

[자연 문제1번]

[출제의도]

본 문제는 유리함수와 초월함수의 적분법, 도함수, 수열 등의 수학적 기본 개념을 이해하고, 이를 넓이, 최적화, 수열의 합에 응용할 수 있는 문제해결능력을 평가하는 데 그 목적이 있다.

문항 번호	세부 평가항목
문제 1	(1) - $f(t) = t^2 - 1$, $g(t) = \ln t$, $h(t) = \frac{\ln t}{t^2}$ 를 바르게 계산 - $\frac{d}{dt}h(t) = \frac{1}{t^3}(1 - 2\ln t)$ 를 바르게 계산 - $t = \sqrt{e}$ 에서 최댓값임을 바르게 판정함
	(2) - 제일 아랫면이 변이 n 개인 삼각형임을 알고, 공의 개수 $\frac{n(n+1)}{2}$ 을 정확히 계산 - 구하고자 하는 값이 $\sum_{k=1}^n \frac{k^2+k}{2}$ 임을 바르게 유도 - 전체의 합 $\frac{n(n+1)(n+2)}{6}$ 을 바르게 계산

[예시 답안]

(1) $t > 1$ 에서 두 함수 $f(t)$ 와 $g(t)$ 를 정의하면 다음과 같다.

$$f(t) = \int_1^t 2x \, dx = t^2 - 1$$

$$g(t) = \int_1^t \frac{1}{x} \, dx = \ln t$$

따라서,

$$h(t) = \frac{\ln t}{t^2}$$

이다. 함수 $h(t)$ 의 도함수는

$$\begin{aligned} \frac{d}{dt}h(t) &= \frac{1}{t} \cdot \frac{1}{t^2} + \ln t \cdot (-2) \cdot \frac{1}{t^3} \\ &= \frac{1}{t^3}(1 - 2\ln t) \end{aligned}$$

이다. $\frac{d}{dt}h(t) = 0$ 인 t 는 유일하게 $\ln t = \frac{1}{2}$ 일 때 존재한다.

$$\begin{aligned} \frac{d^2}{dt^2}h(t) &= (-3) \cdot \frac{1}{t^4} \cdot (1 - 2\ln t) - 2 \cdot \frac{1}{t^4} \\ &= -\frac{1}{t^4} \cdot (5 - 6\ln t) \end{aligned}$$

이므로 $\frac{d^2}{dt^2}h(t)$ 는 $\ln t = \frac{1}{2}$ 일 때 음수이다.

따라서 $t = \sqrt{e}$ 일 때 $h(t)$ 가 최대가 되며 최댓값은 $\frac{1}{2e}$ 이다.

(2) 이 사면체의 제일 밑면은 한 변이 n 개인 삼각형이다. 이 삼각형을 이루는 공의 개수를 a_n 이라고 하면, a_n 은 위에서부터 1단, 2단, ..., n 단을 이루는 공의 개수의 합으로 표현할 수 있다. 이때, k 번째 단의 공의 개수는 한변이 k 개인 정사면체의 제일 밑면의 공의 개수와 같다.

$$1 + 2 + \dots + n = \sum_{i=1}^n i = \frac{n(n+1)}{2} \text{이다.}$$

따라서 a_n 은 다음과 같이 계산할 수 있다.

따라서 a_n 은 다음과 같이 계산할 수 있다.

$$a_n = \frac{1}{2} \sum_{k=1}^n (k^2 + k) = \frac{1}{2} \left(\frac{n(n+1)(2n+1)}{6} + \frac{n(n+1)}{2} \right) = \frac{n(n+1)(n+2)}{6}$$

ibhak.ssu.ac.kr

[자연 문제2번]

[출제의도]

본 문제는 빗방울의 형성과 낙하 현상으로부터 발생하는 자연 현상을 화학평형의 관점에서 추론하고, 이를 물체의 운동을 기술하는 뉴턴 법칙, 역학적 에너지 보존 등을 적용하여 과학적으로 해석할 수 있는 능력을 평가하고자 함에 그 목적을 둔다.

문항 번호	세부 평가항목
문제 2	(1) <ul style="list-style-type: none"> - 초기 상태 $CO_2(aq)$로부터 생성된 $H^+(aq)$의 농도만큼 농도 변화가 발생하고, 이를 통해 새로운 평형에 도달함을 농도표의 형태로 바르게 표현 - $K_H P_{CO_2} - x \approx K_H P_{CO_2}$임을 명시 - 수소이온 농도 $[H^+] = 2 \times 10^{-5} M$을 정확히 계산
	(2) <ul style="list-style-type: none"> - 빗방울에 작용하는 알짜 힘 $F = -mg + 0.2D^2v^2$을 바르게 표현 - $-mg + 0.2D^2v_f^2 = 0$로부터 $v_f = \sqrt{\frac{mg}{0.2D^2}} = \sqrt{\frac{(\rho\pi D^3/6)g}{0.2D^2}}$를 바르게 계산 - $v_f = 5 \text{ m/s}$ 단위를 포함하여 정확한 결과 계산
	(3) <ul style="list-style-type: none"> - 역학적 에너지는 $E = \frac{1}{2}mv^2 + mgh$ - 생성 초기 $E_i = mgh$, 지면에서 $E_f = \frac{1}{2}mv_f^2$. - $\frac{E_f}{E_i} = \frac{mv_f^2/2}{mgh} = \frac{v_f^2}{2gh} = \frac{5^2}{2 \times 10 \times 500} = 0.0025$, 즉, 0.25% 정확한 계산 결과

[예시 답안]

(1) 부분 압력 $P_{CO_2} = 0.025 \text{ atm}$ 일 때, 물 속에 존재하는 CO_2 의 농도는 제시문 (가)의 헨리에 법칙에 의해 $[CO_2] = K_H P_{CO_2}$ 이다.

물 속에 존재하는 CO_2 에 의해 H_2CO_3 가 형성되며 이로부터 발생하는 수소이온의 농도 $[H^+]$ 를 x 라고 하면 다음과 같은 과정을 통해 계산할 수 있다.

평형 반응식	$CO_2(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons H^+(aq) + HCO_3^-(aq)$
초기 상태 농도	$K_H P_{CO_2}$ 0 0
반응 후의 변화량	-x +x +x
평형 상태 농도	$K_H P_{CO_2} - x$ x x

따라서 CO_2 에 의한 빗물 속 H^+ 의 해리 반응의 평형 상수는 x 로 표현할 수 있다.

$$K_{tot} = \frac{[H^+][HCO_3^-]}{[CO_2]} = \frac{x^2}{K_H P_{CO_2} - x} = 4 \times 10^{-7}$$

K_{tot} 이 매우 작으므로 변화량 x 는 $K_{HP_{CO_2}}$ 보다 매우 작으므로 $K_{HP_{CO_2}} - x \simeq K_{HP_{CO_2}}$ 이다.
따라서,

$$x = \sqrt{(4 \times 10^{-7}) \times (0.025 \times 0.04)} = \sqrt{4 \times 10^{-10}} = 2 \times 10^{-5}$$

빗물 속 수소 이온의 농도 $[H^+]$ 는 2×10^{-5} M 이다.

(2) 빗방울에 작용하는 알짜 힘은 $F = -mg + 0.2D^2v^2$.

아랫방향으로 작용하는 중력은 빗방울을 가속시키고 공기의 저항력은 윗방향으로 작용한다.

속력이 증가함에 따라 저항력도 증가하고 알짜 힘은 줄어든다. 저항력의 크기가 중력의 크기에 수렴하면 알짜 힘이 영에 수렴하고 빗방울은 일정한 속력을 가질 것이다.

$$-mg + 0.2D^2v_f^2 \simeq 0$$

$$\Rightarrow v_f = \sqrt{\frac{mg}{0.2D^2}} = \sqrt{\frac{(\rho\pi D^3/6)g}{0.2D^2}} = \sqrt{\frac{\rho\pi Dg}{1.2}} = \sqrt{\frac{10^3 \times 3 \times 10^{-3} \times 10}{1.2}} = 5 \text{ m/s}$$

(3) 역학적 에너지는 $E = \frac{1}{2}mv^2 + mgh$ 이므로,

생성 초기의 역학적 에너지 $E_i = mgh$, 지면에서의 역학적 에너지 $E_f = \frac{1}{2}mv_f^2$ 이다.

$$\text{그러므로 } \frac{E_f}{E_i} = \frac{mv_f^2/2}{mgh} = \frac{v_f^2}{2gh} = \frac{5^2}{2 \times 10 \times 500} = 0.0025, \text{ 즉, } 0.25\% \text{ 이다.}$$

<자연 1-1>

【문제 1】 답안은 반드시 해당 답란에 작성해야 함(다른 문제의 답안을 작성할 경우 '0'점 처리)

(1) $f(x)$ 의 값을 구하면, 오른쪽 그림과 같이 $\int_0^1 x dx = \left[\frac{x^2}{2} \right]_0^1 = \frac{1}{2}$ 이다.
 $f(x) = x^2 - 1$ 이다.
 (다른 방법) 오른쪽 그림과 같이 사다리꼴의 넓이를 구하면 $\frac{1}{2} \times (2+0) \times (1-1) = 0$ 이다.
 $g(x)$ 의 값을 구하면, 오른쪽 그림과 같이 색칠한 부분의 넓이인 $\int_1^2 \frac{1}{x} dx = \left[\ln|x| \right]_1^2 = \ln 2 - \ln 1 = \ln 2$ 이다.
 이때 $x > 1$ 이므로 $g(x) = \ln x$ 이다.
 따라서 $h(x)$ 를 구하면 $h(x) = \frac{g(x)}{f(x)+1} = \frac{\ln x}{x^2-1+1} = \frac{\ln x}{x^2}$
 $h'(x) = \frac{1-2\ln x}{x^3}$ 이다. 이때, 방정식 $h'(x) = 0$ 이 해를 구하면 $1-2\ln x = 0, 1-2\ln x = 0, \ln x = \frac{1}{2} \therefore x = \sqrt{e}$ 이다.
 $h(\sqrt{e}) = \frac{1}{\sqrt{e}}$ 이므로,
 $h(x)$ 의 최댓값을 구하면 다음과 같다.

x	\dots	\sqrt{e}	\dots
$h'(x)$	$+$	0	$-$
$h(x)$	\nearrow	$\frac{1}{\sqrt{e}}$	\searrow

즉 $h(x)$ 는 $x = \sqrt{e}$ 에서 최댓값 $\frac{1}{\sqrt{e}}$ 을 단 하나 가진다. $h(x)$ 의 최댓값은 $\frac{1}{\sqrt{e}}$ 이다. $x = \sqrt{e}$ 이므로 $h(\sqrt{e}) = \frac{1}{\sqrt{e}}$ 이다.

$$\sum_{k=0}^{n-1} (k+1) = \sum_{k=1}^n k - 2 = \frac{n(n+1)}{2} + (n-1) - 2$$

$$= \frac{n^2-n}{2} + \frac{n-2}{2} - \frac{2}{2} = \frac{n^2+n-6}{2}$$

① 식을
 $\frac{n^2+n-6}{2} = (a_2+a_3+\dots+a_n) - (a_2+a_3+\dots+a_n)$
 $\frac{n^2+n-6}{2} = a_n - a_2$ 이다. 이때 $a_2 = 3$ 이므로
 $a_n = \frac{n^2+n}{2} \quad (n \geq 2)$ 이다.
 b_n 을 구하려 하면 $n = k$ 일 때 맨 아래층의 수는 a_k 이고 $k = k-1$ 일 때, 맨 아래층의 수는 a_{k-1} 이다. 이때 b_{k-1} 과 b_k 의 차는 a_{k-1} 임을 알 수 있다. 즉, $b_k - b_{k-1} = a_{k-1}$ 임을 알 수 있다.
 $b_n - b_1 = (a_1 + a_2 + \dots + a_{n-1})$
 $b_n - b_1 = (a_2 + a_3 + \dots + a_n)$
 $b_n - b_1 = a_n$ 이므로, $b_n = a_n + b_1 = \frac{n^2+n}{2} + 1$ 이다. ... ②
 $\sum_{k=2}^n \frac{b_k}{2} - 3 = \frac{1}{2} \left(\sum_{k=2}^n (k^2+k) - 2 \right) - 3 = \frac{1}{2} \left(\sum_{k=1}^n (k^2+k) \right) - 4$
 $= \frac{1}{2} \left(\frac{n(n+1)(2n+1)}{6} + \frac{n(n+1)}{2} \right) - 4$
 $= \frac{1}{12} \left(n(n+1)(2n+1) + 3n(n+1) \right) - 4$
 $= \frac{1}{12} n(n+1)(2n+4) - 4 = \frac{n(n+1)(n+2)}{6} - 4$
 ②식에 대입하면, $b_n = \frac{n(n+1)(n+2)}{6}$ 이다.
 따라서, 맨 아래층의 공의 개수는 $\frac{n(n+1)}{2}$ 이고,
 전체 공의 개수는 $\frac{n(n+1)(n+2)}{6}$ 이다. 이때, $n \geq 2$ 이고,
 $n=1$ 인 경우는 정사면체가 아니므로 고려하지 않는다.

- (1) 이 학생은 문장으로 주어진 $f(t)$ 와 $g(t)$ 를 수식으로 정확하게 표현하여 $h(t)$ 를 올바르게 계산하였다. 이후 도함수 $h'(t)$ 를 맞게 계산하고, 이 함수의 정보로부터 $h(t)$ 의 증감 정보를 도출하여 문제가 요구하는 최댓값을 산출하였다.
- (2) 이 학생은 n 층으로 이루어진 정사면체의 맨 아래층 삼각형을 구성하는데 필요한 공의 개수를 나타내는 수열 a_n 을 귀납적으로 정확하게 정의하였으며, 이를 활용하여 a_n 의 일반항을 올바르게 구하였다. 또한 n 층으로 이루어진 정사면체를 만드는데 필요한 공의 개수를 나타내는 수열 b_n 이 a_n 의 합으로 표현된다는 사실을 올바르게 찾아내어 일반항을 계산하였다.

<자연 1-2>

【문제 1】 답안은 반드시 해당 답란에 작성해야 함(다른 문제의 답안을 작성할 경우 '0'점 처리)

(1)

$$f(x) = \int_1^t 2x dx = [x^2]_1^t = t^2 - 1$$

$$g(x) = \int_1^t \frac{1}{x} dx = (\ln|x|)_1^t = \ln t$$

$$\therefore h(t) = \frac{\ln t}{t^2}$$

$$h'(t) = \frac{\frac{1}{t} - 2t \ln t}{t^4} = \frac{1 - 2t^2 \ln t}{t^3}$$

$\ln t = \frac{1}{2}$ 일 때 ($t = \sqrt{e}$) $h'(t) = 0$
 $\ln t < \frac{1}{2}$ 일 때 $h'(t) > 0$ (즉 $t > 1$)
 $\ln t > \frac{1}{2}$ 일 때 $h'(t) < 0$

따라서 $t = \sqrt{e}$ 일 때 $h(t)$ 는 극댓값을 가진다.
 또한 그 값은 $h(t)$ 의 최댓값이다.
 $h(\sqrt{e}) = \frac{\ln \sqrt{e}}{e} = \frac{1}{2e}$
 $h(t)$ 의 최댓값 $\frac{1}{2e}$, t 값 \sqrt{e}

(2) 가장 맨 위층 공을 1층이라 하고 가장 아래층 공을 n층이라 하면 (n층 정사면체에서)

공의 개수는 다음 그림과 같다

즉 n층 정사면체에서 k층의 공의 개수를 a_k 라 하면 ($1 \leq k \leq n$)

$$a_k = \sum_{i=1}^k i = \frac{k(k+1)}{2}$$

따라서 n층 정사면체의 맨 아래층 공의 개수는

$$a_n = \frac{n(n+1)}{2}$$

n층 정사면체의 전체 공의 개수는

$$\sum_{k=1}^n a_k = \sum_{k=1}^n \frac{k(k+1)}{2} = \frac{1}{2} \left(\frac{n(n+1)(n+1)}{6} + \frac{n(n+1)}{2} \right)$$

$$= \frac{n(n+1)}{4} \left(\frac{2n+1}{3} + 1 \right) = \frac{n(n+1)}{4} \times \frac{3n+4}{3}$$

$$= \frac{n(n+1)(n+3)}{6}$$

맨 아래층의 공의 개수는 $\frac{n(n+1)}{2}$
 전체 공의 개수는 $\frac{n(n+1)(n+3)}{6}$

(1) 이 학생은 문장으로 주어진 $f(t)$ 와 $g(t)$ 를 수식으로 정확하게 표현하여 $h(t)$ 를 올바르게 계산하였다. 이후 도함수 $h'(t)$ 를 맞게 계산하고, 도함수의 정보로부터 $h(t)$ 의 극댓값을 올바르게 계산하였다. 하지만, 도함수의 부호가 원 함수의 어떤 정보를 제공하는지에 대한 설명이 부족하여, $t = \sqrt{e}$ 일 때 함수가 극댓값, 최댓값을 갖는 이유에 대한 설명이 부족하다는 점이 아쉬운 답안이었다.

(2) 이 학생은 맨 아래층 삼각형의 각 i 번째 줄에 필요한 공의 개수가 i 개라는 사실을 활용하여, 그 합인 a_n 을 올바르게 구하였다. 또한 전체 정사면체에 필요한 공의 개수가 k 번째 층을 이루는 공의 개수를 나타내는 a_k 의 합이라는 사실을 정확히 파악하여, 그 합을 올바르게 계산하였다.

<자연2-1>

[문제 2] 답안은 반드시 해당 답란에 작성해야 함(다른 문제의 답안을 작성할 경우 '0'점 처리)

<p>(1) 피시물(기)에 의해 CO₂의 용해도가 $P_{CO_2} = 0.025 \times 0.01 = 0.00025 \text{ M}$ 이다.</p>	<p>(2) 물은 공기에서 포화상태를 이루며 그 크기는 $m_{\text{H}_2\text{O}} = k_d \cdot V$ 이다.</p>
<p>피시물 속 CO₂의 농도 $[CO_2] = K_H \times P_{CO_2} = 0.011 \times 0.025 = 0.01 \text{ M}$ 이다.</p>	<p>이 때, 답란에는 (단위) x (부피)로 나타낼 수 있다 있다.</p>
<p>이 때, $k = \frac{[H_2CO_3]}{[CO_2]}$ 이므로 $[H_2CO_3] = 2 \times 10^{-5}$ 이다.</p>	<p>한편, 물의 부피를 구하면 부피 $V = \frac{m}{\rho} = \frac{5 \times 10^{-4}}{1} = 5 \times 10^{-4} \text{ cm}^3$ 이다.</p>
<p>그러면 피시물 (수)의 pH는 $K_1 = \frac{[H^+][HCO_3^-]}{[H_2CO_3]}$ 이고, K_1 은 H_2CO_3 의</p>	<p>한편 수의 양은 $5 \times 10^{-4} \text{ g}$ 이니 물, 즉 피시물의 질량은 $5 \times 10^{-4} \text{ g}$ 이다.</p>
<p>해리상수 $1:1$ 이므로 물의 농도가 동일하며 $[H^+] = [HCO_3^-] = \frac{[H_2CO_3]}{K_1}$ 이다.</p>	<p>그러면 $m = k_d \cdot V$ 이니, k_d 의 값을 대입하면</p>
<p>$[H^+] = \frac{[H_2CO_3]}{K_1} = \frac{2 \times 10^{-5}}{10^{-4}} = 2 \times 10^{-1} \text{ M}$</p>	<p>$5 \times 10^{-4} \text{ g} \times 10 \text{ (cm}^3) = 0.2 \text{ kg/m}^3 \times (0.1 \text{ cm}^3) \times V^2$ 이고 이를 풀면</p>
<p>즉, $[H^+] = \sqrt{2 \times 10^{-4} \times 2 \times 10^{-5}} = \sqrt{2^2 \times 10^{-9}} = 2 \times 10^{-4.5}$ 이다.</p>	<p>$\frac{5 \times 10^{-4} \times 10}{2 \times 10^{-4} \times 10^{-6}} = \frac{5 \times 10^{-4}}{2} = 25 \times 10^{-4}$ 이고 $V = 5 \text{ cm}^3$ 이다.</p>
<p>답: $[H^+] = 2 \times 10^{-4.5} \text{ M}$</p>	<p>답: 5 ml</p>
<p>(3) 생장 중의 질량 증가량은 5 mm^3 이므로 질량 보존 법칙에 의해</p>	<p>(3) 생장 중의 질량 증가량은 5 mm^3 이므로 질량 보존 법칙에 의해</p>
<p>$U = mgh = 5 \times 10^{-9} \text{ kg} \times 5 \text{ mm} \times 10 \text{ (cm/s}^2) = 25 \times 10^{-14}$ 이다.</p>	<p>피시물 (기)에 의해 $U = mgh = 5 \times 10^{-9} \text{ kg} \times 5 \text{ mm} \times 10 \text{ (cm/s}^2) = 25 \times 10^{-14}$ 이다.</p>
<p>그러면 (1) 문제의 결과와 비교하여 단당류가 포함된 5 mm^3 이므로</p>	<p>그러면 (1) 문제의 결과와 비교하여 단당류가 포함된 5 mm^3 이므로</p>
<p>단당류의 질량을 구하면 $5 \times 10^{-9} \text{ kg}$ 이고, 그 값의 질량 증가량은 $k = \frac{1}{2} \text{ m}^2$</p>	<p>단당류의 질량을 구하면 $5 \times 10^{-9} \text{ kg}$ 이고, 그 값의 질량 증가량은 $k = \frac{1}{2} \text{ m}^2$</p>
<p>$= \frac{1}{2} \times 5 \times 10^{-9} \times 25 = \frac{125}{2} \times 10^{-9}$ 이다.</p>	<p>$= \frac{1}{2} \times 5 \times 10^{-9} \times 25 = \frac{125}{2} \times 10^{-9}$ 이다.</p>
<p>즉, 생장 중의 질량의 증가를 구하면</p>	<p>즉, 생장 중의 질량의 증가를 구하면</p>
<p>$\frac{125 \times 10^{-9}}{25 \times 10^{-14}} \times 100 = \frac{126 \times 10^{-5}}{5 \times 10^{-4}} = \frac{126}{5} \times \frac{1}{10} = \frac{1}{10} \times 100 = 0.25\%$ 이다.</p>	<p>$\frac{125 \times 10^{-9}}{25 \times 10^{-14}} \times 100 = \frac{126 \times 10^{-5}}{5 \times 10^{-4}} = \frac{126}{5} \times \frac{1}{10} = \frac{1}{10} \times 100 = 0.25\%$ 이다.</p>
<p>답: 0.25%</p>	<p>답: 0.25%</p>

2-1: CO₂ 와 H₂CO₃로의 전환 및 그를 통한 산성 빗물의 생성과 관련한 연속 화학평형에서의 평형 관계를 명확히 이해하지 못한 듯하다. CO₂의 물 속으로의 용해 평형 및 H₂CO₃로부터의 동일한 양 만큼의 H⁺ 및 HCO₃⁻ 형성 등에 대한 부분적 화학평형은 이해하는 듯 하며, 보다 포괄적인 이해와 학습이 요구된다.

2-2: 문제의 내용을 잘 이해하고 있으며, 문제에서 요구하는 답도 잘 구하였다. 답안 작성 면에서도 서술 식으로 쓰려고 노력하였다. 나쁘지 않다. 그러나 이는 과학논술이므로 모범답안과 같이 수식과 번호, 그리고 적절한 여백을 활용하여 좀 더 일목요연하게 작성했다면 더욱 좋았을 것이다.

2-3: 문제의 내용을 잘 이해하고 올바른 결과도 구하였다. 한 가지 아쉬운 점이 있다면, 논술 답안을 작성할 때에는 모범답안과 같이 기호를 이용하여 수식을 전개하고 마지막 단계에서 숫자를 입력하여 결과를 구하는 습관을 들여야 한다. 이 문제에서 빗방울의 질량은 중간과정에 상쇄되어 결과에 들어오지 않는다.

<자연 2-2>

[문제 2] 답안은 반드시 해당 답란에 작성해야 함(다른 문제의 답안을 작성할 경우 '0'점 처리)

<p>(1) 제1분 (가) 에 따라 $[CO_2] = K_H P_{CO_2}$ 이므로 $K_H = 0.04 \text{ (atm} \cdot \text{L/mol)} = 4 \times 10^{-2} \text{ (atm} \cdot \text{L/mol)}$ 이고, $P_{CO_2} = 0.025 \text{ (atm)} = 25 \times 10^{-3} \text{ (atm)}$ 이므로 $[CO_2] = 100 \times 10^{-4} \text{ (L/mol)} = 10^{-3} \text{ (L/mol)}$ 이다. 빗물에 CO_2가 용해된 제1분 (나)의 ①번의 과정을 따르고, H_2CO_3가 ②번의 과정을 거쳐, 최종적인 ③의 과정을 이룬다. ①번 반응의 평형상수 K_1은 $K_1 = \frac{[H_2CO_3]}{[CO_2]} = 2 \times 10^{-3}$ 이므로 $[CO_2] = 10^{-3} \text{ (L/mol)}$ 이고 $[H_2CO_3] = 2 \times 10^{-6} \text{ (L/mol)}$ 이다. ②번 반응의 평형상수 K_2은 $K_2 = \frac{[H^+][HCO_3^-]}{[H_2CO_3]} = 2 \times 10^{-4}$ 이므로 $[H_2CO_3] = 2 \times 10^{-6} \text{ (L/mol)}$ 이고 $[H^+][HCO_3^-] = 4 \times 10^{-10} \text{ (L/mol)}$ 이므로 평형상수 K_3에 따라 $K_3 = \frac{[H^+][HCO_3^-]}{[CO_2]} = 4 \times 10^{-4}$ 에서 $[CO_2] = 10^{-3} \text{ (L/mol)}$ 이므로 $[H^+][HCO_3^-] = 4 \times 10^{-10}$ 이다. 또한, 수리이온의 ④식에 따라 마르샤르 산물 이온 H^+과 HCO_3^-의 이온화도가 같으므로 $[H^+] = [HCO_3^-]$ 이다. 따라서 $[H^+] = 2 \times 10^{-5} \text{ (L/mol)}$ 이다.</p>	<p>즉 빗방울의 질량 질량은 $5 \times 10^{-4} \text{ (g)}$ 이므로 중력 가속도 $g = 10 \text{ m/s}^2$ 이고 중력의 크기는 $5 \times 10^{-4} \times 10 = 5 \times 10^{-3} \text{ (N)}$ 이다. 즉 알짜 힘의 크기가 $5 \times 10^{-3} - 2 \times 10^{-2} \times 10^{-4} = \dots$ 이다. 아래 양자화된 상태에 속해 올라갈 때, 속력이 증가 하면서 알짜힘의 크기는 감소한다. 이때 알짜힘의 크기는 $10^{-3} - 10^{-2} \times 10^{-4} \text{ (N)}$ 이고, 그러면 알짜힘의 크기는 22.7 N 속력을 나타내므로 $v = \int_0^t 10^{-3} - 10^{-2} \times 10^{-4} dt$ 알짜힘의 크기가 0이 되는 순간에 속력이 최대가 된다 하리라고 생각했다. 그때의 속력을 구하려고 하면 알짜힘의 크기는 $5 \times 10^{-3} - 2 \times 10^{-2} \times 10^{-4} = 0$ 이므로 $\frac{5 \times 10^{-3}}{2 \times 10^{-4}} = \dots$ 이므로 $v = \frac{1}{2} = 0.5 \text{ m/s}$ 이다. 따라서 이면에 도달할 때 속력은 0.5 m/s 이다. (3) 500 m의 높이에서 저지해 있으므로 역운동 에너지를 $5 \times 10^{-4} \times 10 \times 500 = 5 \times 10^{-4} \times 5 \times 10^3 = 25 \times 10^{-1} \text{ (J)}$ 이다. 이때 저면에 도달하기 전까지 속력이 0.5 m/s 이므로 역운동 에너지를 $\frac{1}{2} \cdot 5 \times 10^{-4} \cdot (0.5)^2$ $= 5 \times 10^{-4} \times (0.5)^2 = 5 \times 10^{-4} \times 5^2 \times 10^{-3} = 5^4 \times 10^{-7} \text{ (J)}$ 이다. 즉 초기 역운동 에너지를 $5^2 \times 10^{-1} \text{ (J)}$ 이고 저면에 도달하기 전까지 $5^4 \times 10^{-7} \text{ (J)}$의 역운동 에너지를 증감한다. 비율을 보면 $\frac{5^4 \times 10^{-7}}{5^2 \times 10^{-1}} = 5^2 \times 10^{-6}$, $5^2 \times 10^{-6} \times 100 = 5^2 \times 10^{-4} \text{ (‰)}$ 이므로 따라서 $25 \times 10^{-4} = 0.0025 \text{ (‰)}$ 이다.</p>
<p>빗방울이 충분히 높은 위치에서 낙하하면 그때의 중력과 저항력 중력의 크기를 구하면 $5 \times 10^{-4} \text{ g/cm}^3$ 이고 빗방울의 부피는 $\frac{4}{3} (\frac{1}{2} \times 10^{-3})^3 = \frac{1}{3} \times 10^{-9} \text{ (cm}^3)$ 이다.</p>	

- 2-1: 문제의 내용을 잘 이해하고 있으며, 문제에서 요구하는 답도 잘 구하였다. 답안 작성 면에서도 서술 식으로 쓰려고 노력하였으며, 추론의 과정이 과학적이며 쉽게 이해가능하게 기술되어 있다. 그러나 과학 논술의 답안에 맞도록 보다 수식과 번호, 그리고 적절한 여백을 활용하여 일목요연하게 작성했다면 더욱 좋았을 것이다.
- 2-2: 문제의 내용을 잘 이해하고 있으며, 문제에서 요구하는 답도 잘 구하였다. 그러나 이는 과학논술이므로 답안 작성에 있어서 수식과 번호, 그리고 적절한 여백을 활용하여 좀 더 일목요연하게 작성했다면 더욱 좋았을 것이다.
- 2-3: 문제의 내용을 잘 이해하고 있으나 계산 과정의 오류로 잘못된 답을 얻었다. 논술 답안을 작성할 때에는 모범답안과 같이 기호를 이용하여 수식을 전개하고 마지막 단계에서 숫자를 입력하여 결과를 구하는 습관을 들여야 한다. 이 문제에서 빗방울의 질량은 중간과정에 상쇄되어 결과에 들어오지 않는다.