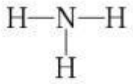
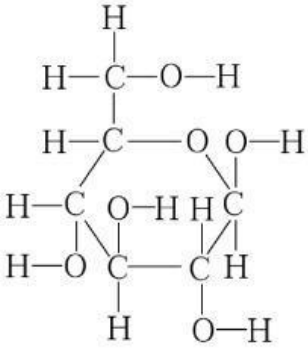
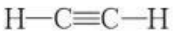
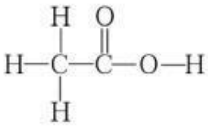
บทที่ 2 น้ำ

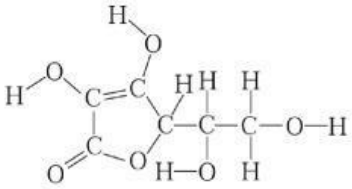
2.1 โมเลกลของน้ำ

แบบฝึกหัด 2.1

1. ระบุชนิดของพันธะจากสูตรโครงสร้างของสารโคเวเลนต์ที่กำหนดให้ต่อไปนี้

 แอมโมเนีย	 คาร์บอนมอนอกไซด์	 กลูโคส .....
 คาร์บอนไดออกไซด์	 อะเซทิลีน	
 กรดแอซีติกหรือกรดน้ำส้ม		

2. ระบุชนิดและจำนวนของพันธะจากสูตรโครงสร้างของวิตามินซีหรือกรดแอสคอร์บิก



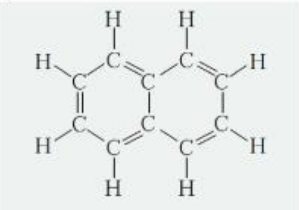
พันธะเดี่ยว ระหว่างอะตอมคาร์บอนกับคาร์บอน จำนวน ..... พันธะ
พันธะเดี่ยว ระหว่างอะตอมคาร์บอนกับไฮโดรเจน จำนวน ..... พันธะ
พันธะเดี่ยว ระหว่างอะตอมคาร์บอนกับออกซิเจน จำนวน ..... พันธะ
พันธะเดี่ยว ระหว่างอะตอมออกซิเจนกับไฮโดรเจน จำนวน ..... พันธะ
พันธะคู่ ระหว่างอะตอมคาร์บอนกับคาร์บอน จำนวน ..... พันธะ
พันธะคู่ ระหว่างอะตอมคาร์บอนกับออกซิเจน จำนวน ..... พันธะ

LIVEWORKSHEETS

3. ระบุจำนวนอะตอมของธาตุองค์ประกอบในโมเลกุลของสารโคเวเลนต์ต่อไปนี้

สูตรโมเลกุล	จำนวนอะตอมของธาตุองค์ประกอบในโมเลกุล
C_6H_{14}	
N_2O_5	
SO_3	
$C_{12}H_{22}O_{11}$	

4. ลูกเหม็นหรือแนฟทาลีน (naphthalene) เป็นสารเคมีที่ใช้เพื่อดับกลิ่นในห้องน้ำ และไล่แมลงรบกวนในตู้เสื้อผ้า จากสูตรโครงสร้างแนฟทาลีน 1 โมเลกุลประกอบด้วยธาตุใดบ้าง อย่างละกี่อะตอม

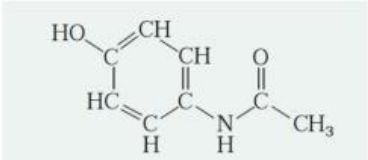


สูตรโครงสร้างของแนฟทาลีน

ตอบ.....

.....

5. สูตรโมเลกุลของพาราเซตามอล (paracetamol) เป็นดังนี้ $C_wH_xO_yN_z$ จากสูตรโครงสร้าง w x y และ z มีค่าเท่าใด

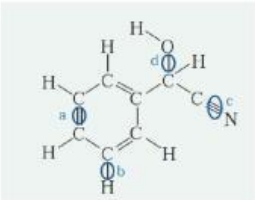


สูตรโครงสร้างของพาราเซตามอล

ตอบ.....

.....

6. พันธะที่ตำแหน่ง a b c และ d ในสูตรโครงสร้างเป็นพันธะชนิดใด



ตอบ.....

.....

LIVEWORKSHEETS