



# โรงเรียนกวดวิชาวรรณสรณ์

## เคมี อาจารย์ อู๋

เลขที่ 35 อาคารวรรณสรณ์ ชั้น 14-15 ถนนพญาไท แขวงถนนพญาไท เขตราชเทวี กรุงเทพฯ 10400 โทร. (02) 306-0850-7

**แบบทดสอบพื้นฐานเบื้องต้น สำหรับนักเรียนที่ต้องการเรียน  
คอร์ส เคมี เล่ม 5 (สารอินทรีย์, ชีวโมเลกุล, ซากดึกดำบรรพ์ และผลิตภัณฑ์ปิโตรเลียม)**

1. จงแสดงโครงสร้างแบบเส้นของสารประกอบต่อไปนี้ (4 คะแนน)

10

สารประกอบ	โครงสร้างแบบเส้น
HCN	$\text{H}-\text{C}\equiv\text{N}$
CH <sub>2</sub> O	$\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\ & \diagdown & / \\ & \text{C} & \\ &    & \\ & \text{O} & \end{array}$
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>	$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$
CH <sub>3</sub> COOH	$\begin{array}{c} \text{H} & & \text{O} \\   & &    \\ \text{H}-\text{C} & - & \text{C} & - & \text{O} & - & \text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$

2. แก๊สไฮโดรคาร์บอนชนิดหนึ่งมีปริมาตร 10 cm<sup>3</sup> ทำปฏิกิริยาพอดีกับแก๊ส O<sub>2</sub> 50 cm<sup>3</sup> ได้แก๊ส CO<sub>2</sub> 30 cm<sup>3</sup> จงหาสูตรของสารประกอบคาร์บอน (2 คะแนน)



3. แก๊สชนิดหนึ่งประกอบด้วย C = 85.7% และ H = 14.3% จงหาสูตรอย่างง่ายของสารประกอบนี้ (H = 1, C = 12) (2 คะแนน)



4. ถ้านำสารประกอบ C<sub>10</sub>H<sub>8</sub> มา 64 กรัม เผาไหม้อย่างสมบูรณ์โดยใช้ O<sub>2</sub> 10 mol จะมีแก๊ส CO<sub>2</sub> เกิดขึ้นกี่ลิตรที่ STP (H = 1, C = 12, O = 16) (2 คะแนน)

