

บทที่ 1

บทนำ



ปัจจุบัน มลภาวะที่เกิดขึ้นเกิดจากน้ำมันในทะเล เป็นปัญหาที่มีความสำคัญขึ้น เป็นลำดับ อันเนื่องมาจาก การขนส่ง การสำรวจ และการขุดเจาะน้ำมันในทะเล มี โอกาสที่จะเกิดอุบัติเหตุได้ เช่นการอัปปางของเรือขนส่งน้ำมันขนาดใหญ่ Amoco Cadiz, Andros Patria, การรั่วไหลจากฐานขุดเจาะ Ecofisk การรั่วไหลจากคลังน้ำมัน Sullom Voe และทอสงน้ำมันในฮ่องกง (Mar. poll. Bull 10:2 Feb, 1979) ล้วนเป็นอุบัติเหตุที่เกิดขึ้นแล้วในรอบปี ซึ่ง ได้นำความเสียหายอย่างมากมายสู่ระบบเศรษฐกิจและสิ่งแวดล้อม นอกจากนี้กิจการ อุตสาหกรรมหลายชนิดยังเป็นสาเหตุแห่งการสะสมของสารน้ำมันในแหล่งน้ำ เช่นกิจการ กลั่นน้ำมัน กิจการประมง การขนส่ง

สำหรับในน่านน้ำไทย ได้เกิดอุบัติเหตุที่ทำให้เกิดการรั่วไหลของน้ำมัน ลงสู่อ่าวไทยหลายครั้ง เช่น เรือวิสาทกิจ ในปี 2517 (น้ำมันก๊าด, 2519) เรือ Sei-yu Maru ในปี 2520, เรือ Jayawang, เรือ Delta Sigma, และเรือ Palm Star Cherry ในปี 2521 (รุ่งอุทัย, 2521) และยังมีรายงาน ถึงการพบน้ำมันดินตามชายหาดทั่วอ่าวไทยและคานมหาสมุทรอินเดีย (สาครินทร์ และ สักคีนันมิตร 2521) และการตรวจปริมาณพาราฟินในน้ำและดิน (ศวิตชาติ 2521) แสดงให้เห็นว่า จะเป็นปัญหาที่สำคัญในอนาคตได้ ทั้งนี้เพราะในอ่าวไทย มีกิจการที่ก่อ ให้เกิดปัญหามลภาวะของน้ำมันอยู่พร้อมบริบูรณ์ เช่น การกลั่นน้ำมัน การขนน้ำมัน การ ขุดเจาะ กิจการประมง กิจการขนส่ง ส่วนทางคานมหาสมุทรอินเดียก็เป็นส่วนหนึ่งของ ของแคว้นทะเลกา ซึ่งเป็นทางลำเลียงน้ำมันสำคัญของโลกสายหนึ่ง จากตะวันออกกลาง ไปญี่ปุ่น และขณะนี้ก็เป็นเขตที่ได้รับผลกระทบของสารปิโตรเลียมมากที่สุดแห่งหนึ่ง

นับตั้งแต่เกิดกรณีเรือบรรทุกน้ำมัน Terry canyon ในปี 1967 ขึ้น ปัญหามลภาวะของน้ำมันได้ถูกหยิบยกขึ้นมาศึกษาและพิจารณาหาทางป้องกันอย่างจริงจังในระดับชาติเพราะมีความแน่ใจแล้วว่า สามารถที่จะทำลายธรรมชาติและสิ่งแวดล้อมได้ทั้งหมด แม้กระทั่งทะเลซึ่งเคยคิดว่าจะทิ้งอะไรลงไปก็ได้โดยไม่เกิดความเสียหาย

มีการศึกษาอย่างกว้างขวางถึงลักษณะการคงอยู่ การแพร่กระจาย ผลกระทบของน้ำมันชนิดต่าง ๆ ต่อสิ่งแวดล้อม และได้มีการให้ความสำคัญกับการศึกษาค้นหาหาวิธีการกำจัดคราบน้ำมันจากน้ำทะเล ซึ่งเป็นสิ่งที่ก่อความเสียหายอย่างมากในปัจจุบัน

การศึกษาในเรื่องผลกระทบจึงนับว่าเป็นเรื่องที่น่าจะให้ความสนใจและให้การสนับสนุนให้มีการศึกษาอย่างกว้างขวาง โดยเฉพาะในอ่าวไทย ซึ่งเป็นเขตที่มีกิจการประมงทะเล และกิจการเพาะเลี้ยง เป็นรายได้หลักอันหนึ่งของประชากร

วัตถุประสงค์

1. เพื่อหาค่า พิษเฉียบพลันของ น้ำมันดิบ, น้ำมันดีเซล, และเบนซิน ต่อกุ้งแชบ๊วยขาว ในลักษณะของความเข้มข้นของสารต่าง ๆ ดังกล่าวในน้ำทะเลที่ฆ่ากุ้งได้ 50 เปอร์เซ็นต์ ในระยะเวลาที่กำหนด (Lethal concentration in 24, 48 and 96 hours period or 24-hr LC₅₀ 48-hr LC₅₀ and 96-hr LC₅₀)
2. เพื่อทราบผลของอุณหภูมิที่มีต่อการเปลี่ยนแปลงพิษเฉียบพลันของปริมาณ น้ำมันดิบ, น้ำมันดีเซล, และเบนซิน ต่อกุ้งแชบ๊วยขาว
3. เพื่อศึกษาเปรียบเทียบ พิษเฉียบพลันของ น้ำมันดิบ, น้ำมันดีเซล และเบนซิน ต่อกุ้ง 2 วัย คือวัยรุ่นและวัยอ่อน

ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

การศึกษามลภาวะของน้ำมันในอ่าวไทย ยังอยู่ในระยะที่เริ่มดำเนินการ เอกสารรายงานอยู่ในลักษณะของการบันทึกเหตุการณ์และปริมาณความเข้มข้นของสารในน้ำ

การศึกษามลภาวะของน้ำมันในท้องคลองเป็นงานค่อนข้างใหม่ สำหรับประเทศไทย ไม่มีวิธีการที่ดีเป็นมาตรฐาน ฉะนั้นในการศึกษาทดลอง ผู้ศึกษาทดลองจึงต้องคิดปรับปรุงวิธีการขึ้นมาให้เหมาะสมกับสภาวะที่เกิดขึ้นในเขตที่ศึกษาหรือเขตที่จะนำข้อมูลไปใช้ งานทดลองนี้ได้เสนอวิธีการที่มีรากฐานจากการทดลองที่ทำในต่างประเทศ ซึ่งทดลองที่อุณหภูมิต่ำกว่าอุณหภูมิปกติของอ่าวไทย

การศึกษาในท้องคลอง ทำให้ได้ข้อมูลที่สำคัญอีกประการหนึ่งที่พอจะประมาณให้ทราบถึง ความเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้น เมื่อเกิดการรั่วไหลของน้ำมันลงสู่ทะเลและแหล่งน้ำ

การศึกษานี้ทำให้ทราบถึงพิษของน้ำมันดิบ, น้ำมันดีเซล, และเบนซีนตกุ้ง ซึ่งอาจใช้เป็นกรณีหนึ่งถึงความ เป็นพิษที่จะเกิดกับสัตว์ทะเล ในกรณีที่เกิดอุบัติเหตุครุบน้ำมันรั่วไหลสู่ทะเล และลักษณะความเป็นพิษของน้ำมันชนิดต่าง ๆ ทั้งสาม ซึ่งเป็นตัวแทนของน้ำมันดิบ น้ำมันที่กลั่นแล้ว และ Aromatic Hydrocarbon ในน้ำมัน

การศึกษาเอกสาร

ลักษณะของสารทดลอง

น้ำมันดิบ (Crude oil or Petroleum) คือสารที่ประกอบด้วย Hydrogen และ Carbon เป็น Hydrocarbon มีมากกว่า 97% และมีส่วนประกอบอื่นคือ Sulphur compound, Oxygen compound และ Nitrogen compound ส่วนประกอบแต่ละชนิดจะไม่คงที่ ขึ้นอยู่กับแหล่งของน้ำมันดิบ

Hydrocarbon ในน้ำมัน มี 4 ชนิด ตามลักษณะของโมเลกุล (Blumer et. al. 1971; Butler and Berkes 1972; โรจนสุนทร 2518 ; ศวิตชาติ 2521)

Aliphatic Hydrocarbon เป็นสารประกอบ Hydrocarbon ที่ไม่มีวง อาจเป็น branch chain หรือ Straight chain คาร์บอนแต่ละอะตอมจะต่อกับไฮโดรเจน 4 อะตอม มีสูตรโครงสร้างเป็น $C_n H_{2n+2}$ หรือเรียกว่าพวก Alkanes เป็นองค์ประกอบส่วนใหญ่ชนิดหนึ่งของน้ำมันดิบ ถ้า น้ำมันดิบมี Hydrocarbon ชนิดนี้มาก จะเรียกว่า Paraffin base crude oils

Alicyclic Hydrocarbon เป็นสารประกอบ Hydrocarbon ที่ไม่มีวง แต่จับตัวกันแบบเป็นวง (Saturated cyclic compound or Cycloparaffins, $C_n H_{2n}$) น้ำมันดิบที่มี Hydrocarbon ชนิดนี้มาก เรียกว่า Naphthene base crude oils

Olefinic Hydrocarbon เป็น Hydrocarbon ที่ไม่มีวง ไม่มีสูตรโครงสร้างเป็น $C_n H_{2n}$ อาจเป็น Straight chain หรือ Branch chain ก็ได้ มี Double หรือ Triple bond อยู่ ไม่มีในน้ำมันดิบ แต่จะพบได้ในน้ำมันที่กลั่นแล้ว อาจเรียกเป็น Aliphatic unsaturated

Hydrocarbon

Aromatic Hydrocarbon เป็น Unsaturated cyclic compound มี Benzene เป็นองค์ประกอบ มีสูตรโครงสร้างเป็น C_6H_{2n-6} เช่น Benzene, Toluene Xylene เป็น Hydrocarbon ที่มีอันตรายสูงสุด มีกลิ่นหอม

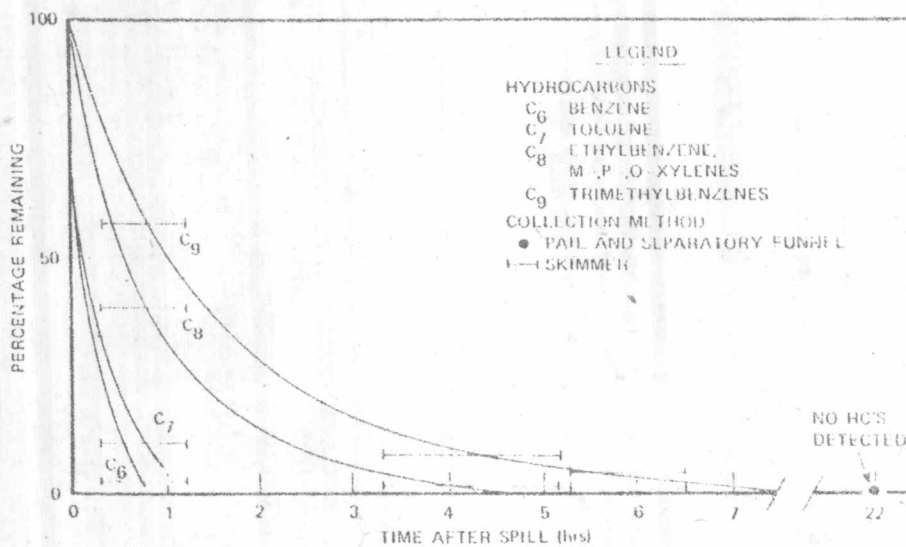
น้ำมันดีเซล เป็นน้ำมันที่กลั่นออกมาจากการกลั่นลำดับส่วนใน Topping Unit ที่อุณหภูมิประมาณ $232-343^{\circ}C$ ($450-650^{\circ}F$) และหน่วยการกลั่น Hydrotreating Unit (โรจนสุนทร, 2519) มี Normal cetane ($C_{16}H_{34}$) เป็นองค์ประกอบหลัก

เบนซีน เป็นองค์ประกอบที่สำคัญและมีมากที่สุดในส่วนของ Aromatic hydrocarbon ในน้ำมันดิบ มีอยู่อย่างน้อย 20% ของ Aromatic ในน้ำมันดิบ (Brocksen and Bailey, 1973) เป็นตัวที่ละลายน้ำได้สูงถึง $2000 \mu g/l$ ในน้ำกลั่น (Benville and Korn, 1974) และเป็นตัวละลายกรดไขมัน และยังถูกดูดซับ (absorb) ที่เหงือกของปลา เข้าไปยังเลือด (Brocksen and Bailey, 1973)

การเปลี่ยนแปลงของปริมาณน้ำมันในน้ำทะเล

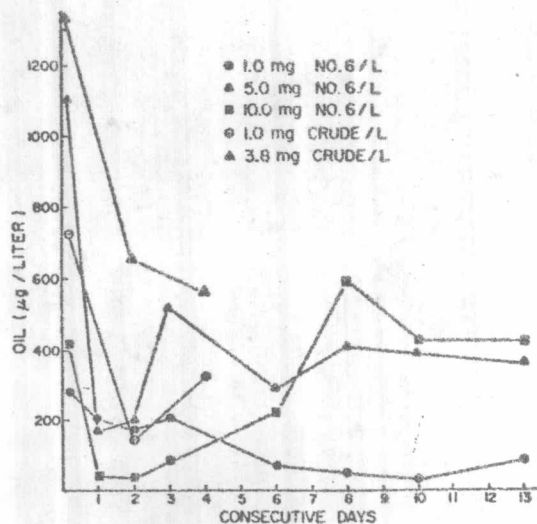
เมื่อน้ำมันถูกถ่ายลงในน้ำ จะมีการเปลี่ยนแปลงทั้งทางฟิสิกส์และเคมี ทำให้ปริมาณลดลง ความเร็วของลมและคลื่น เป็นตัวทำให้น้ำมันกระจาย คลุมผิวน้ำเป็นชั้นบาง ๆ แล้วจะกระจายเป็นเม็ดเล็ก ๆ เรียกว่า oil-in water - emulsion Bacteria และ Zooplankton บางชนิด เป็นตัวทำให้ปริมาณลดลงเช่นกัน (Canover 1972)

Emulsion ของน้ำมันมีความสำคัญมาก เพราะประกอบด้วยน้ำมันที่แตกออกเป็นเม็ดเล็ก ๆ (Droplet) ทำให้สามารถกระจายออกไปอย่างกว้างขวางในทะเล Emulsion ที่เตรียมจากน้ำมัน 10 มิลลิลิตร สามารถกระจาย



รูปที่ 1 แสดงเปอร์เซ็นต์ของ Aromatic hydrocarbon ที่เหลืออยู่หลังจากเกิดการรั่วไหลของน้ำมัน

(From McAuliffe 1977)



รูปที่ 2 แสดงผลการทดลองการเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของน้ำมันในน้ำทะเลตามระยะเวลา

(From Gordon et. al., 1973)

ได้ในเนื้อที่มากกว่าหนึ่งในสี่เอเคอร์ (Becher 1962; อ้างโดย Huang and Elliott, 1977) ก่อให้เกิดผลทางนิเวศวิทยาตามชนิดของน้ำมัน

น้ำมันอาจคงอยู่ในน้ำในรูปของ Dispersion, accommodation แล้วละลายในน้ำ พวก Aromatic จะละลายน้ำได้มากที่สุด

McAuliffe (1977) ได้ทดลองวัดปริมาณของ Hydrocarbon ตั้งแต่ C_2 ถึง C_{10} ของน้ำมันดิบโดยทดลองเทน้ำมันในน้ำทะเลที่อุณหภูมิ $11-14^{\circ}C$ พบว่า เมื่อน้ำมันลงสู่ทะเลจะกระจายเป็นแผ่นฟิล์มบางคลุมผิวน้ำ ความหนาของแผ่นฟิล์มขึ้นอยู่กับชนิดของน้ำมัน ความเร็วลม ทิศทางลม และกระแสน้ำ

C_2 ถึง C_{10} Hydrocarbon จะหายไปจากน้ำทะเลในเวลาเพียง 30 นาที นอกจาก C_9 เท่านั้นที่คงอยู่จนถึง 8 ชั่วโมง (รูปที่ 1)

Gordon et. al. (1973) รายงานว่า เมื่อเวลาผ่านไป 7 วัน ความเข้มข้นของน้ำมันดิบจะเหลือเพียง 9-15% ของความเข้มข้นเมื่อเริ่มทดลอง (รูปที่ 2) ความเข้มข้นจะลดลงตามเวลา และขึ้นอยู่กับความแรงของการผสม (Turbulence) และอุณหภูมิ ถ้าอุณหภูมิสูง ความเข้มข้นก็จะลดลงเร็ว นอกจากนี้ยังขึ้นอยู่กับความมากน้อยของความเข้มข้นเมื่อเริ่มทดลอง

Anderson et. al. (1974) พบว่าเมื่อผสมน้ำมันและน้ำในอัตรา 1:10 แล้วกวน 20 ชั่วโมง ภายใต้อุณหภูมิ $20 \pm 2^{\circ}C$ แล้วนำสารที่ได้มาผสมน้ำอีกในอัตราส่วน 1:10 นำมาตรวจด้วย gas chromatography จะวัดค่าความเข้มข้นของ Total hydrocarbon ดังนี้

ชนิดของน้ำมัน	Total hydrocarbon (ppm)
South Louisiana crude	19.8
Bunker C residual	6.3
NO 2 Fuel oil	8.7
Kuwait Crude	10.4

และพบว่า Water soluble fraction ของน้ำมันดิบมีปริมาณของ Aliphatic และ Aromatic มากกว่าในน้ำมันที่กลั่นแล้ว ซึ่งมี Naphthalene มากกว่า

ในการศึกษาปริมาณของ Benzene ในน้ำทะเลพบว่า ปริมาณของ Benzene ในน้ำจะหมดไปมากกว่า 70 เปอร์เซ็นต์ ในเวลา 24 ชั่วโมง เนื่องจากการระเหย (Benville and Korn 1977; Struhsaker et al. 1975)

พิษของน้ำมันตอกุ้ง

ผลการศึกษา Acute toxic ของน้ำมันตอกุ้ง มีผู้ทำการศึกษาหลายท่าน Well and Sprague (1976) รายงานว่า 96-hr LC₅₀ ของ larvae ของกุ้งมังกร (Homarus americanus) มีค่าระหว่าง 0.86 mg/l ถึง 4.9 mg/l ในน้ำมันดิบจาก Venezuela

Vanderhorst et al. (1976) ศึกษาเกี่ยวกับ Pandalus danae ใต้อุณหภูมิ 96-hr LC₅₀ เท่ากับ 0.80 mg/l NO 2 Fuel oil

Lee et al. (1978) ทดลองกับ Planktonic shrimp (Lucifer faxoni) ใต้อุณหภูมิ 96-hr LC₅₀ เท่ากับ 3.2 ppm ใน NO 2 Fuel oil

Anderson et al. (1974) ทำการทดลอง กุ้ง Palaemonetes pugio และ Penaeus aztecus (post larvae) กับน้ำมันดิบ และน้ำมันที่กลั่นแล้ว ผลการทดลองดังแสดงในตารางที่ 1 ค่า 96-hr LC₅₀ มีค่าแตกต่างกันตั้งแต่ มากกว่า 10 จนถึง 6000 ppm ในน้ำมันดิบ และตั้งแต่ 1.9 ถึง 9.4 ในน้ำมันที่กลั่นแล้ว และยังได้ทดลองกับ Crustacean และปลา ค่า 96-hr LC₅₀ ก็มีความแปรผันมากเช่นกัน

ตารางที่ 1 การทดลองพิษเฉียบพลันของน้ำมันชนิดต่าง ๆ ต่อกุ้ง แสดงผลการทดลองด้วยค่า TL_m
 (ความเข้มข้นที่ทำให้สัตว์ตาย 50 เปอร์เซ็นต์ ในเวลาที่กำหนด) โดยคำนวณผล
 ด้วยวิธีการของ Litchfield และ Wilcoxon (1949)

oil type	Statistical value	Palaemonetes pugio			Penaeus aztecus (post larvae)		
		24 h	48 h	96 h	24 h	48 h	96 h
South Louisiana cruds	TL_m (ppm)	1,700	1,650	200	1000 ^b	1000 ^b	1000 ^b
	95% C.I.	567-5,100	589-4,620	133-302			
	Slope f.	5.5	5.5	2.0			
OWD	TL_m (ppm)	16.8 ^b	16.8 ^b	16.8 ^b	19.8 ^b	19.8 ^b	19.8 ^b
	95% C.I.						
	Slope f.						
Kuwait crude	TL_m (ppm)	13,500	9,000	6,000	-	-	-
	95% C.I.	6,750-27,000	3,462-23,400	2,400-15,000			
	Slope f.	3.1	6.4	4.3			
WSF	TL_m (ppm)	10.2 ^b	10.2 ^b	10.2 ^b	-	-	-
	95% C.I.						
	Slope f.						
NO. 2 fuel oil	TL_m (ppm)	3.8	3.4	3.0	9.4	9.4	9.4
	95% C.I.	3.0-4.9	2.8-4.2	2.7-3.3	7.6-11.6	7.6-11.6	7.6-11.6
	Slope f.	1.5	1.4	1.2	1.3	1.3	1.3
OWD	TL_m (ppm)	4.4	4.1	3.5	5.0	5.0	4.9
	95% C.I.	3.4-5.6	2.4-5.5	2.4-4.9	4.6-5.5	4.6-5.5	4.6-5.2
	Slope f.	1.5	1.8	1.9	1.1	1.1	1.1

ตารางที่ 1 (ต่อ) การทดลองพิษเฉียบพลันของน้ำมันชนิดต่าง ๆ ต่อกุ้ง แสดงผลการทดลองด้วยค่า TL_m
(ความเข้มข้นที่ทำให้สัตว์ตาย 50 เปอร์เซ็นต์ ในเวลาที่กำหนด) โดยคำนวณผล
ด้วยวิธีการของ Litchfield และ Wilcoxon (1949)

oil type	Statistical value	Palaemonetes pugio			Penaeus aztecus(post larvae)		
		24 h	48 h	96 h	24 h	48 h	96 h
Bunker C	TL_m (ppm)	3.2	2.8	2.6	3.8	3.5	1.9
residual	95% C.I.	2.4-4.3	2.1-3.8	2.0-3.3	3.3-4.5	2.9-4.1	1.0-3.5
WSF	Slope f.	1.4	1.4	1.4	1.3	1.2	1.9
DSS ^a	TL_m	135	108	108	-	-	-

b = ข้อมูลที่ได้ไม่อาจวิเคราะห์ผลทางสถิติได้โดยวิธีนี้

(Form Anderson. et al. 1974)

สำหรับเบนซีน ค่า 96-hr LC_{50} ของกุ้ง (Cragon sp) เท่ากับ 0.49-2.0 μ g/l (ppm) และคอปดา เท่ากับ 2-11 μ g/l (Benville and Korn 1977; Meyerhoff 1975.)

การศึกษาผลกระทบต่อการดำรงชีวิต

Tatem (1977) พบว่าความเข้มข้นของ Hydrocarbon จาก NO 2 Fuel oil 3.0ppm ทำให้ respiration rate ของ กุ้ง Palaemonetes pugio ลดลงจากระดับปกติ ที่ระยะเวลา 5 ชั่วโมง และ 48 ชั่วโมง แต่เมื่อเวลาผ่านไป 7 วัน respiration rate จะปรับตัวเข้าอยู่ในระดับปกติ และมีการสะสมของ Naphthalene ในเนื้อเยื่อของกุ้ง เมื่อเวลาผ่านไป 6 ชั่วโมง ปริมาณ Naphthalene ในเนื้อกุ้งจะมีมากกว่าในน้ำ 150 เท่า โดยที่ปริมาณจะลดลงเป็นลำดับ ในขณะที่ปริมาณในเนื้อเยื่อจะเพิ่มมากขึ้น

ที่ระยะเวลา 72 ชั่วโมง ความเข้มข้น 1.44 ppm มีผลทำให้การฟักออกเป็นตัวของกุ้งชนิดนี้ลดลงเหลือเพียง 9 ตัว ในขณะที่การฟักเป็นตัวในน้ำทะเลที่ไม่มีน้ำมันฟักเป็นตัวได้ 45 ตัว

ความเข้มข้นที่ต่ำจะทำให้มีการเพิ่ม activity และเปลี่ยนแปลงลักษณะวิธีการว่ายน้ำของกุ้ง

Edwards (1978) ศึกษา Metabolism ของกุ้ง Cragon cragon ใน Water soluble fraction ของน้ำมันดิบ รายงานว่า อัตราการเจริญเติบโตและการหายใจจะลดลง ตามความเข้มข้นที่เพิ่มขึ้น แต่การตายจะเพิ่มขึ้น และมีการตายมากที่สุดที่อุณหภูมิ 20°C เมื่อเทียบกับอุณหภูมิ 10 และ 15 °C

Percy (1978) ศึกษาผลกระทบของน้ำมันดิบต่อการลอกคราบพบว่า มีผลทำให้ระยะเวลาการลอกคราบนานออกไป เมื่อเทียบกับภาวะปกติ และพบว่า ความเข้มข้นที่ต่ำกว่าความเข้มข้นที่ก่อให้เกิดพิษเฉียบพลัน จะมีผลต่อการเจริญเติบโต และพบว่า มีผลต่อ Metabolism (Percy 1976)

แต่ Christiansen (1978) รายงานว่า ความเข้มข้นของน้ำมันดิบ ตั้งแต่ 0.3 ถึง 3.0 ppm ไม่มีผลกระทบต่อการลอกคราบของปู (Hyas araneus)

Lee, et. al. (1978) รายงานว่า อัตราการหายใจของกุ้งขนาด 0.15 mm (Lucifer faxoni) จะเพิ่มขึ้นตามความเข้มข้นของ NO 2 Fuel oil จนกระทั่งถึงความเข้มข้น 30% (30% ของ Stock solution ที่เตรียมจากน้ำมันต่อน้ำ เท่ากับ 1 ต่อ 8 ส่วน) อัตราการหายใจจะลดลง

Heitz, et. al. (1975) ศึกษาผลกระทบของน้ำมันดิบ การเปลี่ยนแปลงปริมาณ Enzyme ของกุ้ง (Penaeus) ปลา (Mugil cephalus) และ หอยนางรม (Crassostrea virginica) ในระยะเวลา 4 วัน ศึกษา Enzyme จาก กล้ามเนื้อ ตับ สมอง และเหงือก ไม่พบการเปลี่ยนแปลงปริมาณ Enzyme นอกจากในปลาเท่านั้นที่มีการเปลี่ยนแปลง 1 ชนิดจากจำนวนที่ตรวจ 12 ชนิด

Percy and Mullin (1977) รายงานว่า ความเข้มข้นขั้นต่ำกว่าความเข้มข้นที่ทำให้ปลาตาย ของน้ำมันดิบ ชัดขวางและทำลายการเคลื่อนไหวของ Arctic marine invertebrate

Bioassay Method คือการทดลองที่มีจุดมุ่งหมายเพื่อจะกำหนดค่าความเข้มข้นของสารหรือปริมาณของสารที่สามารถทำให้เกิดพิษต่อสัตว์ทดลอง โดยใช้กิริยาการสนองตอบของสัตว์ทดลองนั้นเป็นตัวชี้ถึงลักษณะความเป็นพิษ การตอบสนองอาจเป็นไปในรูปของ การตาย, การเสียการทรงตัว เป็นต้น (FAO 1977; Sprage 1973)

วิธีการวัดความเป็นพิษที่เหมาะสมวิธีหนึ่งคือ การวัดปริมาณการตอบสนอง โดยใช้ การตาย หรือการรอดตาย จะได้ความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของสารต่อเปอร์เซ็นต์การตาย (Brown 1973; Finney 1971; อ้างโดย Sitthichikasem 1975)

ถ้านำค่าความเข้มข้นของสารและเปอร์เซ็นต์การตายของสัตว์ทดลองมากำหนดจุดลงบนกราฟ จะได้เป็นรูปตัวเอส (Asymmetric Sigmoid curve) เมื่อเปลี่ยนค่าความเข้มข้นของสาร เป็นลอการิทึมของความเข้มข้นและเปลี่ยนค่าเปอร์เซ็นต์การตายเป็น Probit แล้ว ก็สามารถจะลากเส้นตรงแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของสารต่อการตายได้ โดยวิธีกำลังสองน้อยที่สุด (Weight least square method). (Bliss 1938; Finney 1971; อ้างโดย Sitthichikasem 1975)

Litchfield and Wilcoxon (1949) ได้ปรับปรุงวิธีการเขียนความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นต่อเปอร์เซ็นต์การตาย โดยสามารถนำข้อมูลการทดลองที่มีการตาย 100 เปอร์เซ็นต์ และศูนย์เปอร์เซ็นต์มาใช้ได้อย่างได้ผล พร้อมกับแสดงค่าความเชื่อมั่นที่ 95% ด้วยวิธีการที่ง่ายและรวดเร็ว

วิธีการของ Litchfield and Wilcoxon ได้เป็นที่ยอมรับของนักวิทยาศาสตร์แขนงนี้ และได้ใช้กันอย่างแพร่หลายในปัจจุบัน (Anderson et. al. 1974; Lee et. al. 1978)

การศึกษาความเป็นพิษของสารต่อสัตว์ ศึกษาได้ใน 2 ลักษณะ คือ ลักษณะที่เกิดพิษโดยทันที หรือ "พิษเฉียบพลัน (Acute toxicity)" และ ลักษณะการเกิดผลกระทบในระยะเวลายาวนานออกไปโดยปกติประมาณหนึ่งในสิบของช่วงชีวิตหรือมากกว่า (Chronic effect)

การแสดงผลการศึกษาแสดงในลักษณะของความทนทานของสัตว์ทดลองต่อสารนั้น (TL or Tolerance limit) ไซคาความเข้มข้นที่สัตว์ทดลองจำนวน 50 เปอร์เซ็นต์ สามารถทนอยู่ได้ในความเข้มข้นของสารนั้นคือค่า TL_{50} หรือ TL_m ปัจจุบันมีการยอมรับ การแสดงผลโดยไซสัญวลักษณะ ความเข้มข้นที่ทำให้สัตว์ทดลองตายลงจำนวน 50 เปอร์เซ็นต์ = LC_{50} -Lethal concentration.

ในรายงานต่าง ๆ จะพบการแสดงผลในรูป LC_{50} ที่ระยะเวลา 24 ชั่วโมง (24-hr LC_{50}) แต่ U.S. Standard Method แนะนำให้ทำการทดลองต่อไปอีกอย่างน้อยถึง 48 ชั่วโมง การทดลองปัจจุบันนิยมแสดงผลที่ระยะเวลา 96 ชั่วโมง 96-hr LC_{50} (Sprage, 1969). ค่าตัวเลข TL_{50} , TL_m , LC_{50} ก็คือค่าเดียวกันนั่นเอง แต่อธิบายความหมายกันคนละลักษณะ และตามความนิยม ในอเมริกาอาจยังใช้ค่า TL_m อยู่บ้าง แต่ทั่วไปจะพบการใช้สัญวลักษณะ LC_{50} (Sprage 1973; Portman 1972)

การจัดระบบสารพิษตามค่าที่ได้จากการศึกษา 96-hr LC_{50} Sprage 1973 ได้เสนอระดับขั้นของสารพิษดังนี้

Partially nontoxic	: =	มากกว่า	10,000 mg/l
Slightly toxic	: =	1000 -	10,000 mg/l
Moderate toxic	: =	100 -	1,000 mg/l
Toxic	: =	1 -	100 mg/l
Very toxic	: =	น้อยกว่า	1 mg/l

วิธีการศึกษาในห้องทดลอง ที่นิยมมี 2 วิธี คือ การทดลองในน้ำนิ่ง (Static bioassay) ซึ่งอาจจะมีการเปลี่ยนน้ำหรือไม่เปลี่ยนน้ำก็ได้

และการทดลองในน้ำหมุนเวียน (Continuous flow or flow through) ซึ่งน้ำจะเปลี่ยนอยู่ตลอดเวลา

ความแตกต่างระหว่าง 2 วิธีนี้ มีไม่มากนัก ผลการทดลองทั้ง 2 วิธี อาจจะได้หรืออาจจะไม่ดี ขึ้นอยู่กับการจัดการทดลอง (Sprague, 1973)

การทดลองในน้ำนิ่ง อาจให้ผลการทดลองดีกว่า (flow-through) เมื่อใช้ทดลองกับสารที่มีพิษมากและละลายที่ละลายออกมาจากสารที่ไม่อยู่ตัวในกรณีนี้การเตรียมสารเพื่อใช้ในการทดลองจะมีความสำคัญมาก จะให้ผลในการทดลองแตกต่างกัน เพราะในการวัดพิษของสารที่ลักษณะที่แฝงอยู่ การทดลองในลักษณะนี้อาจใช้ได้ก็กับกรณีการรั่วไหลของน้ำมันซึ่งสัตว์จะประสบกับสารที่มีความเข้มข้นสูง แล้วความเข้มข้นก็จะค่อย ๆ ลดลง (FAO, 1977)

การทดลองพิษของน้ำมันและสารกระจายน้ำมัน นั้น ความมุ่งหมายในการทดลองมีความสำคัญยิ่ง เพราะต้องเลือกระหว่างการจัดการทดลองตาม Standard Type หรือจะจัดการทดลองเพื่อให้ได้สภาพใกล้เคียงกับเหตุการณ์ที่เกิดขึ้น (Portman, 1972)

การทดลองพิษเฉียบพลัน (Acute toxic) ของสารหลายชนิดพบว่า พิษเฉียบพลันจะมีผลอยู่ในระยะ 4 วัน (Sprague, 1969)

Portman and Cornor (1968) พบเช่นเดียวกันว่า พิษของสารกระจายน้ำมัน จะแสดงในระยะ 4 วัน เกินจากนั้นผลก็จะไม่แตกต่างกัน

La Roche et. al. (1970) สรุปว่า ผลการทดลองของสารกระจายน้ำมันหลายชนิด ที่ระยะเวลา 96 ชั่วโมง (96-hr LC₅₀) ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติกับผลการทดลองที่ 240 ชั่วโมง (240-hr LC₅₀)