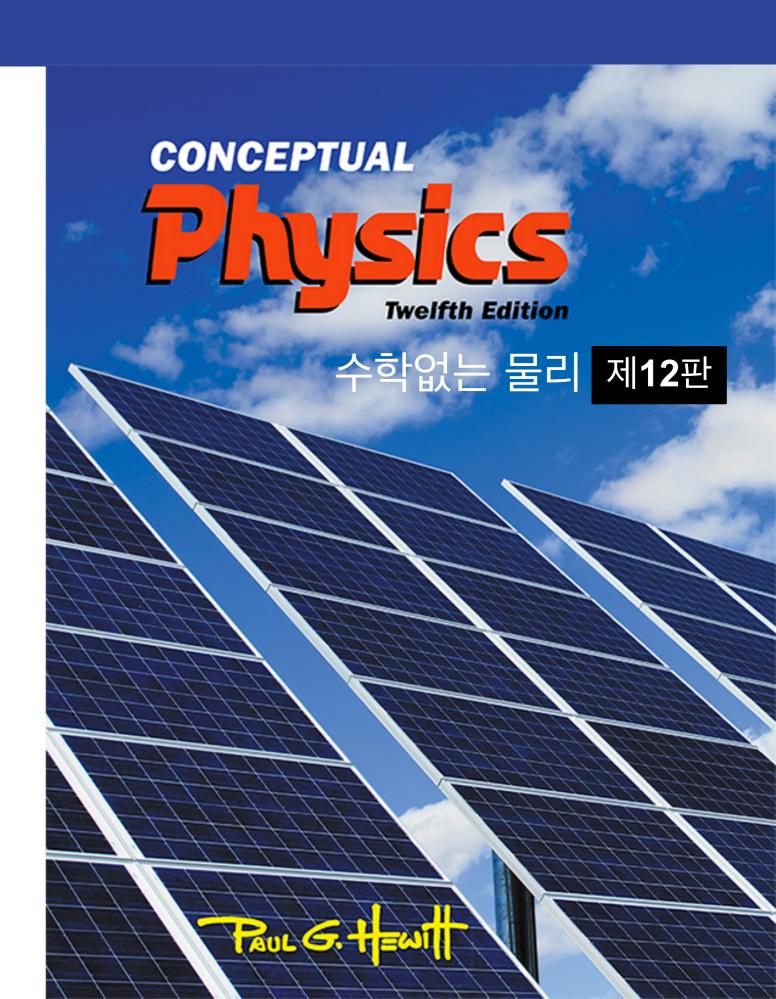
제15장 온도, 열, 팽창 Temperature, Heat, and Expansion



강의 내용

- ◆ 온도
- ◆ 열
- ♦ 비열
- ◆ 열팽창

온도

- ◆ 온도
 - 물체의 뜨거운 정도에 대응하는 숫자
 - 온도계로 측정
 - 상한이 존재하지 않음
 - 가장 낮은 온도가 존재

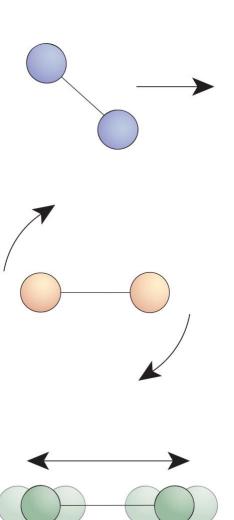


온도

◆ 분자 운동의 평균 "병진"운동에너지에 비례

◆ 온도계

- 수은이나 색 알코올 같은 유리관 속 액체의 팽창 과 수축을 이용하여 온도를 측정
- 온도계를 물체에 접촉하여 에너지가 교환되어 서로의 온도가 같아지게 됨
 - → 열적 평형상태
- 적외선 온도계는 적외선 복사를 감지하여 온도 를 측정

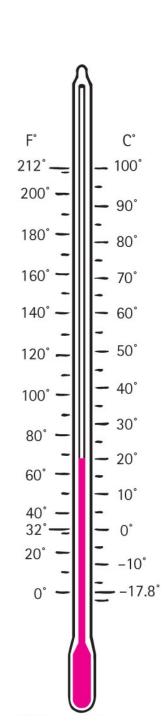


병진,회전,진동

온도

◆ 온도 척도

- 섭씨온도 ~ 안데르스 셀시우스(1701-1744)가 제안
 - ▶ 물이 어는 온도를 0°C, 물이 끓는 온도를 100°C로 정함
- **화씨온도** ~ 가브리엘 파렌하이트(1686–1736)가 고안
 - ▶ 물이 어는 온도를 32°F, 물이 끓는 온도를 212°F로 정함
- **켈빈온도** ~ 켈빈(1824–1907)경을 기념하여 명명
 - ▶ 절대온도라고도 함 과학에서 주로 사용
 - ▶ 가장 낮은 온도를 OK로 표시 → 절대영도
 - ▶ 눈금 간격은 섭씨온도와 같음
 - $^{\bullet}$ 0K = -273°C, 0°C = 273K



1 L의 끓는 물과 2 L의 끓는 물이 있다. 다음 중 어느 것이 옳은가?

- A. 온도가 같다
- B. 열에너지가 같다
- C. 온도와 열에너지 모두 같다
- D. 온도와 열에너지 모두 다르다

1 L의 끓는 물과 2 L의 끓는 물이 있다. 다음 중 어느 것이 옳은가?

- A. 온도가 같다
- B. 열에너지가 같다
- C. 온도와 열에너지 모두 같다
- D. 온도와 열에너지 모두 다르다

물체 A의 온도가 물체 B의 온도보다 높다. 다음 중 같은 표현은?

- A. 물체 A의 내부 에너지가 더 많다.
- B. 물체 A의 질량이 더 많다.
- C. 물체 A의 평균 운동에너지가 더 많다.
- D. 물체 A의 퍼텐셜 에너지가 더 많다.

물체 A의 온도가 물체 B의 온도보다 높다. 다음 중 같은 표현은?

- A. 물체 A의 내부 에너지가 더 많다.
- B. 물체 A의 질량이 더 많다.
- C. 물체 A의 평균 운동에너지가 더 많다.
- D. 물체 A의 퍼텐셜 에너지가 더 많다.

열

- → 내부에너지: 물질 내 모든 에너지의 총합
- ◆ 열
 - 물체 사이의 온도 차이에 따라 옮겨 다니는 에너지
- ◆ 내부에너지의 흐름
 - 열평형에 도달할 때까지 온도가 높은 물질에서 온도가 낮은 물질로 내부에너지가 이동
 - 열은 결코 온도가 낮은 물질에서 높은 물질로 흐르지 않음

열량

- ◆ 열량
 - 줄(J) 또는 칼로리(cal)의 단위로 측정
 - 1 cal = 물 1 g의 온도를 1 °C 높이는 데 필요한 열의 양
 - 4.19 J = 1 cal

열량

◆ 식품이나 연료의 에너지 등급은 이들을 태울 때 나오는 에너지를 측 정하여 결정

- ◆ 에너지 단위: Cal
- → 1 Cal
 - 1 kcal 또는 1000 cal
 - 물 1 kg의 온도를 1°C 높이는 데 필요한 열량



- → 비열
 - 물질의 온도를 1°C 올리는 데 필요한 단위 질량당 열량
 - 열적 관성 온도의 변화에 대한 저항

 $Q = cm\Delta T$ (전달된 열량 = 비열 × 질량 × 온도변화)

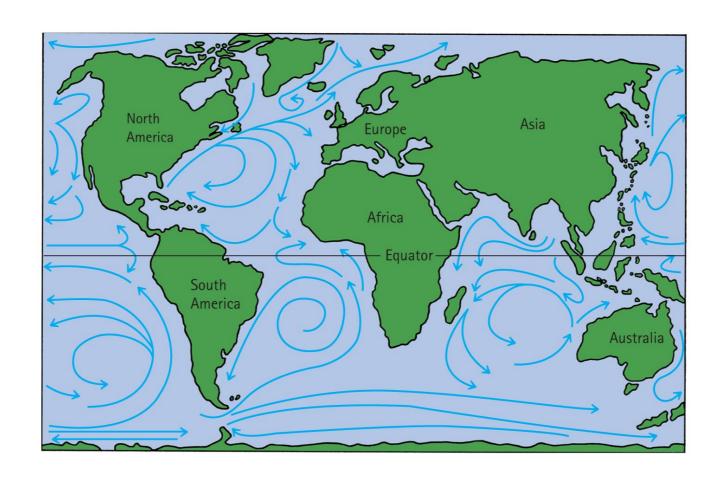
- ◆ 물질의 종류에 따라 열에너지를 저장하는 용량이 다름
 - 부분적으로는 에너지를 흡수하는 방법이 다르기 때문 (병진운동, 내부진동, 회전운동, PE(퍼텐셜 에너지))

🔷 예:

- 난로에서 물을 끓이려면 약 15분 정도 걸림
- 같은 질량의 쇠조각을 같은 온도로 올리는 데 2분, 은인 경우에는 불과 1분이면 충분

- ◆ 물의 높은 비열
 - 거의 대부분의 물질보다 물의 비열이 높음
 - 에너지를 다양한 방법으로 흡수
 - ▶ 분자의 병진 운동 증가 온도 상승
 - ▶ 분자의 내부 진동 운동 또는 회전 운동 증가 퍼텐셜 에너지가 되어 온 도를 상승시키지 못함
 - ► 물 분자는 병진 운동에너지를 증가시키지 않고도 에너지를 흡수할 수 있음

- → 기후에 영향을 주는 비열
 - 유럽과 캐나다는 위도가 같아서, 물의 비열이 높지 않다면 유럽의 날씨는 북쪽 캐나다처럼 매우 추워야 함. 그러나, 대서양의 걸프 해류는 따뜻한 카리브해에서 형성된 많은 양의 내부에너지를 지닌 채 대서양 북부해안 에 도달한 후에 식게 됨.



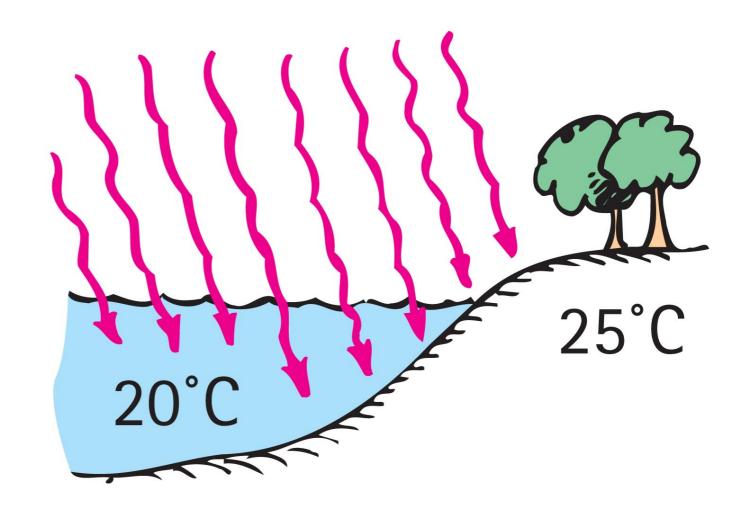
비열 확인문제

물과 육지 중 어느 것이 더 비열이 높은가?

A. 물

B. 육지

C. 같다



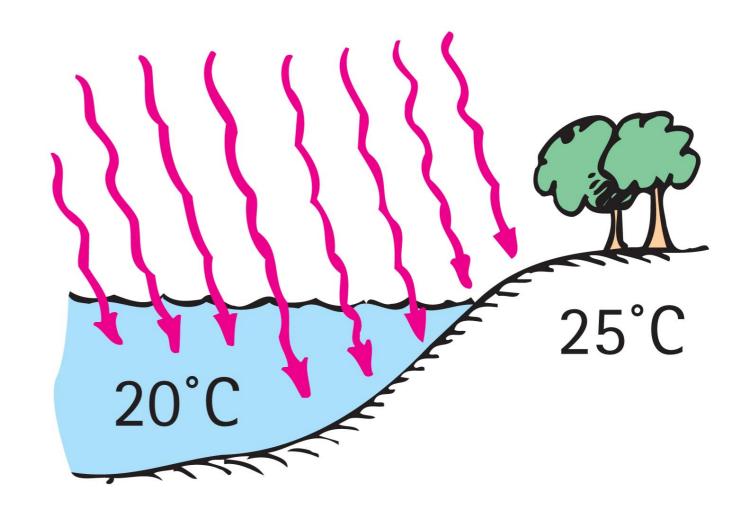
비열 확인문제

물과 육지 중 어느 것이 더 비열이 높은가?

A. 물

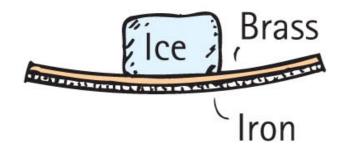
B. 육지

C. 같다



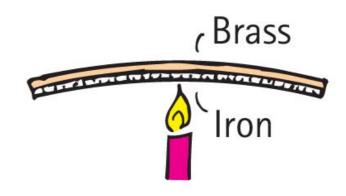
- ◆ 열팽창
 - 물질의 온도가 올라가면 원자나 분자들의 평균운동이 활발해 져서 그들 사이의 간격이 늘어남
 - → 물질이 팽창
 - 대부분의 물질은 가열하면 팽창하고 냉각시키면 수축

- ◆ 열팽창(계속)
 - 물질에 따라 팽창률이 다름
- → 예:
 - 이중합금띠 한 쪽은 놋쇠로 다른 쪽은 보통의 쇠로 복합띠를 만들면 한 쪽 금속이 팽창하여 함께 휘어짐.
 냉각시키면 한 쪽이 더 수축하여 반대 방향으로 휘어짐
 - 가마의 온도조절기, 전기토스터 등에 활용



Room temperature





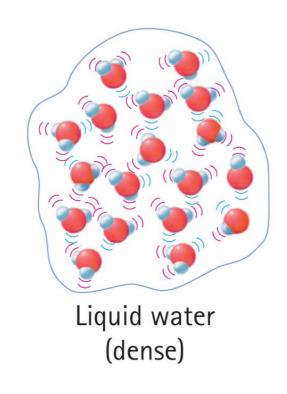
◆ 대부분의 액체가 고체보다 많이 팽창

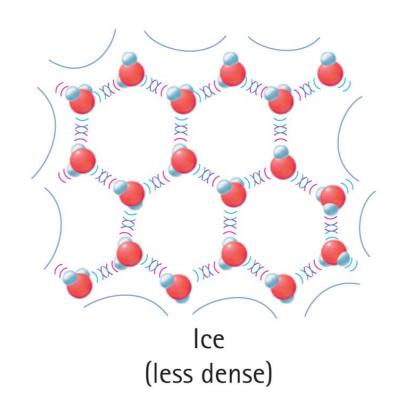
임

예: 매우 더운 날 자동차 연료탱크의 가솔린이 흘러 넘침
 행크와 가솔린이 같은 비율로 팽창하면 가솔린이 넘치지 않을 것

◆ 물의 팽창

 물이 얼 때 팽창한다. 얼음은 육각형의 열린 결정구조를 갖는다. 이 런 열린 구조에서는 분자들이 액체상태보다 넓은 공간을 점유하기 때 문에 얼음의 밀도가 물보다 낮다

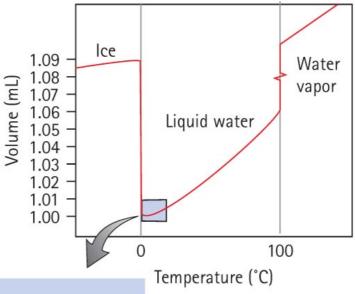


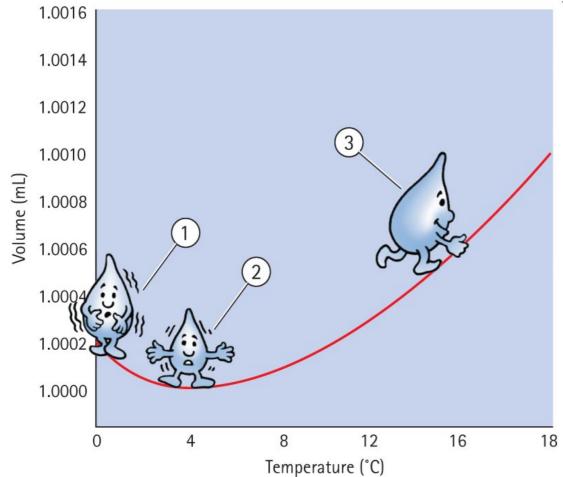


◆ 물의 팽창

- 0°C에서 4°C 사이에서는 팽창하지 않고 수축한다.
- 4°C에서 물의 밀도가 가장 크다.
- 얼음이 0°C에서 녹기 시작할 때 열린 구조가 점차 사라지면 서 물의 밀도가 커지게 된다.
- 4°C까지는 얼음결정이 남아 있어서 물의 밀도가 미지근한 물보다 밀도가 크다.
- 이 온도를 넘어서면 더이상 얼음 결정이 없으므로 팽창하기 시작하여 밀도가 작아진다.

◆ 1그램의 물의 부피 변화





- ① 4°C 이하의 물은 얼음결정 때문에 팽창
- ② 온도가 상승하면 결정이 사라지면서 부 피가 감소
- ③ 4°C 이상에서는 온도가 상승할 때 활발 한 분자운동으로 부피가 증가

- ◆ 물의 열팽장
 - 얼음이 얼 때, 얼음의 밀도가 물보다 낮아서 얼음은 수면 위로 떠오름
 - 호수의 물은 표면부터 얼면서 점차 수면 아래로 얼어 들어감
 - 물은 비열이 높고 열전도도가 낮기 때문에 추운 지방에서도 호수바닥 의 온도가 4℃ 이상으로 유지됨

열팽창 확인문제

0°C의 물을 가열하면, 물은 어떻게 되는가?

- A. 팽창한다.
- B. 수축한다.
- C. 변하지 않는다.
- D. 정보가 충분하지 않다.

열팽창 확인문제

0°C의 물을 가열하면, 물은 어떻게 되는가?

- A. 팽창한다.
- B. 수축한다.
- C. 변하지 않는다.
- D. 정보가 충분하지 않다.

"본 강의 동영상 및 자료는 대한민국 저작권법을 준수합니다. 본 강의 동영상 및 자료는 상명대학교 재학생들의 수업목적으로 제작·배포되는 것이므로, 수업목적으로 내려받은 강의 동영상 및 자료는 수업목적 이외에 다른 용도로 사용할 수 없으며, 다른 장소 및 타인에게 복제, 전송하여 공유할 수 없습니다. 이를 위반해서 발생하는 모든 법적 책임은 행위 주체인 본인에게 있습니다."