

2012.05.13.

밀도가 운명이다  
지구도 그렇다.

⇒ 층상 분화  
물질 교류.

Q : 밀도가 갈다면 무슨 일이  
일어나는가?

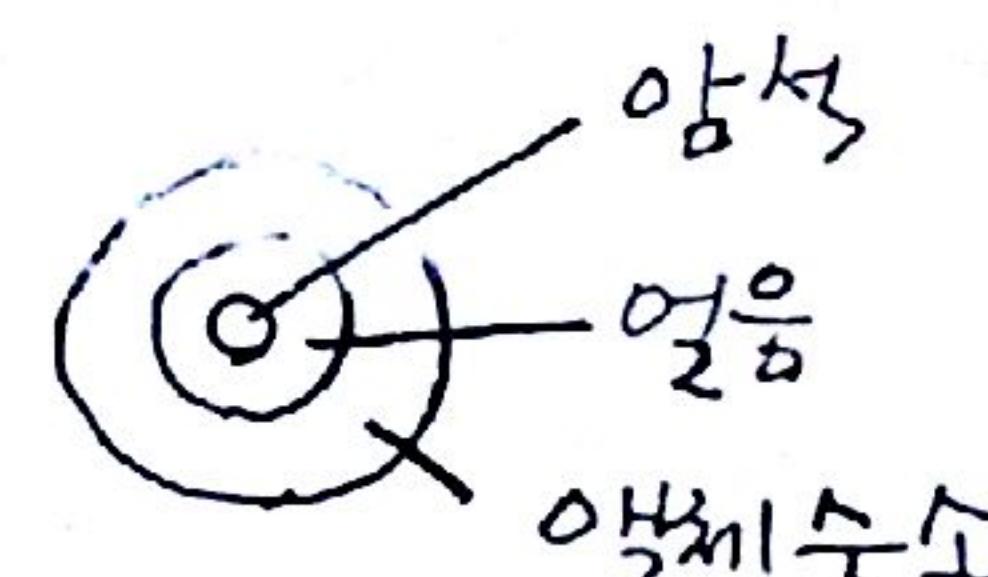
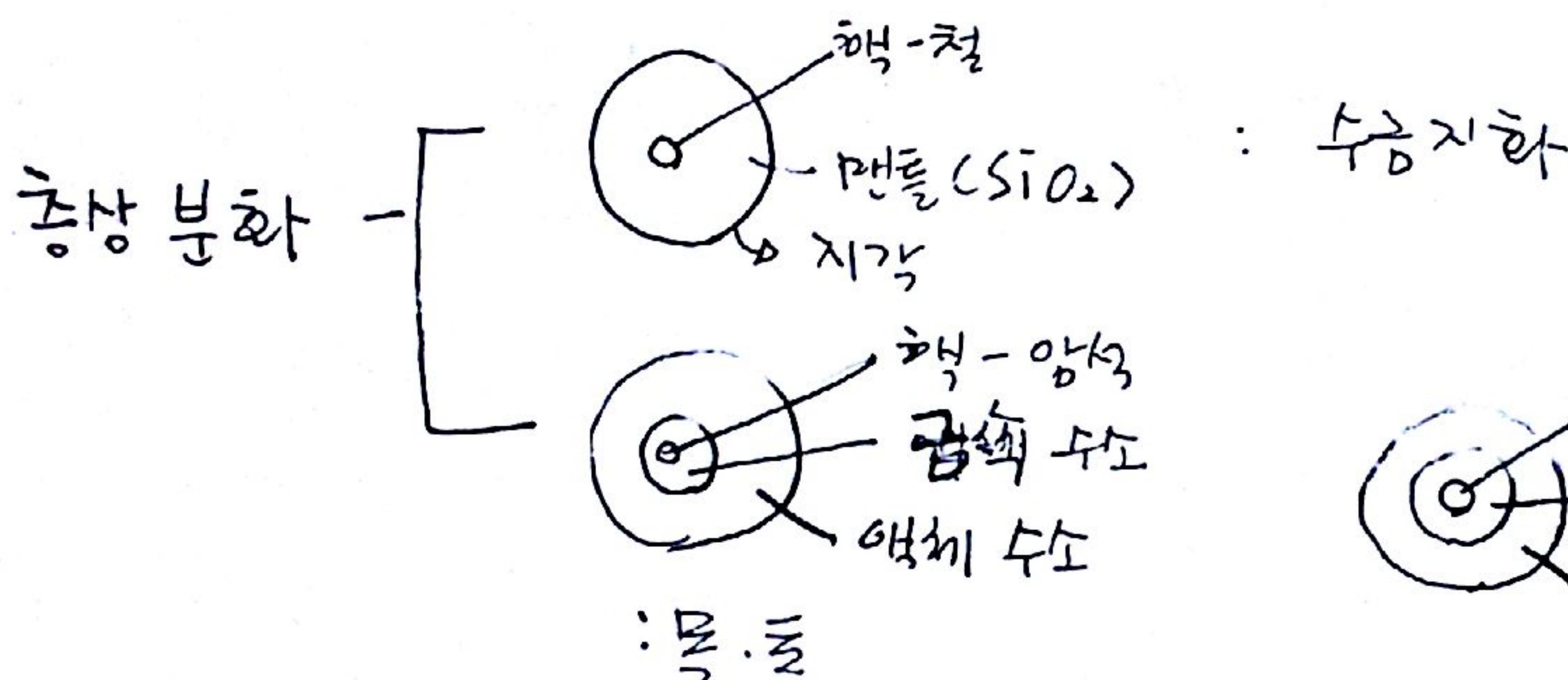
A : 밀도가 다르기에 변천이 일어난다.

※※※※

당연한 것은 당연한 것아니다.

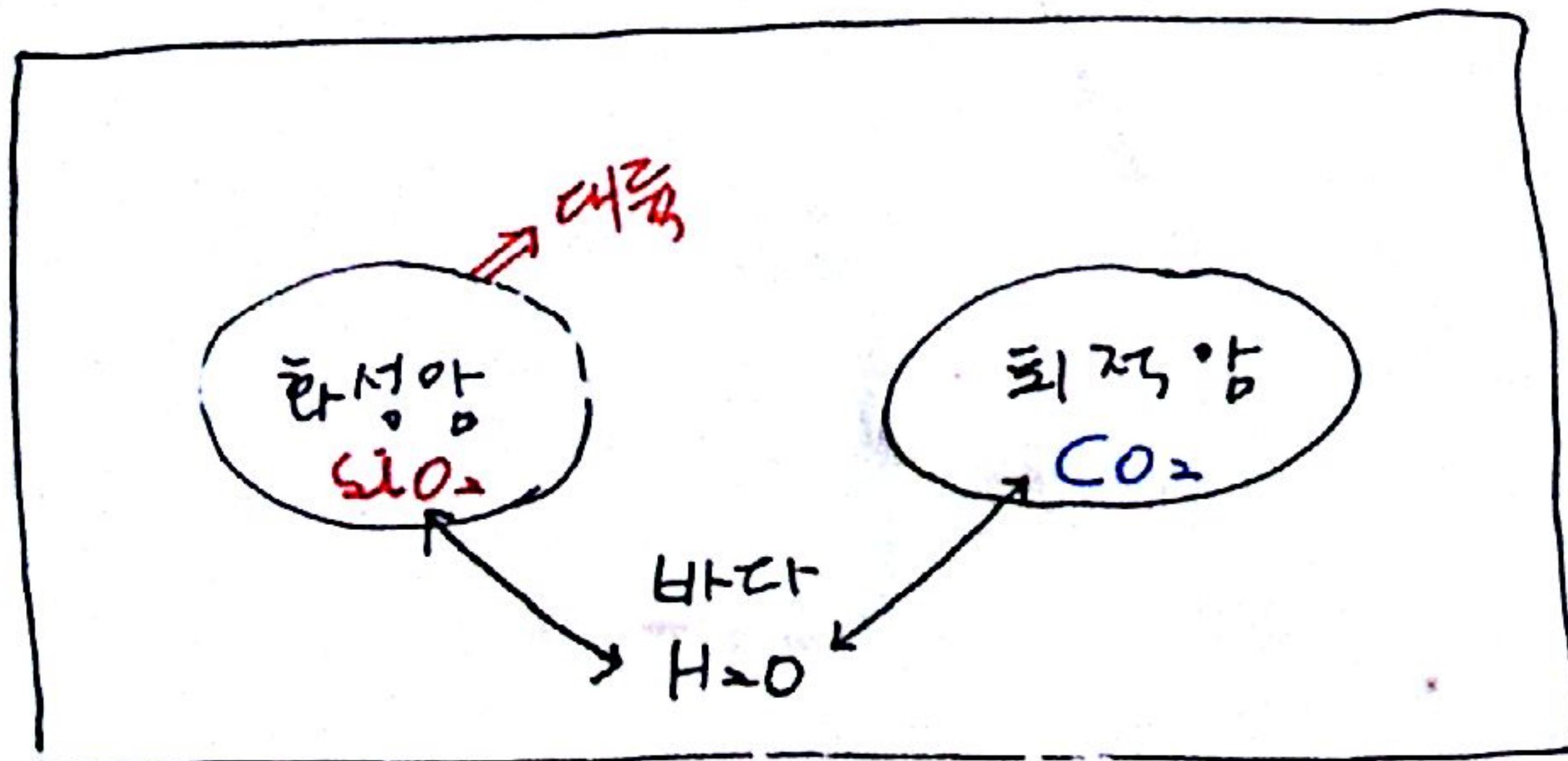
달의 대류 이동은 없다. 암스트롱의 밤자들은 거의  
영원히 남는다.

поск약별에 멘데지 호는 바다가 있다. 그렇기  
될까? 24시간 내에 변천이 일어난다.



기체殼의  $\text{H}_2\text{O}$ 가 없다

물질 교류 : 태양계에 희귀한 있는 것은  
지구와 물질의 유사성이 뿐이다



물질 교류에는 에너지가 필요하다  
지구  $96\text{W}/\text{m}^2$   
금성  $1600\text{W}/\text{m}^2$

태양 복사

알베로

대기 온실 효과 → 뒤로.

금성-화성보다 같은 열교환  
지구를 할 수 있다.

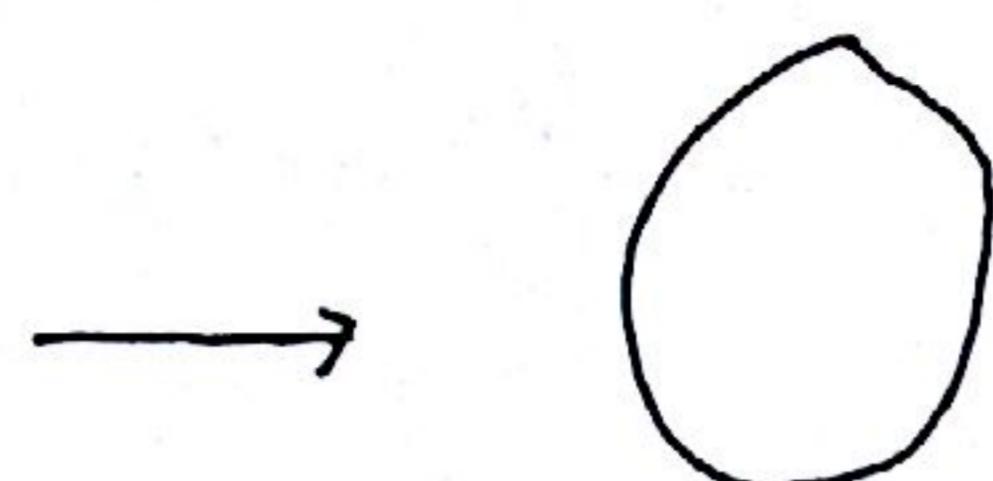
• • • ○ ⊕ ⊕ ⊕ ○

도형

10km : 100km : 6500km  $\rightarrow$  지구 대기층과 - 고층 대기.

100km : 300km

## 대기 온실 효과 유화 온도



태양에서 받는 에너지를  
빼앗아자. 지구에 공기를

뺀 온도는

유화 온도.

$$-20^{\circ}\text{C} \rightarrow 15^{\circ}\text{C}$$

$$\text{온실 } 35^{\circ}\text{C} (\text{온도})$$

$$-45^{\circ}\text{C} \rightarrow 460^{\circ}\text{C}$$

$$510^{\circ}\text{C} \rightarrow$$

온실 효과

$$-56^{\circ}\text{C} \rightarrow -53^{\circ}\text{C}$$

0.006%

$\text{CO}_2$  가 온실 효과를 만들어  
온실 온도가 계속 유지된다.

↓  
바다는 뜨겁고 대기의  $\text{CO}_2$ 는  
사라지지 않고 있다.

↓  
바다가  
 $\text{NH}_3(\text{O})$ 를 흡수하기 때문에  
대류의 양성이 끊고 있는  
양이온이 필요하다.

440년 대양  $\rightarrow$  400년 대류  $\rightarrow$  대류 끊고 대양 막 (NO<sub>3</sub>+) (해양)

$\text{CO}_2$ 를 주고 빙산 떠

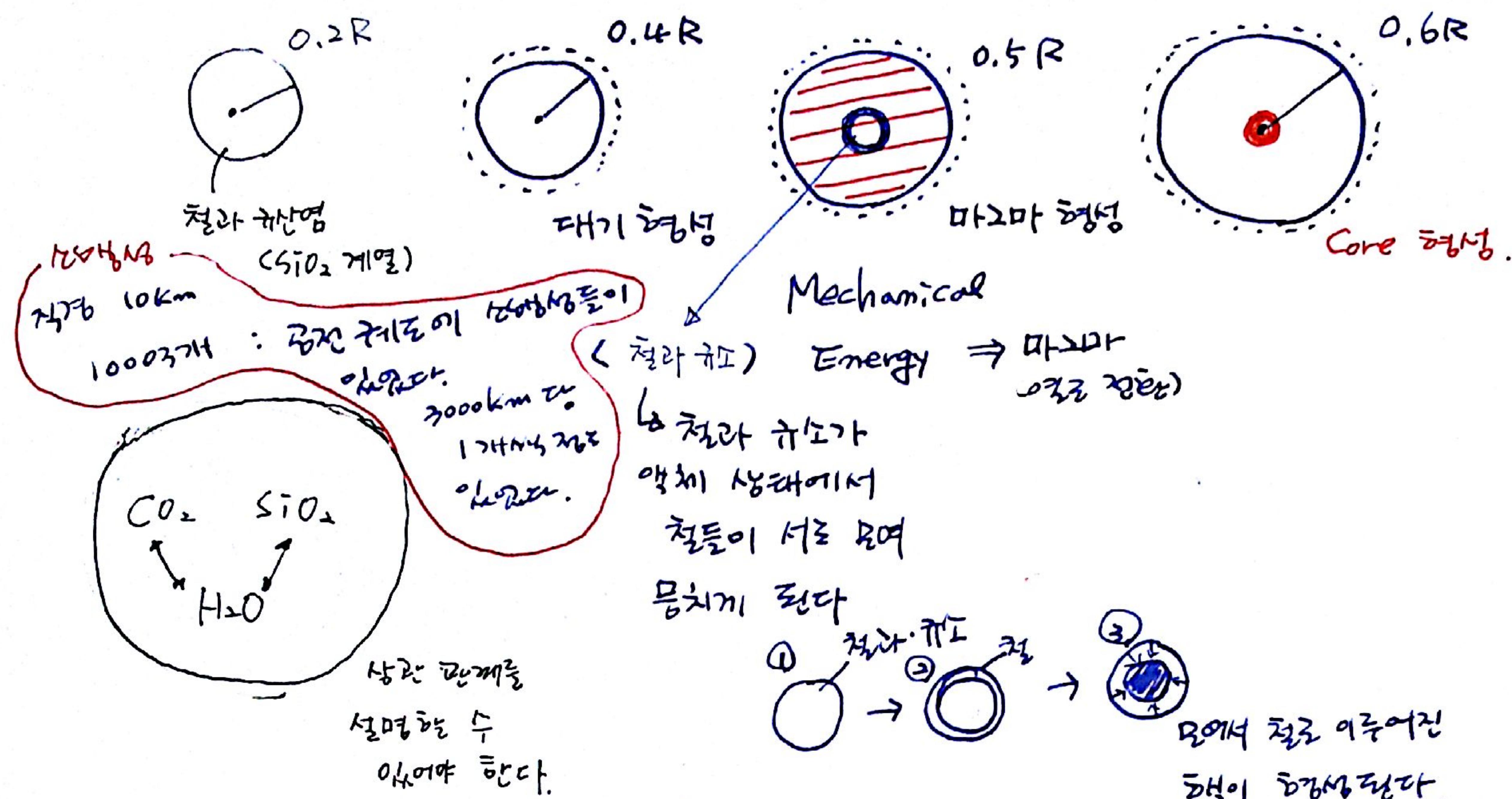
태양은 초기 지구에서 10% 강도였어.

30% 가 높았던 이유에도 온도가 유지되는 것을

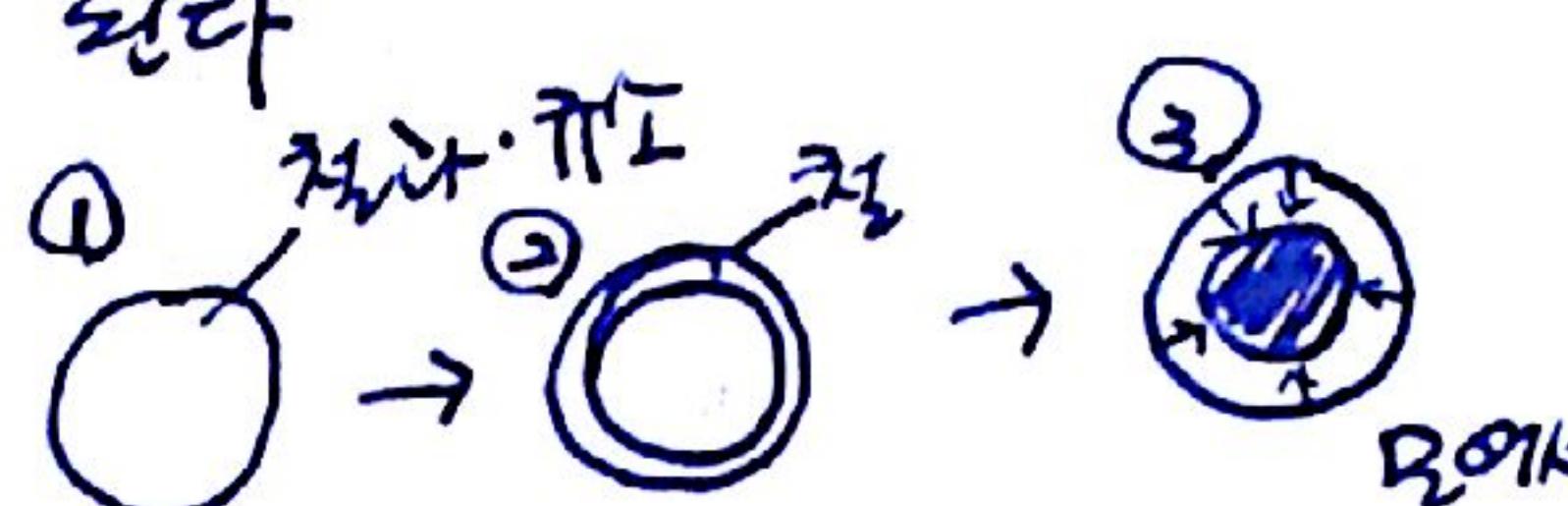
지구가  $\text{CO}_2$ 를 빙산 나갔기 때문이다.

별통형은 소행성대에서 충돌에서 생긴 자연이다.

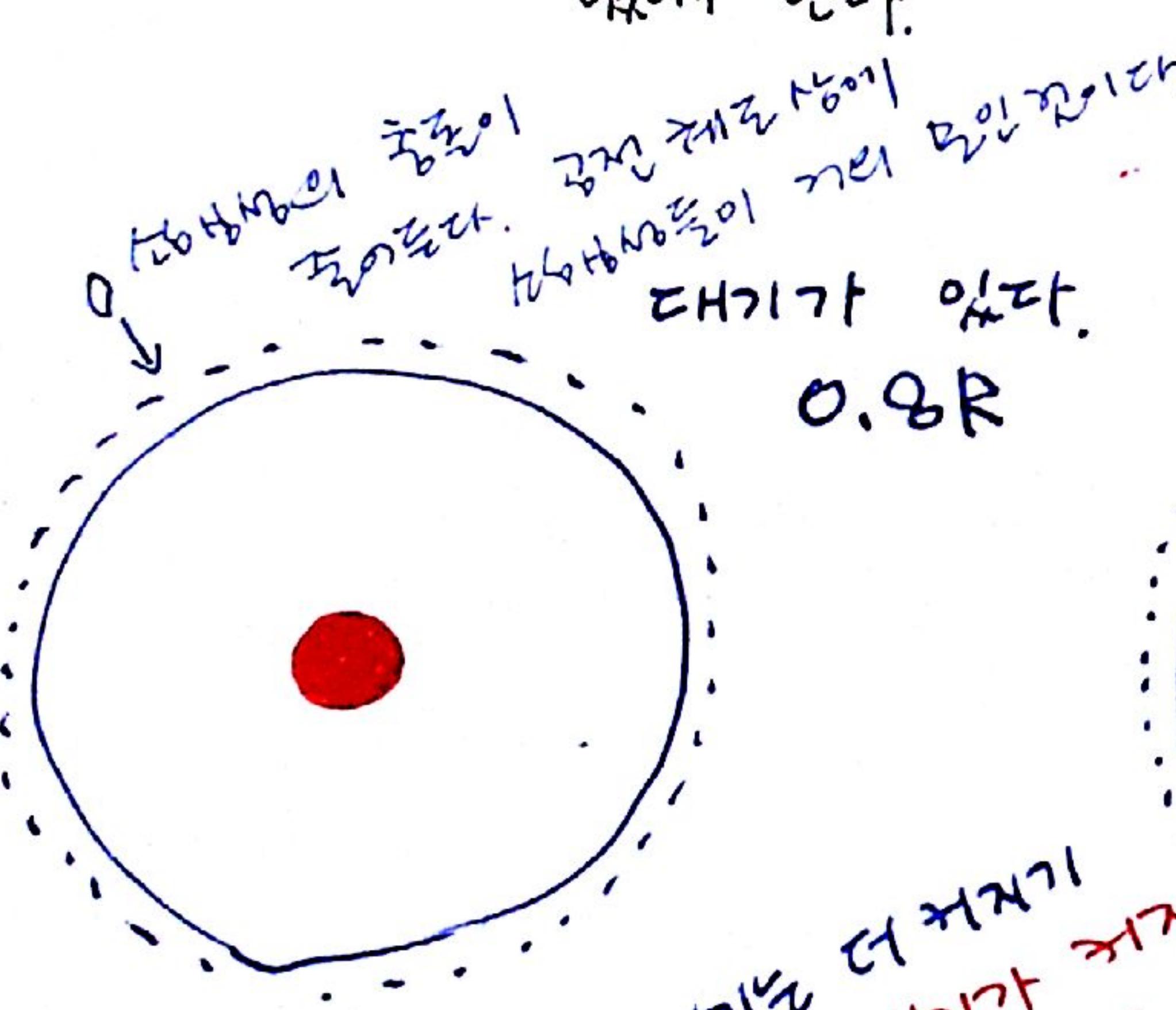
미행성 충돌체



→ 철과 규소가 액체 상태에서 철들이 서로 부여  
물치기 된다.



단에서 철을 이루어진  
핵이 형성된다.



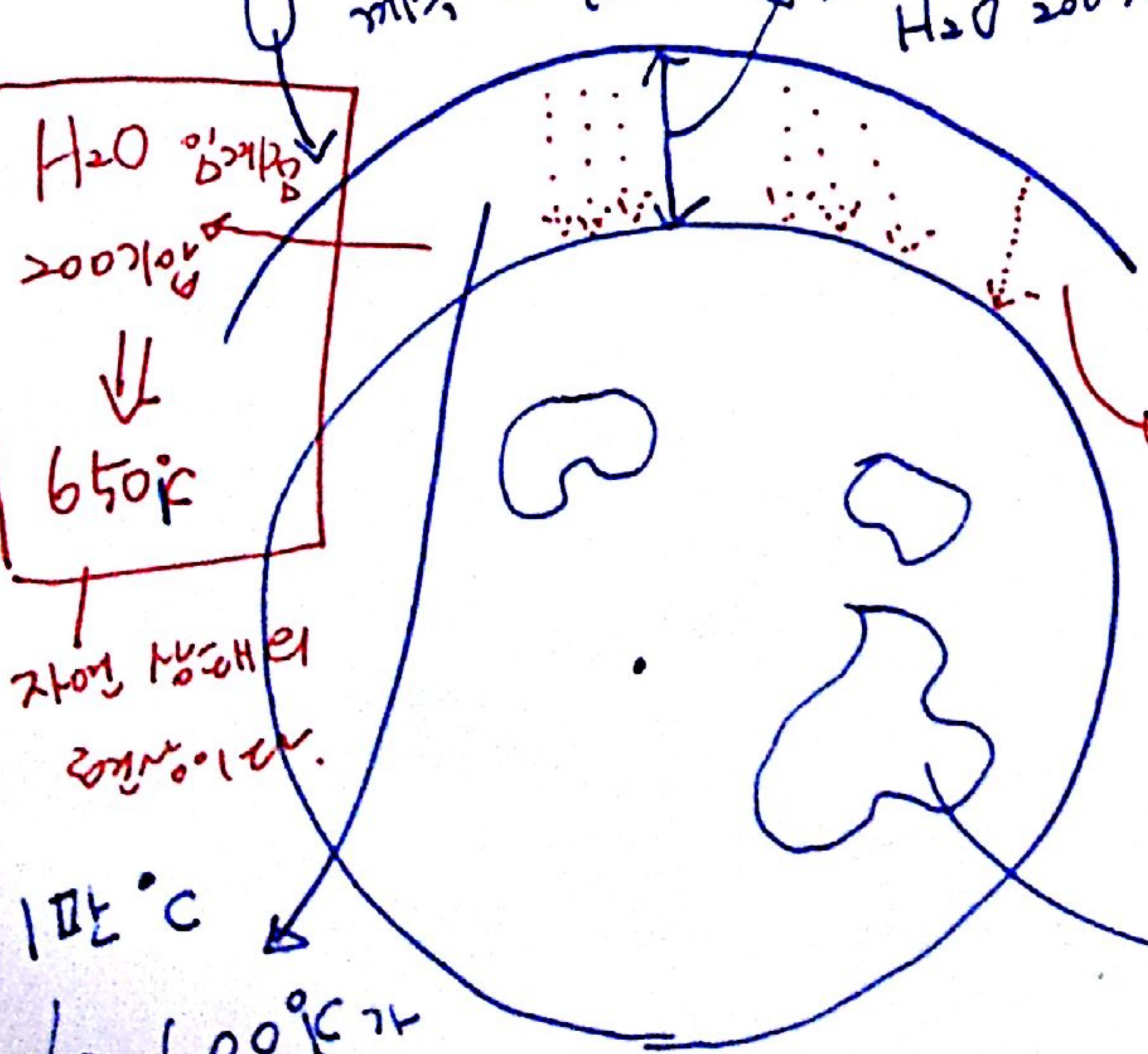
1.0R : 1천만년 ~ 1억년의  
시간이 걸린다.

→ CO<sub>2</sub> → 60km<sup>10</sup> : 두께는? 300km  
H<sub>2</sub>O → 200km<sup>10</sup> : 두께는? 500km

대기는 물질을 대체하고 80%.  
대기는 물질이 만드는가? 70%.

미행성 충돌로 되어 있다. 물체들은  
이루는 물질은 H<sub>2</sub>O, CO<sub>2</sub>의  
걸어온다.

→ 1만년의 대기가 600°C가 되면서  
대기의 H<sub>2</sub>O가 증발(300°C) A가 되어 떠나게 된다.  
인류는 아직도 바깥쪽 5,000m를  
들어가지 못했다. 500°C가 되는  
온도와 200km<sup>10</sup>을 넘는다.

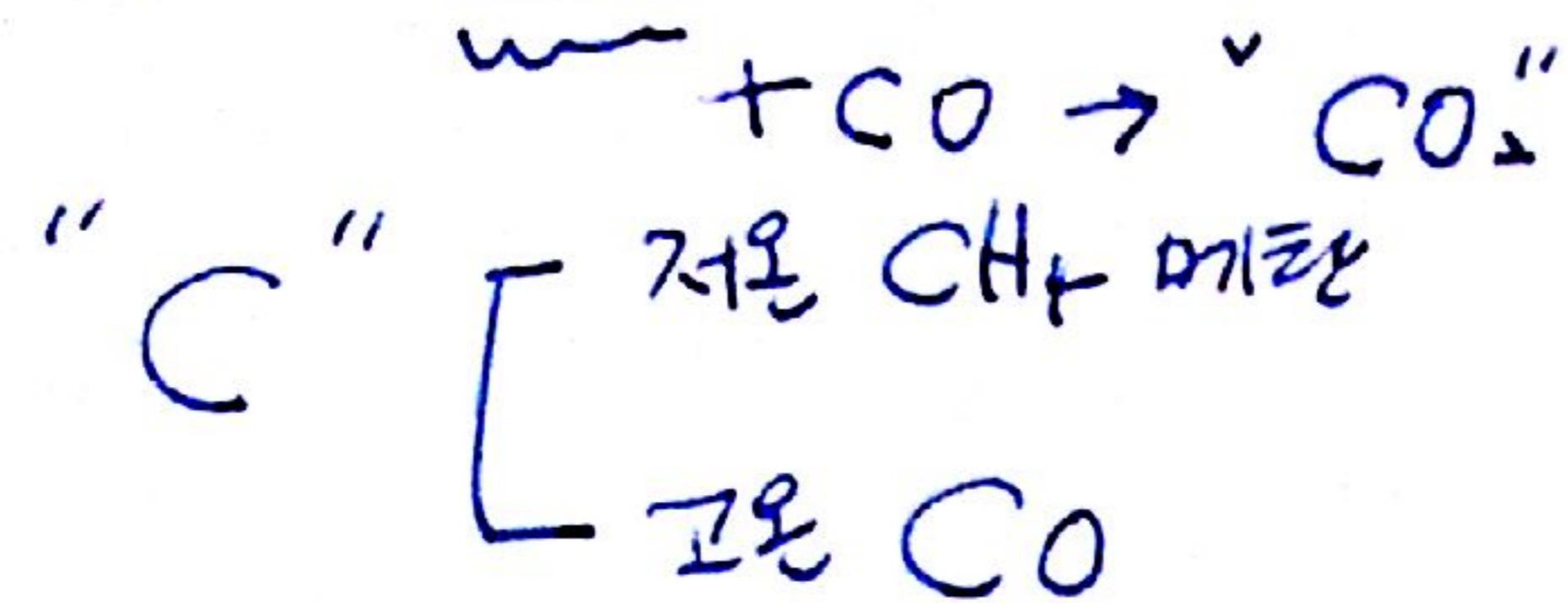


→ 대기 바다 : 증기를 흡수 한다. 열이 증가한다.

마그마는 뜨고 수증기는  
대기의 온도가 증가 한다.  
증기 증발이다.

금속의 대기는  $700^{\circ}\text{C}$ 가 되어  $\text{H}_2\text{O}$ 는 자연이 뿐만 아니라

$H_2 + O_2$ 로 된다.

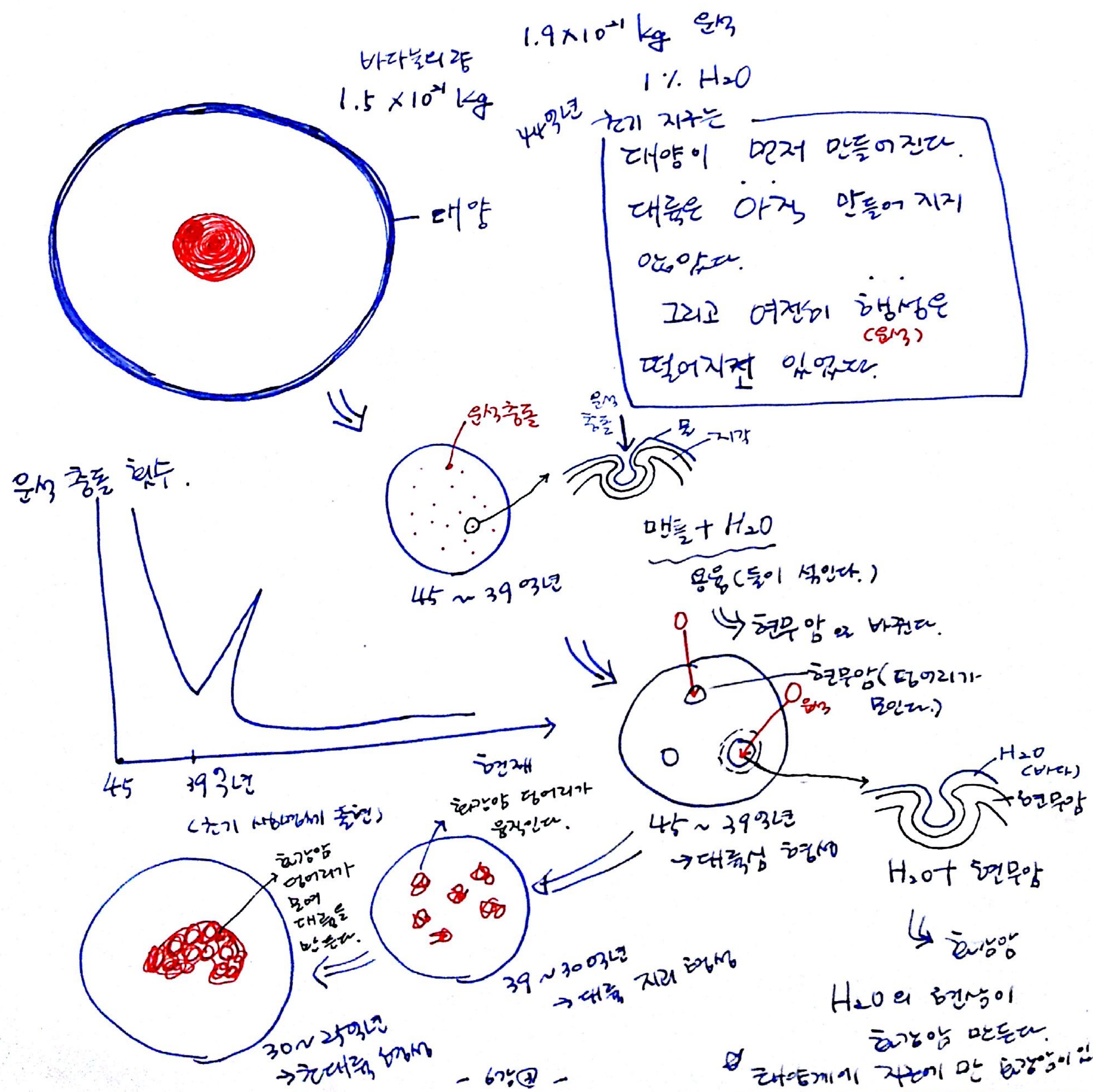


3

$H_2O$  is a molecule of water.

금성의 운명은 재정부가  
자기만 운명을 달리 한다.

비탄수를 보는 것은 단지  $H_2O$  가 액체가 되는가  
기체가 되는가이다.



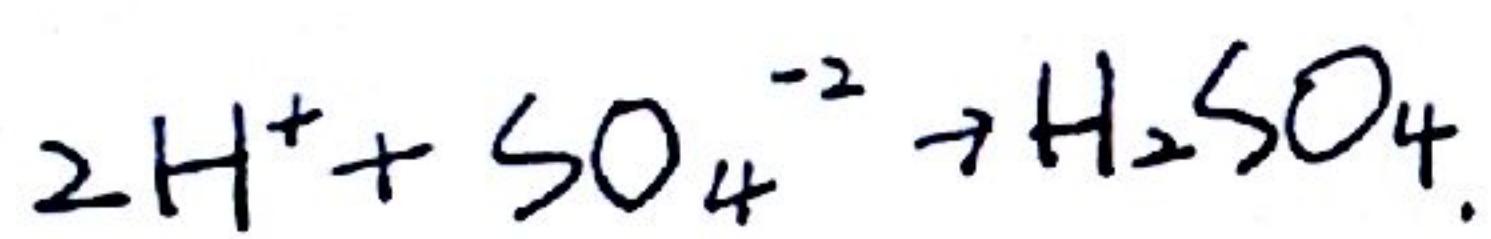
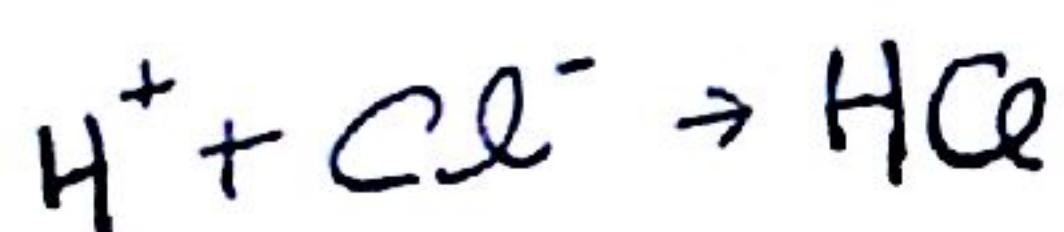
A handwritten diagram illustrating the equilibrium between water molecules and hydronium ions. On the left, the text "대체로 물 분子里에서" (In general, in water molecules) is written above a blue oval containing the chemical equation  $\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^-$ . An arrow points from this oval to the right. To the right of the oval, the text "수소수소 결합이 끊어지면서" (As the hydrogen-hydrogen bond breaks) is written above another blue oval containing the equation  $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}$ . An arrow points from this second oval back to the left.

(증명한  $H_2O$  % 대량끼에)  
유일하다.

그러면  $\text{CO}_2$ 는 어떤가? 왜야?

초기 마그마에 의해 대기 온도↓ ⇒ 대야동이 생겨났다.

초기 대량은  $150^{\circ}\text{C}$ 로 강산이었다.



~~Φ OFK 760°~~

~~자료~~ 이 책은 순서

O > Si > Al > Fe  
40% 28% 8% 5%

e >  $\left( \begin{array}{l} Ca^{2+} \\ Mg^{2+} \\ K^+ \\ Na^+ \end{array} \right)$  나트륨  
양 заряд  
전류.  
II%.

양이자 핵전하  
규산염  $\Rightarrow$   $(SiO_4)^{-4}$

실리콘 4t 가

$(+4)^+$   
 $(-8)$   
 $= -4$

산화수  $-2^{-4}$

$$\text{O}^{-2} \Rightarrow 1s \uparrow \downarrow$$

Oct 8th 71  
40704

25 ↑↓ ↑↑↑↑ ↑↑  
ଓঁ মুহাম্মদ প্রিয়া.

"It's  
about the best  
thing I've seen  
since the  
movie 'The  
Fifth Element'."

$\rightarrow \text{FeSiO}_4 + \text{MgSiO}_4$  (gamma 2 to 3)

$$(Fe, Mg)_2 SiO_4$$

$$\text{탄산염} \Rightarrow (\text{CO}_3)^{-2} \rightarrow \text{Mg}^{+2} \text{ with } \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{MgCO}_3 \rightarrow \text{Magnesium carbonate}$$

$$\text{ext}(4) + (-2) \cdot 3 = -2$$

-6

$\rightarrow -2 \text{ g} \text{t} \text{c} 0171071$        $272^{\circ}\text{C}$  of the .

---

$\text{MgCO}_3 \rightarrow \text{MgO} + \text{CO}_2$

CaCO<sub>3</sub> → Hanks. 방해액, pH 7.30±0.05

$$\text{FeCO}_3 \rightarrow \text{磁鐵礦}$$

$$\text{In}_2\text{O}_3 \rightarrow \frac{5}{8} \text{ oxygen}$$

$$\text{MgCO}_3 \rightarrow \text{MgO} + \text{CO}_2$$

$(-2, \frac{1}{2}, 0)$ 은  $l_1$ 과  $l_2$ 의 교점인

OF-1e-1 the.

황산염  $\Rightarrow (SO_4)^{2-}$

$CaSO_4$   $\rightarrow$  경석고

인산염  $\Rightarrow (PO_4)^{3-} \rightarrow Ca_3(PO_4)_2$  인화석 (AI3와 O2)

규산염  $\rightarrow$  규산염  
4.2.6.4.0  
 $\rightarrow$  각  $SiO_4$  이하 하는지  
 $\rightarrow$  광 광운.

(성), (부) : 경계가 뚫랄

Olivine  $\Rightarrow (SiO_4)^{4-} \Rightarrow (Fe, Mg)SiO_4 \Rightarrow$  단순 4면체

서서히 굽어진 깊이

감암석 (유리암석 (녹색)  $\Rightarrow$  녹색 광양)

Pyroxene  $\Rightarrow (SiO_3)^{2-} \Rightarrow (Fe, Mg)SiO_3 \Rightarrow$  Single Chain

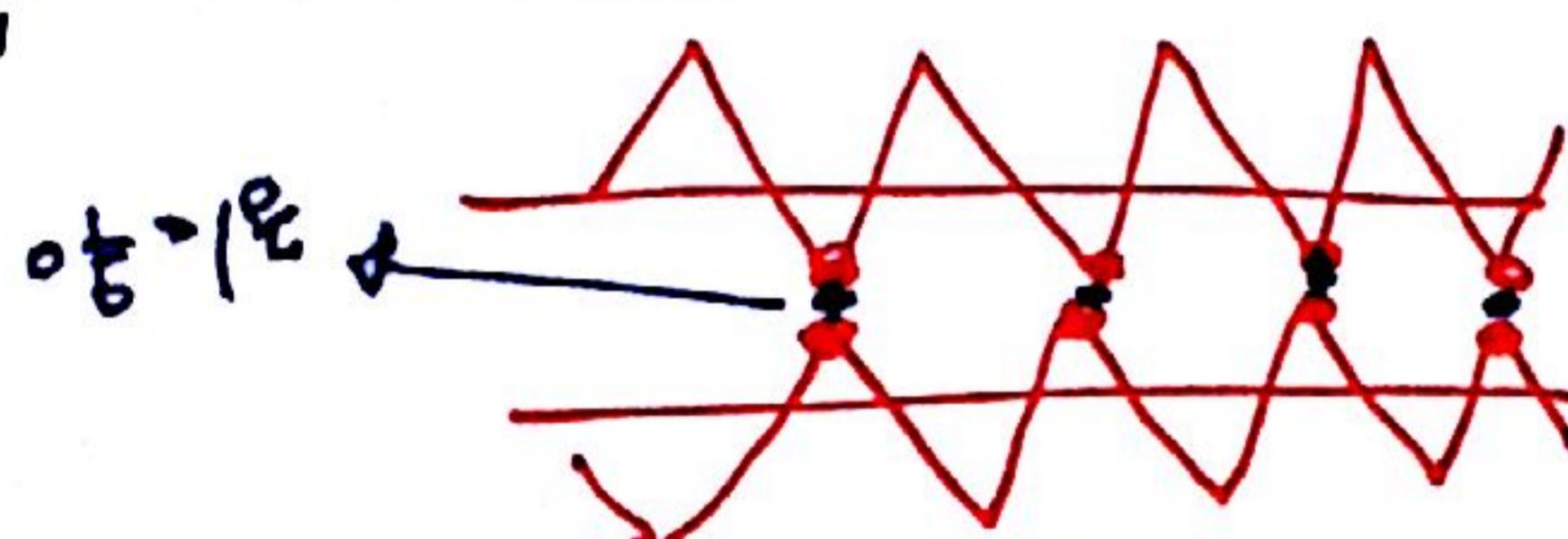


각은 풀로 이루어졌다.

Amphibole  $\Rightarrow (SiO_3)^{6-} \Rightarrow$  double Chain

이름을 불러주기 전에는  
풀이다.

각암석

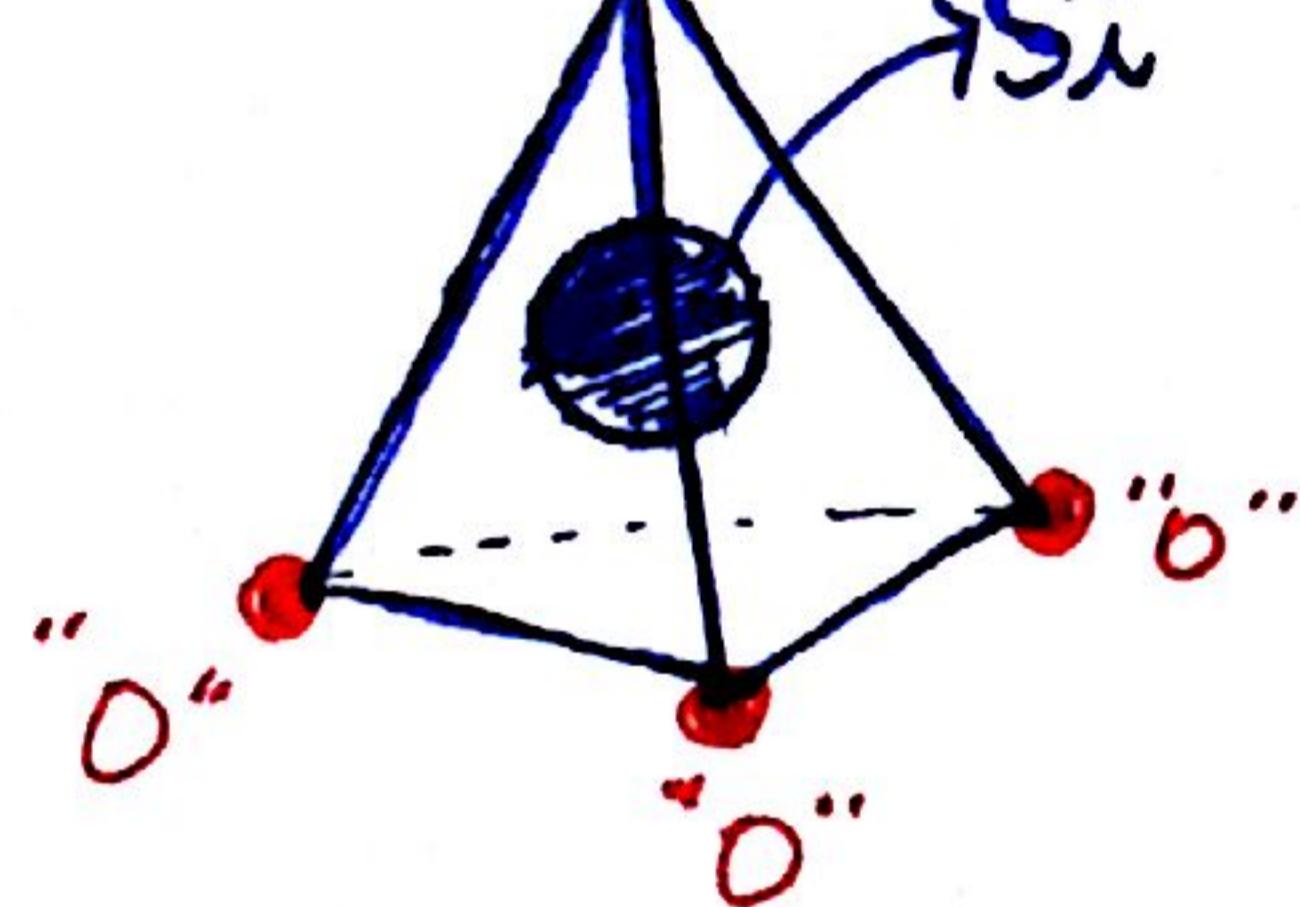


'풀'의 이름을 불러주어야  
한다.

규산염  $SiO_4$  "O"

총상구조를 염려해  
양이온이다.

"생명현상은 지질학적 힘이다"  
[길 마클리스가 송글에 인용한 글]



대기의  $CO_2$ 가 바다에 녹아들기 위해서는

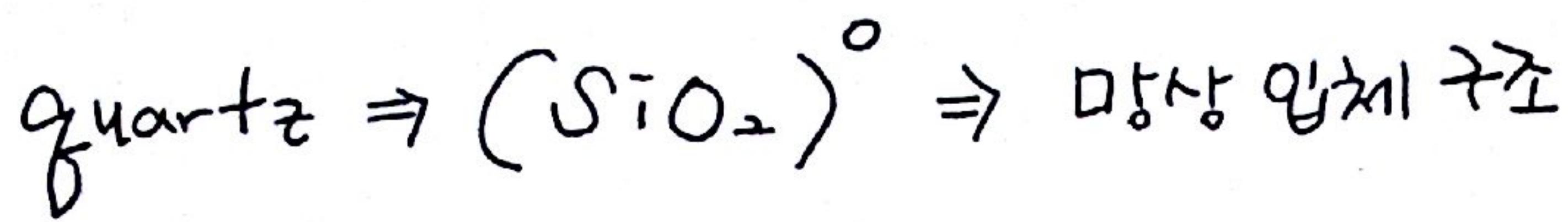
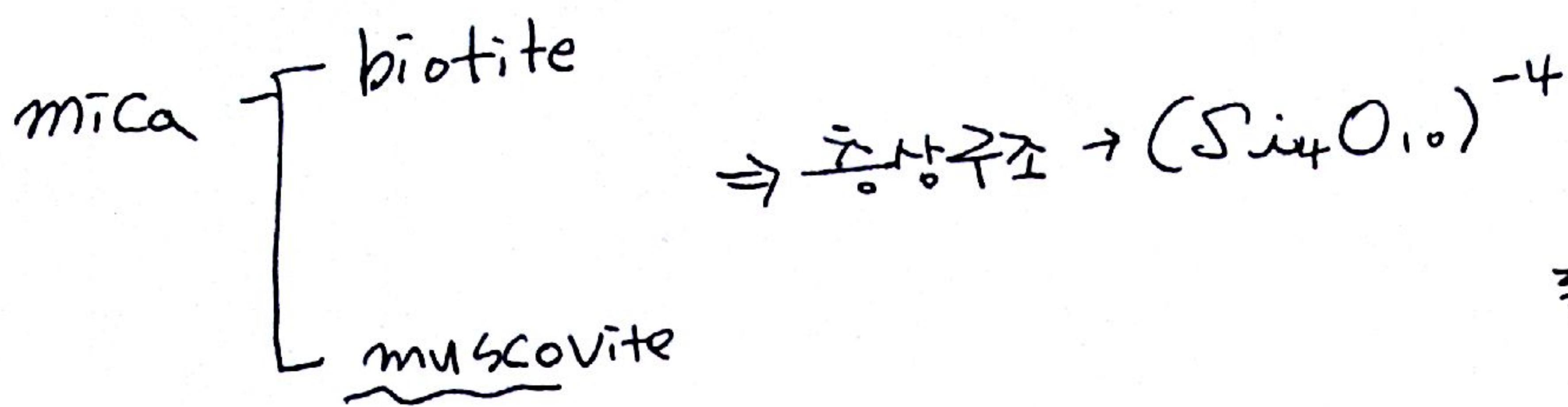
O<sub>2</sub>에 양이온이 녹아들어야 한다. "O"와

결합하는 유약수는 (-)의 "O"가 (+) 양이온으로

그들이 결합해져야 한다 때문이다.

양이온이 녹아 바닷물로 녹아내려가야 하는데

우리나라에는 이런 이온이다.



풀이 무엇인가?

규산염이다.  $\text{SiO}_2$  를

기억하자.

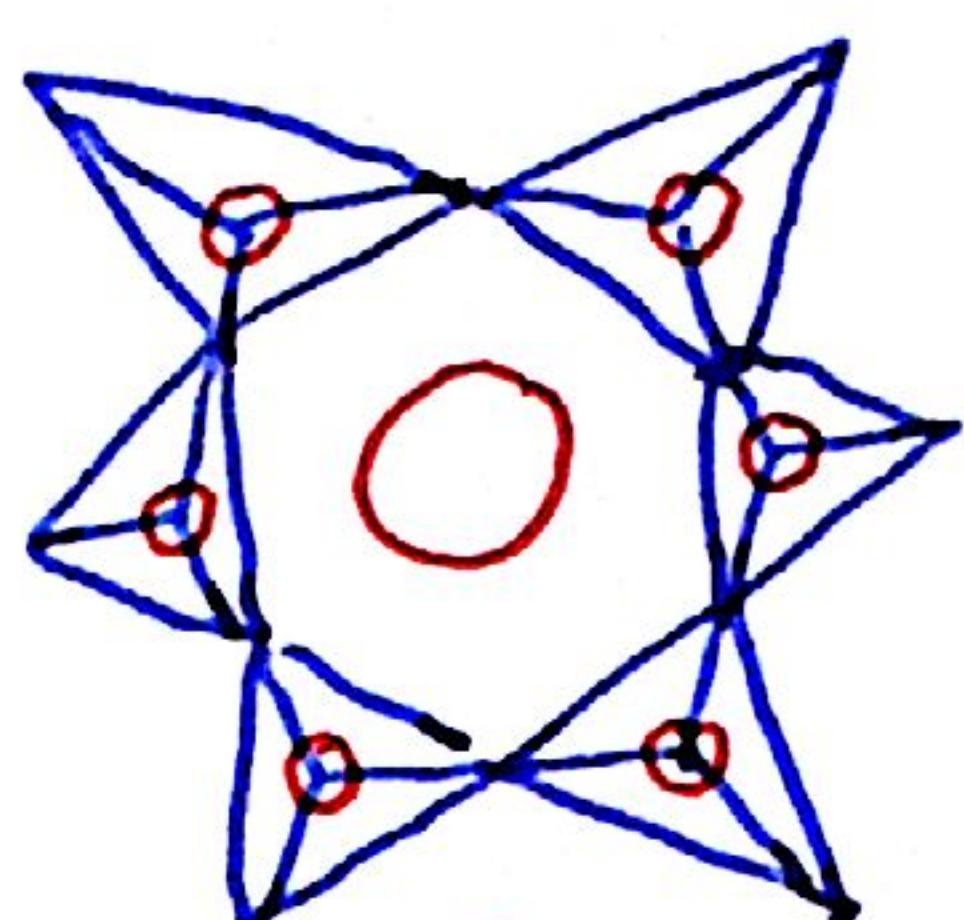
양이온과 결합하여

풀이 된다.

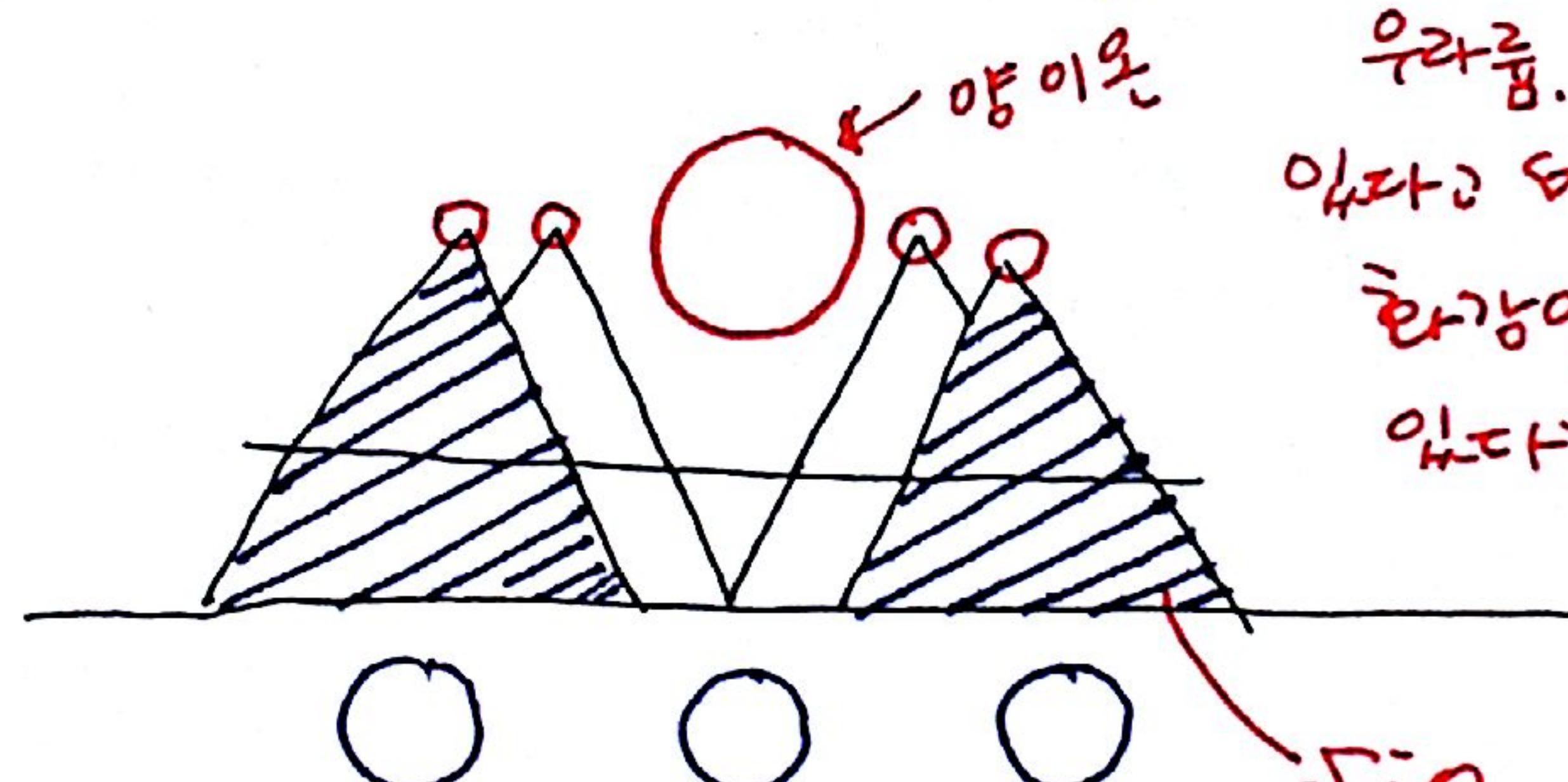
"생명은 유대하는

자기능학적 힘이다."

화강암	$2.6 \text{ g/cm}^3$
반려암	$2.9 \text{ g/cm}^3$
Peridotite	$3.3 \text{ g/cm}^3$



넓적은 넓적한 대



우리집. 금이  
있자고 하면  
화강암이  
있어서 더 좋다.

Cell은 모든 이온이 들어 있다.  
생명은 정복적이  
전자기장, 전류상이다.

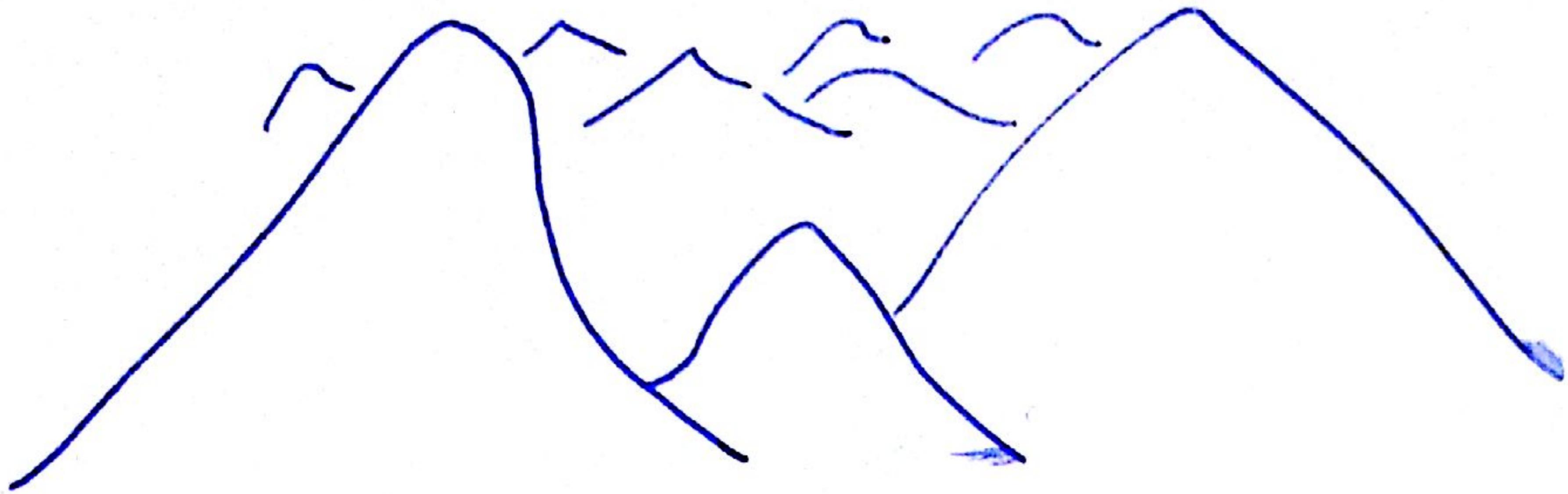
대략 403년

$\text{SiO}_2$  사이에  
양이온이 들어  
있게 된다.

화강편마암 발생  
(캐나다: )

)

"자주 전화의 이야기는 대륙판과 대양, 대기의  
 $\text{CO}_2$ 의 고장에 이야기다."



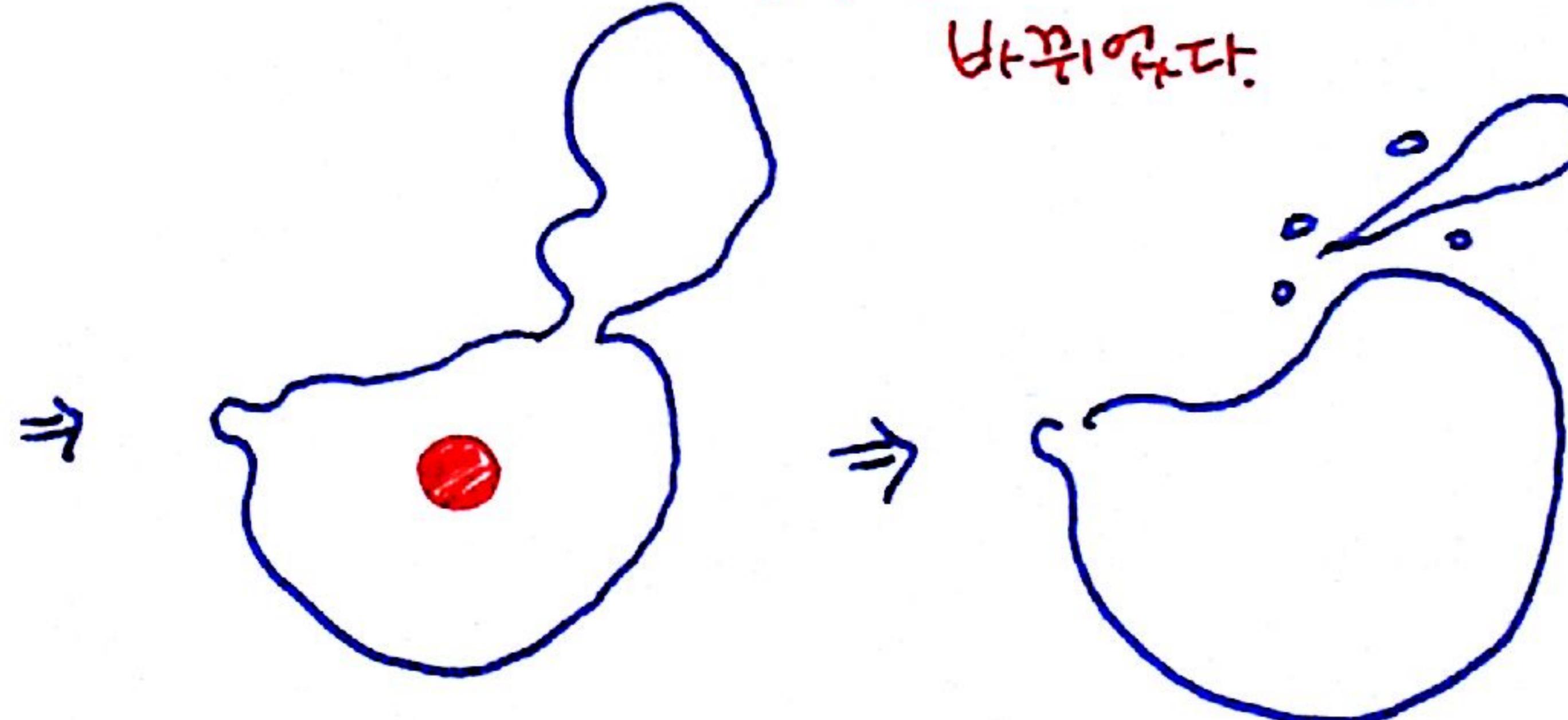
• 산은 가장 가벼운 부분이 올라선 것이다."

~~가벼운~~ 화강암이 위로 올라와 초기 대류를 흡수하고 모여 초기  
지각 대류가 만들어졌다.

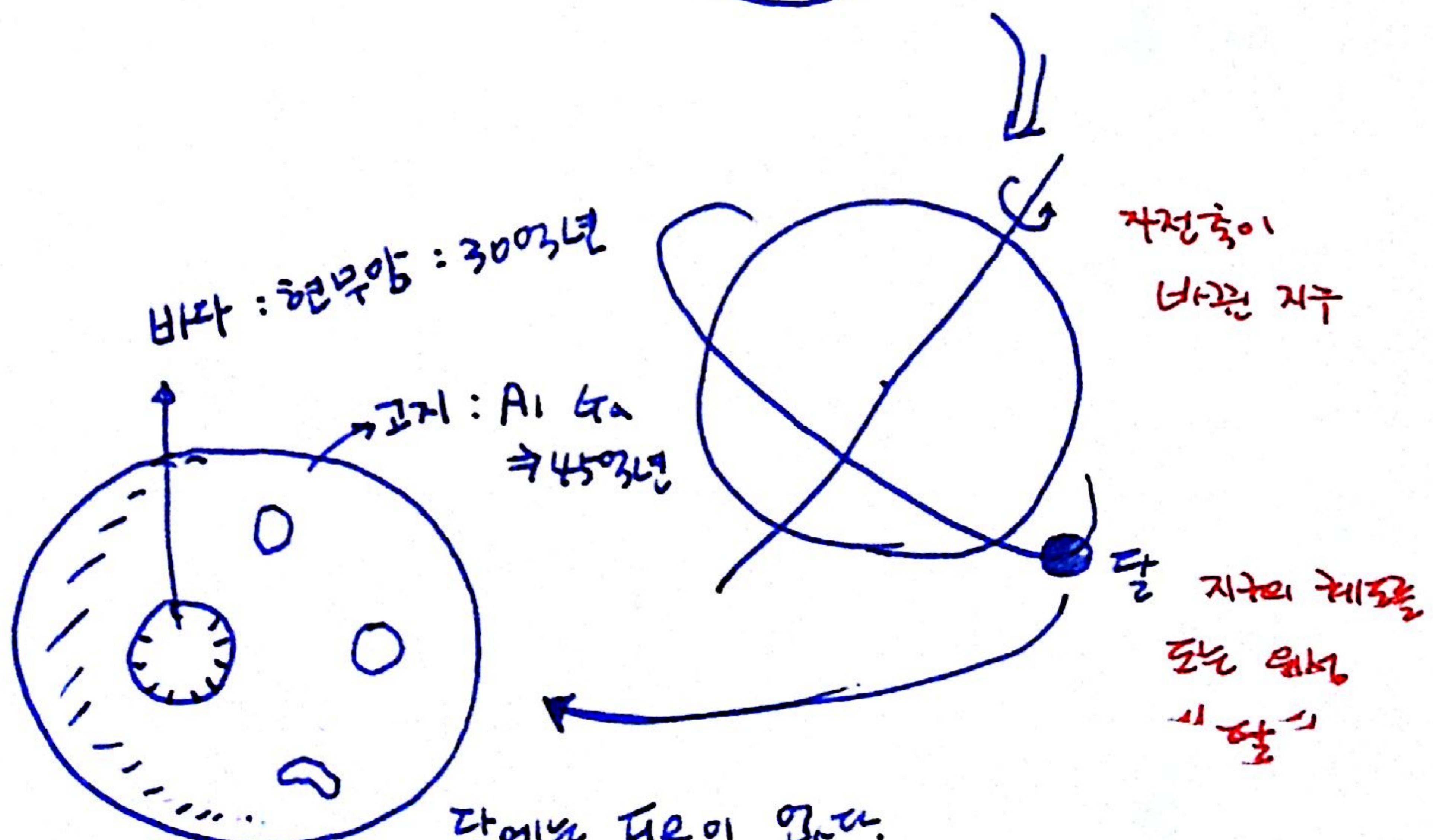
초기 지구의 자전 궤도



원래 지구의 자전 궤도가  
충돌으로 바뀌었다.



때문에 나쁜  
만들 가능성이  
달이 되었다.



달에는 물이 있다.  
만들 가능성이 떨어져 나가 306km

3.3이다.

felsic	intermediate	mafic	ultra-mafic
• rhyolite 유문암 →	• andesite 온산암 • diorite 섬록암	• basalt 현무암	• peridotite
• granite 화강암 →		• gabbro 반려암	
• feldspar + ~~~ Silica		• magnesium ~~~ + feric	

↑ 겉은 철로 만들었지  
(69) 뭇기름 만들었지 빙수는 땅식.

→ 분출·감압을 나누지  
않는다.  
아주 뜻深远의 특징  
이다.  
때문이다.

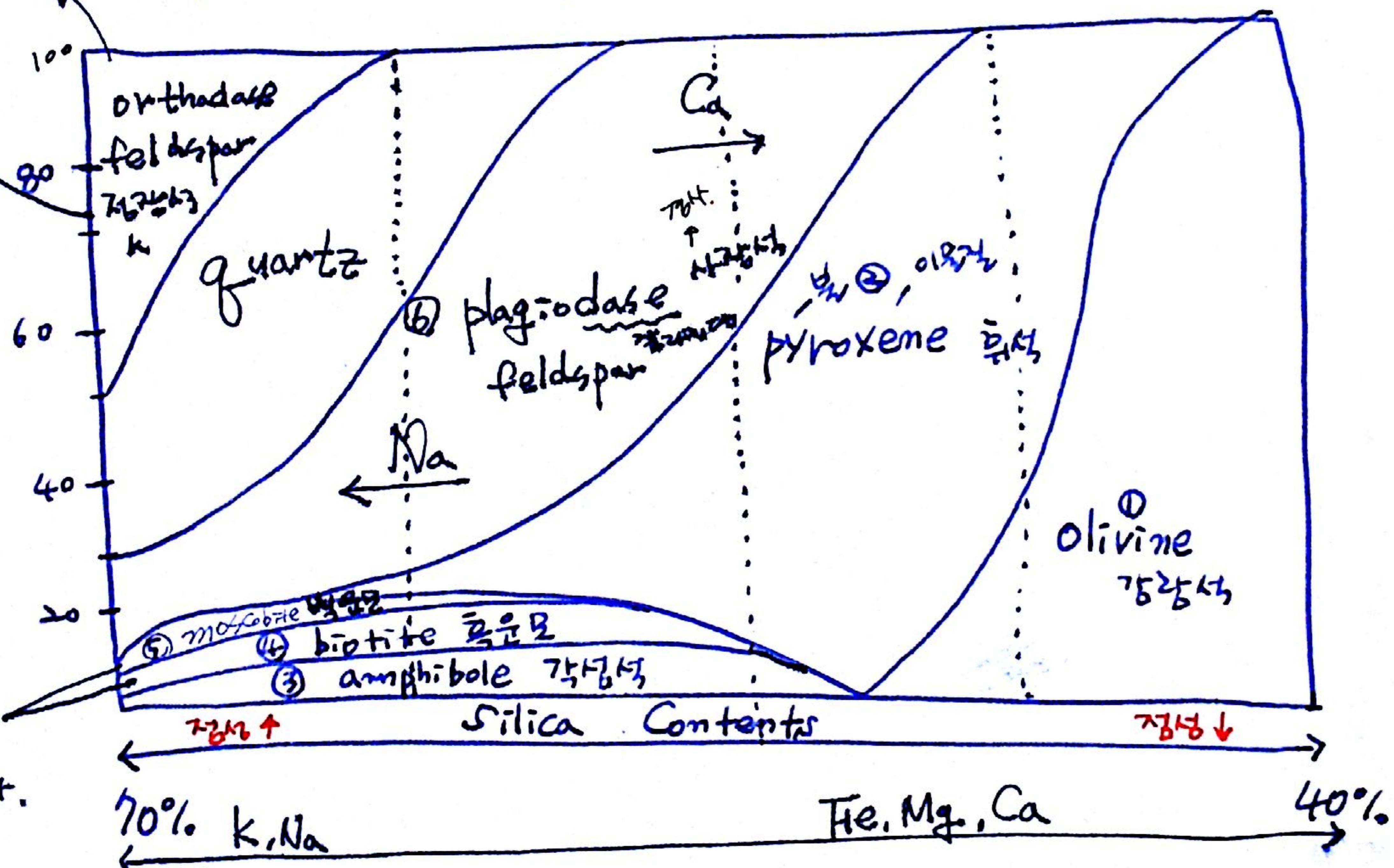
010721 Oct.  
1944

\* 긴장질 ← 풍기질 → 긴장질

- . 현무암은 범람 한다. N쪽 100km를 흐른다. 이를 용암 대지를 만들 조건이 된다.

화강 험족암이 우리나라에서 가장 대형 양석이다. 흑운은 편마암.

맨틀에 가장 많은 것은 "peridotite"이다.



( 2020년  
사장  
이사장  
이 총장 )

জুনাম্ব গুলু  
কুমা

\* 경작용 자갈대.

부모님의 사랑이 많았다.

한국 - 미국

Դպրության - Աշխարհական

ବନ୍ଦୁନାମୀ  
ପାତ୍ର  
କିମ୍ବା.

- 양기의 '3대 법칙'  
(기여)

"대칭"은 꿈아라.

Едем - Енз, Чечня.

ex) plateau → meadow → bute → monument  
평원 → 들판 → 언덕 → 기념비

• Fitter - Beach Body

-675 ⑥ : 자본의 축적이 짧아 농업부 부족.

한국전통마을  
한국전통전통마을  
한국전통전통마을

증리 : 증을 나누고

편리 ; 편리를 나누어.

영리 ; 암사체처럼 높장처럼 떠이칠 때 이를 "영리"라 칭한다.

