกระดูก และโลหิตจาง
<sup>32</sup> P, <sup>108</sup> Au, <sup>99</sup> Y, <sup>177</sup> Lu	10-150 mCi, ฉีด,	โรค malignant หลายชนิด
ในรูปคอลลอยด์ขนาดอนุภาค 0.009-50 μ	intracavity และ intrastitial	