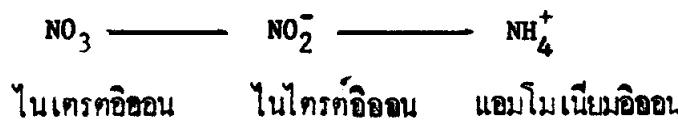


## บทปฏิบัติการที่ 17

### ในเกรดรีคัชัน และคีโนกรافيเคน

ในเกรดเป็นแพลงในไกร เจนที่สำคัญในสิ่งมีชีวิตทั่ว ๆ เช่น จุลินทรีย์และพืช  
ขั้นสูงซึ่งสามารถใช้สารประกอบในไกร เจนรูปปั้นเกรดในการเจริญของเซลล์ สร้างเป็น<sup>องค์ประกอบของกรดอะมิโน และกรดนิวคลีอิก เป็นต้น ในสภาพที่ขาดการออกซิเจนยังคง  
ในคิมยางชนิดสามารถรักษาเกลือในเกรดให้เป็นเกลือในไกรหรือเกลือแอมโมเนียม  
คีโนกรافيเคนเป็นขบวนการรีกิริวัต์ในเกรดและในไกรคุณเป็นกาซในไกร เจนและหรือกาซ  
ในรูปออกไซด์ของในไกร เจน ขบวนการนี้เป็นแอนไซโตรบิก เรสพิเรชัน ที่เรียกว่าในเกรด  
เรสพิเรชัน โดยใช้เกลือในเกรดเป็นตัวรับอิเล็กตรอนแทนโน้มเลกูลของออกซิเจน ขบวนการ  
นี้มีผลต่อความอุณหภูมิร้อนของคิน เมื่อจากทำให้สูญเสียในเกรดไปมากกิน</sup>



\  
ในเกรดรีคัชัน



\  
ในไกรสออกไซด์ กาซในไกร เจน

\  
คีโนกรافيเคน

#### วัสดุประสนค์

ทดสอบการเบตี้แพลงของเกลือในเกรดไปเป็นรูปทั่ว ๆ และการหา  
ปริมาณคีโนกรافيเคนกับเกรดไกบิชีเอ็ม-พี-เอ็น

ฉบับที่

1. กินด้วยปาก
  2. นำกลับเข้าเครื่องในชุดป่าเกลี่ยบัวคระ 90 มล. 4 ชาก, 100 แก้ว  
2 ชาก
  3. ปีเป่า 1 มล., 10 มล.
  4. หยอดอาหาร เอนริช เมนทัม เกี้ยม (enrichment medium) สำหรับ  
กีโนทรีโอลิงก์บิก เตรียมหยอดกักกากาชบราวน์
  5. จานหุ่น
  6. สารละลายยา และสารละลายน้ำ
  7. ยงสังกะสี
  8. แพทแกว
  9. สารละลายน้ำ เนสเลอร์

วาระภูมิภาค

1. เครื่องมือวัดคลาดเคลื่อนเรื่อจาง  $1 : 10, 1 : 10^2, 1 : 10^3,$   
 $1 : 10^4, 1 : 10^5, 1 : 10^6$
  2. ภูมิทัศน์คลาดเคลื่อนความเรื่อจางคง 1 มม. ใช้ส่องในหลอดอาหาร เอ็นริช  
 เมนคีน์เกี้ยม หลอดคง 1 มม. ความเรื่อจางคง 5 ชั่ว ทำทุกความเรื่อจาง
  3. หัวหลอดขุ่ม 3 หลอด ให้ไข่น้ำกลันเข้า เชือแท่นวัดคลาดเคลื่อน
  4. เขย่าหลอดอาหารทุกหลอด นำไปเป็นท่อลงบนเกลียวห้อง 2 สีปืนกานังกรุงราบล

การตรวจสอบ

1. ตรวจสอบภายในหลักทรัพย์
2. ทดสอบการเก็บและนับ
3. ทดสอบการเก็บในตู้ราชทัต
4. ตัวทดสอบไม่พบในตู้ราชทัต ให้ทดสอบหาในเกรท
5. ค่านวนหาปริมาณดังในครัวเพียงก้นมือเที่ยวจากตาราง เช่น-พี-เอ็น

คำถาม

1. เราทดสอบในเกรทเพื่ออะไร?
2. ขบวนการดังในครัวพีเคที่มีประโยชน์และโทษอย่างไรบ้าง?
3. จงบอกถึงวิธีที่สูญเสียในโกรเจนไปจากคินวิชัน ๆ ?

รายงานผลปฏิกรรมการที่ 17

ชื่อ \_\_\_\_\_ รหัสประจำตัว \_\_\_\_\_

วันที่ \_\_\_\_\_ กลุ่มที่ \_\_\_\_\_ บุรุวมงาน \_\_\_\_\_

บันทึกผลการเปลี่ยนแปลงของเกลือในเกรทในเขนริวเมนท์เดิน

ความเจือจาง	การตรวจ	หลอดที่ 1	2	3	4	5	รวม
1 : 10	กราฟ						
	แอมป์มิเนีย						
	ในไครท์						
	ในเกรท						
1 : 10 <sup>2</sup>	กราฟ						
	แอมป์มิเนีย						
	ในไครท์						
	ในเกรท						
1 : 10 <sup>3</sup>	กราฟ						
	แอมป์มิเนีย						
	ในไครท์						
	ในเกรท						
1 : 10 <sup>4</sup>	กราฟ						
	แอมป์มิเนีย						
	ในไครท์						
	ในเกรท						
1 : 10 <sup>5</sup>	กราฟ						
	แอมป์มิเนีย						
	ในไครท์						
	ในเกรท						
1 : 10 <sup>6</sup>	กราฟ						
	แอมป์มิเนีย						
	ในไครท์						
	ในเกรท						

สูตรเปลี่ยนแปลงของ เกลือในเกรตในอาหาร

ความเรื่อจาง	แอนโนมีเนียม	ในไครค์	ในเกรต	กาซ	ในเกรต ริดักชัน	ค่าในคริป เบซัน
1 : 10						
1 : $10^2$						
1 : $10^3$						
1 : $10^4$						
1 : $10^5$						
1 : $10^6$						

การคำนวณหาปริมาณค่าในคริปเพิงก์บัคเกรต

$P_1, P_2, P_3$  คือ ค่าความเรื่อจาง 3 ระดับที่เกี่ยวกับกันตามลำดับ ที่ใช้  
ผลการทดสอบไปเทียบจากตาราง เอ็น-พี-เอ็น

x คือ ค่าที่ obtain ได้จากการง เอ็น-พี-เอ็น

จำนวนผลทดสอบที่เกี่ยวกับค่าในคริปเพิงก์บัคเกรตที่ความเรื่อจาง  $P_1 = \underline{\hspace{2cm}}$

$$P_2 = \underline{\hspace{2cm}} \quad P_3 = \underline{\hspace{2cm}}$$

$$\text{คั่นนี้} \quad x = \underline{\hspace{2cm}}$$

$$\text{ปริมาณค่าในคริปเพิงก์บัคเกรต} \text{ ต่อ} \text{ 1 กรัม} = \frac{x}{P_2} = \underline{\hspace{2cm}}$$

$$= \underline{\hspace{2cm}}$$

ตารางแสดงปริมาณจินทรีย์ในคืนหนึ่งในการสูบไนเก็กทีสก (เข็ม-พี-เข็น)

$p_1$	$p_2$	Most probable number for indicated values of $p_3$					
		0	1	2	3	4	5
0	0	0.014	0.036	0.054	0.072	0.090	
0	1	0.018	0.036	0.055	0.073	0.091	0.11
0	2	0.037	0.055	0.074	0.092	0.11	0.13
0	3	0.056	0.1174	0.093	0.11	0.13	0.15
0	4	0.075	0.094	0.11	0.13	0.15	0.17
0	5	0.094	0.11	0.13	0.15	0.17	0.10
1	0	0.020	0.040	0.060	0.080	0.10	0.12
1	1	0.040	0.061	0.081	0.10	0.12	0.14
1	2	0.061	0.082	0.10	0.12	0.15	0.17
1	3	0.083	0.10	0.13	0.15	0.17	0.19
1	4	0.11	0.13	0.15	0.17	0.19	0.22
1	5	0.13	0.15	0.17	0.19	0.22	0.24
2	0	0.045	0.068	0.091	0.12	0.14	0.16
2	1	0.068	0.092	0.12	0.14	0.17	0.19
2	2	0.093	0.12	0.14	0.17	0.19	0.22
2	3	0.12	0.14	0.17	0.20	0.22	0.25
2	4	0.15	0.17	0.20	0.23	0.25	0.28
2	5	0.17	0.20	0.23	0.26	0.29	0.32
3	0	0.078	0.11	0.13	0.16	0.20	0.23
3	1	0.11	0.14	0.17	0.20	0.23	0.27
3	2	0.14	0.17	0.20	0.24	0.27	0.31
3	3	0.17	0.21	0.24	0.28	0.31	0.35
3	4	0.21	0.24	0.28	0.32	0.36	0.40
3	5	0.25	0.29	0.32	0.37	0.41	0.45
4	0	0.13	0.17	0.21	0.25	0.30	0.36
4	1	0.17	0.21	0.26	0.31	0.36	0.42
4	2	0.22	0.26	0.32	0.38	0.44	0.50
4	3	0.27	0.33	0.39	0.45	0.52	0.59
4	4	0.34	0.40	0.47	0.54	0.62	0.69
4	5	0.41	0.48	0.56	0.64	0.72	0.81
5	0	0.23	0.31	0.43	0.58	0.76	0.95
5	1	0.33	0.46	0.64	0.84	1.1	1.3
5	2	0.49	0.70	0.95	1.2	1.5	1.8
5	3	0.79	1.1	1.4	1.8	2.1	2.5
5	4	1.3	1.7	2.2	2.8	3.5	4.3
5	5	2.4	3.5	5.4	9.2	16	

ช่วงความเชื่อถือไกร่คัม 95% ขึ้นอยู่กับอัตราการหล่าเจื้องๆ และจำนวนข้าวใน  
ถุงทดสอบ ก่อนนำไปจากตารางข้อในนี้ อัตราการหล่าเจื้อง=10 เท่า จำนวนข้าว = 5  
ตารางตาราง = 3.30

No. of tubes per dilution (n)	Factor for 95% confidence limits with indicated dilution ratios			
	2	4	5	10
1	4.00	7.14	8.32	14.45
2	2.67	4.00	4.47	6.61
3	2.23	3.10	3.39	4.68
4	2.00	2.68	2.88	3.80
5	1.86	2.41	2.58	3.30
6	1.76	2.23	2.38	2.98
7	1.69	2.10	2.23	2.74
8	1.64	2.00	2.12	2.57
9	1.38	1.92	2.02	2.43
10	1.55	1.86	1.95	2.32

ใช้คำสุกของความเชื่อถือไกร่คัม 95% . 3.30/ตารางตาราง เข็ม-พี-เข็น  
ใช้สูงสุกของความเชื่อถือไกร่คัม 95% = 3.30xตารางตาราง เข็ม-พี-เข็น