



# รายงานการสอนออนไลน์

โรงเรียนเทพศิรินทร์ลาดหญ้า กาญจนบุรี  
สำนักงานเขตพื้นที่การศึกษามัธยมศึกษากาญจนบุรี

ระหว่างวันที่ 31ม.ค.-4 ก.พ. 2565

## รายวิชา/ระดับชั้นที่สอน

-เคมีเพิ่มเติม ม.4/1

40 คน เข้าเรียน 40 คน

-เคมีเพิ่มเติม ม.5/1

39 คน เข้าเรียน 37 คน

-IS2 ม.5/1-5/3

83 คน เข้าเรียน 73 คน



นางพนาไพร ศิริรัตน์

ตำแหน่ง ครู

กลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี



## เครื่องมือที่ใช้ในการสอน



## ผลการจัดการเรียนการสอน

- นักเรียนส่วนใหญ่เกิดความรู้ความเข้าใจในเนื้อหาตรงตามจุดประสงค์ที่ตั้งไว้และให้ความร่วมมือในการจัดการเรียนรู้ ทำแบบทดสอบและแบบฝึกหัดส่งตามกำหนด

## ปัญหาและอุปสรรคที่พบ

- เนื้อหาเรื่อง ปริมาณสัมพันธ์ค่อนข้างยาก  
นักเรียนบางคนไม่เข้าใจและคำนวณไม่ได้

## ภาพกิจกรรมการเรียนการสอน



10/10

ชื่อวิชา (วิชาเคมี)

ชื่อวิชา

ชื่อผู้สอน

ชื่อโรงเรียน

ชื่อผู้เรียน

LIVEWORKSHEETS

10.0 กรัม คาร์บอนไดออกไซด์ (C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>)  
 3.14 กรัม ใช้เป็นตัวทำละลาย (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>)  
 1.00 กรัม น้ำ

1) สารใดเป็นตัวทำละลาย  
 ของ C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub> เป็นสารละลายของน้ำ

2) คำนวณมวลของตัวทำละลายที่  
 ใช้  

$$C_2H_4O_2 + C_2H_5O_2 \rightarrow C_2H_6O_2 + H_2O$$

$$3.14 \text{ กรัม} + 1.00 \text{ กรัม} = 4.14 \text{ กรัม}$$

$$[3.14 \text{ กรัม} \times 1.00] = 3.14 \text{ กรัม}$$

$$[4.14 \text{ กรัม} - 3.14 \text{ กรัม}] = 1.00 \text{ กรัม}$$

3) คำนวณความเข้มข้นของตัวทำละลาย  
 3.14 กรัม ใช้เป็นตัวทำละลาย  
 3.14 กรัม ใช้เป็นตัวทำละลาย  

$$= \frac{3.14}{3.14 + 1.00} \times 100$$

$$= \frac{3.14}{4.14} \times 100$$

$$= 75.82$$
 3.14 กรัม ใช้เป็นตัวทำละลาย 75.82

## แนวทางการแก้ไขปัญหา

- ครูแนะนำให้นักเรียนศึกษาหาเทคนิคการคำนวณจากเพื่อนหรือในYoutube และนัดหมายเวลาเพื่อสอนซ่อมเสริม





