

แบบบันทึกกิจกรรม
การทดลอง

เรื่อง จุดเดือดของสาร
ประกอบอินทรีย์



วิชาเคมี 5 ภาคเรียนที่ 1 ปีการศึกษา 2564

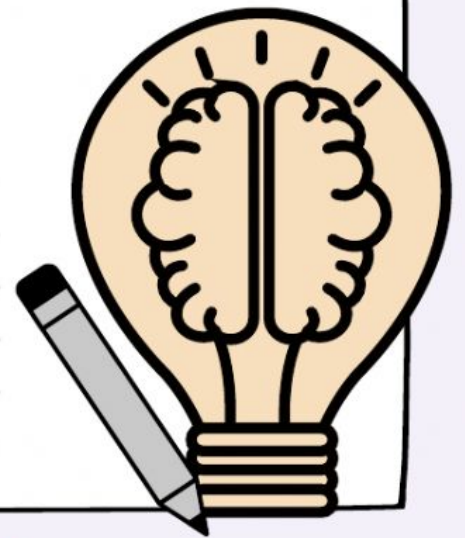
ครูอังสนา น้ำทอง

สมาชิก

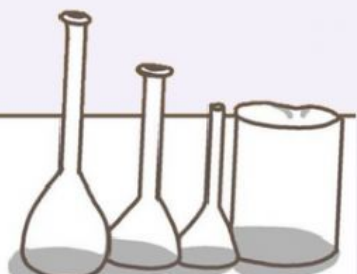
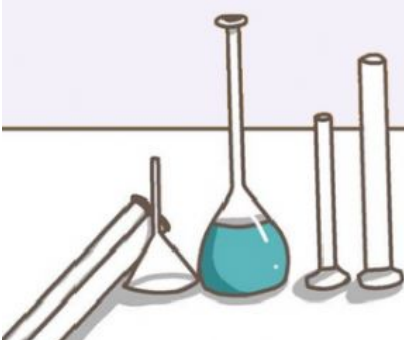
กลุ่มที่

ชื่อกลุ่ม ชั้น

1. ชื่อ-สกุล เลขที่
2. ชื่อ-สกุล เลขที่
3. ชื่อ-สกุล เลขที่
4. ชื่อ-สกุล เลขที่
5. ชื่อ-สกุล เลขที่
6. ชื่อ-สกุล เลขที่



K-ME BY KRU ANN



แบบบันทึกกิจกรรม

การทดลองที่ 1 จุดเดือดของสารประกอบอินทรีย์



ตอนที่ 1 จุดเดือดของสารประกอบไฮโดรคาร์บอน

คำชี้แจง : ให้นักเรียนศึกษาจุดเดือดจุดหลอมเหลวของสารประกอบไฮโดรคาร์บอน แล้วอธิบายความสัมพันธ์

จุดประสงค์

สมบัติของแอลเคน

สูตรโมเลกุล	จุดหลอมเหลว (°C)	จุดเดือด (°C)
CH ₄	-182.5	-161.5
C ₂ H ₆	-182.8	-88.6
C ₃ H ₈	-187.7	-42.1
C ₄ H ₁₀	-138.3	-0.5
C ₅ H ₁₂	-129.7	36.1

ตารางแสดงจุดหลอมเหลวและจุดเดือดของแอลเคน

สมบัติของแอลเคน

สูตรโมเลกุล	จุดหลอมเหลว (°C)	จุดเดือด (°C)
C ₆ H ₁₄	-129.7	36.1
C ₇ H ₁₆	-156.6	27.9
C ₈ H ₁₈	-166.0	9.5

ตารางแสดงจุดหลอมเหลวและจุดเดือดของแอลเคน

สมบัติของแอลคีน และไซโคลแอลคีน

สูตรโมเลกุล	จุดหลอมเหลว (°C)	จุดเดือด (°C)
C ₂ H ₄	-182.5	-161.5
C ₃ H ₆	-182.8	-88.6
C ₄ H ₈	-187.7	-42.1
C ₅ H ₁₀	-138.3	-0.5
C ₆ H ₁₂	-129.7	36.1

ตารางแสดงจุดหลอมเหลวและจุดเดือดของแอลคีน และไซโคลแอลคีน

สมบัติของแอลคีน

สูตรโมเลกุล	จุดหลอมเหลว (°C)	จุดเดือด (°C)
C ₆ H ₁₂	-129.7	36.1
C ₇ H ₁₄	-156.6	27.9
C ₈ H ₁₆	-166.0	9.5

ตารางแสดงจุดหลอมเหลวและจุดเดือดของแอลคีน

สรุปความสัมพันธ์

.....

.....

.....

.....

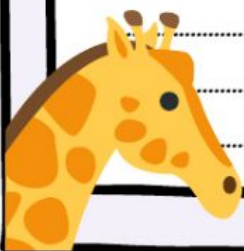
NOTE :

.....

.....

.....

.....



แบบบันทึกกิจกรรม

การทดลองที่ 1 จุดเดือดของสารประกอบอินทรีย์



ตอนที่ 2 จุดเดือดของสาร PROPAN-2-ONE และ PROPAN-2-OL

คำชี้แจง : ให้นักเรียนศึกษาวิธีการทดลองแล้วบันทึกผลในแบบบันทึกกิจกรรม
จุดประสงค์



จุดเดือด

ผลการสังเกต

สาร	จุดเดือด

สรุปผลการทดลอง

.....

.....

.....

NOTE :

.....

.....

.....

