

บรรยากาศของเรา

BY Poonyaporn Siripanichpong



ปัจจัยที่ทำให้อุณหภูมิอากาศ

2. ระดับสูงของพื้นที่ (Elevation)

ยิ่งสูง ยิ่งหนาว

ในสภาพทั่วไปเราจะพบว่า **ยิ่งสูงขึ้นไปอุณหภูมิของอากาศจะลดต่ำลง** ด้วยอัตรา 6.5°C ต่อทุก 1 กิโลเมตร (Environmental lapse rate) ดังนั้นอุณหภูมิบนยอดเขาสูง 2,000 เมตร จะต่ำกว่าอุณหภูมิที่ระดับน้ำทะเลประมาณ 13°C

ปัจจัยที่ทำให้อุณหภูมิอากาศ

3. ละติจูด



เนื่องจากโลกเป็นทรงกลมแสงอาทิตย์จึงตกกระทบพื้นโลกเป็นมุมไม่เท่ากันในเวลาเที่ยงวัน **พื้นผิวบริเวณศูนย์สูตรได้รับรังสีจากแสงอาทิตย์เป็นมุมชัน** แต่พื้นผิวบริเวณขั้วโลกได้รับรังสีจากแสงอาทิตย์เป็นมุมลาด ส่งผลให้ **เขตศูนย์สูตรมีอุณหภูมิสูงกว่าเขตขั้วโลก**

ปัจจัยที่ทำให้อุณหภูมิอากาศ

5. ปริมาณเมฆและอัลบีโด



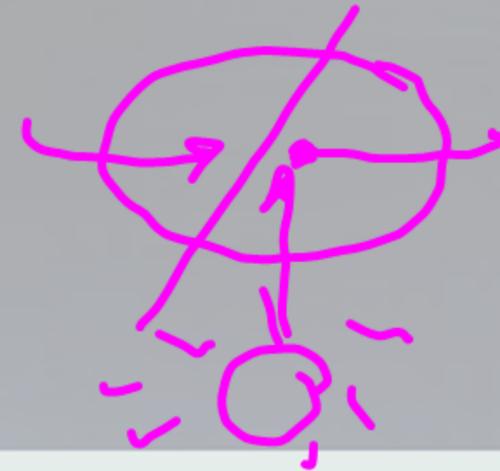
เมฆสะท้อนรังสีจากอาทิตย์บางส่วนกลับคืนสู่อวกาศ
ขณะเดียวกันเมฆดูดกลืนรังสีที่ตกถึงพื้นเอาไว้ และแผ่พลังงานออกมาในรูปแบบ
ของรังสีอินฟราเรด และในเวลากลางวันเมฆช่วยลดอุณหภูมิอากาศให้
ต่ำลง ส่วนในเวลากลางคืนเมฆทำให้อุณหภูมิอากาศสูงขึ้น ดังนั้นแล้ว
เมฆจึงทำให้อุณหภูมิอากาศเวลากลางวันและกลางคืนไม่แตกต่างกัน
มากนัก

เดือนธันวาคม

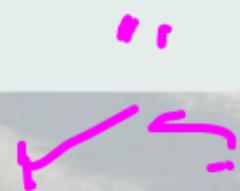


โลกหัน**ขั้วโลกใต้**เข้าหาดวงอาทิตย์ ตำแหน่งลำแสงของดวงอาทิตย์
ทำมุมฉากกับผิวโลกเวลาเที่ยงวันจะอยู่ทางซีกโลกใต้ ทำให้ลำแสง
จากดวงอาทิตย์ที่ตกกระทบ**พื้นที่ประเทศไทยที่อยู่เหนือเส้นศูนย์**
สูตรเป็นลำแสงเฉียงตลอดเวลา และได้รับแสงจากดวงอาทิตย์สั้น
กว่าปกติส่งผลให้**เวลาดำเนินวันสั้นกว่าเวลาดำเนินคืน** ซึ่งตรงกับฤดู
หนาวของประเทศไทย และประเทศที่อยู่ทางซีกโลกเหนือ

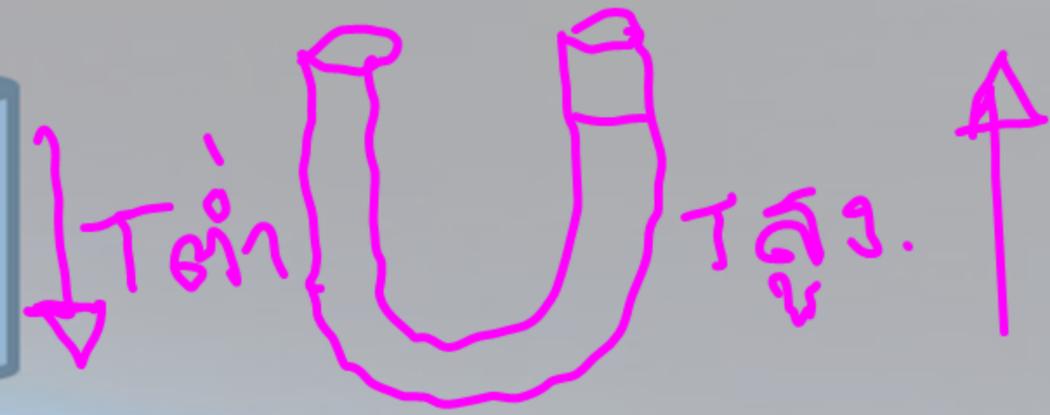
เดือนมีนาคมและเดือนกันยายน



โลกหันด้านข้างเข้าหาดวงอาทิตย์ ประเทศไทยจึงได้รับแสงจากดวงอาทิตย์มากกว่าในเดือนธันวาคมทำให้อุณหภูมิอากาศในช่วงนี้สูงกว่าเดือนธันวาคมและ**มี** **เวลา** กลางวันนานเท่ากับเวลากลางคืน

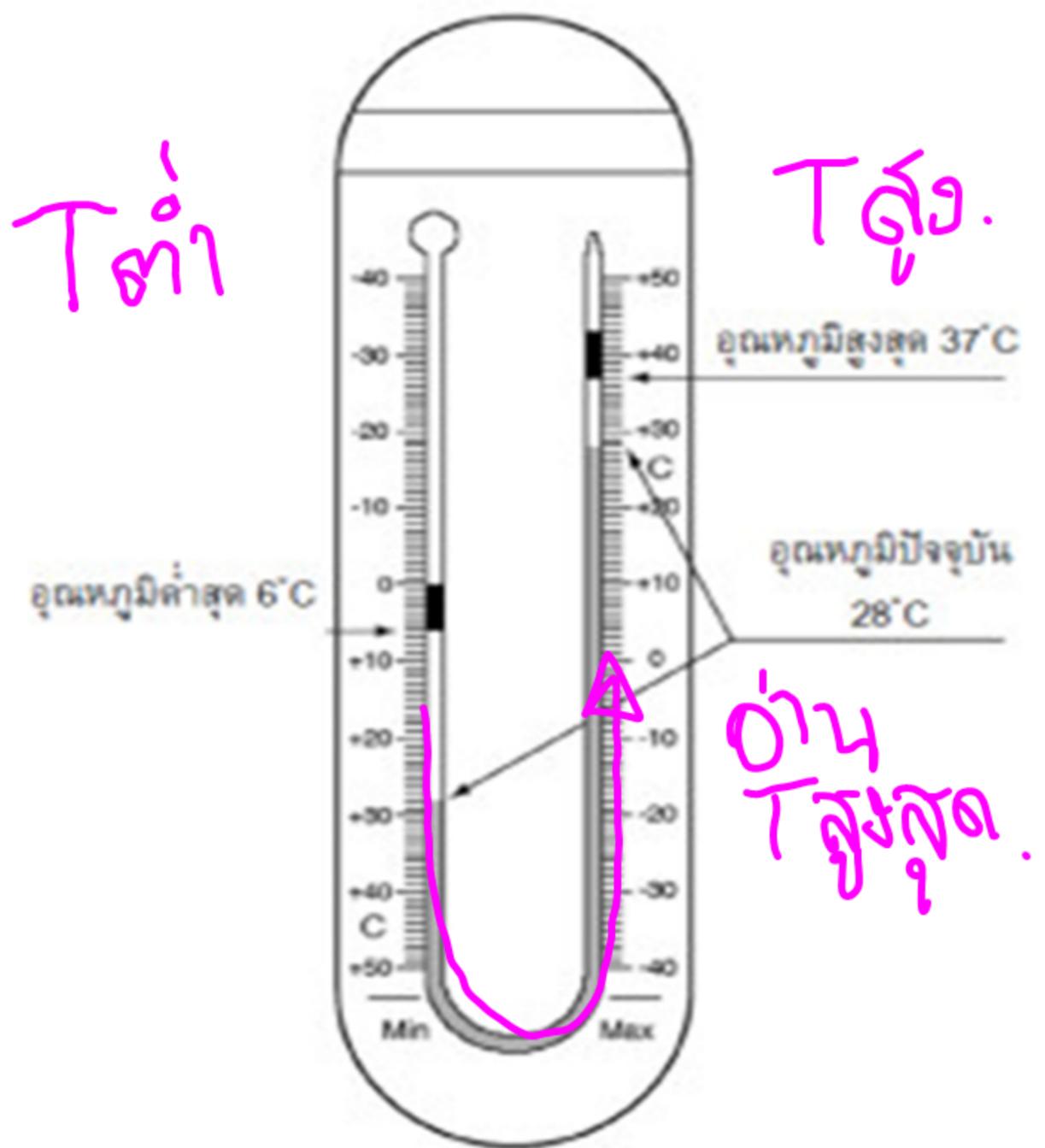


1. เทอร์มอมิเตอร์รูปตัวยู



เป็นหลอดรูปเกือกม้าประกอบด้วยแก้วซึ่งทั้งสองด้านซึ่ง **ด้านซ้ายมือ** จะแสดงอุณหภูมิอากาศต่ำสุดของเวลา 1 วัน และ **ด้านขวามือ** จะแสดงอุณหภูมิอากาศสูงสุดของเวลา 1 วัน เทอร์มอมิเตอร์ด้านที่แสดงอุณหภูมิอากาศสูงสุดมีอุณหภูมิเพิ่มขึ้นจากล่างขึ้นบน (เหมือนกับเทอร์มอมิเตอร์ที่ใช้กันทั่วไป) ในทางกลับกันด้านที่แสดงอุณหภูมิอากาศต่ำสุด อุณหภูมิจะเพิ่มขึ้นจากบนลงล่าง

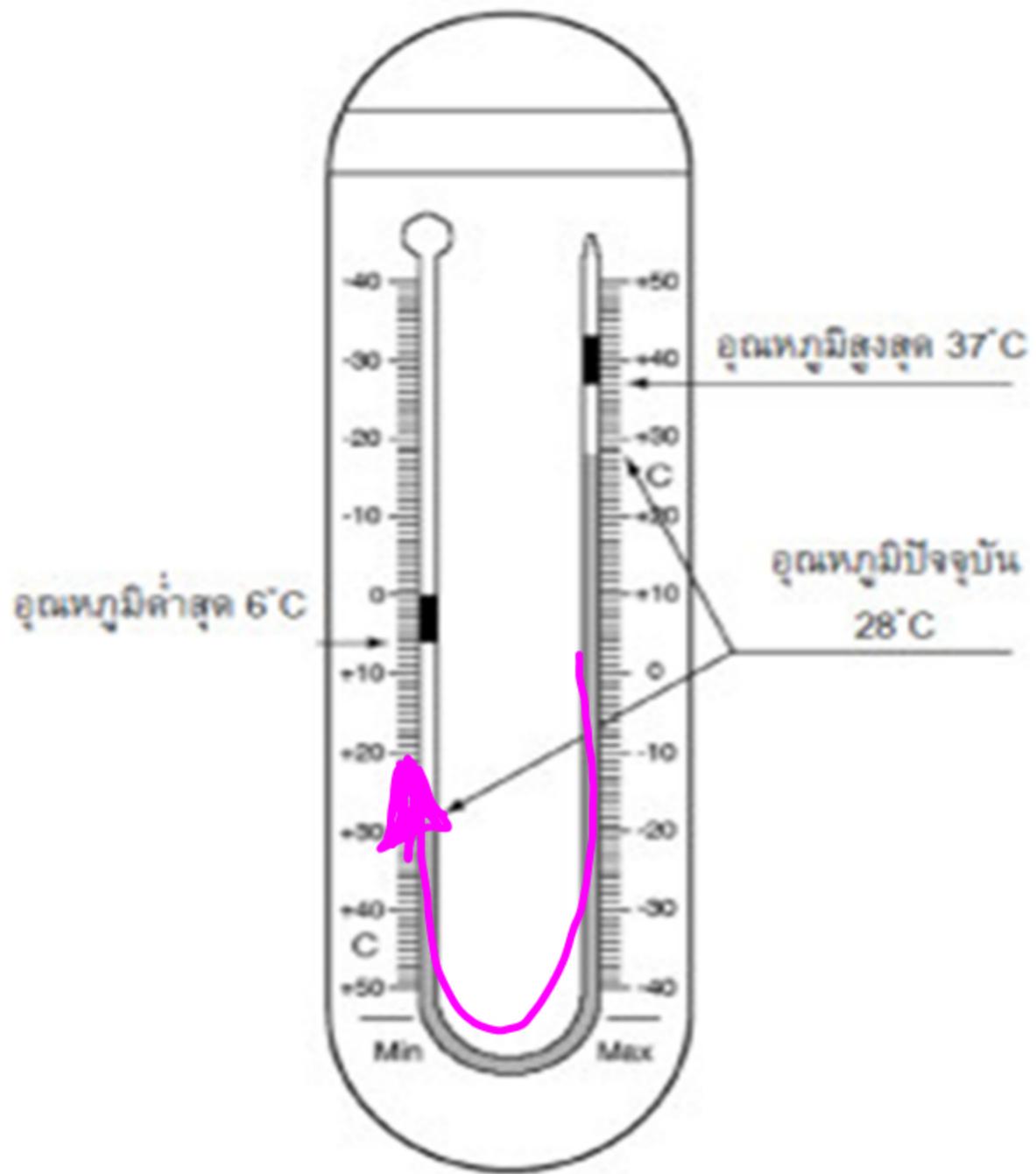
1. เทอร์โมมิเตอร์รูปถ้วย



เมื่ออุณหภูมิอากาศสูงขึ้นของเหลว
ในกระปาะจะมีการขยายตัว
เคลื่อนที่จากทางด้านซ้ายมือ (วัด
อุณหภูมิต่ำสุด) ไปทางด้านขวามือ
(วัดอุณหภูมิสูงสุด) และไปดันเข็มชี้
(Indicator Pin) ทางด้านขวาขึ้นไป
ค้างไว้ให้อ่านค่า**อุณหภูมิสูงสุดของ
วัน** (Maximum Temperature)

1. เทอร์โมมิเตอร์รูปถ้วย

T สูง จึง ๑ องศาเซลเซียส ขยาย
T ต่ำลง ๑ องศาเซลเซียส หดสั้น



และเมื่ออุณหภูมิอากาศลดลงของเหลวในกระเปาะจะเคลื่อนที่ในทางตรงข้าม (เคลื่อนที่จากขวาไปซ้าย) ไปค้นขั้วชี้ทางด้านซ้ายเมื่อขึ้นไปข้างไว้ให้อ่านค่าอุณหภูมิต่ำสุดของวัน (Minimum Temperature)

1. เทอร์มอมิเตอร์รูปตัวยู

นอกจากนี้เทอร์มอมิเตอร์รูปตัวยู (U-tube Maximum-Minimum Thermometer) ยังสามารถวัดอุณหภูมิอากาศปัจจุบัน (Current Temperature) โดยอ่านค่าจากระดับของเหลวในกระเปาะ ณ เวลาที่อ่านได้ อีกด้วย

1. โทรโปสเฟียร์ (Troposphere)

เป็นชั้นบรรยากาศชั้นล่างสุดที่อยู่สูงจากผิวโลกขึ้นไป
10-12 กิโลเมตร ^① มีส่วนผสมที่สำคัญคือ ไอน้ำ เป็นชั้น
ที่มีความหนาแน่นมากที่สุด และ ^② ใกล้ผิวโลกที่สุด ใน ^③ ใกล้ผิวโลกที่สุด ใน
ชั้นนี้จะเกิด ^④ ปรากฏการณ์ที่สำคัญๆ ได้แก่ เมฆฝน

หิมะ พายุ

1. โทรโปสเฟียร์ (Troposphere)

ชั้นสูงของชั้นนี้

เมื่อ**ความสูงเพิ่มขึ้นอุณหภูมิลดลง** เนื่องจาก**อากาศและละอองน้ำ**
ผิวโลกสามารถดูดกลืนคลื่นแสง เช่น แสงที่มองเห็นด้วยตาเปล่า
(visible light) แสงอุลตราไวโอเล็ต (ultraviolet, UV) แสง
อินฟราเรด (infrared, IR) **ได้มากกว่า รอยต่อระหว่างชั้นโทรโปส**
เฟียร์ (troposphere) และชั้นต่อไปเรียกว่า tropopause เป็นที่ที่มี
อุณหภูมิคงที่

3. มีโซสเฟียร์ (mesosphere)

เป็นชั้นที่อยู่ตรงกลางของบรรยากาศทั้ง 4 ชั้นอยู่ต่อจากชั้น stratosphere ! และ
ขึ้นไปอีก 40 กิโลเมตร เป็นชั้นที่มีไอโซเทอร์มน้อยมาก อุณหภูมิจะลดลง
ตามลำดับเมื่อเคลื่อนที่สูงขึ้นไปพบโมเลกุลของก๊าซในรูปของไอออน ใน
บรรยากาศชั้นนี้ อุณหภูมิจะลดลงต่ำเหลือ -100°C ที่ระดับความ
สูง 90 กิโลเมตรจากผิวโลก อุณหภูมิจะเริ่มคงที่บริเวณนี้ว่า mesopause ซึ่ง
จะเป็นรอยต่อระหว่างชั้นนี้กับชั้นต่อไป

4. เทอร์โมสเฟียร์ (thermosphere) หรือ อีออสเฟียร์ (ionosphere)

② * ชั้นสูงขั้วโลก

คือชั้นที่อยู่ระหว่างความสูง 90 - 800 กิโลเมตร ใน **ชั้นบรรยากาศ**
ทางเคมีของแสงทำให้ก๊าซต่างๆในชั้นนี้แตกตัวเป็นไอออน จึงอาจ
เรียกว่า ไอโอโนสเฟียร์ (ionosphere) บรรยากาศชั้นนี้เป็นชั้นที่อยู่
นอกสุด พบว่า อุณหภูมิเริ่มเพิ่มสูงขึ้นตามระดับความสูง การที่
อุณหภูมิสูงขึ้นก็เพราะการดูดกลืนแสง UV

ความดันอากาศ

สูง → อากาศเบา → ความหนาแน่น
ความกดอากาศต่ำ ← แรงกดน้อย

- อากาศมีการเปลี่ยนแปลงอยู่ตลอดเวลา และความดันอากาศ ณ บริเวณต่างๆ จะไม่เท่ากัน ซึ่งขึ้นอยู่กับอุณหภูมิ กล่าวคือ บริเวณใดที่มี **อุณหภูมิสูง** อากาศจะขยายตัวทำให้ความหนาแน่นต่ำกว่าอากาศโดยรอบจึงลอยตัวสูงขึ้นทำให้ความดันอากาศบริเวณนั้นต่ำกว่า บริเวณใกล้เคียง และ **เกิดเป็นบริเวณความกดอากาศต่ำ** ซึ่งจะเป็นบริเวณที่ **อากาศไม่มีความชื้นและฝนมาก**

T สูง \rightarrow อัตราดอกเบี้ยต่ำ \rightarrow คนไม่รีบออม \rightarrow ความมั่นคงต่ำ

T ต่ำ \rightarrow อัตราดอกเบี้ยสูง \rightarrow คนออมมาก \rightarrow ความมั่นคงสูง.

ความดันอากาศ

$$\text{ความดันอากาศ} = \frac{\text{แรงดันของอากาศ}}{\text{พื้นที่ที่รองรับแรงดัน}}$$

$$P = \frac{F}{A}$$

□ ก x ข
○ π r²

ความดันอากาศ

ตัวอย่าง ธงชาติไทยมีพื้นที่ 10

ตารางเซนติเมตร (cm^2)

การวางมตร มีลมพัดธงชาติด้วยแรง 680 นิวตันความ

ดันอากาศที่มากปะทะพื้นธงชาติมีค่าเท่าไร

$$P = \frac{F}{A} = \frac{680}{10 \times (10^{-2})^2} = 68 \times 10^4 \text{ N/m}^2$$

ปัจจัยที่มีผลต่อความดันอากาศ

จำนวนโมเลกุล ความดันอากาศ

1. จำนวนโมเลกุลของอากาศเนื่องจากอากาศประกอบด้วยโมเลกุลของแก๊สชนิดต่างๆที่เคลื่อนที่อย่างรวดเร็วระเบียบตลอดเวลาด้วยความเร็วไม่คงที่เมื่อ **โมเลกุลของอากาศชนกับพื้นผิวของวัตถุใดๆจะทำให้เกิดแรงกระทำบนพื้นผิวนั้น** เรียกแรงที่เกิดขึ้นว่าความดันอากาศ ดังนั้นถ้า **จำนวนโมเลกุลของอากาศมีมาก** โอกาสที่โมเลกุลของอากาศจะชนกับพื้นผิววัตถุก็จะมากด้วยจึงทำให้เกิดแรงบนพื้นผิวนั้นมากและส่งผลให้ **มีความดันอากาศสูงด้วย**

ปัจจัยที่มีผลต่อความดันอากาศ

$$\text{ความหนาแน่นของอากาศ} = \frac{\text{มวลของอากาศ}}{\text{ปริมาตรของอากาศ}}$$

$$D = \frac{m}{V}$$
$$\rho = \frac{m}{V}$$

kg
 m^3

ปัจจัยที่มีผลต่อความดันอากาศ

ตัวอย่าง อากาศมีปริมาตร 2 ลูกบาศก์เมตร มีมวล 6.20

กิโลกรัม อากาศมีความหนาแน่นเท่าใด

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{6.2}{2} = 3.1 \text{ kg/m}^3$$

ปัจจัยที่มีผลต่อความดันอากาศ

อุณหภูมิต่ำ / ความชื้นอากาศ

2. อุณหภูมิอากาศที่มี **อุณหภูมิสูง** โอกาสที่ **โมเลกุลของอากาศ** จะชนพื้นผิววัตถุจะมีมาก ทำให้ **ความดันอากาศสูง** ส่วนอากาศที่มีอุณหภูมิต่ำ โอกาสที่ **โมเลกุลของอากาศ** จะชนพื้นผิววัตถุจะมีน้อย ทำให้ **ความดันอากาศลดลง** ด้วย

ปัจจัยที่มีผลต่อความดันอากาศ

3. ความชื้นอากาศ **ชั้นมีไอน้ำมาก** น้ำหนักโมเลกุลของไอน้ำมีค่าน้อยกว่าของแก๊สออกซิเจน และไนโตรเจนซึ่งเป็นส่วนประกอบที่สำคัญของอากาศ ดังนั้นอากาศชั้นนี้จึงมี **ความกดอากาศต่ำ**

กว่าอากาศแห้ง

อากาศชั้น V_ร
ต่ำกว่า

ความดันอากาศสูงกว่า

อากาศชั้น V_น
สูงกว่า

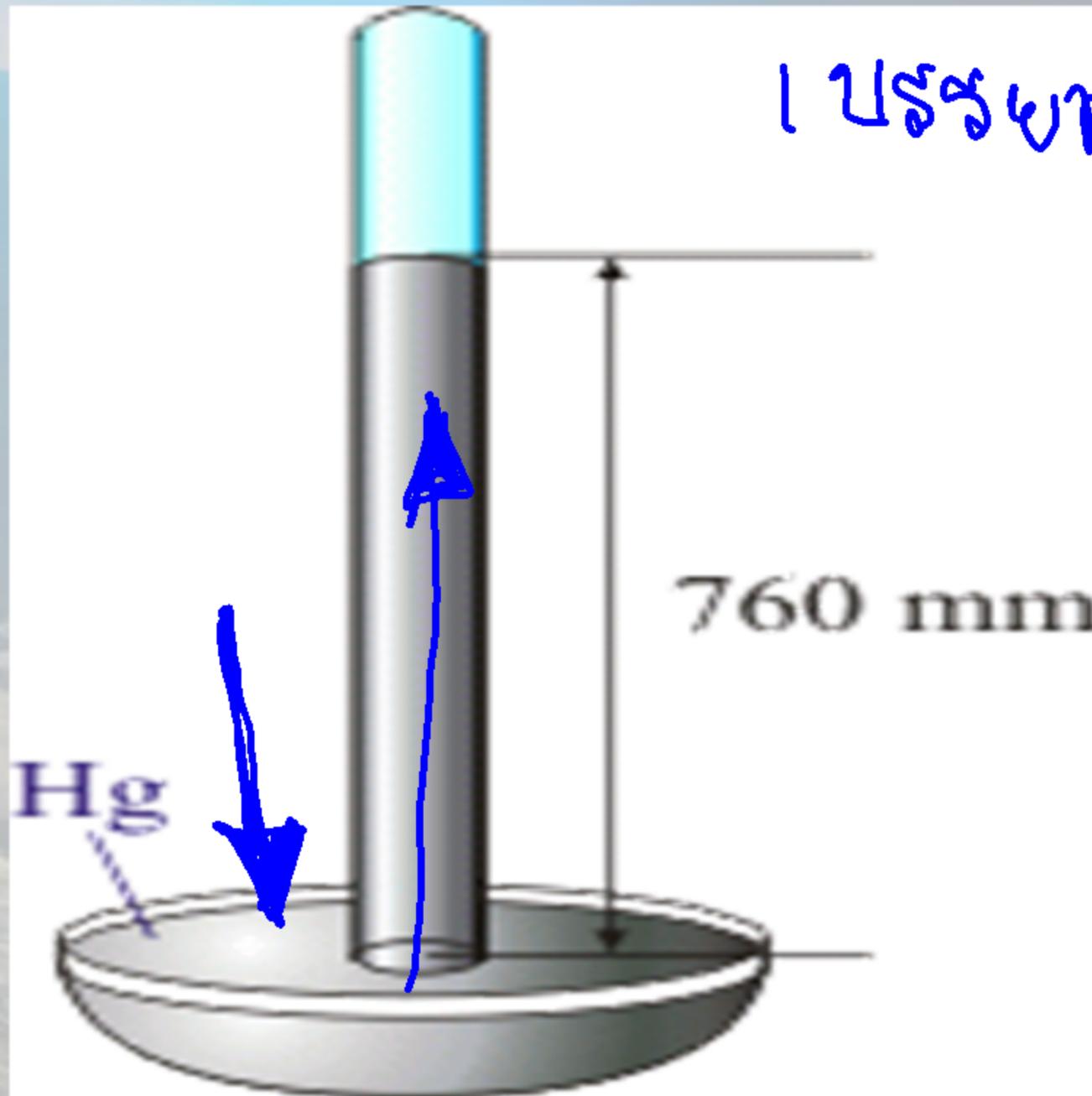
ความดันอากาศต่ำกว่า

เครื่องมือวัดความดันอากาศ

$$1 \text{ บรรยากาศ} = 760 \text{ mm} \\ \text{ปรอท}$$

- 1. บารอมิเตอร์แบบปรอท (barometer) ประกอบด้วยหลอดแก้วยาวที่ปิดปลายด้านบนไว้และทำให้เป็นสุญญากาศนำไปคว่ำลงในอ่างที่บรรจุปรอทไว้ อากาศภายนอกจะกดดันให้ปรอทเข้าไปอยู่ในหลอดแก้วในระดับหนึ่งของหลอดแก้ว ระดับของปรอทจะเปลี่ยนแปลงไปตามความกดดันของอากาศ โดย **ความดัน 1 บรรยากาศจะดันปรอทให้สูงขึ้นไปได้ 76 เซนติเมตร หรือ 760 มิลลิเมตร**

รูปแสดงหลักการการทำงานของบารอมิเตอร์แบบปรอท



1 บรรยากาศ = 760 mmHg

เครื่องมือวัดความดันอากาศ

→ เอน-โบเมอรัค.

- 3. บารอกราฟ (barograph) เป็นเครื่องมือที่ใช้ในการวัดความดันอากาศที่ใช้หลักการเดียวกับ เอนนิโรยด์ บารอมิเตอร์ แต่จะบันทึกความกดดันอากาศแบบต่อเนื่องลงบนกระดาษตลอดเวลาในลักษณะเป็น **เส้นกราฟ**

ปัจจัยที่มีผลต่อการระเหย

$$T \propto \text{msr} = 6\% \text{ }.$$

1. อุณหภูมิ เมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้น การระเหยจะเกิดเร็วขึ้น

2. พื้นที่ผิว ถ้าพื้นที่ผิวหน้ามากขึ้นการระเหยจะเกิดได้

$$P.A \propto \text{msr} = 6\% \text{ }.$$

ปัจจัยที่มีผลต่อการระเหย

→ ไร้น้ำหนักแล้ว

ความชื้น $\propto \frac{1}{\text{ทรธ} = \text{บพ.}}$

3. ความชื้นในอากาศ ถ้าในอากาศมีความชื้นสูง การระเหยจะเกิดได้ยาก

$$Q = mc\Delta T$$

4. ชนิดของสาร ของเหลวที่มีแรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุลสูงจะมีค่าความร้อนแฝงสูงกลายเป็นไอได้ยาก ความดันไอต่ำแต่จุดเดือดสูง

การวัดความชื้นของอากาศ

เรามีวิธีบอกค่าความชื้นของอากาศได้ 2 วิธี คือ

1) ความชื้นสัมบูรณ์ (absolute humidity)

2) ความชื้นสัมพัทธ์ (relative humidity)

ความชื้นสัมบูรณ์ (absolute humidity)

- หมายถึง อัตราส่วนระหว่างมวลของไอน้ำอากาศกับปริมาตรของอากาศนั้น ณ อุณหภูมิเดียวกันมีหน่วยเป็นกรัมต่อลูกบาศก์เมตร (g/m^3)

$$\text{ความชื้นสัมบูรณ์} = \frac{\text{มวลของไอน้ำที่มีอยู่ในอากาศ (g)}}{\text{ปริมาตรของอากาศ (m}^3\text{)}}$$

g/m^3

ความชื้นสัมบูรณ์ (absolute humidity)

- ตัวอย่าง อากาศในตู้เย็นหนึ่งมีปริมาตร 8 ลูกบาศก์เมตร ณ อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส มีไอน้ำอยู่ 32 กรัม ความชื้นสัมบูรณ์มีค่าเท่าไร

$$\begin{aligned} \text{ความชื้นสัมบูรณ์} &= \frac{\text{มวลของไอน้ำในอากาศ (g)}}{\text{ปริมาตรของอากาศ (m}^3\text{)}} \\ &= \frac{32}{8} = 4 \text{ g/m}^3 \# \end{aligned}$$

ความชื้นสัมบูรณ์ (absolute humidity)

- ตัวอย่าง ที่อุณหภูมิ 27 องศาเซลเซียส อากาศอิ่มตัวด้วยไอน้ำ 180 กรัมต่อลูกบาศก์เมตร แต่ขณะนั้นมีไอน้ำอยู่จริงเพียง 135 กรัมต่อลูกบาศก์เมตร ความชื้นสัมพัทธ์มีค่าเท่าไร

$$\text{ความชื้นสัมพัทธ์} = \frac{135}{180} \times 100 = 75$$