

บทที่ 2

วรรณกรรมและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

1. ชีววิทยาปลาดุก

ปลาดุก (*Clarias spp.*) เป็นปลาพื้นเมืองที่มีความสำคัญทางเศรษฐกิจของประเทศไทยและมีการเพาะเลี้ยงมานานกว่า 20 ปี ปลาดุกที่พนในประเทศไทยมีค้ำยกันสองสกุลคือ *Clarias* และ *Propagorus* (เนิดฉัน omasatyakul และคณะ 2538) โดยเฉพาะปลาดุกอุย (*Clarias macrocephalus*) มีแหล่งกำเนิดทั่วไปในน่านน้ำจืดในเขตร้อนแ/component> เชี่ยตัววันออกเฉียงใต้ เช่น อินเดีย พม่า ลาว ไทย กัมพูชา เวียดนาม อินโดนีเซีย และหมู่เกาะบอร์เนียว ฟิลิปปินส์ ปลาดุกอุยเป็นปลาพื้นเมืองของไทย มีลักษณะเนื้อและรสชาดดี ปรับตัวเข้ากับสิ่งแวดล้อมได้ดี ในปีพ.ศ.2530 เกษตรกรนำปลาในตระกูลแคทฟิชเข้ามายากประเทศไทยซึ่งมีถิ่นกำเนิดในทวีปแอฟริกามีชื่อว่า african shape tooth catfish (*Clarias gariepinus*) เป็นปลาที่มีการเติบโตรวดเร็ว กินอาหารได้ทุกชนิด มีความต้านทานโรคและทนทานต่อสภาพแวดล้อม (Tavaratmaneegul และคณะ, 1996) กรมประมงให้เชื่อว่าปลาดุกเทศ จากนั้นสถาบันวิจัยการเพาะเลี้ยงสัตว์น้ำจืด ได้ศึกษาชีววิทยาและเพาะขยายพันธุ์ปลา โดยนำมาผสมข้ามสายพันธุ์ระหว่างปลาดุกอุยเพศเมียกับปลาดุกเพศผู้ กรมประมงให้เชื่อว่าปลาดุกพันธุ์ผสม หรือ ปลาดุกบีกอุย (*Clarias macrocephalus x C. gariepinus*) ลูกผสมที่ได้มีการเจริญเติบโตดี เลี้ยงง่าย ทนทานต่อโรค และราคาค่อนข้างสูง (Tavaratmaneegul และคณะ, 1996)

ปลาดุกเป็นปลาที่มีน้ำจืดไม่มีเกล็ด พบตามแหล่งน้ำจืดทั่วไป มีหนวด 4 คู่อยู่ริมฝีปาก ซึ่งหนวดสามารถรับความรู้สึกได้ดี ดังนั้นปลาดุกจึงใช้หนวดมากกว่าตาเมื่อหาอาหารตามหน้าดิน (ประพันธ์ ธรรมราเวทย์, 2543) ส่วนครีบอ กแต่ละข้างก็จะมีก้านครีบที่แข็งแรงอยู่ข้างละ 1 อัน มีลักษณะสำคัญ คือ จะมีปลายแหลม และเป็นรอยหยักคล้ายฟันเลือดคลอดก้านครีบหรือเรียกว่า เงียง (ไชยา อุ้ยสูงเนิน, 2532) ผิวนั้นสีน้ำตาล เนื้อสีเหลือง สำหรับในประเทศไทยถิ่นอาศัยของปลาดุกจะอยู่ตามลำคลอง หนองบึง ทั่วทุกภาค ปลาดุกสามารถอาศัยอยู่ตามแหล่งน้ำซึ่งเป็นพื้นโคลน น้ำค่อนข้างกร่อย หรือแม่แต่บริเวณที่มีน้ำเพียงเล็กน้อย ทั้งนี้ เพราะปลาดุกมีอวัยวะพิเศษที่ช่วยในการหายใจ (ไชยา อุ้ยสูงเนิน, 2543; ประพันธ์ ธรรมราเวทย์, 2543) โดยทั่วไปปลาดุกกินอาหารจำพวกตัวอ่อนของแมลงน้ำ ไรวน้ำ แมลง กุ้ง และลูกปลา (กรมประมง, 2535; ประพันธ์ ธรรมราเวทย์, 2543) ปลาดุกมีนิสัยค่อนข้างดุ ตกใจง่าย ไม่ชอบอยู่ในที่มีแสงสว่างมากเกินไป ชอบหากินในตอนกลางคืนและอาศัยอยู่ได้อย่างหนาแน่นในพื้นที่แคบ (ประพันธ์ ธรรมราเวทย์, 2543) ส่วนปลา

คุกนิกอุยมีลักษณะกำกั่งระหว่าง ปลาดุกอุยและปลาดุกบักก์ ลักษณะภายนอกลำตัวและหางจะมีลายจุดประสีขาว ลักษณะคล้ายของปลาดุกอุยเมื่อตอนเล็ก แต่พอโตเต็มที่จุดประนีจะค่อยๆหายไป กะโหลกห้ามหอยแหลมเป็นหยัก 3 หยัก หัวมีขนาดใหญ่ คอหางมีจุดประสีขาวขนาดเล็ก เมื่ออายุได้ 3 สัปดาห์ขึ้นไป อัตราการเจริญเติบโตและลักษณะจะคล้ายกับปลาดุกเทศมากขึ้น แต่เนื้อขังคงออกสีเหลืองนุ่ม รสชาดคือไม่เหลาเหมือนปลาดุกบักก์ จึงเป็นที่ต้องการของตลาด

2. สารเมลามีน (melamine)

สารเมลามีน (melamine) เป็นพลาสติกชนิดหนึ่ง มีสารฟอร์มัลดีไฮด์หรือสารฟอร์มาลินเป็นส่วนประกอบ (เยาวมาลัย ค้าเจริญ, 2550) ถูกสังเคราะห์ขึ้นครั้งแรกโดย Liebig ในปี ค.ศ. 1834 ซึ่งได้มาจาก การเปลี่ยนแปลงของ ไดไซอะนานามิด (dicyanamide) เป็นแคลเซียมไชยนาโนมิค (calcium cyanamide) โดยการให้ความร้อนจนถึงอุณหภูมิกลางๆ ได้เป็นแอมโมเนียและเมลามีน (FDA, 2007)

สารเมลามีนมีสูตรโครงสร้างทางเคมีคือ $C_3H_6N_6$ มีชื่อเรียกทางเคมี 2, 4, 6 - triamino - 1, 3, 5 triazine (EFSA, 2007; FDA, 2007; Chang และคณะ, 2009) เป็นสารตัวกลางที่ใช้ในอุตสาหกรรมการผลิตอะมิโนเรชินและพลาสติก โดยทั่วไปพบในรูปของผลึกสีขาว ละลายน้ำได้เล็กน้อย (EFSA, 2007; Chang และคณะ 2009) พบรากบ่นเป็นอนในธรรมชาติได้ เนื่องจากมีการใช้ยาฆ่าแมลงที่มีส่วนประกอบของสารไชโรมาเชิน (FAO, 2007) ซึ่งสารนี้มีสูตรโครงสร้างเหมือนกับสารเมลามีน เมื่อสัตว์กินเข้าไปหรือพืชดูดซึมสารเข้าไป สารไชโรมาเชินจะแตกตัวได้เป็นเมลามีน (Markey and Zeigler, 2007) ปัจจุบันมีการนำสารเมลามีนมาใช้ประโยชน์ในอุตสาหกรรมหลายประเภท เช่น นำมาผลิตเป็นเรชินพลาสติก (Wang และคณะ 2010) สารทำความสะอาด (Chen และคณะ 2009) การเม็ดสี หมึกพิมพ์ (Yuchang และคณะ 2010) น้ำยาดับเพลิง ยารักษาพยาธิเม็ดเลือด african trypanosomiasis และปุ๋ยประเภท nitrogen-fixing fertilizer (ดวงจันทร์ เงษสวัสดิ์, 2552; Barrett and Gilbert, 2006; WHO, 2009) วงการปศุสัตว์นำเมลามีนมาใช้เป็นแหล่งโปรตีนที่ให้ในโตรเจน (non protein nitrogen) ในสัตว์เคี้ยวเอื้อง (Colby และ Robert, 1985) แต่ไม่เป็นที่ยอมรับ เนื่องจากขบวนการไชโตรไลซิสของเมลามีนจะให้ในโตรเจนไม่สมบูรณ์ (Newton and Utley, 1978) และในปี ค.ศ. 1970 องค์การคุณครองสิ่งแวดล้อมของสหรัฐ (EPA) ได้ประกาศห้ามใช้ปุ๋ยที่มี melamine - base และ urea - base เพราะไม่ปลอดภัยสำหรับผู้ผลิตอาหาร และห้ามนำเข้าสหรัฐอเมริกา เนื่องจากเมลามีนเป็นสารก่อมะเร็ง ในส่วนของอาหารสัตว์จะมีการนำเอาพลาสติกที่เหลือมาป่นเป็นผงสีขาวผสมในอาหารสัตว์ โดยใช้ชื่อว่า “ไบโอลูโปรตีน” หรือ “โปรตีนเทียม” แทนชื่อเมลามีน (เยาวมาลัย ค้าเจริญ, 2550; ดวงจันทร์ เงษสวัสดิ์, 2552) เพื่อเพิ่มค่าโปรตีนให้กับวัตถุคุณภาพต่ำไม่ผ่าน

เกณฑ์มาตรฐานให้ได้ค่าโปรตีนตามเกณฑ์มาตรฐานที่กำหนด และพบว่ามีราคาถูกกว่าโปรตีนอื่นที่เป็นพากซ์ญูพีชหรือเนื้อสัตว์เกือบ 5 เท่า ซึ่งจะสามารถลดต้นทุนในการผลิตได้มาก (ดวงจันทร์ เชงสวัสดิ์, 2552)

ประมาณเดือนมีนาคม 2550 ได้มีการเรียกคืนอาหารสัตว์เลี้ยงที่จำหน่ายในประเทศแคนาดา อเมริกา ยุโรป และฟริกาได้ เนื่องจากมีรายงานว่าแมวและสุนัขตายด้วยอาการ トイวายเป็นจำนวนมาก โดยเฉพาะในประเทศไทยและอเมริกา องค์การอาหารและยา (USFDA) ได้วarnรายงานเกี่ยวกับสัตว์เลี้ยงตายเนื่องมาจากการป่นเปื้อนเมลามีน หลังจากตรวจสอบอาหารสัตว์มีส่วนผสมของวีแกลูเต็น (wheat gluten) ป่นเปื้อนด้วยสารเมลามีนที่นำเข้ามาจากประเทศจีน และห้องปฏิบัติการขององค์การอาหารและยาของสหรัฐฯ (USFDA) และคณะสัตวแพทยศาสตร์มหาวิทยาลัยคอร์แนล (Cornell School of Veterinary University) ตรวจพบสารพลาสติกที่รู้จักกันในชื่อว่า สารเมลามีน (FDA, 2007) และตรวจสอบผลึกของสารเมลามีน (melamine crystal) ในไตของสัตว์ที่ตาย (FDA, 2007) โดยพบว่าสาเหตุการป่วยและตายของสุนัขและแมวเกิดเนื่องจากการสะสมผลึกเมลามีนจะไปขัดขวางการทำงานของไต สัตว์ป่วยมีอาการเบื่ออาหาร อ่อนแรง อาเจียน (Kun Chao Chen และคณะ 2009; Yuchang และคณะ 2010) และล้มตายในที่สุด ส่วนความเป็นพิษของเมลามีนพบว่าเมื่อร่วมกับกรดไซยาโนริก (cyanuric acid) ในรูปของเมลามีนไซยาโนเรต (melamine cyanurate) มีความเป็นพิษมากกว่าเมลามีน (melamine) หรือ กรดไซยาโนริก (cyanuric acid) เดียวๆ (Babayan and Aleksandryan, 1985)

2.1 อนุพันธ์ของเมลามีน ประกอบด้วยสารอนุพันธ์เมลามีนประกอบด้วยกรดไซยาโนริก (cyanuric acid), แอมมิไลด์ (ammelide) และ แอมมิลีน (ammeline) ดังนี้

2.1.1 กรดไซยาโนริก (cyanuric acid) มีชื่อเรียก 1, 3, 5 - Triazine-2, 4, 6 (1H, 3H, 5H) -trione, 9CI 5 -Triazine - 2, 4, 6 - triol, 8CI isocyanuric acid trihydroxycyanidine มีสูตรโมเลกุลคือ $C_3H_3N_3O_3$ น้ำหนักโมเลกุล 129.075 กรัม/โมล มีในโทรศัพท์เป็นองค์ประกอบ ไม่มีกลิ่น จุดหลอมละลาย 360 องศาเซลเซียส ละลายได้ดีในเอทานอลร้อน ละลายได้ปานกลางในน้ำ มีความหนาแน่น 1.77 (FDA, 2007)

2.1.2 แอมมิไลด์ (ammelide) มีชื่อเรียก ammelide, melanuric acid, cyanuric acid monoamide 6 – Amino - 1, 3, 5 – triazine - 2, 4 (1H,3H) -dione, 9CI โดยมีสูตรโมเลกุลคือ $C_3H_4N_4O$ น้ำหนักโมเลกุล 128.09 กรัม/โมล มีในโทรศัพท์เป็น องค์ประกอบ 43.74 เปอร์เซ็นต์ มีลักษณะเป็นผลึกแข็งสีขาวมีน้ำเป็นองค์ประกอบ ไม่มีกลิ่น จุดหลอมละลาย 360 องศาเซลเซียส ละลายได้ดีในเอทานอลร้อน ละลายได้ปานกลางในน้ำ มีความหนาแน่น 1.77 (FDA, 2007)

2.1.3 แอมมิลิน (ammeline) มีชื่อเรียกทางเคมีว่า 4, 6 – diamino -1, 3, 5 – triazin – 2 (1H) - one, 9CI, 6 – diamino – triazin – 2 - ol, 8CI cyanuric acid diamide ammeline มีสูตรโมเลกุล $C_3H_5N_5O$ น้ำหนักโมเลกุล 127.105กรัม/โมล มีในโตรเจนเป็นองค์ประกอบ 55.10 เปอร์เซ็นต์ มีลักษณะเป็นผลึกที่มีโซเดียมคาร์บอนเนตเป็นองค์ประกอบ (Na_2CO_3 aq.) จะอยู่รูปเกลือหากอยู่ในน้ำจะไม่คงสภาพ (FDA, 2007)

2.2 การปนเปื้อนเมลามีนและอนุพันธ์ในอาหารสัตว์

มีการนำผงเมลามีนป่นมาผสมลงในอาหารสัตว์ เพื่อเพิ่มปริมาณของโปรตีน (FDA, 2007; Reimschuessel และคณะ 2010) และต้องการลดต้นทุนการผลิต (ดวงจันทร์ เฮงสวัสดิ์, 2552) การใส่เมลามีน 2.5 กิโลกรัม/ตันสามารถเพิ่มโปรตีนได้ 1.04 เปอร์เซ็นต์ผู้ผลิตใช้ผงสมูนิวัตถุดินอาหารสัตว์ย่างแพะหลายกินในจีน ต่อมากจะมีกรรมการอาหารและยาของสหราชอาณาจักรมีการตรวจสอบเมลามีนใน วีทกูลูเต็น (wheat gluten) 500 ตัวอย่างจาก 800 ตัวอย่าง และมีการตรวจสอบสารเมลามีนป่นเปื้อนในข้าวโปรตีนเข้มข้น (rice protein concentration) 27 ตัวอย่างจาก 85 ในอาหารที่นำไปเดือยสูตรในรัฐแคดิฟอร์เนีย, อิลิโนย, แคนซัส, นอร์ทแครロไลนา, นิวยอร์ก และยังตรวจสอบสารเมลามีนในปั๊สสาขาวัสดุครัววัย (FDA, 2007) และในรัฐอินเดียน่าได้ตรวจสอบสารเมลามีนในวีทกูลูเต็น (wheat gluten) ที่นำมาเดือยไปในฟาร์ม (FDA, 2007) นอกจากนี้ FDA ยังตรวจสอบการปนเปื้อนของสารเมลามีนในวีทกูลูเต็น (wheat gluten) ที่ขนส่งทางเรือมาบ้างประเทศโคลัมเบียและแคนาดา โดยนำมาผสมในอาหารปลา และอาหารยังได้ส่งมาสหราชอาณาจักรเพื่อนำมาเดือยปลาถึง 197 แห่ง และสถานที่เพาะเลี้ยงสัตว์น้ำเพื่อการค้าอีก 2 แห่ง (FDA, 2007)

2.3 การตรวจวิเคราะห์

วิธีการตรวจสอบในโตรเจนที่ไม่ใช่โปรตีน ซึ่งอาจแสดงถึงการปนเปื้อนของเมลามีนได้

2.3.1 วิธี LC-MS/MS (liquid chromatography - mass spectrometry) ปัจจุบันเป็นวิธีที่น่าเชื่อถือมากที่สุด มีความไวและความจำเพาะสูง สามารถหาปริมาณเมลามีนในระดับต่ำ ได้ในตัวอย่างหลายกิน วิธีนี้สามารถหาการตกค้างของสารเมลามีนและกรดไซยาโนริกได้โดย วิธีนี้สามารถตรวจวัดระดับความเข้มข้นได้ระหว่าง 0.25-5.0 ไมโครกรัม/กรัม แต่ถ้ามีระดับความเข้มข้นที่มากกว่านี้จะต้องทำการเฉือนจากก่อน (Sherrit และคณะ, 2008)

2.3.2 วิธี GC-MS (gas chromatography - mass spectrometry) เป็นวิธีที่ใช้ตรวจสอบปริมาณสารเมลามีนและอนุพันธ์ มีรายงานว่าที่ระดับ 10 ไมโครกรัม/กรัม โดยตัวอย่างจะถูกสกัด ด้วยอะซีโตร์ในไตรท์, น้ำและไอกอททิลามีน องค์การอาหารและยาของสหราชอาณาจักร (USFDA) ใช้วิธีนี้ในการตรวจสอบเบื้องต้นและการยืนยัน (screening and confirmation) (Jonathan และ

คณะ, 2008) เป็นวิธีที่ได้รับการรับรองจากคณะกรรมการอาหารยุโรป (European commission) (Kim และคณะ, 2008)

2.3.3 วิธี spectrophotometry, liquid chromatography และ gas chromatography เป็นวิธีตรวจสอบปริมาณเมลามีนในอาหาร เช่นมันฝรั่ง มันหมู และเครื่องดื่มพวยกาแฟ น้ำส้ม นมและน้ำมันมะนาว ที่ระดับ 0.54, 0.72, 1.42 และ 2.2 มิลลิกรัมต่อกรัมตามลำดับ ซึ่งปกติใน เครื่องดื่มกำหนดให้มีสารดังกล่าวเจือปนได้ไม่เกิน 0.05 มิลลิกรัม เมลามีนที่เกินมากนั้นเกิดจาก การหลุด落ของภาชนะที่มีส่วนประกอบเมลามีนเรซิโนและฟอร์มาลดิน การหลุด落กันนี้เกิดมาจาก สภาพที่ร้อนเกินไปและสภาพที่เป็นกรด (Ishiwata และคณะ, 1987)

2.3.4 วิธี gas chromatography และ hight performance light chromatography ใช้ในการตรวจหาเมลามีนและสารอนุพันธ์ โดยสามารถตรวจหาน้ำหนักปนเปื้อนเมลามีนเป็นวิธีแยก องค์ประกอบของสารใช้เวลาในการตรวจประมาณ 1-2 ชั่วโมง (Beistein และคณะ 1981; Sugita และคณะ, 1990) พบว่าวิธีนี้มีขั้นตอนยุ่งยาก ใช้เวลานานและต้นเปลืองค่าใช้จ่ายมาก

2.3.5 ประเทศไทยสามารถตรวจวิเคราะห์สารเมลามีนโดยวิธีอิลiza (ELISA) หรือ enzyme - linked immunosorbent assay : สามารถใช้หาระดับปริมาณของสารเมลามีนได้ใน ผลิตภัณฑ์บางประเภท เช่น นม นมผง โปรตีนจากเปลือกข้าวสาลี พบว่าวิธีนี้เมลามีนจะถูกสกัดจาก ตัวอย่างโดยใช้โวเทก (vortex) หรือ โซนิเคชั่น (sonication) จากนั้นใช้ปีเพ็ต (pipett) ดูดสารสกัดไป ใส่ในแอนติบอดี้-โคท (antibody-coat) ไมโครวอล (microwall) ทราบปริมาณเมลามีนโดยการเทียบ ดูสีจากการเกิดปฏิกิริยาโดยการอ่านและวัดค่าออฟติคอล เดนซิตี้ (optical density) จากเครื่องไมโคร เพลท รีดเคอร์ (microplate reader)

2.4 ความเป็นพิษต่อสัตว์

2.4.1 ความเป็นพิษของเมลามีน

พบว่าสารเมลามีนไม่ใช่สารที่เกิดขึ้นได้เองตามธรรมชาติ และไม่ใช่สารที่ใช้ ผสมลงไปในอาหารเพื่อเพิ่มปริมาณโปรตีนโดยตรง (Chang และคณะ, 2010) และพบว่าสารเมลา มีนทำให้เกิดนิ่วและเหนื่อยบวนนำให้เกิดมะเร็งที่ห่อปัสสาวะ (FDA, 2007) ความเป็นพิษในสุนัขจะ ขึ้นถ้าหากินมาก ปัสสาวะมีความถ่วงจำเพาะลดลง มีเมลามีนในปัสสาวะสูงขึ้น และพบเกล็ดเล็ก สีขาวเกิดขึ้นที่ไตและปัสสาวะ โดยน้ำปัสสาวะจะมีสีขาวขุ่น มีโปรตีน และมีเลือดถูกขับออกมาน ด้วย (เยาวมาลัย ค้าเจริญ, 2550; FDA, 2007) ไก่ที่กินอาหารปนเปื้อนเมลามีนทำให้อ้วนเท้าอักเสบ เป็นแพลงเน่า ม้ามโต และไข่ที่ผสมแล้วฟักเป็นตัวได้เพียง 50 เปอร์เซ็นต์ (ดวงจันทร์ เยงสวัสดิ์, 2552) ไodge มีขนาดใหญ่กว่าปกติ 3-4 เท่า น้ำหนักที่ถ่ายออกมานั้นยิ่งติดอุ้งเท้าทำให้เกิดการระคายเคือง และเน่า (เยาวมาลัย ค้าเจริญ, 2550 และนันทิยา ตันชาชุมพ์, 2552) จากการผ่าซากสุกรป่วยและตาย

เนื่องจากได้รับเมลาไมน์ พบร่วมกับการสะสมของผลึกเมลาไมน์ที่ไต ทำให้เกิดลักษณะของไตวาย บางตัวมีจุดเลือดออกที่ชั้นนอกและชั้นในของไต และมีการหนาตัวของผนังห่อปัสสาวะ ต่อมน้ำเหลืองที่ขาหนีบรวม ส่วนผลทางจุลพยาธิวิทยาพบเนื้อเยื่อตับอักเสบ และพบลักษณะคล้ายผลึกสีน้ำตาลเกาะอยู่ที่ห่อไต ซึ่งลักษณะดังกล่าวบ่งบอกว่าได้รับสารพิษที่มีฤทธิ์ต่อไต (ภาณุวัฒน์ แม่นสกุล และกิตติกร บุญศรี, 2551) ถ้าสูดคอมเข้าไปจะทำให้โพรงมูกอักเสบ ผิวนังเป็นจุดแดง (เยาวมาลย์ ค้าเจริญ, 2550) ส่วนกีบจะอักเสบ ขาวเงิน (วงศ์จันทร์ เงงสวัสดิ์, 2552) ในกุ้งพบว่ากุ้งหัวโต (วงศ์จันทร์ เงงสวัสดิ์, 2552) ปลาดุกจะเกิดผิวสีดำ ตับและไตขยายใหญ่ และตาย (เยาวมาลย์ ค้าเจริญ, 2550; วงศ์จันทร์ เงงสวัสดิ์, 2552) ในปลาโน้มมีอาการตัวดำและเกลือดหลุด (วงศ์จันทร์ เงงสวัสดิ์, 2552) นอกจากนี้ Baynes และคณะ (2007) ทำการศึกษาถึงกลไกทางยา (pharmacokinetic) ของเมลาไมน์หลังจากที่ให้เข้าทางเส้นเลือดดำที่ระดับความเข้มข้น 6.13 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม โดยใช้หมูเป็นสัตว์ทดลอง หลังจากนั้น 24 ชั่วโมงทำการเก็บตัวอย่างพลาสมาแล้วนำมาทำการสกัดหารเมลาไมน์ โดยในการวิเคราะห์ใช้เทคนิค HPLC-UV (hight performance light chromatography – ultraviolet) จากการศึกษาพบว่าครึ่งชีวิตของเมลาไมน์คือ 4.04 อัตราการขับออกคือ $0.11 (\pm 0.01)$ ลิตรต่อชั่วโมงต่อกิโลกรัม และอัตราการแพร่กระจายคือ $0.61 (\pm 0.04)$ ลิตรต่อกิโลกรัม ซึ่งข้อมูลที่ได้จากการศึกษานี้สามารถนำไปเปรียบเทียบได้กับสัตว์เลี้ยงลูกด้วยน้ำนมเท่านั้น และในหมูพบว่า เมื่อสัตว์ทดลองได้รับเมลาไมน์เข้าทางปากเพียงครั้งเดียว เมลาไมน์จะเคลื่อนย้ายเข้าสู่ไตในเวลา 19.2 และ 20.9 ชั่วโมง เมื่อสัตว์ทดลองได้รับเมลาไมน์ที่ความเข้มข้น 3.0 และ 5.124 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (Jenifer และคณะ, 2008) นอกจากนี้พบว่ากลไกการออกฤทธิ์ทางยาของสารเมลาไมน์ในลิงอินเดีย มากที่ให้โดยทางการกินที่ระดับความเข้มข้นตามค่ากำหนดที่ได้รับต่อวัน (tolerable daily intake dose) คือ 1.4 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมน้ำหนักตัวต่อวัน โดยให้กินเพียงครั้งเดียวแล้วเก็บตัวอย่างเลือด และนำปัสสาวะนำมาวิเคราะห์เพื่อหาสารเมลาไมน์และกรดไขานูริคด้วยเทคนิคลิคิวติค โคมากอร์ฟิ - แทนเดียมแสสเปคโทรเมตรี (liquid chromatography - tandem mass spectrometry) จากการศึกษาพบว่าค่าเฉลี่ยของความเข้มข้นต่อเวลาจากชั่วโมงที่ 0-48 คือ 14, 145 ± 2 , 203 ไมโครกรัมต่อชั่วโมง ความเข้มข้นของสารเมลาไมน์ในพลาสมาที่สูงที่สุด (C_{max}) คือ $1,767 \pm 252$ ไมโครกรัมต่อลิตรเวลาที่พนความเข้มข้นของสารเมลาไมน์ที่สูงที่สุดคือ 2.67 ± 1.16 ชั่วโมง ค่าครึ่งชีวิตของสารเมลาไมน์อยู่ในพลาสมา ($t_{1/2}$) คือ 4.41 ± 0.43 ชั่วโมง จากการทดลองนี้สามารถสรุปได้ว่าหลังจากที่ลิงได้รับสารเมลาไมน์โดยทางการกินสารเมลาไมน์จะถูกขจัดอย่างรวดเร็วผ่านทางห่อปัสสาวะเป็นหลัก (Liu และคณะ, 2009)

2.4.2 ความเป็นพิษเนียบพลัน

ในหนูไมซ์ (mice) พนว่าเมื่อให้กินสารเมตามีนปริมาณ 8,000 มิลลิกรัม/กิโลกรัมน้ำหนักตัว/วัน ส่งผลให้เกิดความเป็นพิษที่ tö อย่างรุนแรง ในหนูขาว (rat) จะเกิดความเป็นพิษที่ tö เมื่อให้สารปริมาณ 5,400 มิลลิกรัม/กิโลกรัมน้ำหนักตัว/วัน (IARC, 1999; FAO, 2006; FDA, 2008) ในหนูขาว (rat) พนว่าปริมาณสารที่กินระดับความเสี่ยงขั้น 3,161 มิลลิกรัม/กิโลกรัมน้ำหนักตัว ทำให้สัตว์ทดลองตายไป 50 เปอร์เซ็นต์ (Lethal Dose; LD₅₀) ส่วนการได้รับเมตามีนโดยการสูดคุมหรือสัมผัสที่ผิวนัง หรือที่ตาที่ทำให้เกิดอาการแพ้ในกระต่าย LD₅₀ มากกว่า 1,000 มิลลิกรัม/กิโลกรัมน้ำหนักตัว (FDA, 2007)

ในปี 1980 นักวิจัยของสหภาพโซเวียต (USSR) ได้ศึกษาพิษของ เมลาเมินไซานูเรต (melamine cyanurate) ซึ่งอยู่ในรูปของเกลือโดยเกิดจาก เมลาเมิน (melamine) และ กรดไซยาโนริก (cyanuric acid) ซึ่งใช้เป็นสารทนไฟ พบว่ามีความเป็นพิษมากกว่า เมลาเมิน (melamine) และ กรดไซยาโนริก (cyanuric acid) เดียวๆ จากการทดลองในหนูขาว (rat) และหนูไม่มีฟัน (mice) โดยให้ผ่านทางกระเพาะอาหาร มีค่า LD₅₀ เท่ากับ 4.1 กรัม/กิโลกรัม โดยการสูดลมและทำให้เกิดการแพ้ มีค่า LD₅₀ เท่ากับ 3.5 กรัม/กิโลกรัม เมื่อเทียบกับ เมลาเมิน ค่า LD₅₀ เท่ากับ 6 และ 4.3 กรัม/กิโลกรัม ส่วนกรดไซยาโนริก (cyanuric acid) เท่ากับ 7.7 และ 3.4 กรัม/กิโลกรัมตามลำดับ

จากการทดลองในปลา 75 ตัว สุกร 4 ตัวและแมว 1 ตัวที่ตายด้วยภาวะไตวาย โดยกลุ่มที่ 1 ให้กินอาหารที่เติมเฉพาะสารเมลามีนระดับ 400 มิลลิกรัม/กิโลกรัม กลุ่มที่ 2 ให้กินอาหารที่เติมเฉพาะกรดไซยาโนริก (cyanuric acid) ระดับ 400 มิลลิกรัม/กิโลกรัม และกลุ่มสุดท้าย ให้กินอาหารที่มีการเติมสารเมลามีน (melamine) และ กรดไซยาโนริก (cyanuric acid) ระดับละ 400 มิลลิกรัม/กิโลกรัมให้กินวันละ 1 ครั้ง นาน 3 วัน หลังจากนั้นเก็บเนื้อเยื่อไตมาตรวจ พบผลึกสีน้ำตาลทองคล้ายกับผลึกที่เจอกันในไขข่องแมวที่ตายด้วยภาวะไตวาย นอกจากนี้พบว่ายังคล้ายผลึกสีน้ำตาลทองที่พบในเนื้อเยื่อไขข่อง ปลา สุกร และแมว (Reimschuessel และคณะ 2008)

จากการทดลองเมลามีนในแมว 2 ตัว โดยแมวตัวแรกให้เมลามีนปริมาณ 0.2 เปอร์เซ็นต์และเพิ่มเป็น 0.5 และ 1 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา นาน 10 วัน ส่วนแมวอีกตัวหนึ่งเริ่มให้สารเมลามีน (melamine) ร่วมกับกรดไซยาโนริก (cyanuric acid) ในอาหารเริ่มจากให้ 0.2 และเพิ่มเป็น 0.5 และ 1 เปอร์เซ็นต์ พบร่วมกับกรดไซยาโนริก (cyanuric acid) พบว่าแมวที่ได้รับสารเมลามีน (melamine) ร่วมกับกรดไซยาโนริก (cyanuric acid) พยากรณ์ได้วายເฉີຍພລັນໃນເວລາ 48 ຊົ່ວໂມງ ตรวจພບພລືກໃນທ່ອໄທ ເນື້ອໄຕບວມແລະນີເລືອດອອກ ຂະແນວໄດ້ຮັບสารเมลามีน (melamine) ອີ່ອກຮູດໄຊຢານູຣົກ (cyanuric acid) ອຍ່າງໃດ ອຍ່າງໜຶ່ງໄມ່ພບຄວາມຜິດປົກຕິ (Puschner ແລະ ຄະ, 2007)

2.4.3 ความเป็นพิษเรื้อรัง

มีรายงานในสัตว์เลี้ยงลูกด้วยนมพบว่าสารเมลาเมิน (melamine) เดียวๆ มีความเป็นพิษต่ำ โดยมีค่าครึ่งชีวิตในพลาสม่าอยู่ที่ 2.7 ชั่วโมงเท่านั้น (EFSA, 2007) ในหนูขาว (Rat) โดยให้กินพบว่าที่ปริมาณสารที่ทำให้สัตว์ทดลองตายไป 50 เปอร์เซ็นต์ (Lethal Dose; LD₅₀) คือ 3,161 มิลลิกรัม/กิโลกรัมน้ำหนักตัว และเมื่อไม่นานมานี้พบว่าปริมาณสูงสุดที่ไม่ทำให้เกิดผลข้างเคียง (no observed adverse effect level; NOAEL) ในหนูขาว (rat) โดยการให้กิน 63 มิลลิกรัม/กิโลกรัมน้ำหนักตัว/วัน เป็นเวลา 13 สัปดาห์, ถ้าให้กิน 240 มิลลิกรัม/กิโลกรัมน้ำหนักตัว/วัน เป็นเวลา 28 วัน, ถ้าให้กิน 417 มก./กก.น้ำหนักตัว/วัน เป็นเวลา 14 วัน และในหนูไนซ์ (mice) ถ้าให้กิน 1,600 มิลลิกรัม/กิโลกรัมน้ำหนักตัว/วัน เป็นเวลา 13 สัปดาห์ (FDA, 2008)

จากการทดลองในสุนัขโดยการที่ให้กินอาหารที่ผสมสารเมลาเมิน (melamine) ขนาด 1,200 มิลลิกรัม/กิโลกรัมน้ำหนักตัว/วันเป็นเวลา 1 ปี พบรดีกристัลในปัสสาวะแต่ไม่พบความผิดปกติใดๆ และมีรายงานการศึกษาในปี 1953 โดยการให้สุนัขกิน 3 เปอร์เซ็นต์เมลาเมิน (melamine) เป็นเวลา 1 ปี พบรดีกristal ในปัสสาวะมีความถ่วงจำเพาะลดลง ปัสสาวะมากขึ้นและพบผลึกของเมลาเมินในปัสสาวะ มีโปรตีนและมีเลือดปนอยกมาด้วย (FDA, 2008)

นอกจากนี้พบว่า ในหนูขาวเพศผู้ ถ้าให้กิน 263 มิลลิกรัม/กิโลกรัมน้ำหนักตัว/วัน โดยให้ติดต่อ กันเป็นเวลา 2 ปี พบรดีกristal ในปัสสาวะ และเกิดมะเร็งที่ห้องปัสสาวะได้ (FDA, 2008)

2.4.4 กลไกการเกิดพิษ

กลไกการเกิดพิษของสารเมลาเมินในสัตว์นั้นยังไม่สามารถระบุได้อย่างชัดเจน และยังไม่มีรายงานใดที่สมบูรณ์แต่มีนักวิจัยหลายท่านได้ตั้งสมมุติฐานไว้ดังนี้

2.4.4.1 สมมุติฐานที่สารอนุพันธ์ของเมลาเมินทั้งสามตัวได้แก่ กรดไซยาโนริก (cyanuric acid), แอมมิลิน (ammiline) และแอมมิไลด์ (ammilide) อาจจะมีการรวมกันเป็นสารเมตตาโนบไลท์ (metabolite) ของเมลาเมิน (melamine) ในตัวสัตว์ หรือ อาจเปลี่ยนเป็นนายโปรดัก (by product) ของกระบวนการเมตตาโนบลิซึม (metabolism) เมลาเมิน (mlamine) ของแบคทีเรีย (เนื่องจากกรดไซยาโนริกเป็นอินเตอร์มีเดียทนาข่ายโปรดักของกระบวนการเมตตาโนบลิซึมเมลาเมินของแบคทีเรียอยู่แล้ว) และยังมีการตรวจสอบ โปรตีนของแบคทีเรียปนเปื้อนกับผลึกเมลาเมินด้วย (FDA, 2007)

2.4.4.2 การสะสมของผลึกเมลาเมิน (melamine crystal) คือรูปของเกลือโดยเกิดจากเมลาเมิน (melamine) และ กรดไซยาโนริก (cyanuric acid) ที่พบในไตของสัตว์เป็นสารที่ไม่ละลายน้ำ (extremely insoluble) เมื่อสะสมมากจะขวางขั้นการทำงานของไต (blocking kidney

function) ส่งผลให้ได้สูญเสียหน้าที่ในการทำงาน แต่อย่างไรก็ตามผู้เชี่ยวชาญได้ออกตั้งข้อสังเกตว่า พลีกเมลาเมิน ไซยาโนเรต (melamine crystal) ที่พบในトイของสัตว์น่าจะส่งผลต่อตัวสัตว์โดยตรงมากกว่าไปยังขั้นการทำงานของトイ เนื่องจากตรวจ ไม่พบความผิดปกติของトイ (FDA , 2007)

2.4.4.3 ส่วนสมมุติฐานความเป็นพิษของเมลาเมินในสัตว์คาดว่าเกิดมาจากการเหลือจากการผลิต (leftover) เมลาเมินมีการป่นเปี้ยนกรดไซยาโนริก (cyanuric acid) และสารป่นเปื้อนอื่น ๆ ดังนั้นความเป็นพิษ น่าจะเกิดจากสารเมลาเมินทำปฏิกิริยาร่วมกับสารป่นเปื้อนอื่น หลังจากนำพลีกที่พบในตัวสัตว์วิเคราะห์ห้องค์ประกอบ พบว่ามีส่วนประกอบคล้ายกับเศษเหลือจากการกระบวนการผลิต (leftover) เมลาเมินป่นเปื้อนอยู่ด้วย (FDA , 2007)

2.4.4.4 ความเป็นพิษเกิดจากปฏิกิริยาระหว่างเมลาเมินและกรดไซยาโนริก หลังจากที่สัตว์ได้รับเข้าไปในปริมาณที่สูง อาจเป็นสาเหตุของการเกิดภาวะไตวาย เนื่องจากนักวิจัยพบสารที่มีลักษณะคล้ายพลีก (spoke-like crystal) ป่นเปื้อนในวัตถุคุบเวทกลูเตนท์ (wheat gluten) และข้าวโปรตีนเข้มข้น (rice protein concentrate) ในเนื้อเยื่อและปัสสาวะของสัตว์ที่ได้รับอาหารที่มีการป่นเปื้อน เมื่อตรวจวิเคราะห์พลีกพบว่ามีสารเมลาเมินอยู่ 30 เปอร์เซ็นต์ ที่เหลือเป็น กรดไซยาโนริก, แอมมิลินและแอมมิโลค 70 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งพลีกดังกล่าวใช้เป็นตัวบ่งชี้ว่ามีการป่นเปื้อนด้วยเมลาเมิน (FDA , 2007)

นอกจากนี้ได้มีการรายงานถึงนักวิจัยแห่งมหาวิทยาลัย Guelph ได้ทำการทดสอบการทำปฏิกิริยาระหว่างสารเมลาเมิน (melamine) และ กรดไซยาโนริก (cyanuric acid) ในสภาพความเป็นกรดด่าง (pH) เดียวกันกับในトイของสัตว์ พบร่วมมีการสร้างพลีกลักษณะเดียวกันกับที่ตรวจพบป่นเปื้อนในตัวสัตว์ โดยสรุปสมมุติฐานความเป็นพิษน่าจะเกิดมาจากสารเมลาเมิน (melamine) และ กรดไซยาโนริก (cyanuric acid) และอาจมีสารอื่นร่วมด้วยอาจทำให้เกิดพลีกขึ้น ถ้าหากได้รับในปริมาณที่สูงจะสามารถทำลายトイและทำให้เกิดไตวายได้ (FDA , 2007)

2.5 ผลกระทบต่อผู้บริโภค

เนื่องจากยังไม่มีรายงานผู้ป่วยจากการกินอาหารซึ่งป่นเปื้อนสารเมลาเมิน (EFSA, 2007; FDA, 2007) และไม่มีหลักฐานที่แน่ชัดว่าเมลาเมินมีอันตรายต่อผู้บริโภคเนื้อสุกร เนื้อไก่ เนื้อปลา ไข่ และผลิตภัณฑ์ต่างๆ จากสัตว์ ที่เลี้ยงด้วยอาหารป่นเปื้อนเมลาเมิน มีแต่ข้อมูลจากการศึกษาความเป็นพิษของเมลาเมินและอนุพันธ์ในสัตว์ ดังนั้นหน่วยงานความปลอดภัยด้านอาหารแห่งสหภาพยุโรป (european food authority; EFSA) กำหนดค่าสูงสุดในการบริโภคโดยไม่ทำให้เกิดอันตรายต่อวันของคนและสัตว์ (tolerable daily intake; TDI) ไม่เกิน 0.5 มิลลิกรัมต่อน้ำหนักตัว 1 กิโลกรัม ส่วนทางด้านองค์การอาหารและยาของสหรัฐอเมริกา (USFDA) ได้กำหนดค่า TDI ของสารเมลาเมิน 0.63 มิลลิกรัมต่อน้ำหนักตัว 1 กิโลกรัมต่อวัน และรวมไปถึงนัมพงสำหรับการอึกด้วย แต่

สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ
วันที่ 18 พฤษภาคม 2555
เลขที่เบียน..... 250406
เลขเรียกหนังสือ.....



ต่ำมาได้ลดลงเป็น 0.063 มิลลิกรัมต่อวัน และองค์การอนามัยแคนาดา (health canada) กำหนดค่า TDI ของสารเมลามีน 0.35 มิลลิกรัมต่อน้ำหนักตัว 1 กิโลกรัมต่อวัน ทางด้านองค์การอนามัยโลก (WHO) กำหนดค่า TDI ของสารเมลามีน 0.35 มิลลิกรัมต่อน้ำหนักตัว 1 กิโลกรัม ในส่วนประเทศไทยปริมาณสารเมลามีนในอาหารตามกฎหมายสำหรับนัมผงทุกชนิดไม่เกิน 1 มิลลิกรัมต่อน้ำหนักตัว 1 กิโลกรัม และไม่เกิน 2.5 มิลลิกรัมต่อน้ำหนักตัว 1 กิโลกรัมสำหรับอาหารที่มีเนื้อเป็นองค์ประกอบ ผลการตรวจวิเคราะห์สารเมลามีนขององค์กรอาหารและยาของไทย ในช่วงเดือนกันยายน 2551 ถึงเดือนกุมภาพันธ์ 2552 พบร่วมกับผลิตภัณฑ์ที่ไม่ผ่านมาตรฐานที่กำหนด 24 รายการ ซึ่งเป็นผลิตภัณฑ์ที่นำเข้ามาจากประเทศจีน มาแล้วเช่นและติงคโปร์ (นันทิยา ตันพะญห์, 2552)

2.6 ผลกระทบต่ออุตสาหกรรมปศุสัตว์ไทย

ประเทศไทยเป็น 1 ใน 5 ประเทศที่จีนขายเมลามีนให้ แต่ประเทศไทยได้รับผลกระทบอย่างมาก เพราะเราเป็นผู้ส่งออกทั้งไก่เนื้อ กุ้ง และหมู โดยเฉพาะกิจการฟาร์มหมู เพราะที่ผ่านมาระบุปัจจุบัน มีราคาแพง แต่คุณภาพค่อนข้างต่ำ ประกอบกับยังไม่ทราบว่ามีการปนเปื้อนเมลามีนในวัตถุคงอาหารดังกล่าว ดังนั้นจึงมีการทดลองใช้ กากข้าวโพดคาดแห้ง (DDGS) และโพลีนคลอไรด์จากประเทศไทย ทั่วไปโพลีนคลอไรด์มี 60 เบอร์เซ็นต์ แต่จากประเทศไทยมีเพียง 20 เบอร์เซ็นต์ และมีเมลามีนปนเปื้อนมากด้วย ซึ่งเป็นสิ่งที่น่าเป็นห่วง โดยเฉพาะในสูตรอาหารของพ่อแม่พันธุ์หมูเลี้ยงซึ่งต้องใช้ป่าปืนเป็นส่วนผสมค่อนข้างมาก (เยาวมาลย์ ค้าเจริญ, 2550)

3. การศึกษาค่าโลหิตวิทยา

ค่าเลือดเป็นตัวแปรสำคัญที่ใช้ในการประเมินสุขภาพและมีประโยชน์ในการตรวจวินิจฉัย 悱ติดตามการรักษา เมื่อเกิดการเปลี่ยนแปลงของร่างกายจะพบว่าค่าเลือดจะมีการเพิ่มขึ้นหรือลดลง ซึ่งสามารถใช้เป็นตัวบ่งชี้ถึงการเปลี่ยนแปลงต่างๆ ได้ ดังนั้นค่าเลือดจึงสามารถนำมาใช้ในการประเมินสุขภาพปลา (Biaxhall and Daisley, 1973) และความผิดปกติที่เกิดขึ้น ปัจจัยที่มีผลทำให้ค่าเลือดเปลี่ยนแปลง ได้แก่ ชนิด อายุ (Harikrishnan และคณะ 2003) เพศ ความสมบูรณ์ (Ezzat และคณะ 1974) อุณหภูมิ ความเค็ม (Rao, 1969) การจับบังคับ (Ellsaesser and Clem, 1986) การวางแผนวิธีการตรวจ ผู้ตรวจ (Hardig and Hoglund, 1983) วิธีการเก็บรักษาตัวอย่าง (Korcock และคณะ 1988) การน้ำพยาธิกายนอก (Kaneko, 1983) การได้รับสารพิษ (Luskova และคณะ 2002) และ ปัลส์ อาการป่วย (Waagbo และคณะ 1988) โดยการตรวจวิเคราะห์ค่าโลหิตวิทยา ประกอบด้วยการตรวจวัดระดับฮีโมโกลบิน (hemoglobin) ค่าปริมาณเม็ดเลือดแดงอัดแน่น หรือ ฮีม่าโตรคริต (pack cell volume; PCV) การนับเซลล์เม็ดเลือดแดง (red blood cell count) การหาค่าดัชนีเม็ดเลือดแดง

(red blood cell indices) การนับเรติคูลอไซท์ (reticulocyte) (สารบตรประเสริฐ, 2551) โดยในสัตว์ป่วยนิยมตรวจดังนี้

3.1 การวัดค่าปริมาณเม็ดเลือดแดงอัดแน่นหรืออีโนโตคริต (pack cell volume; PCV or hematocrit) หมายถึง ปริมาณของเม็ดเลือดแดงเป็นเปอร์เซ็นต์ต่อปริมาตรของเลือด การวัดปริมาตรเม็ดเลือดแดงอัดแน่นมีประโยชน์มากกว่าการนับจำนวนเม็ดเลือดแดง เพราะทำได้รวดเร็ว ไม่ต้องใช้เทคนิคพิเศษอะไรและค่าที่ได้แม่นยำกว่าการนับเม็ดเลือดแดง (ธรรมศักดิ์ ประสานพานิช, 2516) ค่าเม็ดเลือดแดงอัดแน่น (hematocrit) สามารถบ่งบอกถึงการเปลี่ยนแปลงรวมถึงภาวะความผิดปกติของสัตว์ โดยอาศัยลักษณะต่างๆในการพิจารณา คือ ลักษณะสีของพลาสม่า อาจบอกถึงภาวะดีซ่านอันเกิดมาจากการเสียหายของตับหรือเกิดการอุดตันของหัวน้ำดีและดีซ่านอาจเกิดมาจากการแตกของเม็ดเลือดแดง ส่วนจำนวนเม็ดเลือดแดงอัดแน่น บอกถึงภาวะขาดน้ำ การสูญเสียเลือด

3.2 การตรวจเม็ดเลือดขาว (white blood Cell : WBC หรือ leukocyte)

เม็ดเลือดขาวมีหน้าที่สำคัญคือ ต่อต้านการติดเชื้อ กำจัดสิ่งแปลกปลอมออกจากร่างกาย ป้องกันร่างกายจากการบุกรุกของสิ่งก่อโรค และช่วยกำจัดสารพิษ เม็ดเลือดขาวแบ่งออกเป็น 2 กลุ่ม ได้แก่

1. แกรนูลา ลิวโคไซต์ (granular leukocyte) เป็นเซลล์ที่มีแกรนูล (granule) ทั้งไอลิโซม (lysosome) และซีเครทอเริ่ แเวสซิเคล (secretory vesicle) มีนิวเคลียส (nucleus) เป็นกลีบ (lobe) เรียกว่า โพลิมอร์โฟนิวเคลียร์ (polymorphonuclear) และพบว่ามีไซโตพลาสซึม (cytoplasm) ค่อนข้างมากเมื่อเทียบกับนิวเคลียส (nucleus) เม็ดเลือดขาวเหล่านี้สร้างมาจากไขกระดูก แบ่งตามการติดสีของแกรนูล (granule) ได้เป็น 3 ชนิด คือ นิวโทรophil, เบโซฟิล (basophil), อิโอดิโนฟิล (eosinophil)

2. อแกรนูลา ลิวโคไซต์ (agranular leukocyte) เป็นเซลล์ที่มีไอลิโซม (lysosome) แต่ไม่มีแกรนูล (granule) ที่เป็นซีเครทอเริ่ แเวสซิเคล (secretory vesicle) นิวเคลียส (nucleus) พบร่วมกับลักษณะกลมหรือเกือบกลม ไม่แบ่งเป็นกลีบเหมือนพากแรกไซโตพลาสซึม (cytoplasm) ใส ได้มาจากการสร้างของลิมโฟยอดร์ ทิชชู (lymphoid tissue) เช่น น้ำม (spleen) และต่อมน้ำเหลือง (lymph node) เม็ดเลือดขาวในกลุ่มนี้ได้แก่ ลิมโฟไซต์ (lymphocyte) และ โนโนไซต์ (monocyte) ตามปกติแล้วโนโนไซต์ (monocyte) พบร่วมกับนิวเคลียสใหญ่กว่าและทำหน้าที่กำจัดเชื้อโรคค่อนข้างมาก ได้ดีกว่าลิมโฟไซต์ (lymphocyte)

เม็ดเลือดขาวสามารถใช้ในการตรวจวินิจฉัย หรือพยากรณ์ความรุนแรงหรือระยะเวลาในการเกิดของโรคนั้นๆ ได้ การตรวจเม็ดนับเลือดขาวทำได้โดย

- การนับจำนวนเม็ดเลือดขาว (white blood cell count)

มีหลักการ คือ ทำการเจาะจากเดือดด้วยน้ำยาบันเม็ดเลือดขาว ซึ่งจะไปถลวยเม็ดเลือดแดงที่ไม่มีนิวเคลียส แต่คงสภาพเม็ดเลือดขาวและเม็ดเลือดแดงที่มีนิวเคลียสไว้ ในสัตว์ส่วนที่เน膏ะสม จำนวนเม็ดเลือดขาวที่นับได้บนแผ่นแก้วนับเม็ดเลือด ซึ่งทราบประมาณแน่นอน สามารถคำนวณกลับไปเป็นจำนวนเม็ดเลือดขาวในเดือดได้ ในปัจจุบันนิยมใช้การตรวจแบบวิธีตรวจนับด้วยมือ (manual method) เป็นวิธีที่ง่ายและใช้งบประมาณไม่มาก หลังจากการนับ และนำมาประเมินแล้ว จำนวนเม็ดเลือดขาวเพิ่มขึ้นอาจเกิดจากติดเชื้อในกระแสเลือด โรคเบาหวาน เนื้องอก มะเร็งเม็ดเลือดขาว ส่วนภาวะเม็ดเลือดขาวลดลงอาจเกิดมาจากการติดเชื้อไวรัสหรือแบคทีเรียชนิดรุนแรง โรคเลือด ภาวะช้อก

4. ระบบภูมิคุ้มกันในสัตว์น้ำ

ระบบภูมิคุ้มกัน (immune system) พนว่าเป็นระบบที่ทำหน้าที่เกี่ยวกับภูมิต้านทานของร่างกายสัตว์ ประกอบไปด้วย เซลล์หลายชนิดทำหน้าที่ในการป้องกันกำจัดสิ่งแปลกปลอม กำจัดเซลล์ที่หมดอายุเซลล์ที่ทำหน้าที่มีอยู่หลายกลุ่ม ได้แก่ ลิมโฟไซต์ (lymphocytes) และฟากไซต์ (phagocytes) ในภาวะปกติเซลล์เหล่านี้ส่วนใหญ่จะอยู่ในเนื้อเยื่อน้ำเหลือง (lymphoid tissue) เดือด (blood) น้ำเหลือง (lymph) และไขกระดูก (bone marrow) ยกเว้นพลาสมาเซลล์ (plasma cell) ซึ่งไม่พบในน้ำเหลือง (วิญญาณศรี พิมพลพันธุ์, 2537)

ระบบภูมิคุ้มกันในสัตว์มีกระดูกสันหลังรวมทั้งปลาแบ่งออกได้เป็น 2 แบบ คือภูมิคุ้มกันแบบไม่จำเพาะเจาะจง (non-specific immune) ซึ่งเป็นภูมิคุ้มกันที่มีอยู่แล้วตามธรรมชาติและเป็นภูมิคุ้มกันค่านแรกที่จะกำจัดเชื้อโรคและสิ่งแปลกปลอมทุกชนิดที่เข้ามายังร่างกายโดยที่ไม่จำเพาะเจาะจงต่อเชื้อ ซึ่งได้แก่ ไลโซไซต์ (lysozyme) คอมพลีเมนต์ (complement) ฟากไซติกเอนไซม์ (phagocytic enzyme) และโปรตีน (protein) อื่นๆ ส่วนภูมิคุ้มกันอีกแบบเป็นภูมิคุ้มกันแบบจำเพาะ (specific immune) เป็นภูมิคุ้มกันที่มีความจำเพาะต่อชนิดเชื้อโรคและสามารถจดจำเชื้อโรคชนิดนั้นๆ หากเกิดเชื้้าขึ้นได้แก่ แอนติบอดี (antibody) ในสัตว์มีกระดูกสันหลังซึ้งมีการพัฒนาภูมิคุ้มกันแบบจำเพาะ ได้ดีกว่าปลามาก ดังนั้นภูมิคุ้มกันแบบไม่จำเพาะทำงานได้รวดเร็วและมีผลต่อสิ่งแปลกปลอมทุกชนิดซึ่งมีบทบาทสำคัญในการป้องกันตัวเองของปลา (Tort และคณะ 2004; Watts และคณะ, 2001) ระบบภูมิคุ้มกันของปลา มีความไวต่อสิ่งแวดล้อมอย่างมาก (Maule และคณะ, 1989) ซึ่งการตอบสนองของระบบภูมิคุ้มกันถูกควบคุม โดยการทำงานของระบบประสาท และฮอร์โมน เช่นเดียวกับสัตว์เลี้ยงลูกด้วยนม ความเครียดจากสิ่งแวดล้อมก่อให้เกิดภาวะการณ์กดภูมิคุ้มกัน (Narnaware and Baker, 1996; Sunyer และคณะ 1995; Tort และคณะ, 1996) ระบบ

ภูมิคุ้มกันที่ไม่จำเพาะมีความสำคัญมากในสัตว์ชั้นต่ารวมทั้งปลา โดยทำหน้าที่ยับยั้งหรือขัดขวางเชื้อโรคจนกว่าร่างกายสร้างระบบภูมิคุ้มโรคแบบจำเพาะขึ้นมา ซึ่งการเปลี่ยนแปลงการทำงานของระบบภูมิคุ้มกันนิยมใช้เป็นดัชนีของการเครียดและการศึกษาความเป็นพิษจากสารเคมีและยาในปลา (Anderson, 1990) ระบบภูมิคุ้มกันในปลาที่มีกระดูกขากรรไกรมีบางส่วนที่คล้ายคลึงกันในสัตว์เดี้ยงลูกด้วยนม เช่น ขบวนการฟ้าโกไชโตรีซิต เมื่อเกิดกระบวนการอักเสบจะมี แกรนูลาไซต์เข้าร่วมก่อนตามมาด้วยการเพิ่มจำนวนของแมคโทรฟاج และลิมโฟไซต์ ส่วนใหญ่สุขภาพปลาจะขึ้นอยู่กับภูมิคุ้มกันแบบไม่จำเพาะซึ่งภูมิคุ้มกันชนิดนี้ไม่จำเป็นต้องได้รับแอนติเจนหรือเชื้อโรค ก่อนที่จะเกิดการตอบสนองการทำงานของเซลล์ในระบบภูมิคุ้มกันของสัตว์น้ำในการกำจัดสิ่งแปลกปลอมของจากร่างกายของสัตว์มีชีวิตนั้นต้องอาศัยการทำงานของทั้งระบบภูมิคุ้มกันทางด้านเซลล์ (CMIR) และภูมิคุ้มกันทางด้านสารน้ำ (HIR) (Verihacetal, 1995) พนว่าภูมิคุ้มกันที่เกี่ยวข้องกับเซลล์ประกอบ ด้วยเซลล์ทำหน้าที่ในการจับสิ่งแปลกปลอม ได้แก่ แมคโทรฟاجและนิวโลทรีฟิล (ชนกันต์ จิตมนัส, 2545) ปลาสามารถผลิตเซลล์ที่เรียกว่า นอนสเปซิฟิกไโซโทพอกซิกเซลล์ (NCC) ซึ่งจะทำหน้าที่คล้ายกับเซลล์เม็ดเลือดขาวที่มีความสามารถในการทำลายเซลล์ที่ติดไวรัสหรือพวกลเซลล์มะเร็ง (NK cell) (ชนกันต์ จิตมนัส, 2545) ส่วนภูมิคุ้มกันที่เกี่ยวข้องกับการตอบสนองจำเพาะต่อแอนติเจน ไม่ว่าเป็นภูมิคุ้มกันที่เป็นของเหลวในน้ำเลือดหรือภูมิคุ้มกันสารน้ำ (humoral immunity) โดยการทำงานของ บีลิมโฟไซต์ (B - lymphocyte) และภูมิคุ้มกันชนิดสารน้ำ มีหลายชนิด เช่น คอมพลีเมนต์ (complement) จะช่วยในการกัดกินของเซลล์ ไลโซไซม์ช่วยในการทำลายผนังแบคทีเรีย ในส่วนไโซโทคาย (cytokine) ช่วยส่งสัญญาณในการกระตุ้นและยับยั้งการทำงานของเซลล์ภูมิคุ้มกันชนิดต่างๆ (ชนกันต์ จิตมนัส, 2545)

ในสิ่งแวดล้อมบางอย่างปลาป่วยและตายเป็นจำนวนมากโดยระบบภูมิคุ้มกันของร่างกายไม่สามารถช่วยได้สิ่งที่มีผล ได้แก่

- การเปลี่ยนแปลงของสิ่งแวดล้อมพบว่ามีผลต่อระบบภูมิคุ้มกันปลา เช่น เมื่อปลาเรนโน่เกรท (rainbow trout) ขาดออกซิเจนทำให้ภูมิคุ้มกันต่ำลง (Angeldis และคณะ, 1987)
- อุณหภูมิ ในที่อุณหภูมิต่ำ การทำงานของระบบภูมิคุ้มกันจะถูกกด โดย Ahne (1986) ทำการศึกษาอิทธิพลของอุณหภูมิและวิธีการติดเชื้อไวรัส สปริง ไวรเมีย คาร์ป (SVCV) ต่อการตอบสนองระบบภูมิคุ้มกันแบบสารน้ำในปลาคาร์ป พนว่าหลังจากที่ทำให้ปลาติดเชื้อ โดยการฉีดที่เชื้ออุณหภูมิต่ำกว่า 10 องศาเซลเซียส ปลาไม่สามารถสร้างภูมิคุ้มกันแบบสารน้ำได้

- เมื่อปลาเกิดความเครียด เกิดมาจาก การเคลื่อนย้าย การเดี้ยงหนาแน่น การขนส่ง ปลา ร่างกายจะหลั่ง คอร์ติซอล (cortisol) ซึ่งจะไปยับยั้งการเคลื่อนที่ของเม็ดเลือดขาวลดการ

ทำงานของ ลิมโพไซด์ และขบวนการอักเสบจะส่งผลทำให้ภูมิคุ้มกันลดต่ำลงได้ (Ainswort และ คณะ 1991)

- โลหะหนัก สารพิษและยา โลหะหนักทำให้เกิดโลหิตจาง จะกดภูมิคุ้มกัน ส่วนพวกครรภาน้ำมันกดการเคลื่อนที่และการเก็บกินของแบคทีโรฟاج
- เชื้อก่อโรค เช่น *Aeromonas Salmonisida* จะกดภูมิคุ้มกัน

5. วัคซีน

วัคซีน คือ เชื้อก่อโรค ส่วนของเชื้อก่อโรค หรือเชื้อก่อโรคที่เปลี่ยนแปลงคุณสมบัติไป เมื่อฉีดเข้าร่างกายของสัตว์ทดลองแล้วสามารถทำให้สัตว์ทดลองสร้างภูมิคุ้มกันต่อโรคนั้นๆ และรวมถึงชีวภัณฑ์ซึ่งเตรียมมาจากจุลชีพ หรือส่วนประกอบที่ได้รับการเปลี่ยนแปลงคุณสมบัติ เมื่อนำเข้าสู่ร่างกายของสัตว์ทดลองด้วยวิธีการฉีดหรือกินจะไม่ทำให้สัตว์ทดลองเกิดโรค แต่จะกระตุ้นให้สัตว์ทดลองมีภูมิคุ้มกันที่สามารถป้องกันอาการป่วยจากโรคนั้นๆ (รัชนี อัตถิ และอนุทิน หาญวีระพล, 2532)

5.1 ชนิดของวัคซีน วัคซีนที่ใช้ในสัตว์น้ำโดยทั่วไปมี 3 ชนิด (ชนกันต์ จิตมนัส, 2544) มีดังนี้

5.1.1 วัคซีนเชื้อตาย หรือ วัคซีนที่ฆ่าเชื้อแล้ว (inactivated vaccine) คือวัคซีนที่ผลิตจากเชื้อหรือจุลชีพที่ตายหรือทำให้หมดพิษด้วยวิธีการใช้ความร้อนหรือสารเคมี เช่น ฟอร์มาลิน อะซีโตน (ethyleneimine, EI) หรือรังสี วัคซีนเชื้อตายนี้สามารถแบ่งย่อยได้อีกหลายชนิด ได้แก่วัคซีนที่ผลิตได้จากเชื้อแบคทีเรียแกรนูลน เช่น *Vibrio anguillarum*. และ *V. ordalii*. (ชนกันต์ จิตมนัส, 2545) ซึ่งเลี้ยงในอาหารเลี้ยงเชื้อเหลว (broth bacterin) และ แอดจูแวน วัคซีน (adjuvant vaccine) เป็นต้น (รัชนี อัตถิ และอนุทิน หาญวีระพล, 2532) การทำวัคซีนที่ผลิตจากเชื้อแบคทีเรียในอาหารเลี้ยงเชื้อเหลวนี้จะผสมสารที่มีผลต่อการฆ่าเชื้อ (inactivating agent) ก่อนผลิตเป็นวัคซีนสำเร็จรูป โดยไม่มีส่วนผสมของสารอื่น ส่วนแอดจูแวนท์ (adjuvant vaccine) เป็นวัคซีนเชื้อตายที่สามารถผสมสารบางอย่างนอกจากสารที่มีผลในการฆ่าเชื้อลงไปด้วย เช่น อะลูมิเนียมไฮดรอกไซด์ (aluminiumhydroxide) ยีสต์ (yeasts) เปตากลูแคน (β -glucan) ออยล์ เบส แอดจูแวน (oil base adjuvant) (รัชนี อัตถิ และอนุทิน หาญวีระพล, 2532; Matsuyama และคณะ, 1992 ; Pascho และ คณะ, 1997) หรือสารสังเคราะห์ชนิดอื่นๆ เพื่อเพิ่มประสิทธิภาพของวัคซีนให้มีความด้านงานโรคสูงขึ้น เนื่องจากแอดจูแวนมีผลทำให้การกระจายตัวของวัคซีนเป็นไปอย่างช้าๆ สามารถกระตุ้นภูมิคุ้มกันได้เป็นเวลานาน และลดโอกาสในการสร้างความรุนแรงหลังการให้วัคซีน (รัชนี อัตถิ และอนุทิน หาญวีระพล, 2532)

5.1.2 วัคซีนเชื้อเป็น (live attenuated vaccine) หมายถึง วัคซีนที่ผลิตจากเชื้อจุลชีพที่ยังมีชีวิต เมื่อนำเข้าสู่ร่างกายของสัตว์ทดลองเชื้อจะเพิ่มจำนวนมากขึ้น โดยไม่ทำให้เกิดโรคแต่จะกระตุ้นให้ร่างกายสร้างภูมิคุ้มกัน เช่น ในการแยกเชื้อไวรัสจากปลาป่วยมาเลียงในเซลล์สัตว์ทดลอง ภายใต้สภาพทางห้องปฏิบัติการเป็นเวลานานจนทำให้เชื้อลดความรุนแรงลง จากนั้นนำไปฉีดให้สัตว์ทดลองเพื่อกระตุ้นภูมิคุ้มกัน เช่น วัคซีนป้องกันโรคอินเฟกเชียส แพนครีอิตีส โนโกรซีส (infectious pancreatitis necrosis) ในปลาแซลมอนหรือวัคซีนป้องกันโรคไวรัสในปลาดุกอเมริกัน (ชนกันต์ จิตมนัส, 2545) วัคซีนชนิดนี้สามารถกระตุ้นภูมิคุ้มกัน โดยเซลล์เม็ดเลือดขาวทำหน้าที่เกี่ยวกับการกำจัดเชื้อไวรัสและแบคทีเรีย (รชนี อัตติ และอนุทิน หาญวีระพล, 2532) การให้วัคซีนชนิดนี้ทำได้ไม่ยากและไม่จำเป็นต้องใช้ในปริมาณมากเนื่องจากสามารถเพิ่มจำนวนได้ในสัตว์น้ำอย่างไรก็ตามอาจมีข้อจำกัดการใช้วัคซีนในพื้นที่ที่ไม่มีการระบบของเชื้อวัคซีนอาจจะเปลี่ยนสภาพเป็นเชื้อที่รุนแรงได้

5.1.3 วัคซีนที่ผลิตโดยเทคโนโลยีชีวภาพ หมายถึงวัคซีนที่ได้จากการคัดแปลงสายพันธุ์ของเชื้อหรือจุลชีพก่อนการนำมาเข้ากระบวนการผลิตวัคซีนสำเร็จรูปซึ่งอาจมีหรือไม่มีส่วนประกอบของสารอื่นร่วมด้วย (ชนกันต์ จิตมนัส, 2544)

5.2 วิธีการให้วัคซีน การให้วัคซีนในสัตว์นำซึ่งเป็นที่นิยมกันมี 3 วิธีคือ

การใช้วัคซีนแต่ละวิธีให้ระดับในการป้องกันโรค ผลกระทบข้างเคียง ความเป็นไปได้ในการปฏิบัติ และด้านทุนในการผลิตแตกต่างกัน ปริมาณและความสามารถ แอนติบอดีในการจับตัวกับแอนติเจน ซึ่งเป็นดัชนีชี้วัดการตอบสนองต่อวัคซีน ส่วนความสามารถในการป้องกันโรคขึ้นกับประสิทธิภาพของวัคซีนที่ผลิต ความพร้อมของปลา และสิ่งแวดล้อมอื่นๆ ที่มีผลต่อระดับภูมิคุ้มกันในปลา (ชนกันต์ จิตมนัส, 2544)

5.2.1 การฉีด เป็นการนำวัคซีนที่อยู่ในรูปของสารละลาย โดยน้ำเกลือที่ระดับความเข้มข้น 0.85 เปรอร์เซ็นต์ เป็นตัวทำละลาย ที่นิยมฉีดได้แก่ การฉีดเข้าทางช่องท้อง (intraperitoneal injection, IP) และการฉีดเข้าทางกล้ามเนื้อ (intramuscular injection, IM) ซึ่งวิธีการฉีดเข้าทางช่องท้องเป็นวิธีที่มีประสิทธิภาพมาก (Nakanishi และคณะ, 2002) ทราบถึงปริมาณการให้วัคซีนที่แน่นอน แต่วิธีการฉีดอาจทำให้ปลาเครียด เปลืองเวลาและไม่เหมาะสมกับปลาขนาดเล็ก (ชนกันต์ จิตมนัส, 2544) .

5.2.2 การให้วัคซีนทางปาก (oral administration) โดยการผสมวัคซีนลงไว้ในอาหารซึ่งเป็นวิธีการที่ง่ายและใช้ได้สำหรับในปลาทุกขนาดและใช้ได้กับปลาจำนวนมาก แต่การให้วัคซีนโดยวิธีนี้จะให้ผลป้องกันโรคค่อนข้างต่ำ เนื่องจากแอนติเจนบางชนิดถูกทำลายในกระเพาะอาหาร และลำไส้ส่วนต้นของปลา (ชนกันต์ จิตมนัส, 2545; Ellis, 1988) มีการแก้ไขปัญหาดังกล่าวโดย

พัฒนาเทคนิคการเคลือบแอนติเจนด้วยโพลี แอลก็อกติก โพร์ ไกล์โคไลด์ โพลีเมอร์ (poly lactic co-glycolide polymer) เป็นต้น (Ellis, 1995) การให้วัคซีนทางปากได้มีการปรับปรุงโดยการพัฒนารูปแบบของอาหารที่ใช้เพื่อป้องกัน การถูกย่อยลายแอนติเจนโดยเย็น ใช้มีนในระบบทางเดินอาหารของปลาพบว่าปลาสร้างแอนติบอดีได้ดีขึ้น

5.2.3 การให้วัคซีนโดยการแช่ (immersion) เป็นการทำให้สารละลายวัคซีนดูดซึมผ่านทางผิวนังหรือทางเหงือกเป็นวิธีที่นิยมใช้มากในปลาขนาดเล็ก เพื่อให้ประสิทธิภาพในการดูดซึมแอนติเจนเข้าสู่ตัวปลาได้มากที่สุด โดยอาศัยหลักการอสโนมิก (osmotic) หรือ ไฮเปอร์อสโนมิก อินฟิลตรेशัน (hyperosmotic infiltration) โดยการนำปลาเข้าไปแช่ในน้ำเกลือก่อนจากนั้นจึงนำไปแช่ในวัคซีน ซึ่งขึ้นอยู่กับปริมาณของแอนติเจนที่มากพอ วิธีการและระยะเวลาในการสัมผัสนับแอนติเจน (Horn, 1997) ตำแหน่งที่วัคซีนเข้าสู่ร่างกายปลาโดยการแช่น้ำอยู่ 2 ทาง คือทางเหงือก และทางเส้นข้างลำตัว (Ellis, 1988) ซึ่งทั้งสองบริเวณจัดเป็นบริเวณสำหรับการแลกเปลี่ยนกําช และรับความรู้สึกที่บริเวณเส้นข้างตัวมีเซลล์พิเศษเรียกว่า นิวโรแมส (neuromast) รวมตัวกันเป็นถ่วงซึ่งภายในประกอบด้วยขน ไกโนซิลลี (kinocilia) และ ไมโครวิลลิ (microvilli) หรือ สเตอเรอิโอ ซิลลี (stereo cilia) ที่มีคุณสมบัติที่ไวต่อการสัมผัส การผ่านเข้าออกของน้ำสามารถสัมผัส กับเส้นเลือดฟอยซึ่งกระจายอยู่เป็นจำนวนมากที่บริเวณเส้นข้างตัว

6. งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

Cremonezzi และคณะ (2004) ทำการศึกษาการใช้เมลามีนเกิดการสร้างเนื้อเยื่อใหม่ ที่บริเวณเนื้อเยื่อบุผิวทางเดินปัสสาวะ (urothelium) ของหนูและศึกษาการลดสภาพวงคลุ่มด้วยการให้กินอาหารที่มีส่วนผสมของ 6 佩อร์เซ็นต์ ของกรดไขมันไม่อิ่มตัว (polyunsaturated fatty acids; PUFA) 4 ชนิดคือ น้ำมันปลา (fish oil enriched in n-3 PUFA), น้ำมันข้าวโพด (corn oil enriched in n-6) น้ำมันโอลีน (olein n-9 oleic acid) และ 98 佩อร์เซ็นต์ กรดสเตียริก (stearic acid) ทำการทดลองในหนูวิสต้า (wistar) 275 ตัว ผลการศึกษาพบว่าการที่หนูได้รับอาหารที่พสมกรดไขมันไม่อิ่มตัว (PUFA) สามารถพัฒนาเนื้อเยื่อบุผิวทางเดินปัสสาวะ (urothelium) ในหนูซึ่งเกิดการซักน้ำของสารเมลามีนที่ให้ และพบว่าการให้อาหารที่มีส่วนผสมของกรดไขมันที่มี n-3 PUFA สามารถป้องกันการเกิดผลดังที่ได้กล่าวมา

Baynes และคณะ, (2007) ทำการศึกษาถึงกลไกทางยา (pharmacokinetic) ของเมลามีนหลังจากที่ให้เข้าทางเส้นเลือดดำที่ความเข้มข้น 6.13 มิลลิกรัมต่อกรัม ใช้หนูเป็นสัตว์ทดลองแล้วเก็บตัวอย่างพลาสม่า หลังจาก 24 ชั่วโมงเพื่อนำมาทำการสกัดหมายเมลามีนโดยในการวิเคราะห์ใช้เทคนิค HPLC-UV จากการศึกษาพบว่าครึ่งชีวิตของเมลามีนคือ 4.04 อัตราการขับออกคือ $0.11 (\pm 0.01)$ ลิตร

ต่อชั่วโมงต่อกิโลกรัม และอัตราการแพร่กระจายคือ $0.61 (\pm 0.04)$ ลิตรต่อกิโลกรัมชั่วข้อมูลที่ได้จากการศึกษานี้สามารถนำไปเปรียบเทียบได้กับสัตว์เลี้ยงลูกด้วยน้ำนมเท่านั้น

EFSA. (2007) ได้รายงานถึงสารเมลาเมิน และอนุพันธ์ เกี่ยวกับความเป็นพิษ รวมถึงสถานการณ์การปนเปื้นในอาหารสัตว์ หลังจากที่ได้มีรายงานเกี่ยวกับการป่วยและตายของสุนัขและแมวในประเทศสหรัฐอเมริกา ส่งผลให้มีการเรียกคืนสินค้าที่นำเข้าจากประเทศจีนหลาย 100 ยี่ห้อ หลายหน่วยงาน เช่น WHO, US-FDA, EFSA ได้มีการประชุม กำหนดมาตรการเพื่อหาแนวทางป้องกัน รวมทั้งการเฝ้าระวังตรวจสอบวัตถุคุณภาพอาหารที่นำเข้าด้วย

Puschner และคณะ, (2007) ได้ทำการศึกษาพิษของเมลาเมิน พิษของกรดไซยาโนริก และพิษของเมลาเมินร่วมกับกรดไซยาโนริก ทดลองในแมวเริ่มจากการให้เมลาเมินในอาหารแมว 2 ตัวในปริมาณ 0.5 และ 1 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ แล้วทดสอบกรดไซยาโนริก ในอาหารแกะเมวตัวหนึ่งในปริมาณ 0.2 เปอร์เซ็นต์แล้วเพิ่มเป็น 0.5 และ 1 เปอร์เซ็นต์ ในระยะเวลา 10 วัน ส่วนแมวอีกตัวหนึ่งเริ่มจากไม่ให้สารได้แล้วให้เมลาเมินร่วมกับกรดไซยาโนริก ในอาหารเริ่มจาก 0.2 แล้วเพิ่มเป็น 0.5 และ 1 เปอร์เซ็นต์ จากการทดลองนี้ได้ผลว่าแมวที่ได้รับเมลาเมินร่วมกับกรดไซยาโนริก เกิดอาการไตวายเฉียบพลันใน 48 ชั่วโมง ตรวจพบผลึกในห้องไตฟอย เมือไทดูวน และมีเลือดออก (severe renal interstitial edema & hemorrhage) ขณะที่แมวที่ได้รับเมลาเมินหรือกรดไซยาโนริกอย่างใดอย่างหนึ่งไม่พบความผิดปกติของไต

Wendy และคณะ, (2007) ได้ทำการทดสอบหาการตกค้างของสารเมลาเมินในเนื้อเยื่อปลาคูก โดยใช้เครื่อง triple quadrupole LC-MS-MS เพื่อหาปริมาณและยืนยันปริมาณของสารเมลาเมินที่ตกค้าง โดยสกัดสารเมลาเมินออกจากเนื้อเยื่อปลาคูกใช้ 50:50 อะซิโตรไนโตรทีน้ำ และ 1 เปอร์เซ็นต์กรดไฮโดรคลอริก ล้างทำความสะอาดโดยใช้ โซเดียม แมกนีเซียม พีโอเอ และสารสกัดแยก นำมาวิเคราะห์หาตัวสารด้วยเครื่อง LC-MS-MS โดยใช้ เอเชไออาร์ไอซี โคมนาโคตรกราฟ และวิเคราะห์หาตัวสารด้วยปฏิกิริยาอิเลคโทรสเปรย์ ไออ้อนเชชั่น (electrospray ionization) ในโหมดของประจุบวก (positive ion mode) ประจุตัวหนึ่งบวกที่ใช้ของสารเมลาเมินเท่ากับ 127 m/z และค่าที่ใช้หาปริมาณและทำการยืนยัน คือ 85 และ 68 m/z ตามลำดับ เนื้อเยื่อของปลาคูกที่ใช้ทำให้มีความเข้มข้นที่ระดับ $10, 25, 50, 100$ และ $500 \text{ นาโนกรัมต่อกิโลกรัม (ppb)}$ ค่าเฉลี่ยที่ได้ (17 ตัวอย่าง) เท่ากับ 76.3 เปอร์เซ็นต์ แล้วทำการวิเคราะห์หาตัวสารด้วยปฏิกิริยาอิเลคโทรสเปรย์ ไออ้อนเชชั่น (electrospray ionization) ในโหมดของทั้งประจุบวก และโหมดของประจุลบ และโหมดของประจุบวก

Chrisine และคณะ, (2008) ได้ทำการทดลองเพื่อพัฒนาวิธีการตรวจหากรดไซยาโนริกในเนื้อเยื่อปลาคูก, ปลา尼ล, ปลาแซมอน, ปลาเทราท์ และกุ้ง โดยกรดไซยาโนริกถูกสกัดจากเนื้อกุ้งและปลาโดยใช้กรดอะซิติกและกำจัดไขมันออกโดยใช้เอกเซน ทำการแยกสารโดยคลัมป์แยก

สักดิสารคั่วysสารกราไฟต์carบอนดำ (graphitic carbon black solid-phase extraction column) แล้วทำการแยกกรดไชyanูริก ที่ตกค้างโดยใช้คอลัมน์แยกสักดิสารคั่วgrafaไฟต์ (porous graphitic carbon LC column) หลังจากนั้นทำการวิเคราะห์หาสาร โดยใช้ปฏิกิริยา อิเลค โทรสเปรย์ ไออ่อน ในเชซั่น (electrospray ionization) ในโหมดของประจุ จากการศึกษาพบว่าค่าเฉลี่ยของค่าจำกัดในการตรวจทางของวิธีการ the average method limit (MDL) สำหรับในปลาดุก ปลานิล และปลาเทราท์ คือ 3.5 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม และในส่วนของปลาแซลมอน คือ 7.4 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม ส่วนของกุ้ง คือ 3.5 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม

Jenifer และคณะ, (2008) ได้ศึกษาประมาณระยะเวลาที่สารเมลามีนจะเคลื่อนย้ายเข้าสู่เนื้อเยื่อ โดยศึกษาในด้านกายวิภาคใช้กลไกทางยา (pharmacokinetic model) เป็นพื้นฐาน และใช้หมูเป็นสัตว์ทดลอง ผลการศึกษาพบว่าเมื่อสัตว์ทดลองได้รับเมลามีนเข้าทางปากเพียงครั้งเดียว เมลามีนจะเคลื่อนย้ายเข้าสู่ไตในเวลา 19.2 และ 20.9 ชั่วโมง เมื่อสัตว์ทดลองได้รับเมลามีนที่ความเข้มข้น 3.0 และ 5.124 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม ตามลำดับ

Jonathan และคณะ, (2008) ได้ทำการตรวจหาสารเมลามีนและอนุพันธุ์ของสารเมลามีน ได้แก่ แอมมิลิน แอมมิไลด์ และกรดไชyanูริก โดยใช้เครื่อง GC-MS ค่าต่ำสุดที่มีการรายงานที่ระดับ 10 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม และมากกว่าในหลายประเภทที่ทำการทดสอบโดยใช้เครื่อง GC-MS นำตัวอย่างมาทำการสักดิโดยใช้ อะซิโตรไนไตรท์, น้ำและไคลอฟิลลามีน ทำการวิเคราะห์ข้อมูล ใช้โดยไตรเมทธิลซิลิเดอร์ (trimethylsily) ทำการวิเคราะห์ เมื่อตัวอย่างให้ผลเป็นวงที่ระดับต่ำที่ได้มีการรายงานแล้วนำข้อมูลเชิงปริมาณมาแสดงในตัวอย่างมาตรฐาน วิธีการทดสอบนี้ทำการประเมินในข้าวสาลี ข้าวโปรตีน โปรตีนจากถั่วเหลือง อาหารสัตว์เลี้ยงห้องชนิดเปี๊ยกและชนิดแห้ง

Michael และคณะ, (2008) ได้ทำการตรวจสอบหาการตกค้างของสารเมลามีนและกรดไชyanูริกในอาหาร โดยใช้เครื่อง LC-MS/MS เวอร์ชั่น 1 วิธีนี้เป็นวิธีที่น่าเชื่อถือมาก ในขั้นตอนการทำห้องสารเมลามีนและกรดไชyanูริกจะถูกสักดิจากเนื้อเยื่อโดยใช้ 50:50 อะซิโตรไนไตรท์: น้ำเป็นส่วนผสมในสารสักดิ จากนั้นนำส่วนที่ได้จากการสักดิไปทำให้สะอาด โดยการสักดิอีกรั้ง คั่วของเหลว และทำการสักดิต่อโดย โซลิเดฟส แอดคแทรกชั่น (SPE) ในการสักดิทำให้สะอาดในครั้งสุดท้ายห้องสารเมลามีนและกรดไชyanูริกและนำไปสักดิเป็นขั้นตอนในการสักดิเอาของเหลวที่เป็นสารส่วนเกินออก วิธีนี้ปริมาณของสารเมลามีนในเนื้อเยื่อและพวกที่เป็นของเหลวที่ใช้ในการทดสอบ คือ 25 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัมส่วนพวกที่เป็นของแข็งใช้ 200 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัมส่วนกรดไชyanูริกใช้ 50 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัมในเนื้อเยื่อและพวกที่เป็นของเหลว ใช้ในการทดสอบ

คือ 50 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัมส่วนผงแข็ง ใช้ 200 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัมเทคนิคที่ใช้หาสารตกค้างเป็นผลทางห้องปฏิบัติการ เป็นที่ยอมรับและน่าเชื่อถือมากในปัจจุบัน

Rachel และคณะ, (2008) ได้ทำการตรวจความผิดปกติทางพยาธิวิทยาคลินิก พยาธิวิทยาและความเป็นพิษในแมว 70 ตัวที่ได้รับสารเมลามีนและครด ไซยาโนริกปนเปื้อนในอาหาร อาการที่พบคือ แมว 43 ตัวไม่กินอาหาร อ้าเจียน ปัสสาวะมาก กินน้ำมาก และอ่อนแรง หลังจากกิน อาหารปนเปื้อนเมลามีนและครด ไซยาโนริกเป็นเวลา 7 – 11 วัน หลังจากนั้นนานมา 68 ตัวทำการตรวจวิเคราะห์ค่าทางเคมีในซีรัม พนภาระที่มีของเสียในเลือด (azotemia) 38 ตัว และทำการเก็บเนื้อเยื่อไตในแมว 13 ตัวมาตรวจทางพยาธิวิทยาพบผลึกคริสตัลในปัสสาวะ ท่อไทด์การตายและบริเวณรอบๆ เส้นเลือดใต้แคปซูลเกิดการอักเสบ

Sherri และคณะ, (2008) ทำการทดสอบหาการตกค้างสารเมลามีนและครด ไซยาโนริกในอาหารสำหรับทารก โดยใช้เครื่อง LC-MS/MS เป็นวิธีที่หาสารตกค้างของครด ไซยาโนริกและสารเมลามีนได้ถูกพัฒนาโดย the Center For Veterinary Medicine (CVM) พบว่ามีการประยุกต์เพื่อหาสารตกค้างในสูตรอาหารของทารก วิธีนี้เริ่มต้นทำการสกัดโดยใช้ 2.5 เปอร์เซ็นต์ กรดฟอร์มิกแล้วทำการกรองแยกเป็นชั้นๆ แล้วนำมาปั่นและทำการเจือจางตามลำดับแล้วทำการวิเคราะห์ข้อมูล เมื่อกันโปรแกรมโคลอรามาโทรกราฟิก (chromatographic) ใช้สวิตต์เทอร์ริโอโทนิก (zwitterionic) HILIC LC column ทำการแยกแล้ววิเคราะห์หาตัวสารด้วยปฏิกิริยาอิเลคโทรสเปรย์ไออ้อนเชิง (electrospray ionization) ในโหนดของทั้งประจุลบคือครด ไซยาโนริกส่วนในโหนดของประจุบวกคือสารเมลามีน และส่วนประกอบที่แสดงออกมาทำการตัดสินโดยคูส่วนของเส้น โค้งที่เกิดขึ้นจากตัวอย่างที่สกัดออกมาจากอาหารสำหรับทารกที่ทำให้เข้มข้นระหว่าง 0.25 ถึง 5 มิลลิกรัมต่อกรัม ซึ่งที่ได้จากกลุ่มตัวอย่าง (38 ตัวอย่าง) ที่ทำให้เข้มข้นแล้วอยู่ที่ 70-114 เปอร์เซ็นต์ (RSD 4.5-22.7 เปอร์เซ็นต์) และ 72-110 เปอร์เซ็นต์ (RSD 5.7-24.9 เปอร์เซ็นต์) สำหรับครด ไซยาโนริกและสารเมลามีน ส่วนระดับของสารเมลามีนและครด ไซยาโนริกที่ตรวจหาปริมาณและการยืนยัน คือ 0.25 มิลลิกรัมต่อกรัม

ณัฐพงศ์ อัคริมาจิร โชค และคณะ, (2552) รายงานการป่วยและตายของสุกรในฟาร์มขนาด 3,000 แม่ ในเขตจังหวัดราชบุรี ได้นำสุกรจำนวน 3 ตัวและตัวอย่างเลือดสุกรจำนวน 6 ตัวมาตรวจ ช่วงอายุ 6-9 สัปดาห์ ที่มีอัตราการป่วยถึง 100 เปอร์เซ็นต์ และอัตราการตายมากกว่า 70 เปอร์เซ็นต์ มาส่งตรวจ จากลักษณะภายนอกพบว่าสุกรชนหายาน ผอม มีภาวะขาดน้ำ พนกุดเลือดออกได้ผิวหนัง ข้อบวม ผลการซันสูตรพบปอดบวมน้ำ ลำไส้เล็ก กระเพาะอาหาร ต่อเนื้าเหลืองที่ขึ้นปอด และเยื่อแหวนลำไส้อักเสบ ม้านมเลือดคั่งและเนื้อตาย ไตนวนผิดรูป พนผลึกสีเหลืองสะสมทั้งด้านในและนอกของเนื้อไต ผลการเพาะเชื้อบน培地ที่เรียบพนเชื้อ (*E.coli* และ

Streptococcus spp.) ผลการตรวจทางจุลพยาธิพบการขยายใหญ่ อักเสบและมีผลึกสีน้ำตาลสะสมที่ห่อไอ ส่วนผลทางโลหิตวิทยาและเคมีคลินิกพบว่า ญูเรียไนโตรเจน ครีอตินิน และ พลาสม่า โปรตีนสูงกว่าค่าอ้างอิง ผลการตรวจปัสสาวะ มีค่าความถ่วงจำเพาะต่ำ พบโปรตีนและกลูโคสในปัสสาวะ สูกรบางตัวมีค่าเม็ดเลือดขาวสูงกว่าปกติ ผลการตรวจวัตถุคิดใช้ในการอาหารพบว่า ปนเปื้อนของสารเมลามีนมากกว่า 4,000 พีพีเอ็ม จากอาการทางคลินิก รอยโรคและผลทางห้องปฏิบัติการ สรุปได้ว่าป่วยจากภาวะ ไตวายซึ่งอาจเกิดจากการปนเปื้อนของสารเมลามีนในวัตถุคิดที่ใช้ผสมอาหาร

นันทิยา ตันชาชูลา ฯ และคณะ, (2552) ได้ทำการศึกษาพบว่าเมลามีนเป็นสารอินทรีย์เคมีสังเคราะห์ สารชนิดนี้ใช้เป็นส่วนของผลิตภัณฑ์ในชีวิตประจำวัน เช่น ภาชนะใส่อาหาร ที่ผ่านมา มีรายงานเมลามีนปนเปื้อนในอาหารสัตว์และผลิตภัณฑ์นมทำให้สัตว์เลี้ยงและทารกป่วยและเสียชีวิตด้วย ไตวาย เนื่องจากเมลามีนจับกับกรดไฮยาโนริกเกิดสารประกอบเชิงซ้อน ไม่ละลายน้ำ ตกตะกอนในไต เกิดนิ่วในไตและ ไตวาย เมลามีนที่มีปริมาณในโตรเนนสูงทำให้ผลตรวจวิเคราะห์เข้าใจผิดว่าผลิตภัณฑ์นั้นมีโปรตีนสูง เมื่อสูดดมหรือสัมผัสรจะทำให้ระคายเคือง ส่วนโครงร่าง ตา และผิวหนังเกิดการอักเสบ

ปริญญาพิพิธ วงศ์ไทย และคณะ, (2552) รายงานเกี่ยวกับการป่วยและตายของคนบุนในฟาร์ม ในช่วงเดือนสิงหาคม และกันยายน พบร่วมกับบุนจำนวน 6 ฟาร์ม ทั้งบ่อปูน และบ่อคินเบต จังหวัดนครปฐม ชุมพร และจังหวัดใกล้เคียง มีปัญหาคนบุนทอยดายในช่วง 2 เดือน กบบุนอายุ 2-3 เดือน สามารถกินอาหาร ได้ตามปกติ แต่มีการขยายใหญ่และสะสม น้ำในช่องห้องขาหลัง อ่อนแรง ขาแดง จากการผ่าซากพบการคั่งของน้ำลักษณะคล้ายน้ำล้างเนื้อสะสมในช่องห้อง จุดเลือดออกและเนื้อตายกระจายทั่วตับและ ไต มีการอักเสบชนิดไฟบรินของเยื่อหุ้มหัวใจ และตับ ทำการเพาะเชื้อแบคทีเรียจากอวัยวะที่พบในฟาร์ม blood agar และ mac conkey agar พbmีการเจริญเติบโตของ *Streptococcus spp.* และ *Aeromonas ssp.* และทำการตรวจทางจุลพยาธิวิทยาพบ การเสื่อมและผลึกสีน้ำตาลในห้อไกคล้ายเมลามีน ฟาร์มใช้อาหารสำเร็จรูปของบริษัท สาเหตุของความผิดปกติน่าจะเกิดจากภาวะ ไตวายและภาวะเครียด นำไปสู่การติดเชื้อแบคทีเรียแทรกซ้อน

Chang และคณะ, (2009) ได้รายงานการป่วยและตายของเด็ก ช่วงฤดูร้อนในปี 2008 หลังจากที่ได้รับอาหารมีส่วนผสมของแป้ง ซึ่งมีสารเมลามีนปนเปื้อนในอาหารและนม สาเหตุการป่วยคาดว่า อาจเกิดเมื่อเมลามีนถูกดูดซึมที่ระบบทางเดินอาหาร ตกตะกอนในไตรวมตัวเป็นผลึกเป็นสาเหตุให้ไตสูญเสียการทำงาน โดยจากเหตุการณ์ดังกล่าวทำให้องค์กรอนามัยโลก ลงมติกำหนดค่าปริมาณที่ได้ต่อวัน (tolerable daily intake doe, TDI) ใหม่ กำหนดลดลงเหลือกับ 0.2 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม น้ำหนักตัว

Chen และคณะ, (2009) ได้ศึกษาวิธีการตรวจวิเคราะห์หากรดไชยานูริกในอาหารสัตว์โดยใช้วิธีอัดคราโโซนิก เอ็กแทรคชัน (ultrasonic extraction) ร่วมกับเทคนิค HPLC โดยใช้ตัวทำละลายที่แตกต่างกัน ในการทดลองพบว่าเมทanol เป็นสารสกัดที่มีประสิทธิภาพดีที่สุดในการสกัดไชยานูริก ที่ปั่นปือนในอาหารสัตว์พบว่าพัลส์งานอัดคราโโซนิก (ultrasonic) ใช้เวลาในการสกัดแยกลดลงน้อยกว่า 30 นาที ซึ่งใช้เวลาสั้นกว่าวิธีการแมกนิติก – สเตอร์เรอร์ เอ็กแทรคชัน (magnetic – stirring extraction) ซึ่งใช้เวลานานถึง 240 นาที ภายใต้การใช้เทคนิค HPLC พบว่าตอบสนองเป็นเส้นตรงกับกรดไชยานูริก ที่ความเข้มข้นจาก 0.008 ถึง 4.0 มิลลิกรัม ต่อมิลลิลิตร และมีจีดจำกัดที่ 0.002 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตรที่เป็นอีกวิธีหนึ่งที่แนะนำในการตรวจหากรดไชยานูริกในอาหารสัตว์

Ching และคณะ, (2009) ได้ทำการศึกษาการตรวจโรคไตรชีนีความสัมพันธ์กับการได้รับเมลามีน โดยศึกษาเกี่ยวกับกลไกการเกิดนิ่วในคน โดยศึกษาในเด็กที่มีอายุน้อยกว่า 3 ปี ตรวจพบการอุดตันของท่อปัสสาวะหลังจากที่ดื่มน้ำปั่นปือนสารเมลามีนผลการศึกษาพบว่าสารเมลามีนส่งผลให้ระดับครีเออทินและบูรินสูงขึ้น

Hsich และคณะ, (2009) ทำการประเมินความเป็นพิษของสารเมลามีนโดยศึกษาในค่าต่ำกว่าค่าที่กำหนดที่ได้รับต่อวันที่ไม่มีการกำหนดไว้ โดยเป็นการเฝ้าระวังภัยให้เด็กทั่วโลกทางด้านองค์กรอาหารและของสหรัฐอเมริกากำหนดให้ค่าต่ำกว่าค่าที่กำหนดที่ได้รับต่อวัน ซึ่งมีหน่วยเป็นมิลลิกรัมต่อกิโลกรัมน้ำหนักตัวต่อวัน ได้กำหนดไว้ที่ 0.63 ต่อมากล่องเป็น 0.063 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมน้ำหนักตัวต่อวัน ในขณะที่องค์กรอนามัยโลกได้กำหนดไว้ที่ 0.5 และ 0.2 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมต่อน้ำหนักตัวต่อวันและการศึกษาครั้งได้ค่าต่ำกว่าค่าที่กำหนดที่ได้รับต่อวัน (TDI) คือ 0.0081 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมต่อน้ำหนักตัวต่อวัน

Kun Chao Chen และคณะ, (2009) รายงานว่าในปี 2004 และปี 2007 มีการเกิดภาวะไตวายในสัตว์เลี้ยงจำนวน 16 ตัว หลังจากที่ได้รับสารเมลามีนปั่นปือนในอาหาร ในปี 2004 พนกว่าในไตวายในสุนัข 2 ตัว และในปี 2007 พนในแมว 10 ตัว และสุนัข 4 ตัว หลังจากทำการตรวจสอบความผิดปกติทางพยาธิวิทยาและความเป็นพิษของสารเมลามีนในสัตว์เลี้ยงทั้ง 16 ตัว พบระดับญูเรียในเลือดสูง เมื่้อาหาร อาเจียน ปัสสาวะบ่อย อ่อนแรงและระดับฟอสเฟตในเลือดสูงขึ้น แต่ระดับซีรั่มเอนไซม์ตับอยู่ในระดับปกติ สัตว์เลี้ยงทั้ง 16 ตัว ตายเพราภาวะญูเรียในเลือดสูง และพบผลึกคริสตัลในห้องส่วนท้าย

Nilubol และคณะ, (2009) ได้รายงานเกี่ยวกับกลุ่มอาการป่วยและความผิดปกติที่เกิดขึ้นกับสุกรในประเทศไทยในช่วงเดือนกุมภาพันธ์ – พฤษภาคม 2550 โดยสุกรจะน้ำหนักตัวลดลง สีตัวเหลืองซีด และอัตราการหายใจสูง หลังจากนั้นจึงได้นำสุกรที่มีอาการอังကล่าวน้ำนม 5 – 6 สัปดาห์ มา

ทำการวินิจฉัยต่อในห้องปฏิบัติการ จากผลการผ่าซากพบว่า ไตรของสูกรที่มีลักษณะบวมพอง สีเหลืองชีดและพบการรวมตัวกันของผลึกคริสตัลที่ผิวน้ำตัด เมื่อนำเนื้อเยื่อมาวินิจฉัยด้วยเทคนิคทางพยาธิวิทยาพบว่า เนื้อเยื่อของไตรได้รับความเสียหายและพบการตายของเซลล์ (necrosis) โดยสามารถสังเกตเห็นได้อย่างชัดเจนในส่วนต้น และท้ายของไตร นอกจากนี้ยังพบว่ามีผลึกคริสตัลสีเหลืองกระจายอยู่ทั่วไปในท่อดังกล่าว ผลจากการตรวจค่าเคมีในเลือด พบว่าค่าญูเรียในโตjen และครีเอตินินเพิ่มสูงขึ้น บ่งบอกถึงการเสื่อมการทำงานของไตร และผลจากการตรวจวิเคราะห์สารด้วยเทคนิค GC-Mass พบว่าผลึกที่พบคือสารเมลาเมินและสารอนาลีอิกอื่นๆ เช่น กรดไซยาโนริก เป็นต้น การศึกษาครั้งนี้จึงสรุปได้ว่าสารเมลาเมิน และกรดไซยาโนริกที่ปนเปื้อนมากับอาหารเป็นสาเหตุที่ทำให้สูกรเกิดภาวะไตวาย และป่วยดังกล่าว

Ronald และคณะ, (2009) ได้ทำการทดลองในหนู โดยผสมลงไปในอาหารหนูในระดับ 10 เปอร์เซ็นต์, 20 เปอร์เซ็นต์, 50 เปอร์เซ็นต์ และ 50 – 100 เปอร์เซ็นต์ ให้กินเป็นเวลา 3 เดือน แล้วทำการวิเคราะห์ข้อมูล พบว่าหนูที่กินอาหารปนเปื้อนระดับ 50 – 100 เปอร์เซ็นต์ ส่งผลให้ระดับญูเรียในโตเรน และครีเอตินินเพิ่มสูงขึ้น พบผลึกของเมลาเมินและกรดไซยาโนริกมีหลายขนาด ทำให้เซลล์มีการอักเสบ ท่อไตรขยายขนาด เซลล์ระหว่างท่อไตรเกิดการตาย เมื่อตรวจระบบภูมิคุ้มกันทางพยาธิวิทยามีการเพิ่มขึ้นของแอนติเจน (antigen cell) เป็นจำนวนมากในไตร พบในกลุ่มการทดลองที่ระดับ 50 – 100 เปอร์เซ็นต์ สรุปได้ว่าปัจจัยที่ส่งผลให้เกิดความเป็นพิษที่ไตร คือ สารเมลาเมิน กรดไซยาโนริก และปัสสาวะที่มีความเป็นกรด

Reimschuessel และคณะ, (2010) ทำการประเมินผลึกเมลาเมินไซยาโนเรตในไตรหลังจากที่ปลาน้ำดอกและปลาเทราท์กินสารเมลาเมินและกรดไซยาโนริก โดยให้กินเพียงครั้งเดียวแต่ให้กินซ้ำหลายครั้ง ให้กินสารเมลาเมินและกรดไซยาโนริก ร่วมกันในปริมาณ 0.1 – 20 มิลลิกรัม/กิโลกรัม ของน้ำหนักตัว กินเพียงครั้งเดียว หรือกินซ้ำในวันที่ 4, 14 และ 28 ในปลาดุกปริมาณสูงสุดที่สารเมลาเมินไม่ก่อให้เกิดผลข้างเคียง (NOAEL_s) คือ กินเพียงครั้งเดียว ให้ซ้ำในวันที่ 4 และ 14 กินในปริมาณ 10, 2.5 และ 0.5 มิลลิกรัม/กิโลกรัมของน้ำหนักตัวตามลำดับ ส่วนในปลาเทราท์ปริมาณสูงสุดที่สารเมลาเมินไม่ก่อให้เกิดผลข้างเคียง (NOAEL_s) คือให้กินในปริมาณ 2.5, 2.5 และ 0.5 มิลลิกรัม/กิโลกรัมของน้ำหนักตัว โดยให้กินเพียงครั้งเดียว กินซ้ำในวันที่ 4 และ 14 นอกจากนี้ พบว่าปลาดุกเมื่อให้กินซ้ำในวันที่ 28 ปริมาณ 0.1 มิลลิกรัม/กิโลกรัมของน้ำหนักตัว ไม่พบผลึกคริสตัลในไตร

Wang และคณะ, (2010) ทำการศึกษาการแทรกซึมผ่านของสารเมลาเมินไปยังรกรและส่งผลกระแทกสู่ตัวอ่อนและแม่หมูที่กำลังท้อง การทดลองนี้ได้แบ่งแม่หมูทดลองออกมาเป็น 3 กลุ่มๆ ละ 6 ตัว ทำการสูบให้กินสารเมลาเมินวันละ 1 ครั้ง ในระดับ 0 เปอร์เซ็นต์ ในกลุ่มควบคุม, 40

เปอร์เซ็นต์ในกลุ่มระดับเมลามีนต่ำ และ 400 เปอร์เซ็นต์ ในกลุ่มระดับเมลามีนสูง หลังจากนั้น นำมาตรวจสอบอีกครั้ง ใช้มีดตัดพบร่วงว่าไม่มีความแตกต่างทางสถิติใน 3 กลุ่มการทดลอง แต่ระดับครีเอทีนิน, กรดบูริกในพลาสma และระดับไนโตรเจนในเดือดเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P < 0.05$)

Yuchang และคณะ, (2010) รายงานการประเมินระดับการปนเปื้อนของสารเมลามีนในสิ่งแวดล้อมและอาหาร รวมถึงความเสี่ยงที่มีการปนเปื้อนไปถึงอาหารของผู้บริโภคด้วย ทำการตรวจสอบในน้ำ ดินและชั้นพืช เก็บตัวอย่างมาจากการสำรวจในประเทศจีน เก็บตัวอย่างดินและน้ำที่มาจากสถานที่ใกล้ที่ตั้งโรงงานเมลามีน หลังจากตรวจสอบพบว่าระดับความเข้มข้นของสารเมลามีนในน้ำที่งดงามสูงที่สุด คือ 226.716 และ 41.136 มิลลิกรัม/กิโลกรัมตามลำดับ และ 6 ใน 94 แหล่งน้ำที่เก็บตัวอย่างมาตรวจสอบระดับเมลามีนเข้มข้น 21 – 198 ไมโครกรัม/ลิตร และเลือก 1 ฟาร์มจาก 124 ฟาร์ม ที่มีระยะทางไกลจากโรงงาน 150 กิโลเมตร พบว่ามีการปนเปื้อนเมลามีน 176 ไมโครกรัม/ลิตร เลือกตัวอย่างชั้นพืช 3 ตัวอย่าง จาก 557 ตัวอย่างมีการปนเปื้อนมากกว่า 1 มิลลิกรัม/กิโลกรัม และระดับเมลามีนสูงสุดที่พบ คือ 2.05 มิลลิกรัม/กิโลกรัม โดยพบในข้าวสาลี ส่วนในอาหารสัตว์ที่มีสารเมลามีนปนเปื้อน 2 มิลลิกรัม/กิโลกรัม พบว่ามีการตกค้างของสารเมลามีนในเนื้อสัตว์ต่ำกว่า 122 ไมโครกรัม/กิโลกรัม แต่สารเมลามีนจะมีการตกค้างมากถ้าได้รับอาหารที่มีการปนเปื้อนเมลามีนมากกว่า 100 มิลลิกรัม/กิโลกรัม พบว่าในไก่มีการตกค้างถึง 4,483 ไมโครกรัม/กิโลกรัม