

5주차 보충

(1) 힘과 중량(또는 무게와의 관계)

뉴턴의 운동 제2법칙인 $F=ma$ 에서 가속도, a 가 중력가속도, g 일 때 힘, F 를 중량 또는 무게, W 라고 한다.
즉 $W=mg$

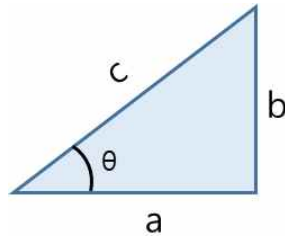
$$1kg_f = 1kg \times 9.81m/s^2 = 9.81kgm/s^2 = 9.81N$$

(2) 삼각함수

$$\sin\theta = \frac{b}{c}$$

$$\cos\theta = \frac{a}{c}$$

$$\tan\theta = \frac{b}{a}$$



1-11 열량과 비열 및 혼합온도

(1) 열량(quantity of heat)과 비열

질량 $m\text{ kg}$ 의 물체에 열량 dQ 를 가하면 온도변화를 dt 라 하면 dt 는 dQ 에 비례하고 m 에 반비례한다는 것을 경험으로 알고 있다.

$$dt \propto \frac{dQ}{m}$$

$$dQ \propto mdt$$

$$dQ = cm dt \quad [kJ]$$

$$dQ = mc dt \quad [kJ] \quad (1-14)$$

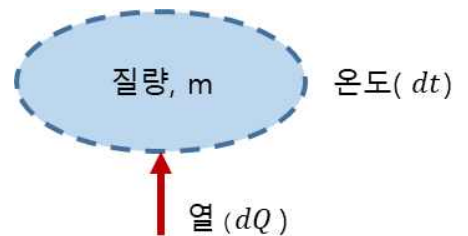
이를 **비열방정식**이라고 한다.

공학단위계는 다음과 같다.

$$dt \propto \frac{dQ}{G}$$

$$dQ \propto G dt$$

$$dQ = Gc dt \quad [kcal]$$



여기서 비례상수 c 를 물질의 성질에 따른 고유상수로서 **비열(Specific heat)**이라 한다. **비열은 어떤 물질 1kg을 1℃ 높이는데 필요한 열량이다.**

$$c = \frac{dQ}{mdt} \quad [J/kgK]$$

$$c = \frac{dQ}{Gdt} \quad [kcal/kg_f^\circ C] \quad (1-15)$$

(cf) 열용량(heat capacity) : c'

질량 m 의 물질을 온도 1℃높이는데 필요한 열량.

$$c' = mc \quad [kJ/K] \quad (1-16)$$

만일 비열 c 가 온도와 관계없이 일정할 경우 물체의 온도를 t_1 에서 t_2 로 올리는데 필요한 열량은

$${}_1Q_2 = mc(t_2 - t_1) \quad [kJ] \quad (1-17)$$

① 온도와 관계

② $c \neq f(t)$: 비열이 온도와 관계없이 일정한 경우

$$\int_1^2 dQ = \int_1^2 mc dt = mc \int_1^2 dt$$

$${}_1Q_2 = mc(t_2 - t_1) \quad [kJ]$$

(1-18)

$${}_1q_2 = c(t_2 - t_1) \quad [kJ/kg]$$

◎ 점함수와 경로함수

·점함수(Point function) : 양단의 상태만의 함수로써 완전미분형태의 함수.

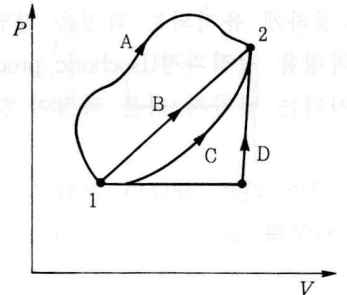
$$\int_1^2 dV = V_2 - V_1$$

·경로[과정, 과도]함수(path function) : 양단의 상태뿐만 아니라 경로에도 관계되는 함수로써 불완전 미분형태의 함수.

$$\int_1^2 \delta Q = {}_1Q_2 = Q_{1 \rightarrow 2} \quad \int_1^2 \delta Q \neq Q_2 - Q_1$$

$$\int_1^2 \delta W = {}_1W_2 = W_{1 \rightarrow 2}$$

열역학에서는 열과 일밖에 없다. 따라서 열과 일의 미소변화량은 수학적으로 δQ , δW 로 표기하여야 하지만 편의상 dQ , dW 로 표기하기로 한다.



㉞ $c = f(t)$: 비열이 온도의 함수 즉 온도에 따라 변화하는 경우

$$\int_1^2 dQ = \int_1^2 mc dt = m \int_1^2 c dt = m \int_1^2 f(t) dt$$

$${}_1Q_2 = m \frac{\int_1^2 c dt}{(t_2 - t_1)} (t_2 - t_1) = m c_m (t_2 - t_1) \quad [kJ]$$

$${}_1q_2 = \frac{\int_1^2 c dt}{(t_2 - t_1)} (t_2 - t_1) = c_m (t_2 - t_1) \quad [kJ/kg]$$

(1-19)

여기서 C_m 은 t_1 과 t_2 사이의 평균비열.

$$c_m = \frac{\int_1^2 c dt}{(t_2 - t_1)}$$

(1-20)

$${}_1q_2 = c_m (t_2 - t_1) \quad [kJ/kg]$$

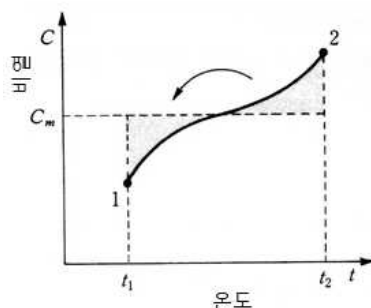


그림 1-5 평균비열

② 열적관계

비열은 열적조건과 열적 상태에 따라 다르며 다음과 같이 구분한다.

- ㉠ 정압비열(c_p) : 압력이 일정한 상태에서의 비열.
- ㉡ 정적비열(c_v) : 체적이 일정한 상태에서의 비열.

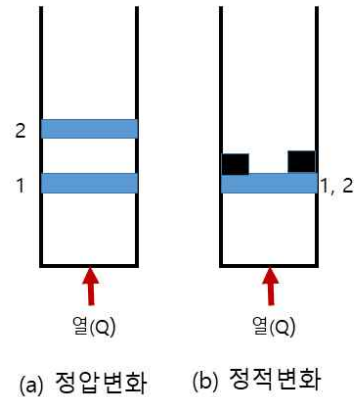
㉢ 비열비(ratio of specific heat) : k

정압비열과 정적비열의 비.

$$k = \frac{c_p}{c_v} \quad (1-21)$$

기체 : $c_p > c_v$, $k > 1$

액체, 고체 : $c_p \approx c_v$, $k \approx 1$



(2) 단위

SI단위 : J(Joule)

공학단위 : kcal, Btu, Chu

- ① 1 kcal : 표준 대기압상태에서 순수한 물 1kgf를 1°C 높이는데 필요한 열량.

㉠ 15°Ckcal [$kcal_{15}$]

1 $kcal_{15}$: 표준 대기압하에서 순수한 물 1kgf를 14.5°C에서 15.5°C까지 높이는데 필요한 열량.

㉡ 평균kcal [$kcal_m$]

1 $kcal_m$: 표준 대기압하에서 순수한 물 1kgf를 0°C에서 100°C까지 높이는데 필요한 열량의 1/100.

㉢ 국제 kcal [$kcal_{int}$]

$$1 \text{ kcal}_{15} = 4186.5 \text{ J}$$

$$1 \text{ kcal}_m = 4186.05 \text{ J}$$

$$1 \text{ kcal}_{int} = 4186.8 \text{ J}$$

$$1 \text{ kcal} = 427 \text{ kgfm} = 4.2 \text{ kJ}$$

$$\uparrow 427 \times 9.81 \text{ m/s}^2$$

- ② 1 Btu(British Thermal Unit) : 표준 대기압하에서 순수한 물 1lb_f를 1°F 높이는데 필요한 열량.

$$1 \text{ Btu} = 0.252 \text{ kcal}$$

- ③ 1 Chu(Centigrade Heat Unit) : 표준 대기압하에서 순수한 물 1lb_f를 1°C 높이는데 필요한 열량.

$$1 \text{ Chu} = 9/5 \text{ Btu}$$

(3) 혼합후의 온도

	질량	비열	온도	혼합후의 온도
물질(1)	m_1	c_1	t_1	t_m
물질(2)	m_2	c_2	t_2	t_m

가정 : 화학반응 또는 외부로의 열손실이 없다.

$$t_1 < t_2 \text{ 라 하면 } t_1 < t_m < t_2$$

열평형에 의해 $Q_1 = -Q_2$ (-는 방열)이므로 $Q_1 + Q_2 = 0$

$$m_1 c_1 (t_m - t_1) + m_2 c_2 (t_m - t_2) = 0$$

$$\therefore t_m = \frac{m_1 c_1 t_1 + m_2 c_2 t_2}{m_1 c_1 + m_2 c_2}$$

㉢ n종의 물질을 혼합한 후의 온도 : t_m

$$t_m = \frac{\sum_{i=1}^n m_i c_i t_i}{\sum_{i=1}^n m_i c_i} \quad (1-22)$$

cf) 외부로의 열손실 Q_l 이 있는 경우

$$t_m = \frac{(\sum_{i=1}^n m_i c_i t_i) - Q_l}{\sum_{i=1}^n m_i c_i}$$

[예제1-4] 6 kg의 강재 그릇에 25℃의 물 22ℓ가 들어있다. 여기에 200℃의 구리 5 kg를 넣었다면 열평형 후의 온도는 ? 단, 물의 비열은 4.187 kJ/kgK, 강재의 비열은 0.4648 kJ/kgK 이고 구리의 비열은 0.386 kJ/kgK 이다.

(1) 외부로의 열손실이 없는 경우

(2) 외부로의 열손실이 20 kJ인 경우

(sol) $1\text{m}^3 = 10^3\ell = 10^6\text{m}\ell$ 이므로 $1\ell = 10^{-3}\text{m}^3$

질량 $\rho = \frac{\text{질량}}{\text{체적}} = \frac{m}{V}$ 에서 물의 밀도 $\rho = 1000\text{kg}/\text{m}^3$ 이므로 물의 질량 m_w

$$m_w = \rho V = 1000 \times 22 \times 10^{-3} = 22 \text{ kg}$$

$$\begin{aligned} t_m &= \frac{\sum_{i=1}^n m_i c_i t_i}{\sum_{i=1}^n m_i c_i} \\ &= \frac{(6 \times 0.4648 \times 25 + 22 \times 4.187 \times 25 + 5 \times 0.386 \times 200)}{(6 \times 0.4648 + 22 \times 4.187 + 5 \times 0.386)} \\ &= 28.49^\circ\text{C} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} (2) \quad t_m &= \sum_{i=1}^n \frac{m_i c_i t_i - Q_l}{m_i c_i} \\ &= \frac{(6 \times 0.4648 \times 25 + 22 \times 4.187 \times 25 + 5 \times 0.386 \times 200) - 20}{(6 \times 0.4648 + 22 \times 4.187 + 5 \times 0.386)} \\ &= 28.28^\circ\text{C} \end{aligned}$$

1-11 일 및 에너지

(1) 일(Work):W

물체에 작용하는 힘 (F)와 힘이 작용하는 방향으로의 변위 (l)와의 곱.

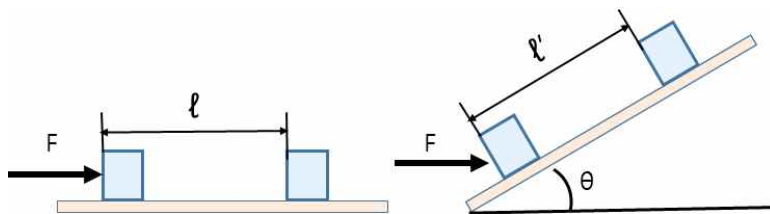


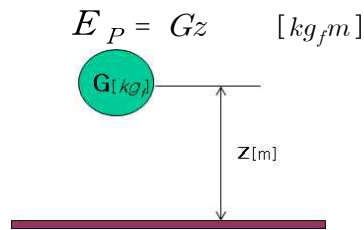
그림 1-6 일

$$\begin{aligned} W &= F l = F l' \cos \theta \\ \uparrow l &= l' \cos \theta \end{aligned} \quad (1-23)$$

(3) 기계적에너지 또는 역학적에너지(Mechanical energy) : E

물체의 위치 또는 운동에 의해 발생하는 에너지

① 위치 에너지(potential energy) : E_P

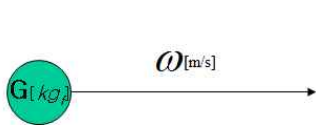


$$E_P = Gz \quad [kg_f m]$$

$$\underline{E_P = mgz} \quad [kg \cdot m^2/s^2] = [Nm] \quad (1-24)$$

$$e_P = \frac{E_P}{G} = z \quad [m] \quad (1-25)$$

② 운동 에너지(kinetic energy) : E_K



$$E_K = \frac{G}{2g} \omega^2 \quad [kg_f m]$$

$$\underline{E_K = \frac{1}{2} m \omega^2} \quad [kg \cdot m^2/s^2] = [Nm] \quad (1-26)$$

$$e_K = \frac{E_K}{G} = \frac{\omega^2}{2g} \quad [m] \quad (1-27)$$

(4) 열에너지 : Q

분자의 운동에 의해 발생하는 에너지

$$dQ = m c dt \quad (1-28)$$

(5) 기타 : 전기 에너지, 빛 에너지, 소리 에너지.

1-12 동력(Power) 또는 일률, 공률 : \dot{W}

단위 시간당 한 일량

$$\dot{W} = \frac{dW}{dt} \quad (1-29)$$

[단위]

$$1 W = 1 J/s = 1 Nm/s = 1 kg m^2/s^3$$

$$\underline{1 kW = 102 kg_f m/s = 860 kcal/h}$$

$$1 kg_f m/s = 9.81 N/s = 9.81 W$$

$$1 hp (horsepower, 영마력) = 76 kg_f m/s = 0.746 kW = 550 lb ft/s = 641.6 kcal/h$$

$$1 PS (pferdestärke, 불마력) = 75 kg_f m/s = 0.7355 kW = 542.5 lb ft/s = 632 kcal/h$$

1. 미분

함수 $y = f(x)$ 즉, y 는 x 의 함수(function)에서

$$y' = \lim_{\Delta x \rightarrow 0} \frac{\Delta y}{\Delta x} = \lim_{\Delta x \rightarrow 0} \frac{f(x + \Delta x) - f(x)}{\Delta x}$$

를 x 에 관한 y 의 도함수라 하며,

도함수를 구하는 것을 함수 $f(x)$ 를 x 에 관하여 미분한다라고 한다.

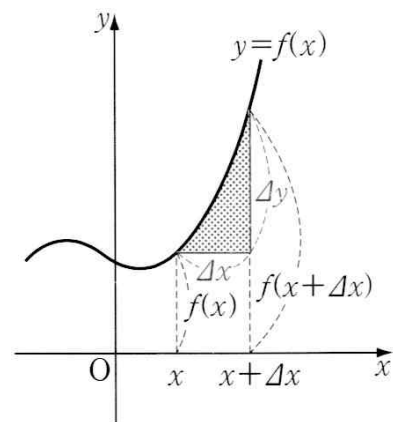
-기호 : $y', f'(x), \frac{dy}{dx}, \frac{df(x)}{dx}, \frac{d}{dx}f(x)$

여기서 $f'(x)$ 는 “f 프라임(prime) x”라고 읽는다.

-의미 : x 인 점에서의 접선의 기울기

-응용: 접선의 기울기, 극대, 극소, 속도와 가속도, 시간에 대한 길이 또는 부피의 변화율

-미분법



함수		도함수(미분)
상수	$y = c$	$y' = 0$
거듭제곱	$y = kx^n$	$y' = nkx^{n-1}$
로그	$y = \ln x$	$y' = \frac{1}{x} \quad (x > 0)$
지수	$y = e^x$	$y' = e^x$

예) $y = 3x^4 - 5x^3 + 2x^2 - 7$

$$y' = 12x^3 - 15x^2 + 4x$$

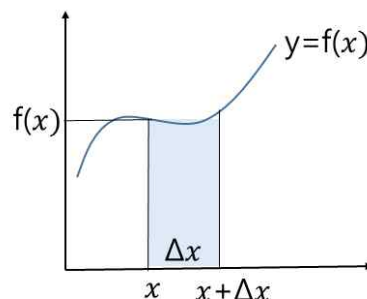
2. 적분

적분은 뉴턴(1643~1727)과 라이프니츠(1646~1716)의해 정립되고 \int 기호는 라이프니츠에 의해 창안되었고 적분 또는 인테그랄(integral)이라고 읽는다.

1) 부정적분

미분하여 함수 $f(x)$ 가 되는 함수 $F(x)$ 를 부정적분이라 하며, $F(x)$ 를 구하는 것을 적분이라 한다.

$$\int f(x)dx = F(x) + C \quad (\text{단, } C \text{는 적분상수})$$



함수		적분
상수	$y = k$	$\int kdx = kx + C$
거듭제곱	$y = x^n$	$\int x^n dx = \frac{1}{n+1}x^{n+1} + C$
역수	$y = \frac{1}{x}$	$\int \frac{1}{x} dx = \ln x + C$
지수	$y = e^x$	$\int e^x dx = e^x + C$

2) 정적분

부정적분을 활용한 일정구간을 적분하는 방법을 정적분이라 하며, 어떤 도형의 면적이나 부피를 구할 때 사용한다.

$$\int_a^b f(x)dx = \lim_{n \rightarrow \infty} \sum_{k=1}^n f(x_k) \Delta x$$

a (아래끝)에서 b (위끝)까지 적분한다 라고 한다.

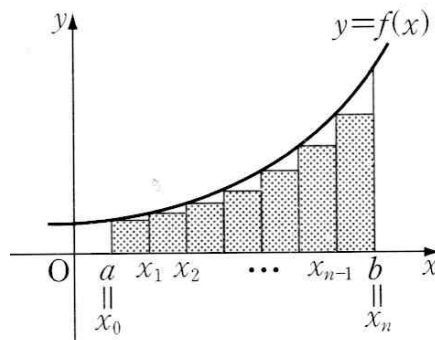
-의미: 곡선 $f(x)$ 와 a 와 b 로 둘러싸인 도형의 넓이

-응용 ; 넓이, 부피, 속도와 거리

-계산법

$$\int f(x)dx = F(x) + C \quad \text{일때}$$

$$\int_a^b f(x)dx = [F(x)]_a^b = F(b) - F(a)$$



예) $\int_1^3 (6x^2 - 4x + 3)dx$

$$= \left[\frac{6}{3}x^3 - \frac{4}{2}x^2 + 3x \right]_1^3$$

$$= (2 \cdot 3^3 - 2 \cdot 3^2 + 3 \cdot 3) - (2 \cdot 1^3 - 2 \cdot 1^2 + 3 \cdot 1) = 42$$