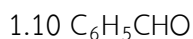
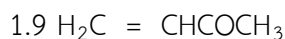
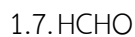
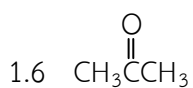
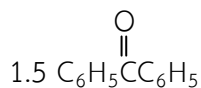
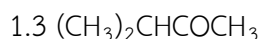
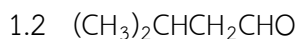
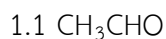
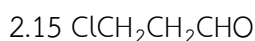
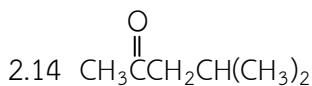
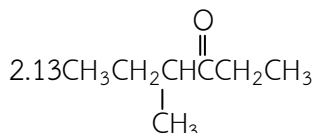
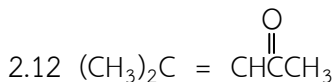
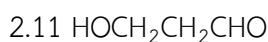
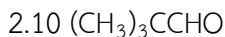
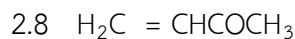
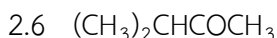
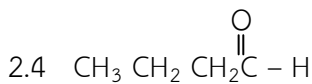
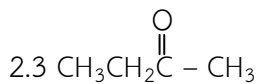
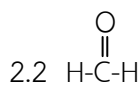
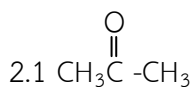


แบบฝึกหัด
แอลดีไฮด์และคีโตน

1. จงเรียกชื่อสามัญของสารต่อไปนี้



2. จงเรียกสารประกอบแอลดีไฮด์และสารประกอบคีโตนเป็นชื่อแบบ IUPAC

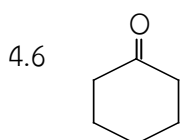
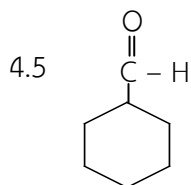
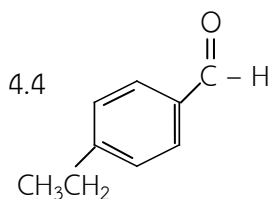
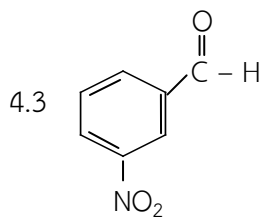
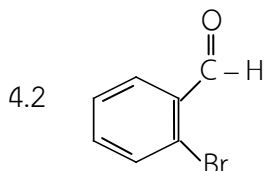
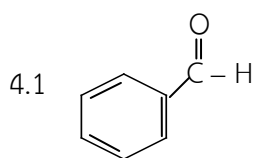


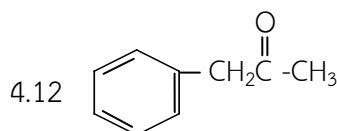
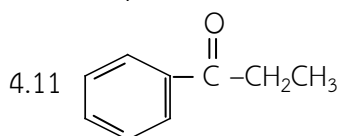
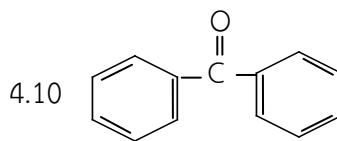
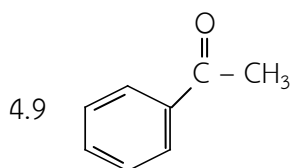
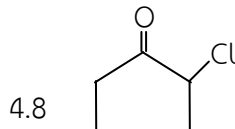
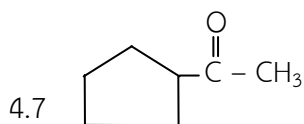
3. จงอธิบายและให้เหตุผลในแต่ละข้อต่อไปนี้

3.1 เปรียบเทียบ n-butyl alcohol มีจุดเดือด 118°C และ n-butyraldehyde จุดเดือด 76°C

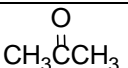
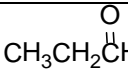
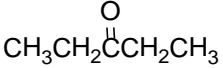
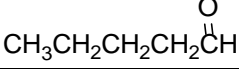
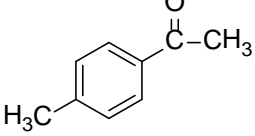
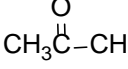
3.2 เปรียบเทียบสาร carbonyl compounds สามารถละลายในน้ำได้ดีกว่าสารแอลเคน

4. จงเรียกชื่อสารต่อไปนี้

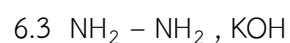
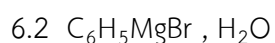
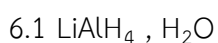




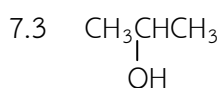
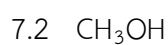
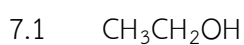
5. จงเตรียมสารแอลดีไฮด์และคีโตนต่อไปนี้โดยวิธีที่กำหนด

ข้อที่	สาร	วิธีการเตรียม/ปฏิกิริยา
5.1		Oxidation
5.2		Oxidation
5.3		Oxidation
5.4		Oxidation
5.5		Friedel craft acylation reaction
5.6		Grignard reagent กับ Nitrile

6. จงเขียนปฏิกิริยาเมื่อ propanal ทำปฏิกิริยากับสารต่อไปนี้



7. เขียนกลไกการเกิดปฏิกิริยารีดักชัน จากสารตั้งต้นแอลดีไฮด์หรือคีโตน โดยใช้ LiAlH_4 ให้ได้ผลิตภัณฑ์ต่อไปนี้



8. จงเขียนผลิตภัณฑ์ของปฏิกิริยาต่อไปนี้

