

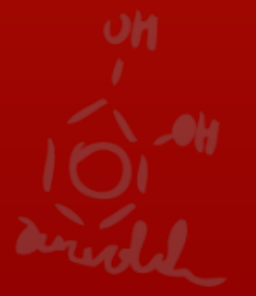
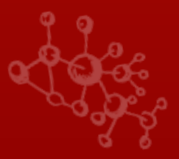
K_2CO_3 9.11g
 CH_3CO_2
 $O=C-CH_2-CH_3$ R=O
หมู่-acyl group
CH₃ ket CH₃



CH₃ →
amide
CH₃
ketone

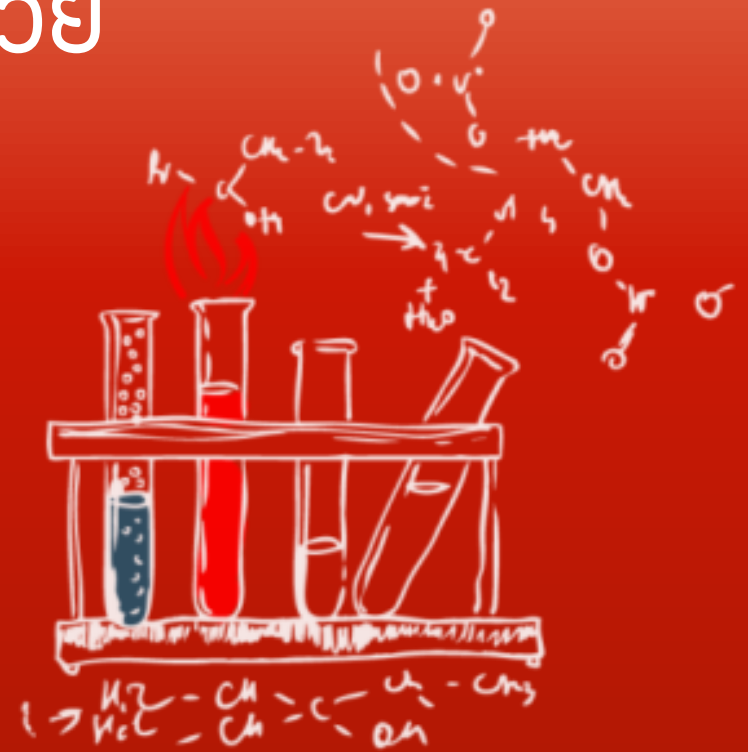
สมบัติของสารบริสุทธิ์

- จุดเดือด จุดหลอมเหลว



สารบริสุทธิ์ (Pure substance)

สารบริสุทธิ์ คือ สารที่ประกอบด้วย
สารเพียงชนิดเดียว อาจเป็น ของแข็ง
ของเหลว หรือ ก๊าซ ก็ได้ เช่น เหล็ก
ทองแดง น้ำ น้ำตาล ซึ่งยังแบ่ง
ย่อยได้เป็นธาตุและสารประกอบ



สารบริสุทธิ์ จุดเดือดคงที่
สารผสม จุดเดือดไม่คงที่



จุดเดือด
ของสารบริสุทธิ์
และสารผสมเป็น
อย่างไร

จุดหลอมเหลว
ของสารบริสุทธิ์และ
สารผสมเป็น
อย่างไร



สารบริสุทธิ์

- ช่วงการหลอมเหลวต่ำ • จุดหลอมเหลวคงที่

สารผสม

- ช่วงการหลอมเหลวสูง • จุดหลอมเหลวไม่คงที่



ชวนคิด

สาร A มีช่วงอุณหภูมิที่หลอมเหลว 132.5 - 133 °C ส่วนสาร B มีช่วงอุณหภูมิที่หลอมเหลว 130-135 °C สารใดควรเป็นสารบริสุทธิ์และสารใดควรเป็นสารผสม เพราะเหตุใด ?

