

## Part 2

ข้อ ๗

เนื่องจาก  $C_{12}H_{14}O_6$  สามารถเกิดปฏิกิริยารวมตัวกับโบรมีนได้ 6 โมลอะตอม แสดงว่าใน  $C_{12}H_{14}O_6$  มี  $C=C$  3 พันธะ หรือ  $C=C$  1 พันธะและ  $C\equiv C$  1 พันธะ และเมื่อต้ม  $C_{12}H_{14}O_6$  กับสารละลาย  $NaOH$  ได้กลีเซอรอลและกลีโอกไซด์เดียวของกรดคาร์บอกซิลิกที่มีจำนวนคาร์บอนชนิดละ 3 อะตอม แสดงว่า  $C_{12}H_{14}O_6$  เป็นสารประกอบประเภท เอสเทอร์ที่เกิดจากกลีเซอรอลทำปฏิกิริยากับกรดคาร์บอกซิลิกที่มีคาร์บอน 3 อะตอม และในกรดคาร์บอกซิลิกมี  $C=C$  หรือ  $C\equiv C$  อยู่ด้วย  $C_{12}H_{14}O_6$

