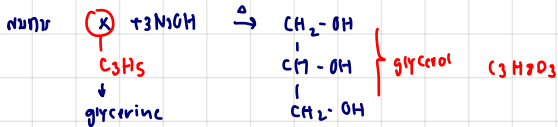


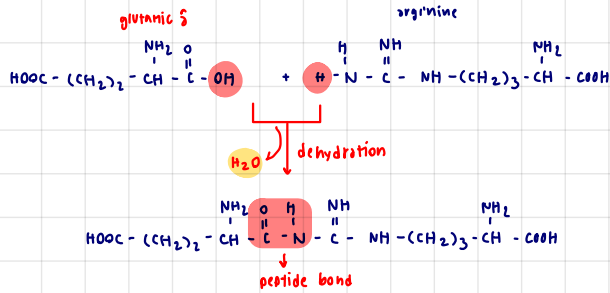
① งก x ละลายใน แอลกอฮอล์ → x ไม่มี polarity \* ภาวะขี้ผึ้ง \*



ก การเพิ่มพันธะเกิดจาก O<sub>2</sub> ที่ reaction กับ double bond ใน fatty acid หนึ่ง โมเลกุล C<sub>3</sub>H<sub>5</sub> อยู่ภายใน C<sub>n</sub>H<sub>2n-4</sub> ดังนั้นโมเลกุลนี้ไม่มีพันธะคู่ ∴ ต้องไม่มีพันธะคู่

$$\text{H} \quad \text{H} \\ | \quad | \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}-\text{H} \\ | \\ \text{H}$$

② ทอบ เกิด dipeptide bond เนื่องจาก เกิดการเชื่อมพันธะ peptide ของกรดอะมิโนสองตัว โคนะสลับตัวกัน



- ③ ข A ไม่เปลี่ยนแปลงเนื่องจากทดสอบด้วย CuSO<sub>4</sub>/NaOH จะใช้ตรวจสอบการมีอยู่ของ protein โดย CuSO<sub>4</sub> จะทำปฏิกิริยากับ amino acid เกิดเป็นการประกอบเชิงซ้อนของ Cu<sup>2+</sup> กับ Nitrogen \* ในสารที่มี peptide bond ≥ 2 bonds แต่กรด glutamic เป็น amino acid เดี่ยว CuSO<sub>4</sub>/NaOH จึงไม่เกิด reaction
- B เนื่องจากแบ่งถูก hydrolyzed แล้ว ∴ เกิดน้ำทาง → เบนดิคท์ทราวด์
- C Iodine ทดสอบ polysaccharide sucrose เป็น disaccharide → ไม่เกิด reaction