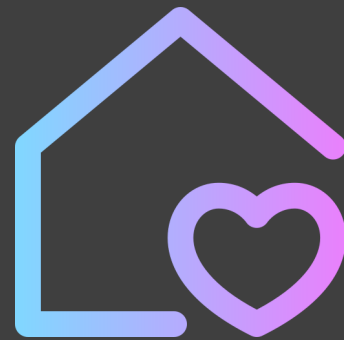




บ้านวาริช

Home is Where the Heart is

แรงดลใจ



แนวปฏิบัติที่เป็นเลิศ

**ระบบการรับนักศึกษา
และบริหารจัดการสินทรัพย์
ของคณะรัฐศาสตร์**



ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ชิดชนก ราฮิมมูลา

คณบดีคณะรัฐศาสตร์
มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์
26 กรกฎาคม 2561

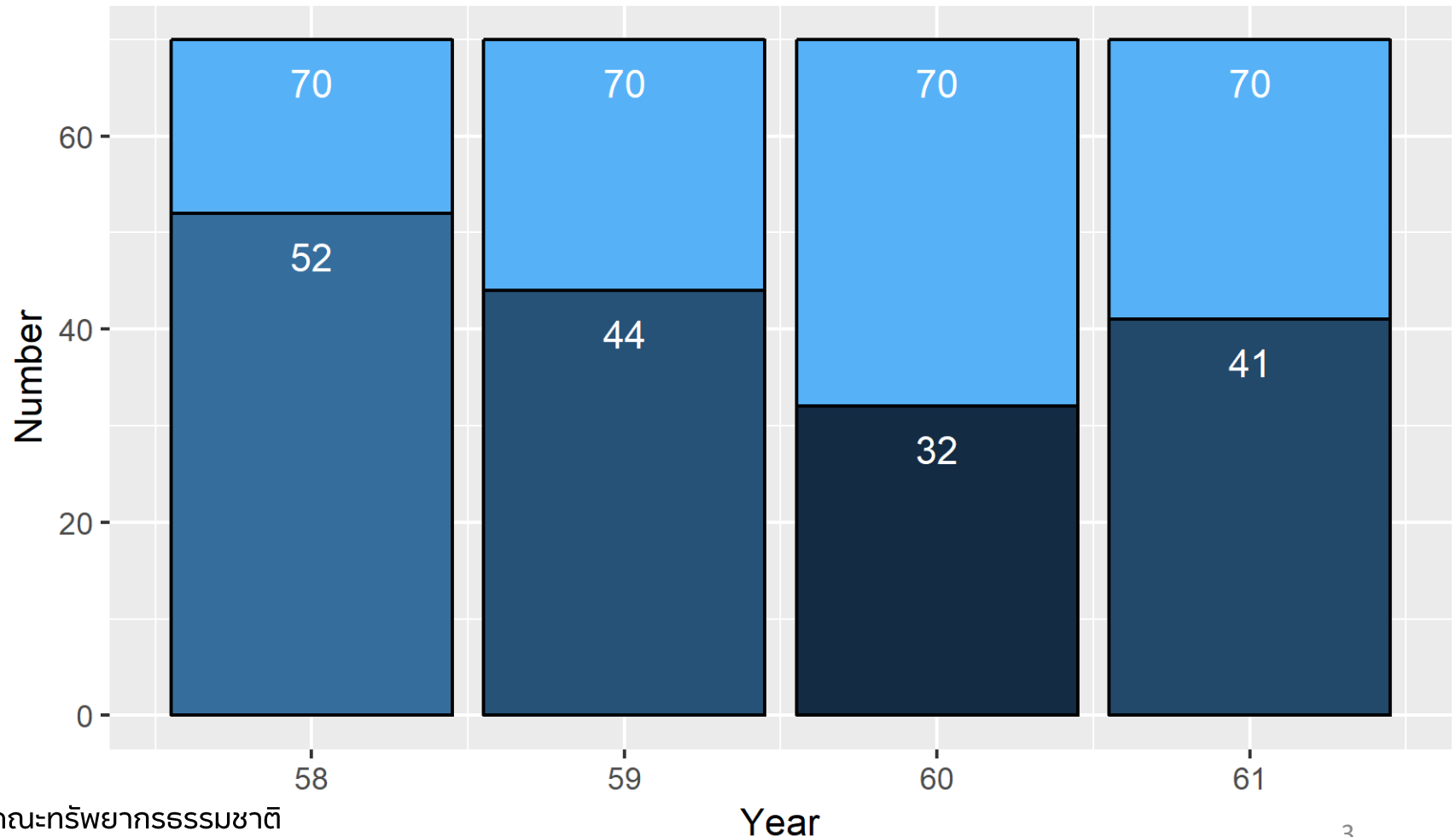
An Inconvenient Truth (1)

Expected & Actual Numbers of Aquatic Science Students
Academic Year 2015-2018

ความจริง
ที่เจ็บปวด

จำนวนนักศึกษา
รับเข้า & คาดหวัง
2558-2560

ที่มาข้อมูล: หน่วยทะเบียนและประเมินผลการศึกษา คณะทรัพยากรธรรมชาติ



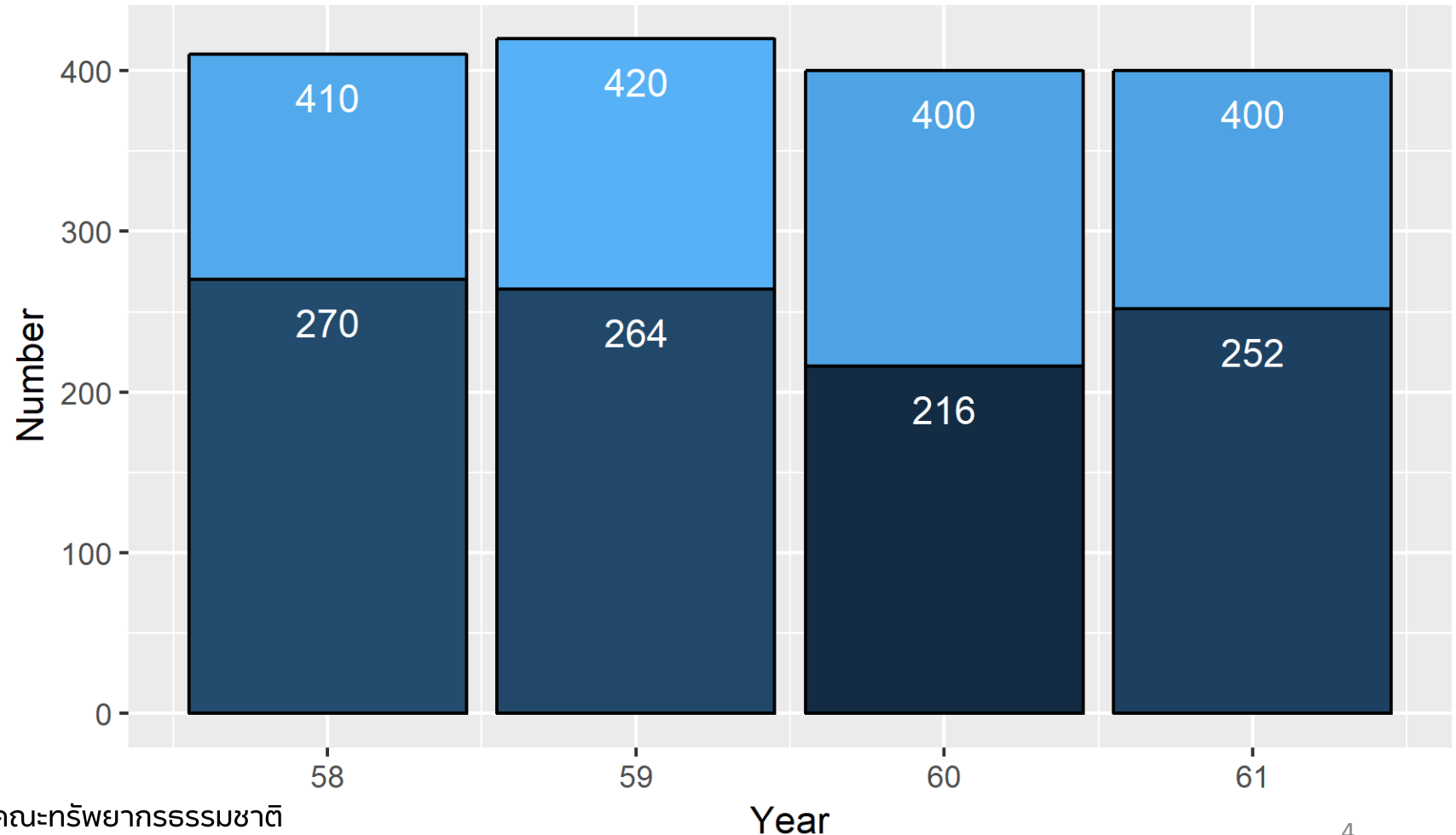
An Inconvenient Truth (2)

Expected & Actual Numbers of Natural Resources Students
Academic Year 2015-2018

ความจริง
ที่เจ็บปวด

จำนวนนักศึกษา
รับเข้า & คาดหวัง
2558-2560

ที่มาข้อมูล: หน่วยทะเบียนและประเมินผลการศึกษา คณะทรัพยากรธรรมชาติ



Infinity Wars

ผู้เรียนน้อย

หลักสูตรเยอะ

Disruptive
Technologies



ค่าเทอมแพง

Roadshow?

ภาพลักษณ์?

ใครต้องทำอะไร
ยังไม่ชัดเจน

ฯลฯ

ท่ามกลางสงคราม

ເຮົານີ້



เราไม่ได้โดดเดี่ยว (เกินไปนัก)





โครงการ บ้านวาริช



โครงการ บ้านวาริช



โครงการ บ้านวาริช



โครงการ บ้านวาริช

๑๘
๑๑

การหาสูตรอย่างง่าย และโมเลกุล

- การหาสูตรอย่างง่าย

- เขียนไอออน
- เขียนไอออน
- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย

- การหาสูตรโมเลกุล

- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย
- หาค่าเฉลี่ย

หาค่าเฉลี่ย

$C:H:S = \frac{4}{12} : \frac{1}{1} : \frac{8}{32}$

$= 0.33 : 1 : 0.25$

$= 2 : 4 : 1$

C_2H_4S

หาค่าเฉลี่ย

C_2H_4S

หาค่าเฉลี่ย

C_2H_4S

หาค่าเฉลี่ย

C_2H_4S

หาค่าเฉลี่ย

C_2H_4S

หาค่าเฉลี่ย

C_2H_4S

หาค่าเฉลี่ย

C_2H_4S

หาค่าเฉลี่ย

C_2H_4S

หาค่าเฉลี่ย

C_2H_4S

หาค่าเฉลี่ย

C_2H_4S

 **Yuwaireeyah Sobrueng** is with M'Mueen MondeleZ'z and ณัฐวุฒิ อะसार.
October 6, 2018 · Add Topics

การละลายเมื่อมีไอออนร่วม
(มอีน, ยู, บ่าว)

การละลายของสารประกอบไอออนิกในตัวทำละลายน้ำ

- ไอออนบวก : ส่วนใหญ่มีประจุบวก 1 หรือ 2 หรือที่มีไฮดรอกไซด์ไอออน
- ไอออนลบ : ส่วนใหญ่มีประจุลบ 1 หรือ 2 หรือที่มีไฮดรอกไซด์ไอออน

ผลคูณไอออน (Ksp)

- ผลคูณไอออน = K_{sp} → สารละลายอิ่มตัว
- ผลคูณไอออน > K_{sp} → สารละลายอิ่มตัวเกิน
- ผลคูณไอออน < K_{sp} → สารละลายไม่อิ่มตัว

การละลายของสารที่มีไอออนร่วม

หลักการของเลอชาเตอลี

การละลายของสารที่มีไอออนร่วม

เมื่อสารละลายอิ่มตัวจะมีสมดุลดังนี้

$$AgCl(s) \rightleftharpoons Ag^+(aq) + Cl^-(aq)$$

$$Ca_3(PO_4)_2(s) \rightleftharpoons 3Ca^{2+}(aq) + 2PO_4^{3-}(aq)$$

ค่าคงที่สมดุล $\rightarrow K_{sp} = [Ag^+][Cl^-]$

$$K_{sp} = [Ca^{2+}]^3 [PO_4^{3-}]^2$$

ค่าคงที่ของกรดและเบสเรียกว่า K_{sp}



โครงการ บ้านวาริช



โครงการ บ้านวาริช

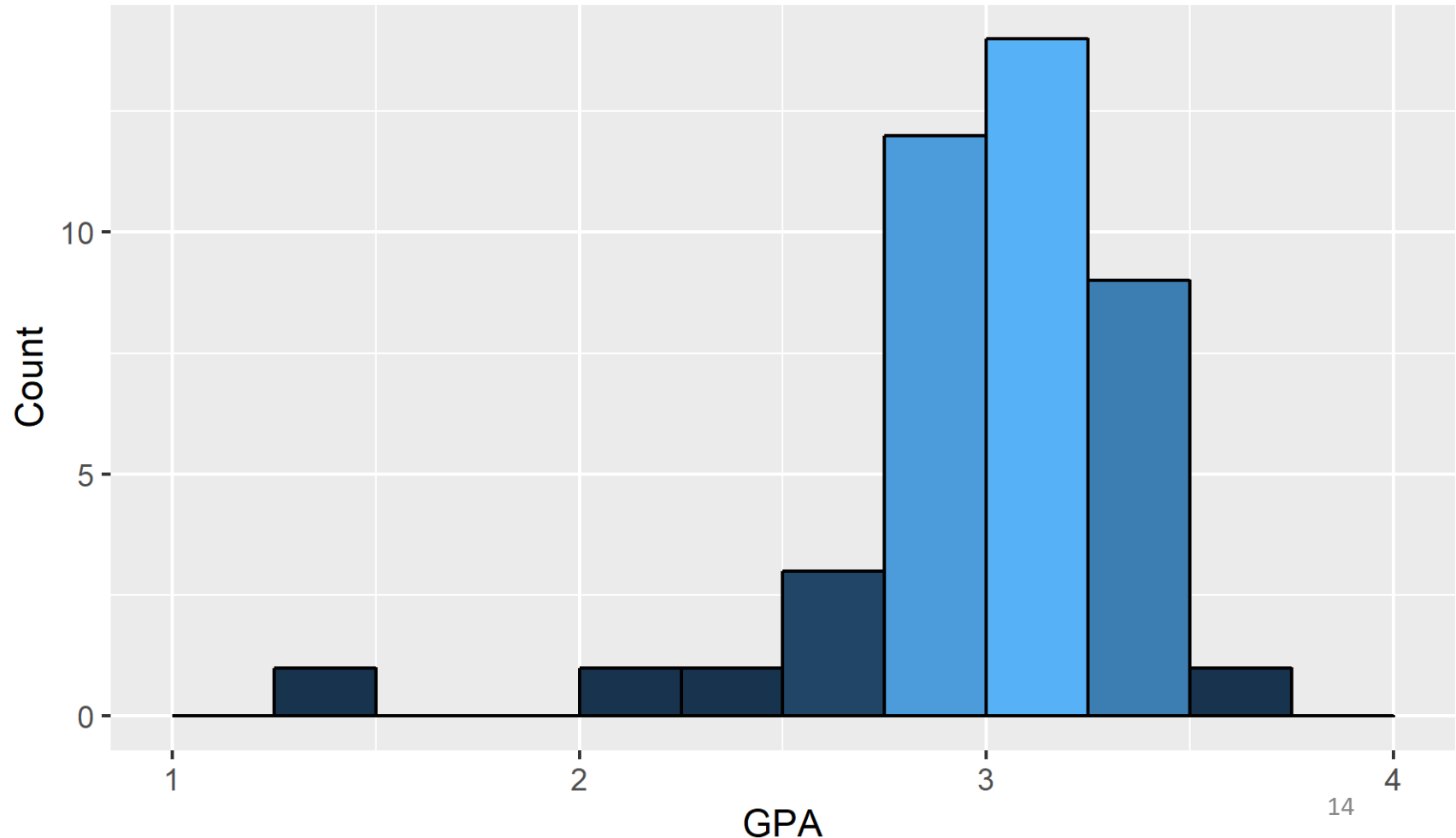


ไม่มีความพยายามใด ที่สูญเปล่า (1)

GPA of 1st Year Aquatic Science Students
Semester 1/2018

ผลการเรียน
นักศึกษาชั้นปีที่ 1
วาริชศาสตร์
ภาคการศึกษา 1/2561

ที่มาข้อมูล: ระบบสารสนเทศนักศึกษา

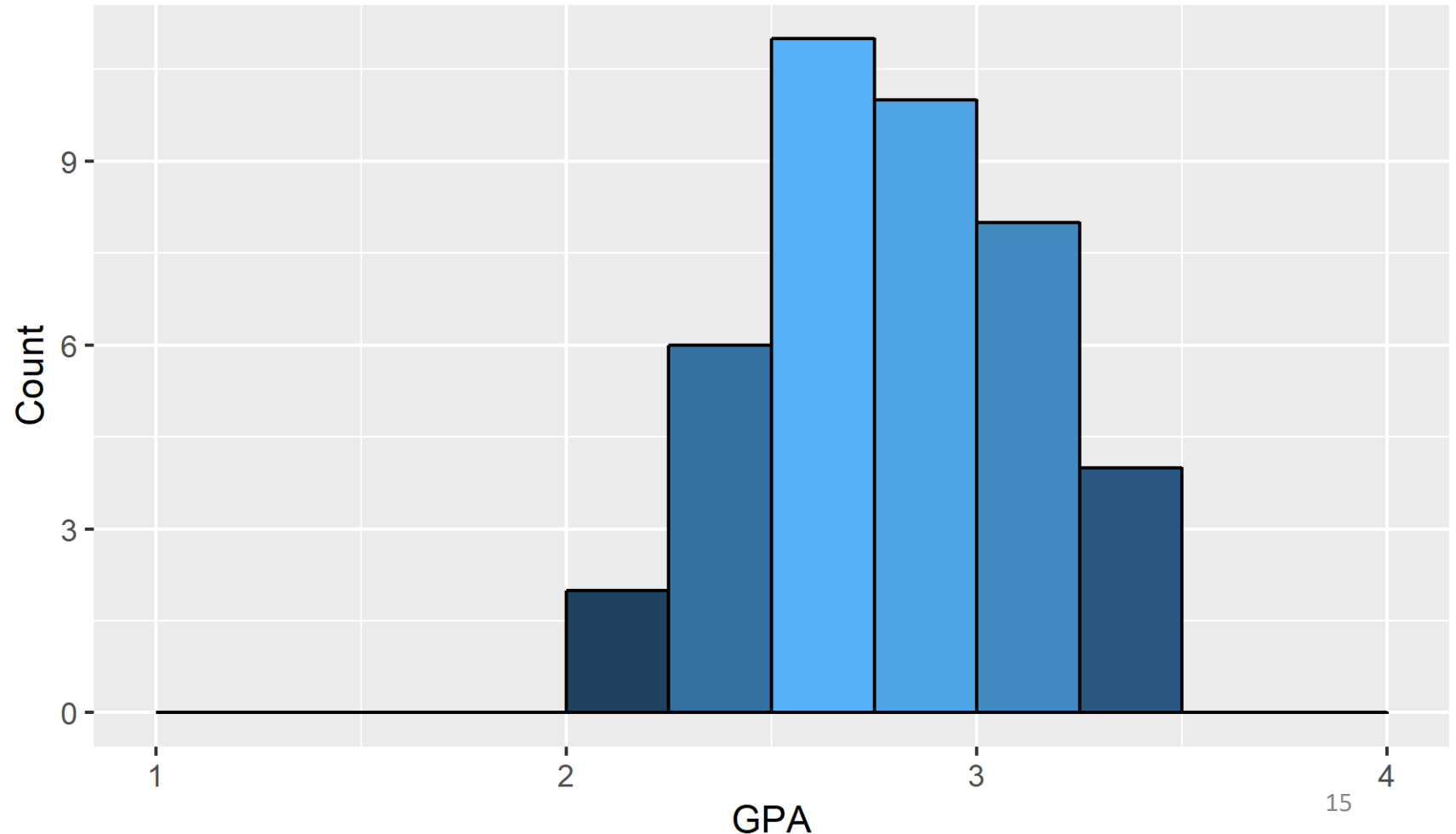


ไม่มีความพยายามใด ที่สูญเปล่า (2)

GPA of 1st Year Aquatic Science Students
Semester 2/2018

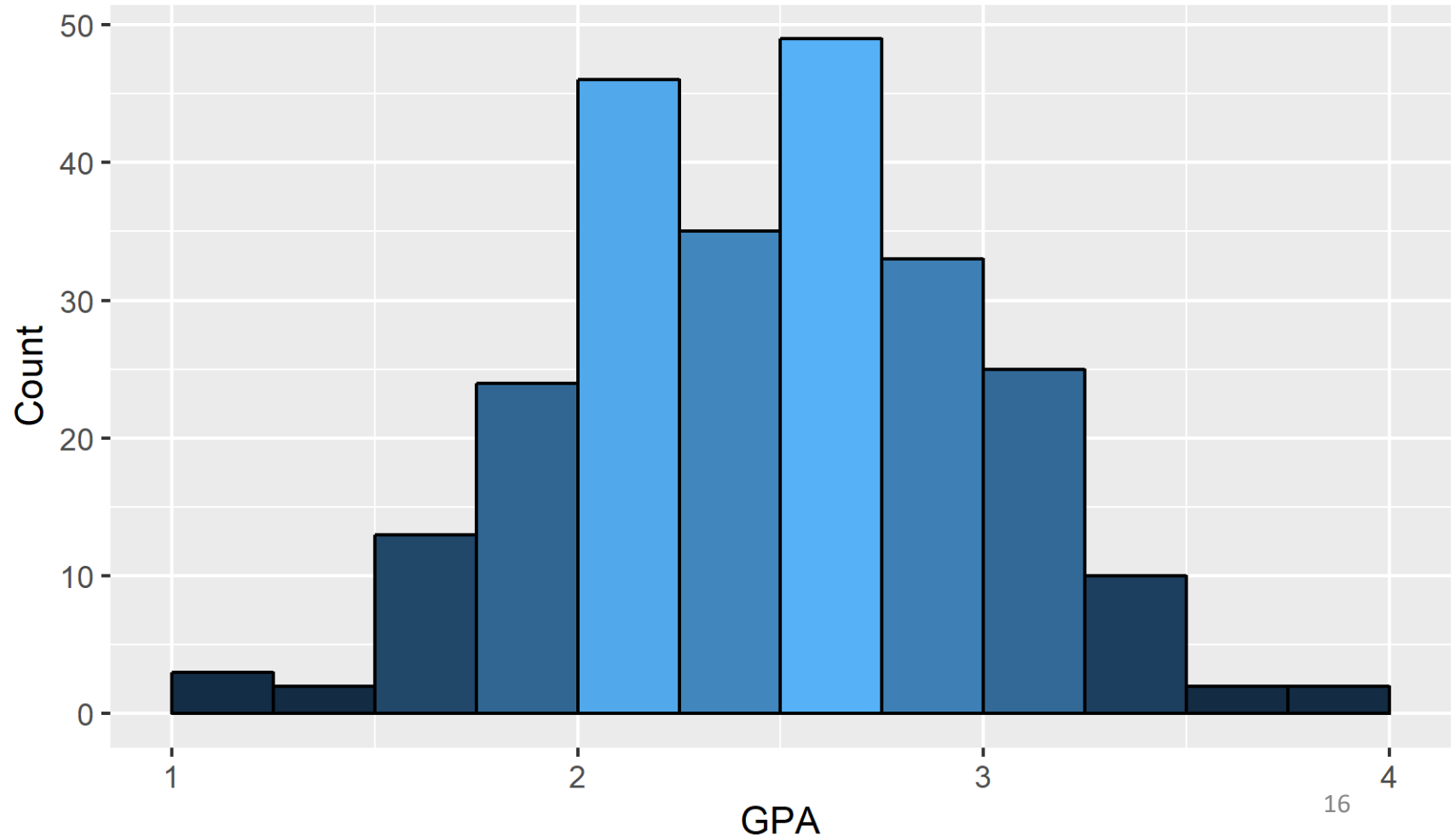
ผลการเรียน
นักศึกษาชั้นปีที่ 1
วาริชศาสตร์
ภาคการศึกษา 2/2561

ที่มาข้อมูล: ระบบสารสนเทศนักศึกษา



ไม่มีความพยายามใด ที่สูญเปล่า (3)

GPA of 1st Year Natural Resources Students
Semester 2/2018



ผลการเรียน

นักศึกษาชั้นปีที่ 1

คณะทรัพยากรธรรมชาติ

ภาคการศึกษา 2/2561

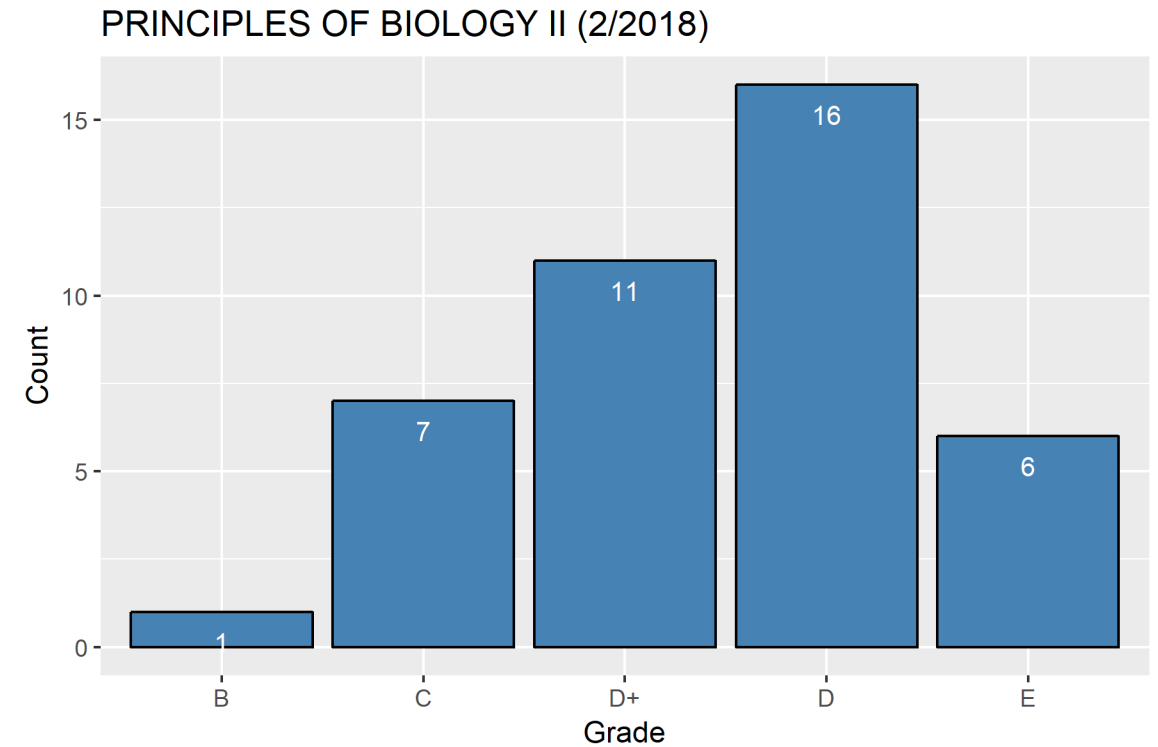
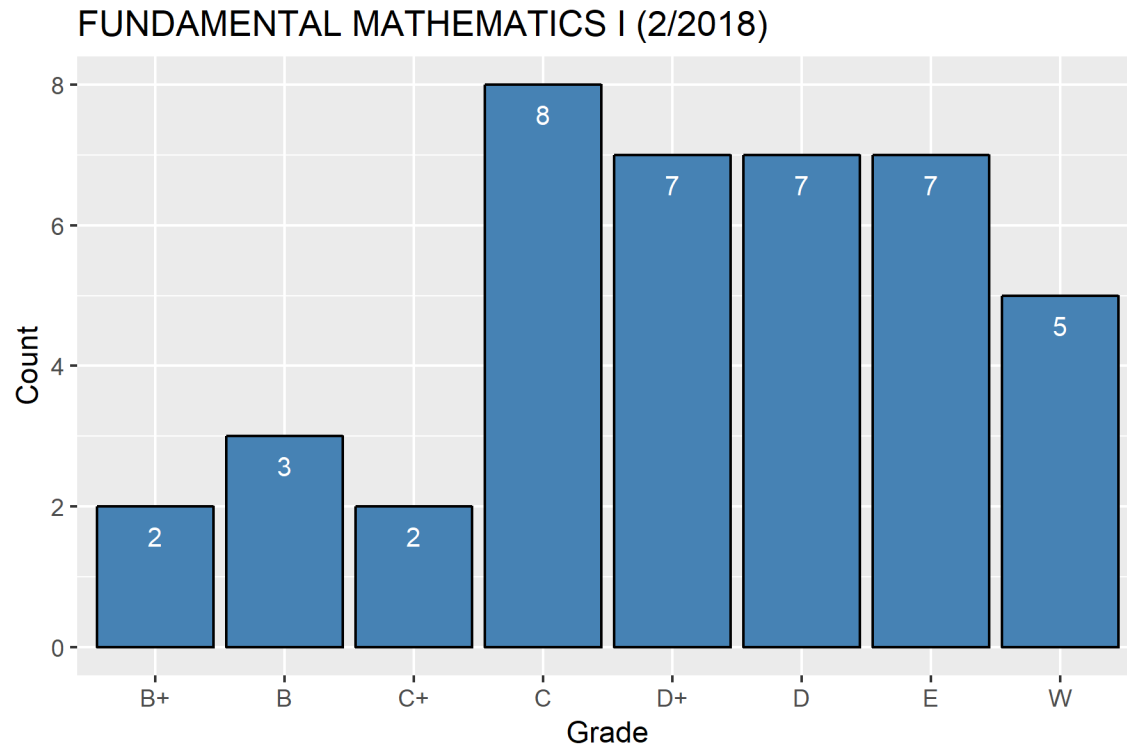
ที่มาข้อมูล: ระบบสารสนเทศนักศึกษา

The devil is in the details



ยังมีอีกหลายปัญหา
ที่รอการแก้ไข

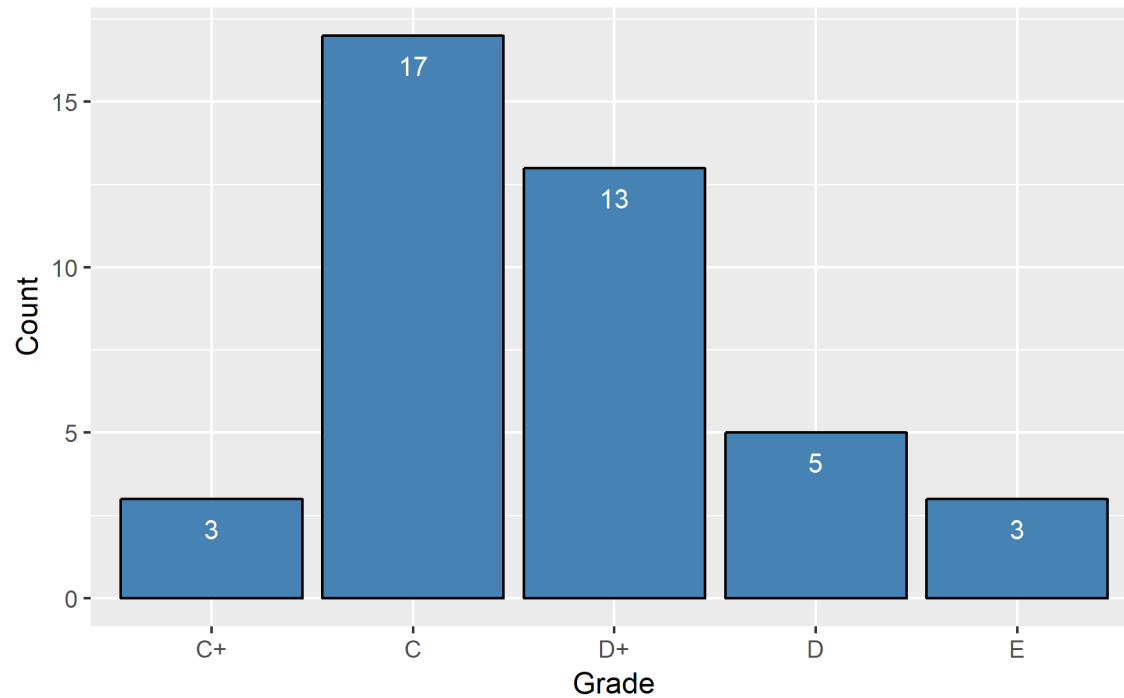
The devil is in the details



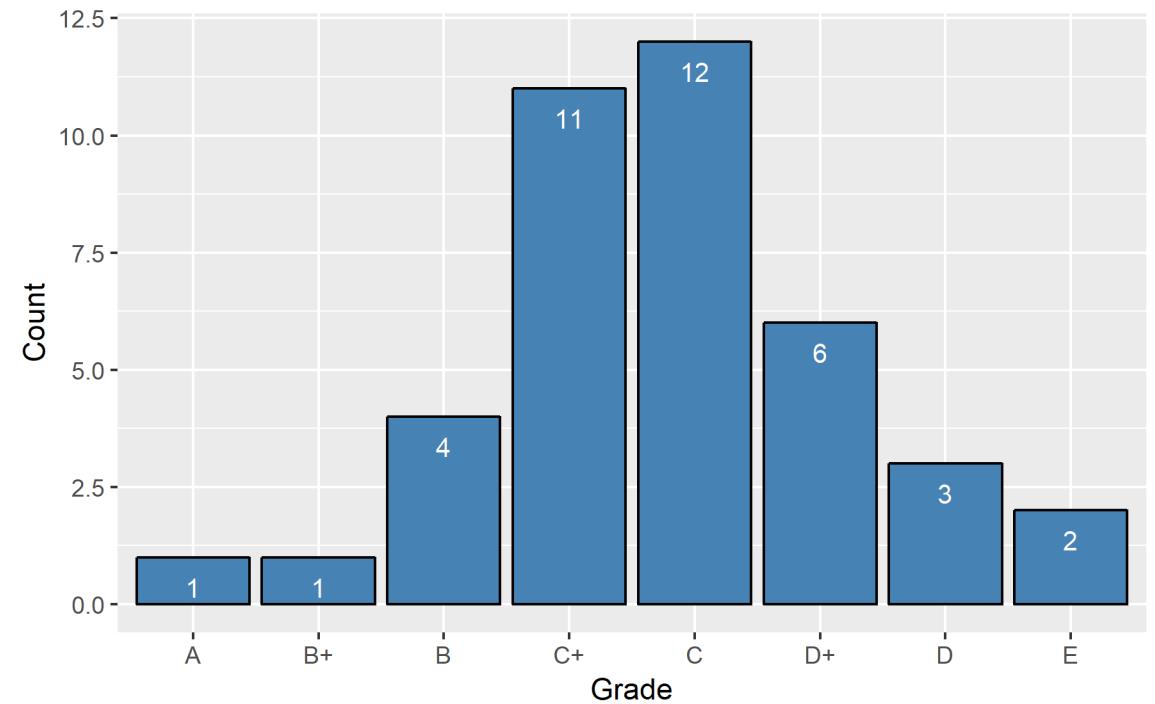
ที่มาข้อมูล: ระบบสารสนเทศนักศึกษา

The devil is in the details

PRINCIPLES OF BIOLOGY LAB II (2/2018)



EVERYDAY ENGLISH (2/2018)



ที่มาข้อมูล: ระบบสารสนเทศนักศึกษา

