

SHOTSINOTE.BRAND

PDF FILE

25.-

PAPER

45.-

Shortnote M.1

ตัวอย่าง เนื้อหา²

สมบัติของสารบริสุทธิ์

สารบริสุทธิ์: สารที่มีองค์ประกอบเคมีเดียว

จุดเดือด Boiling Point

จุดหลอมเหลว Melting Point

ความหนาแน่น Density

จุดเดือด Boiling Point

ความหนาแน่น Density

จุดหลอมเหลว Melting Point

ความหนาแน่น Density

ความหนาแน่น Density

ความหนาแน่น Density = $\frac{\text{มวลของวัตถุ}}{\text{ปริมาตร}}$

ความหนาแน่น Density

จุดเดือด Boiling Point

จุดหลอมเหลว Melting Point

ความหนาแน่น Density

SHOTSINOTE.BRAND

PDF FILE

25.-

PAPER

45.-

Shortnote M.1

ตัวอย่าง เนื้อหา²

สมบัติของสารบริสุทธิ์

สารบริสุทธิ์: สารที่มีองค์ประกอบเคมีเดียว

จุดเดือด Boiling Point

จุดหลอมเหลว Melting Point

ความหนาแน่น Density

ตัวอย่าง: น้ำบริสุทธิ์ (H₂O) มีจุดเดือด 100°C และจุดหลอมเหลว 0°C ที่ความดันบรรยากาศมาตรฐาน

การวัดความหนาแน่น: $\text{Density} = \frac{\text{Mass}}{\text{Volume}}$

ตัวอย่าง: น้ำบริสุทธิ์ (H₂O) มีความหนาแน่น 1 g/cm³ ที่ 4°C

ความหนาแน่น Density

ความหนาแน่น = มวลของวัตถุ / ปริมาตรของวัตถุ

หน่วย: g/cm³ หรือ kg/m³

ตัวอย่าง: น้ำบริสุทธิ์ (H₂O) มีความหนาแน่น 1 g/cm³ ที่ 4°C

การวัดความหนาแน่น: ใช้เครื่องมือวัดมวลและปริมาตร

ตัวอย่าง: น้ำบริสุทธิ์ (H₂O) มีความหนาแน่น 1 g/cm³ ที่ 4°C