

การศึกษาในทศน์ที่คลาดเคลื่อนในวิชาเคมีของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4

กรุงเทพมหานคร



นางสาววรารักษ์ ติรสิริ

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาคุณศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชามัธยมศึกษา

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2533

ISBN 974-577-575-4

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

016430

A STUDY OF MISCONCEPTIONS IN CHEMISTRY OF MATHAYOM SUKSA FOUR STUDENTS,

BANGKOK METROPOLIS

Miss Waraporn Thirasiri

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirement

for the Degree of Master of Education

Department of Secondary Education

Graduate School

Chulalongkorn University

1990

ISBN 974-577-575-4



หัวข้อวิทยานิพนธ์

การศึกษาในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนในวิชาเคมีของนักเรียน

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4 กรุงเทพมหานคร

โดย

นางสาววรารักษ์ ถิรสิริ

ภาควิชา

มัธยมศึกษา

อาจารย์ที่ปรึกษา

รองศาสตราจารย์ ดร. จันทร์ เพ็ญ เข็มพาณิช

บัญชีดิจิตอล จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ เป็นส่วนหนึ่ง  
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

.......... คณบดีบัญชีดิจิตอล  
(ศาสตราจารย์ ดร. ถาวร วัชราภัย)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

.......... ประธานกรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ ดร. อีรัชชัย ปุรณโชค)

.......... อาจารย์ที่ปรึกษา  
(รองศาสตราจารย์ ดร. จันทร์ เพ็ญ เข็มพาณิช)

.......... กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ สุนทร ช่วงสุวนิช)



วารสารที่ ๑๖ : การศึกษาในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนในวิชาเคมีของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ ๔ กรุงเทพมหานคร (A STUDY OF MISCONCEPTIONS IN CHEMISTRY OF MATHAYOM SUKSA FOUR STUDENTS, BANGKOK METROPOLIS) อ.พีริกษา : รศ.ดร.จันทร์เพ็ญ เชื้อพาณิช,  
๑๙๕ หน้า. ISBN 974-577-575-4

การวิจัยครั้งนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนในวิชาเคมีของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ ๔ ในเขตกรุงเทพมหานคร ตัวอย่างประชากรเป็นนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ ๓ แผนกวิทยาศาสตร์ มีการศึกษา ๒๕๓๒ ในโรงเรียนสังกัดกรมสามัญศึกษา ในเขตกรุงเทพมหานคร จำนวน ๗๐๘ คน ซึ่งได้จากการสุ่มแบบแบ่งชั้น เครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย เป็นแบบทดสอบวัดตามทัศน์ที่คลาดเคลื่อนของนักเรียนที่ผู้วิจัยสร้างขึ้นจำนวน ๒ ฉบับ มีลักษณะแบบเลือกตอบและวัดตามทัศน์ของนักเรียนในทั้ง ๒ ฉบับ รวม ๕๗ ข้อในทัศน์ในบทเรียนวิชาเคมีชั้นมัธยมศึกษาปีที่ ๔ เรื่องสารและกาปฏิเสียนแปลง ปริมาณสารลับพันธ์ ๑ ปริมาณสารลับพันธ์ ๒ สมบัติของสาร ความลับพันธ์ระหว่างสมบัติของธาตุ และโครงสร้างอะตอม วิเคราะห์ข้อมูลโดยหาค่าร้อยละของตัวอย่างประชากรที่เลือกตอบในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนโดยกำหนดค่าร้อยละในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนนั้นให้มีตัวอย่างประชากรตั้งแต่ร้อยละ ๒๕ ขึ้นไปเลือกตอบจัดเป็นในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนของตัวอย่างประชากร

#### ผลการวิจัยสรุปได้ดังนี้

๑. ข้อความในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนในวิชาเคมีของตัวอย่างประชากรทั้งหมด ๑๖ ข้อความ บทเรียนที่มีจำนวนข้อความในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนของตัวอย่างประชากรมากที่สุด คือ บทเรียน เรื่องสมบัติของสาร ในหัวข้อ เรื่องทฤษฎีจำนวนของก๊าซ บทเรียนที่มีจำนวนข้อความในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนของตัวอย่างประชากร รองลงมาคือ บทเรียน เรื่องปริมาณสารลับพันธ์ ๑ ในหัวข้อ เรื่องโมล

๒. ค่าร้อยละของตัวอย่างประชากรที่ตอบข้อความในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนมีค่าอยู่ระหว่าง ร้อยละ ๒๖.๑๓ - ๔๔.๑๔ และข้อความในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนซึ่งมีค่าอย่างประชากรส่วนใหญ่เลือกตอบคือ ข้อความในหัวข้อเรื่อง โมล ที่กล่าวว่า ก๊าซจำนวน ๑ โมล  $6.02 \times 10^{23}$  อะตอม

ภาควิชา ..... มัธยมศึกษา<sup>๔</sup>  
สาขาวิชา ..... การศึกษาวิทยาศาสตร์  
ปีการศึกษา ..... ๒๕๓๒

ลายมือชื่อนิสิต ..... ภราดร์ ภูวนิช  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ..... บ. พ. ๑๘๐๒



WARAPORN THIRASIRI : A STUDY OF MISCONCEPTIONS IN CHEMISTRY OF MATHAYOM SUKSA FOUR STUDENTS, BANGKOK METROPOLIS. THESIS ADVISOR : ASSO.PROF. CHANPEN CHAUPHANICH, Ed.D., 195 PP. ISBN 974-577-575-4

The purpose of this research was to study misconceptions in chemistry of mathayom suksa four students in Bangkok Metropolis. The sample of this study were 708 mathayom suksa four science-program students which were stratified randomly sampled from the upper secondary schools under the General Education Department in Bangkok Metropolis. The research instruments were two student-misconception tests which were constructed by the researcher. These tests were concerning on 57 concepts in the lessons of Matter and Changes, Stoichiometry I, Stoichiometry II, Properties of Matter, the Relation Between the Elements Properties and Atomic Structure. The percentages of the sample who answered each misconceptions were analysed. Misconceptions that were answered by 25 percents or more of the sample were identified to be the sample's misconceptions. The research results were as follows:

1. There were sixteen misconceptual statements which were identified to be the sample's misconceptions. The lesson that contained the most misconceptual statements according to the sample's answer was Properties of Matter on the topic of Kinetic Theory of Gases, and secondly was stoichiometry I on the topic of Mole.
2. The percentages of the sample who answered the misconceptual statements were between 26.13 - 44.14 percents. The misconceptual statement which most of the sample answered was that one mole of gas contained  $6.02 \times 10^{23}$  atoms.

ภาควิชา ..... นักยุนศึกษา  
สาขาวิชา ..... การศึกษาวิทยาศาสตร์  
ปีการศึกษา ..... 2532.....

ลายมือชื่อนักเรียน ..... Waraporn Thirasiri  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ..... Chanpen Chauphanich  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาawan .....



## กิตติกรรมประกาศ

การวิจัยครั้งนี้สำเร็จลุล่วงไปด้วยดี เพราะได้รับความกรุณาอย่างดียิ่งจาก  
รองศาสตราจารย์ ดร. จันทร์เพ็ญ เชื้อพาณิช อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ที่ได้ให้คำปรึกษา<sup>1</sup>  
แนะนำ ตลอดจนแก้ไขข้อบกพร่องต่าง ๆ ด้วยความเมตตาและเอาใจใส่เป็นอย่างดี ผู้วิจัย  
ขอกราบขอบพระคุณเป็นอย่างสูงไว้ ณ ที่นี่

ขอกราบขอบพระคุณท่านผู้ทรงคุณวุฒิทุกท่านที่ได้กรุณาเสียสละเวลาให้คำแนะนำ  
ตลอดจนตรวจและแก้ไข รายการมโนทัศน์ และเครื่องมือที่ใช้ในการวิจัยอย่างดียิ่ง ขอบขอบคุณ  
ท่านผู้อำนวยการ ผู้ช่วยผู้อำนวยการ อาจารย์ผู้สอนวิชาเคมี นักเรียน ของโรงเรียนต่าง ๆ  
ที่ให้ความร่วมมือในการเก็บข้อมูลเป็นอย่างดี และขอบคุณผู้อำนวยการโรงเรียน ผู้ช่วยผู้อำนวยการ  
หัวหน้าหมวดวิทยาศาสตร์ เพื่อนครุ และนักเรียนโรงเรียนเตรียมอุดมศึกษาที่ให้ความ  
ช่วยเหลือในการวิจัยครั้งนี้จนทำให้การวิจัยครั้งนี้สำเร็จลงด้วยดี

ขอบคุณคุณคุณเพชริญ เกษรา และ คุณวนุช ถิรลิริ ที่ให้ความช่วยเหลือในการ  
วิเคราะห์ข้อมูลเป็นอย่างดี

ท้ายสุดขอกราบขอบพระคุณคุณพ่อ-คุณแม่ และขอบคุณน้อง ๆ และเพื่อน ๆ ที่เคยให้  
กำลังใจให้แก่ผู้วิจัยมาโดยตลอด และขอระลึกถึงพระคุณคณาจารย์ที่ได้ประสิทธิประสาทความรู้  
แก่ผู้วิจัย

ภรากร พ. ถิรลิริ



## สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย..... ๕

บทคัดย่อภาษาอังกฤษ .....

กิตติกรรมประการ.....

สารบัญตาราง.....

บทที่

1. บทนำ..... ๑

ความเป็นมาและความสำคัญของมัญหา..... ๑

วัตถุประสงค์ของการวิจัย..... ๗

ขอบเขตของการวิจัย..... ๗

ข้อตกลงเนื้องตน..... ๗

คำจำกัดความที่ใช้ในการวิจัย..... ๘

ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับจากการวิจัย..... ๘

2. วรรณคดีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง..... ๙

ความหมายของนิหัศน์..... ๙

ความหมายของนิหัศน์ทางวิทยาศาสตร์..... ๑๒

ประเภทของนิหัศน์..... ๑๓

การสร้างนิหัศน์..... ๑๘

การสอนเพื่อให้เกิดนิหัศน์..... ๒๑

ความหมายของนิหัศน์ที่คลาดเคลื่อน..... ๒๔

ลักษณะของนิหัศน์ที่คลาดเคลื่อน..... ๒๖

สาเหตุการเกิดนิหัศน์ที่คลาดเคลื่อน..... ๒๖

งานวิจัยในต่างประเทศ..... ๓๐

งานวิจัยในประเทศไทย..... ๓๔

## สารบัญ (ต่อ)

บทที่	หน้า
<b>3. วิธีดำเนินการวิจัย.....</b>	<b>41</b>
การศึกษาเอกสาร คำรา และรายงานการวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	41
การสุ่มตัวอย่างประชากร.....	41
การสร้างเครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย.....	43
การเก็บรวบรวมข้อมูล.....	47
การวิเคราะห์ข้อมูล.....	47
<b>4. ผลการวิเคราะห์ข้อมูล.....</b>	<b>50</b>
<b>5. สรุปการวิจัย อภิปรายผล และข้อเสนอแนะ.....</b>	<b>78</b>
สรุปการวิจัย.....	78
อภิปรายผล.....	82
ข้อเสนอแนะ.....	88
<b>บรรณานุกรม.....</b>	<b>91</b>
<b>ภาคผนวก.....</b>	<b>101</b>
ภาคผนวก ก.....	102
ภาคผนวก ข.....	104
ภาคผนวก ค.....	108
ภาคผนวก ง.....	140
ภาคผนวก จ.....	188
ภาคผนวก ฉ.....	193
<b>ประวัติผู้เขียน.....</b>	<b>195</b>

## สารบัญตาราง

หน้า

### ตารางที่

1	จำนวนศิวอย่างประชากรนักเรียน ในการเก็บข้อมูลของแบบทดสอบ ฉบับที่ 1 จำแนกตามโรงเรียนและห้องที่การศึกษา.....	42
2	จำนวนศิวอย่างประชากรนักเรียน ในการเก็บข้อมูลของแบบทดสอบ ฉบับที่ 2 จำแนกตามโรงเรียนและห้องที่การศึกษา.....	43
3	ค่าอำนาจจำแนก ค่าความยากง่ายและค่าความเที่ยงของแบบทดสอบ ฉบับที่ 1 และฉบับที่ 2 ในการทดลองใช้ครั้งที่ 1 .....	45
4	ค่าอำนาจจำแนก ค่าความยากง่าย และค่าความเที่ยงของแบบทดสอบ ฉบับที่ 1 และฉบับที่ 2 ฉบับใช้ทดสอบจริง.....	46
5	จำนวนในทัศน์ที่ศึกษา จำนวนข้อความในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนและค่า ร้อยละของศิวอย่างประชากร จำแนกตามการตอบข้อความในทัศน์ที่ คลาดเคลื่อนในบทเรียนเรื่อง สารและการเปลี่ยนแปลง.....	51
6	จำนวนในทัศน์ที่ศึกษา จำนวนข้อความในทัศน์ที่คลาดเคลื่อน และค่า ร้อยละของศิวอย่างประชากร จำแนกตามการตอบข้อความในทัศน์ที่ คลาดเคลื่อนในบทเรียนเรื่อง ปริมาณสารล้มพันธ์ 1 .....	54
7	จำนวนในทัศน์ที่ศึกษา จำนวนข้อความในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนและค่า ร้อยละของศิวอย่างประชากร จำแนกตามการตอบข้อความในทัศน์ที่ คลาดเคลื่อนในบทเรียนเรื่อง ปริมาณสารล้มพันธ์ 2 .....	56
8	จำนวนในทัศน์ที่ศึกษา จำนวนข้อความในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนและค่า ร้อยละของศิวอย่างประชากร จำแนกตามการตอบข้อความในทัศน์ที่ คลาดเคลื่อนในบทเรียนเรื่อง สมบัติของสาร.....	58
9	จำนวนในทัศน์ที่ศึกษา จำนวนข้อความในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนและค่า ร้อยละของศิวอย่างประชากร จำแนกตามการตอบข้อความในทัศน์ที่ คลาดเคลื่อนในบทเรียนเรื่อง ความล้มพันธ์ระหว่างสมบัติของธาตุ..	61
10	จำนวนในทัศน์ที่ศึกษา จำนวนข้อความในทัศน์ที่คลาดเคลื่อนและค่า ร้อยละของศิวอย่างประชากร จำแนกตามการตอบข้อความในทัศน์ที่ คลาดเคลื่อนในบทเรียนเรื่อง โครงสร้างอะtom.....	63

สารบัญตาราง (ต่อ)

หน้า

**ตารางที่**

11	จำนวนในทศน์ที่ศึกษาทั้งหมดและจำนวนข้อความในทศน์ที่คลาดเคลื่อน จำแนกตามบท เรียนและหัวข้อ.....	67
12	ข้อความในทศน์ที่คลาดเคลื่อนที่มีตัวอย่างประชากรตึ้งแต่ร้อยละ 25 ขึ้นไปเลือกตอบ จำแนกตามบท เรียนและหัวข้อ.....	73
13	ข้อความในทศน์ที่คลาดเคลื่อนที่มีตัวอย่างประชากรตึ้งแต่ร้อยละ 25 ขึ้นไปเลือกตอบ เรียงตามค่าร้อยละของตัวอย่างประชากร.....	76
14	รายการหัวข้อ ข้อความในทศน์หลัก มในทศน์ย่อยและในทศน์ที่คลาดเคลื่อน ในบทที่ 1 สารและการเปลี่ยนแปลง.....	109
15	รายการหัวข้อ ข้อความในทศน์หลัก มในทศน์ย่อยและในทศน์ที่คลาดเคลื่อน ในบทที่ 2 ปริมาณสารสัมพันธ์ 1.....	114
16	รายการหัวข้อ ข้อความในทศน์หลัก มในทศน์ย่อยและในทศน์ที่คลาดเคลื่อน ในบทที่ 3 ปริมาณสารสัมพันธ์ 2.....	118
17	รายการหัวข้อ ข้อความในทศน์หลัก มในทศน์ย่อยและในทศน์ที่คลาดเคลื่อน ในบทที่ 4 สมบัติของสาร.....	122
18	รายการหัวข้อ ข้อความในทศน์หลัก มในทศน์ย่อยและในทศน์ที่คลาดเคลื่อน ในบทที่ 5 ความสัมพันธ์ระหว่างสมบัติของธาตุ.....	130
19	รายการหัวข้อ ข้อความในทศน์หลัก มในทศน์ย่อยและในทศน์ที่คลาดเคลื่อน ในบทที่ 6 โครงสร้างอะตอม.....	134
20	ค่าความยากง่าย (p) ค่าอ่านใจจำแนก (D) ของข้อสอบในแบบทดสอบ วัดมในทศน์ที่คลาดเคลื่อนในวิชาเคมีของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4 ฉบับที่ 1.....	189
21	การหาค่าความเที่ยงแบบทดสอบชี้ของแบบทดสอบวัดมในทศน์ที่คลาดเคลื่อน ในวิชาเคมีของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4 ฉบับที่ 1.....	190
22	ตัวอย่างแสดงการหาค่าร้อยละของตัวอย่างประชากรที่เลือกตอบในแต่ละ ค่าตอบของแบบทดสอบวัดมในทศน์ที่คลาดเคลื่อนในวิชาเคมีของนักเรียนชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 4.....	194