

1. เหตุผลในข้อใดต่อไปนี้ทำให้ธาตุคาร์บอนเกิดสารประกอบได้มาก

- ก. คาร์บอนแต่ละอะตอมสามารถเกิดพันธะกับธาตุคาร์บอนด้วยกันเอง ด้วยพันธะเดี่ยว
- ข. คาร์บอนแต่ละอะตอมสามารถเกิดพันธะกับธาตุคาร์บอนด้วยกันเอง ด้วยพันธะคู่
- ค. คาร์บอนแต่ละอะตอมสามารถเกิดพันธะกับธาตุคาร์บอนด้วยกันเอง ด้วยพันธะสาม
- ง. คาร์บอนแต่ละอะตอมสามารถเกิดพันธะใช้อิเล็กตรอนร่วมกับอะตอมของธาตุอื่นๆ อีก 4 อิเล็กตรอน

2. ข้อใดไม่ใช่สารประกอบอินทรีย์

- ก. มีเทน
- ข. กรดแอสติก
- ค. เอทานอล
- ง. กรดคาร์บอนิก

3. ข้อใดคือสารประกอบอินทรีย์ทั้งหมด

- ก. อะเซทิลีน ไซโคลเฮกซีน เอทานอล
- ข. โพรเพน เบนซีน โปแตสเซียมไฮยาไนด์
- ค. เมทานอล ซูโครส โปรโพน
- ง. โปรโพน อะเซทิลีน คาร์บอนไดออกไซด์

4. ถ้าสูตรทั่วไปของสาร A คือ C_nH_{2n+2} และ n มีค่าเท่ากับ 6 สาร A คือสารใด

- ก. โพรเพน
- ข. บิวเทน
- ค. เพนเทน
- ง. เฮกเซน

5. ข้อใดไม่เป็นสมบัติของแอลคีน

- ก. มีความว่องไวในการเกิดปฏิกิริยามากกว่าแอลเคน
- ข. มีจำนวนคาร์บอนอะตอมเป็น 2 เท่า ของจำนวน H อะตอม
- ค. จุดเดือดมีความสัมพันธ์กับมวลโมเลกุลเช่นเดียวกับแอลเคน
- ง. โมเลกุลเล็กที่สุดประกอบด้วย C 2 อะตอม

6. สูตรโมเลกุลของเฮกซีนและเพนเทนมีจำนวนไฮโดรเจนเป็นอย่างไร

- ก. เฮกซีนมากกว่าเพนเทน 2 อะตอม
- ข. เพนเทนมีมากกว่าเฮกซีน 2 อะตอม
- ค. เฮกซีนมีมากกว่าเพนเทน 1 อะตอม
- ง. เท่ากัน

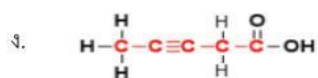
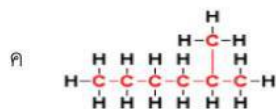
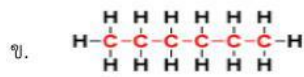
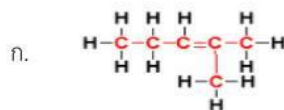
7. ข้อใดเป็นสารประกอบอะโรมาติกไฮโดรคาร์บอน

- ก. C_6H_6
- ข. C_6H_{10}
- ค. C_6H_{12}
- ง. C_6H_{14}

8. สารประกอบในข้อใดคือ แอลเคน

- ก. C_3H_4
- ข. C_3H_6
- ค. C_4H_8
- ง. C_4H_{10}

9. ข้อใดคือสูตรโครงสร้างของ C_6H_{12}



10. ข้อใดคือสูตรโครงสร้างแบบย่อของ

