

제 4 교시

과학탐구 영역(화학II)

성명		수험 번호													
----	--	-------	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

- *Orbi xepher*가 제작하였음.
- atm=기압
- K_p 는 평형 상수에서 몰농도 대신 기체의 부분압력을 쓴 것입니다. (2017학년도 수능 19번에서 다름)
- $pK_a = -\log K_a$ 입니다.
- 일러스트는 제가 수정할 줄 몰라서 그냥 캡처했습니다.

1. 다음은 기체 A와 B가 반응하여 기체 C를 생성하는 화학 반응식의 반응 엔탈피(ΔH)와 농도로 정의된 평형 상수(K)이다.

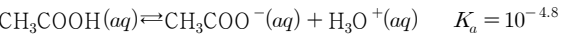


표는 25°C에서 일정한 부피의 강철용기 I, II에서 각 기체의 평형 농도를 나타낸 것이다.

	평형 농도(M)		
	A	B	C
용기 I	0.5	0.2	0.4
용기 II	0.4	0.1	x

- 이에 대한 설명으로 옳은 것은? (단, 온도는 일정하다.)
- ① $b = 1$ 이다.
 - ② $x = 0.8$ 이다.
 - ③ 용기 I에 헬륨 기체를 첨가해도 평형은 이동하지 않는다.
 - ④ 용기 II에 기체 B를 첨가하면 역반응이 진행된다.
 - ⑤ 온도를 증가시키면 K 는 증가한다.

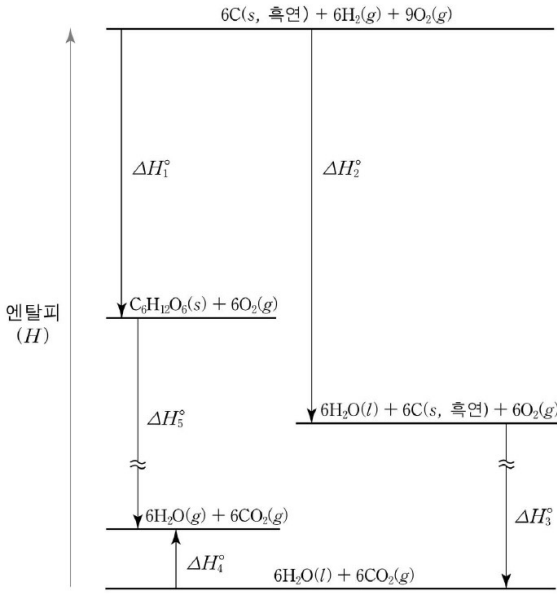
2. 다음은 아세트산(CH_3COOH) 수용액에서의 반응식과 25°C에서의 K_a 를 나타낸 것이다.



서로 다른 두 용액을 혼합할 때, pH 4.8인 아세트산염 완충 용액이 되는 경우만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 25°C로 일정하다.)

- <보 기>
- ㄱ. 0.2M $CH_3COONa(aq)$ 50mL + 0.2M $HCl(aq)$ 25mL
 - ㄴ. 0.2M $CH_3COOH(aq)$ 50mL + 0.2M $NaOH(aq)$ 25mL
 - ㄷ. 0.2M $CH_3COOH(aq)$ 50mL + 0.2M $NH_4Cl(aq)$ 25mL

3. 그림은 포도당($C_6H_{12}O_6$)과 관련된 물질의 반응 엔탈피를 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

- <보 기>
- ㄱ. $C_6H_{12}O_6(s)$ 의 표준 생성엔탈피는 ΔH_1° 이다.
 - ㄴ. $H_2O(l)$ 의 표준 증발 엔탈피는 ΔH_4° 이다.
 - ㄷ. $\Delta H_5^\circ = \Delta H_1^\circ - \Delta H_2^\circ - \Delta H_3^\circ - \Delta H_4^\circ$ 이다.

4. 다음은 금속 A~C와 H₂의 산화 환원 반응성을 비교하는 실험과 이와 관련된 반응식이다.

[반응식]

- $A^{2+}(aq) + 2e^- \rightleftharpoons A(s)$
- $B^+(aq) + e^- \rightleftharpoons B(s)$
- $C^{2+}(aq) + 2e^- \rightleftharpoons C(s)$
- $2H^+(aq) + 2e^- \rightleftharpoons H_2(g)$

[실험 과정]

(가) 1.0M A²⁺와 1.0M B⁺의 혼합 수용액에 금속 막대 C를 넣는다.

(나) 1.0M HCl 수용액에 금속 막대 C를 넣었다.

[실험 결과]

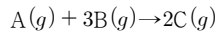
- (가)에서 금속 C는 녹고 금속 B가 석출되었으며 막대의 질량은 증가하였다.
- (나)에서 수소기체가 발생하였다.

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 물과 음이온은 반응하지 않는다.)

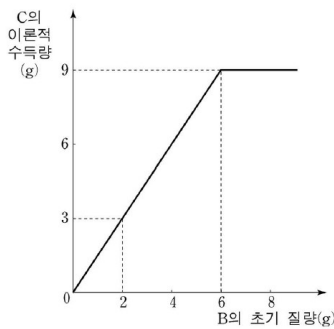
<보 기>

- ㄱ. B가 C보다 산화되기 쉽다.
- ㄴ. $\frac{C \text{의 원자량}}{B \text{의 원자량}}$ 은 2보다 크다.
- ㄷ. 금속 막대 A를 HCl 수용액에 넣으면 수소 기체가 발생한다.

5. 다음은 기체 A와 B가 반응하여 기체 C가 생성되는 화학 반응식이다.



그림은 일정한 질량의 A에 대하여 B의 질량에 따른 C의 이론적 수득량을 나타낸 것이다.

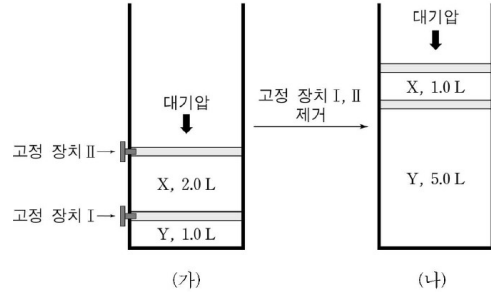


이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

<보 기>

- ㄱ. 화학식량은 A가 B의 1.5배이다.
- ㄴ. B의 질량이 2g일 때, 반응 후 A의 몰분율은 $\frac{1}{4}$ 이다.
- ㄷ. 수득률이 50%이고 B의 질량이 8g일 때, 생성된 C의 질량은 4.5g이다.

6. 다음은 1기압에서 기체의 성질에 대하여 실험한 것을 나타낸 것이다. 그림 (가)는 고정 장치로 고정된 실린더에 같은 질량의 X와 Y를 넣은 상태를, 그림 (나)는 고정 장치 I, II를 제거한 후 충분한 시간이 흘렀을 때 상태를 나타낸 것이다.

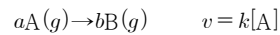


이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도와 압력은 일정하며 피스톤의 질량과 마찰은 무시한다.)

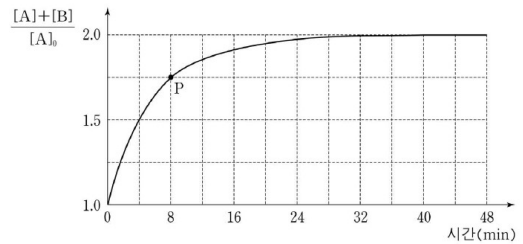
<보 기>

- ㄱ. (가)에서 X(g)의 압력은 0.5기압이다.
- ㄴ. 화학식량은 X가 Y의 2.5배다.
- ㄷ. (가)에서 고정 장치 I만 제거되면 Y의 부피는 1.5L이다.

7. 다음은 A(g)가 B(g)로 변하는 화학 반응식과 반응 속도식이다.



그림은 TK에서 강철 용기에 A(g)를 넣고 반응시켰을 때, 반응 시간에 따른 $\frac{[A]+[B]}{[A]_0}$ 를 나타낸 것이다. [A]₀는 A의 초기 몰농도를 나타낸다.

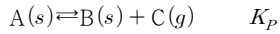


이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 일정하다.)

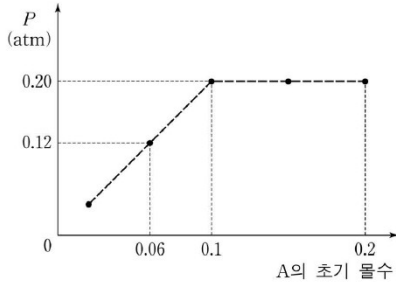
<보 기>

- ㄱ. $\frac{b}{a} = 1.5$ 이다.
- ㄴ. 반감기는 4분이다.
- ㄷ. P점에서 기체의 몰농도는 B가 A의 3배다.

8. 다음은 고체 A(s)의 분해 반응식과 압력으로 정의된 평형 상수 (K_p)를 나타낸 것이다.



다음은 TK에서 부피가 V인 강철 용기에서 A(s)의 초기 몰수에 따른 생성된 C(g)의 압력을 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 일정하며 고체는 비휘발성이고 고체의 부피는 무시한다.)

<보 기>

- ㄱ. TK에서 $K_p = 0.2$ 이다.
- ㄴ. A(s)의 초기 몰수가 0.2몰일 때, 생성된 B(s)의 몰수는 0.1몰이다.
- ㄷ. 부피가 $\frac{V}{2}$ 인 용기에 A(s)를 0.06몰 넣고 충분한 시간이 지났을 때 C(g)의 압력은 0.24기압이다.

9. 다음은 A(g)와 B(g)가 반응하여 C(g)가 생성되는 화학 반응식과 반응 엔탈피(ΔH)를 나타낸 것이다.

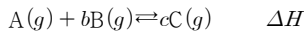
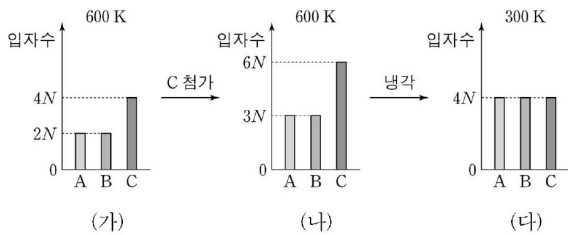


그림 (가)는 강철 용기에 A(g)~C(g)를 넣고 평형에 도달한 것을, 그림 (나)는 (가)에 C(g)를 첨가하여 평형에 도달한 것을, 그림 (다)는 (나)의 온도를 내렸을 때 평형에 도달한 것을 나타낸 것이다.

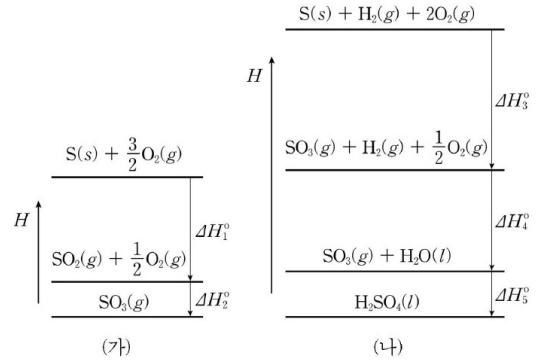


이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 일정하다.)

<보 기>

- ㄱ. $b+c=2$ 이다.
- ㄴ. (나)에서 첨가한 C(g)의 입자수는 $2N$ 이다.
- ㄷ. $\Delta H > 0$ 이다.

10. 그림은 황(S)과 관련된 물질의 반응 엔탈피(ΔH)를 나타낸 것이다.

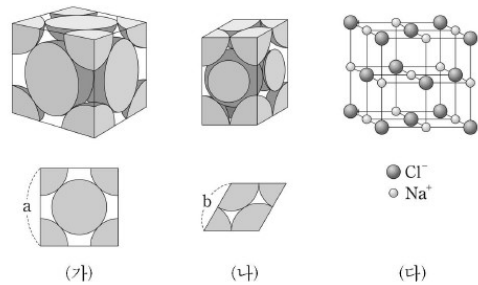


이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

<보 기>

- ㄱ. $H_2SO_4(l)$ 의 생성 엔탈피는 $\Delta H_1^\circ + \Delta H_2^\circ + \Delta H_3^\circ + \Delta H_4^\circ$ 와 같다.
- ㄴ. $SO_2(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow SO_3(g)$ 반응은 발열 반응이다.
- ㄷ. $H_2O(l)$ 의 분해 반응의 엔탈피 변화는 ΔH_4° 이다.

11. 그림 (가)와 (나)는 반지름이 r인 원자 X의 2가지 구조의 단위 세포와 그 윗면을 나타낸 것이고, (다)는 NaCl의 격자구조를 나타낸 것이다. (가)와 (나)에서 윗면의 한 변 길이는 각각 a, b이다.

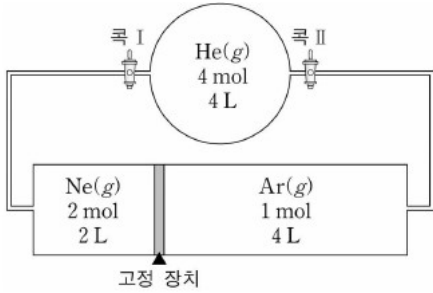


이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것의 개수는? (단, X는 임의의 원소이다.)

<보 기>

- (나)에서 한 원자에 가장 가까운 원자 수는 6개다.
- (가)와 (나)에서 단위 세포 당 원자 수는 동일하다.
- (다)에서 Na^+ 의 배열은 (가)의 배열과 같다.
- $a = \sqrt{2}b$ 이다.

12. 그림은 400K에서 강철 용기와 실린더가 연결된 용기에 기체가 들어있는 초기 상태를 나타낸 것이다.



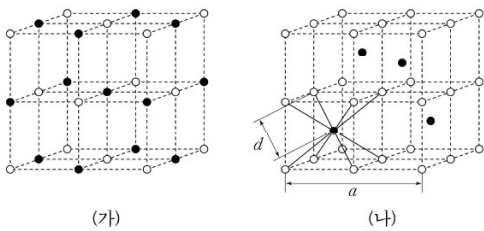
콕 I을 연 후 충분한 시간이 흐른 후 평형 I에 도달한 후 콕 I을 잠겼다. 그 후 고정 장치를 제거하여 평형 II에 도달하고, 콕 II를 연 후 평형 III에 도달하였다.

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 일정하며 연결관의 부피는 무시하고 피스톤의 질량과 마찰은 무시하며 He, Ne, Ar의 분자량은 각각 4, 20, 40이다.)

<보 기>

- ㄱ. 평형 I에서 기체의 밀도는 Ne(g)가 가장 크다.
- ㄴ. 평형 II에서 실린더의 오른쪽 부분의 부피는 2L이다.
- ㄷ. 평형 III에서 강철 용기에서 기체의 몰분율은 He(g)가 가장 크다.

13. (가)와 (나)는 이온 화합물 AB_x와 CD_y의 단위세포를 나타낸 것이다. ●와 ○는 각각 양이온과 음이온을 나타낸 것이며 (나)에서 a는 단위 세포의 한 변의 길이, d는 양이온과 음이온 사이의 거리이다.



$\frac{y}{x}$ 와 $\frac{a}{d}$ 의 값으로 옳은 것은? (단, A~D는 임의의 원소 기호이다.)

- | | | |
|---|---------------|----------------------|
| | $\frac{y}{x}$ | $\frac{a}{d}$ |
| ① | 1 | $\frac{2}{\sqrt{3}}$ |
| ② | 1 | $\sqrt{3}$ |
| ③ | 1 | $\frac{4}{\sqrt{3}}$ |
| ④ | 2 | $\sqrt{3}$ |
| ⑤ | 2 | $\frac{4}{\sqrt{3}}$ |

14. 다음은 X(g)가 분해되는 화학 반응식과 압력으로 정의된 평형 상수(K_p)를 나타낸 것이다.

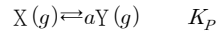
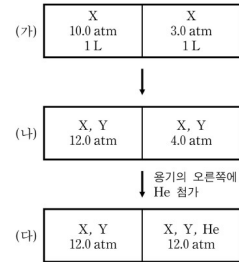


그림 (가)는 TK에서 칸막이로 분리된 강철 용기의 양쪽에 X(g)가 들어있는 상태를, (나)는 X(g)가 반응하여 평형에 도달한 상태를, (다)는 용기의 오른쪽에 He(g)를 첨가한 후 평형에 도달한 상태를 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 일정하다.)

<보 기>

- ㄱ. K_p = 2이다.
- ㄴ. (다)의 용기 오른쪽에서 Y의 몰분율은 $\frac{1}{6}$ 보다 작다.
- ㄷ. (다)에서 칸막이를 제거한 후 새로운 평형에 도달하면 X(g)의 부분압력은 5기압보다 크다.

15. 다음은 A(g)가 분해되는 반응식과 반응 엔탈피(ΔH)와 농도로 정의된 평형 상수(K)와 압력으로 정의된 평형 상수(K_p)를 나타낸 것이다.



표는 300K의 평형에서 기체 A~C의 부분 압력을 나타낸 것이다.

기체	부분 압력(기압)
A	0.2
B	0.2
C	0.2

300K에서 이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 300K에서 RT=25L×기압/몰이다.)

<보 기>

- ㄱ. ΔH > 0이다.
- ㄴ. K > K_p이다.
- ㄷ. A(g)~C(g)의 초기 부분 압력이 각각 0.1기압이면 정반응이 우세하게 일어난다.

16. 표는 원자 반지름이 r 인 원자 X가 가질 수 있는 두 가지 결정 구조에 대한 자료이다. (가)와 (나)는 각각 면심 입방 구조와 체심 입방 구조 중 하나이다.

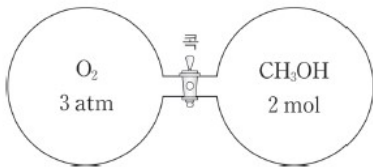
구조	(가)	(나)
단위 세포 한 변의 길이	$\frac{4}{\sqrt{3}}r$	
단위 세포당 원자 수	a	
한 원자에 가장 가까운 원자 수		b

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

<보 기>

- ㄱ. (가)는 체심 입방 구조이다.
- ㄴ. (나)에서 $\frac{\text{원자가 차지하는 부피}}{\text{단위 세포의 부피}} = \frac{\sqrt{2}\pi}{6}$ 이다.
- ㄷ. $a+b=14$ 이다.

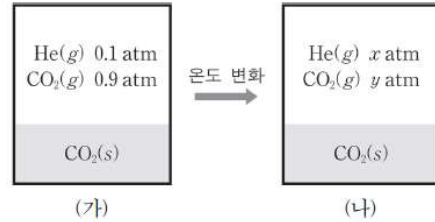
17. 다음은 300K에서 부피가 같은 두 용기에 $O_2(g)$ 와 $CH_3OH(g)$ 가 들어 있는 것을 나타낸 것이다.



콕을 열어 $CH_3OH(g)$ 를 모두 완전히 연소시킨 후, 온도를 400K로 유지하였을 때 $H_2O(g)$ 의 몰분율은 $\frac{4}{9}$ 였다.

400K에서 $CO_2(g)$ 의 부분 압력은? (단, 연결관의 부피는 무시하며, 온도는 일정하다.)

18. 그림 (가)는 T_1 K인 강철 용기에서 CO_2 가 평형을 이루고 있는 상태를, (나)는 (가)의 온도를 T_2 K로 변화시킨 후 도달한 평형 상태를 나타낸 것이다. (가)와 (나)에서 기체의 부피는 V , $0.99V$ 이고 1기압에서 $CO_2(s)$ 의 승화점은 195K이다.

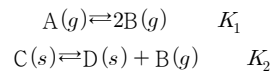


이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, $He(g)$ 의 용해는 무시한다.)

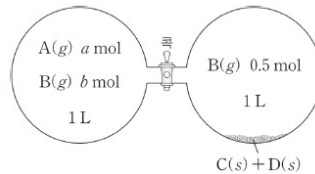
<보 기>

- ㄱ. $T_1=195$ 이다.
- ㄴ. $He(g)$ 의 평균 분자 운동 에너지는 (가)에서가 (나)에서 보다 크다.
- ㄷ. $x = \frac{10T_2}{99T_1}$ 이다.

19. 다음은 두 반응식과 농도로 정의된 평형 상수(K_1 , K_2)를 나타낸 것이다. TK 에서 $K_1=4K_2$ 이다.



그림은 TK 에서 콕으로 분리된 두 용기에 들어 있는 화합물이 각각 평형 상태에 도달한 것을 나타낸 것이다.

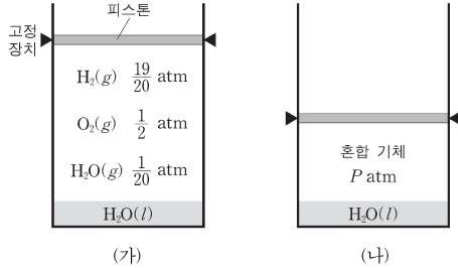


이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 일정하며, 연결관의 부피는 무시한다. 고체는 $A(g)$ 와 반응하지 않으며 충분히 존재하고 고체의 부피는 무시한다.)

<보 기>

- ㄱ. $a=b^2$ 이다.
- ㄴ. 콕을 연 후 평형에 도달했을 때 전체 기체의 양은 1.25 몰이다.
- ㄷ. $b=0.5$ 이면, 콕을 연 후 도달한 평형에서 $C(s)$ 의 질량은 증가한다.

20. 그림 (가)는 TK 의 실린더에서 혼합 기체와 $H_2O(l)$ 이 평형을 이루고 있는 상태를, (나)는 (가)의 $H_2(g)$ 를 완전히 연소시킨 후 피스톤을 이동시켰을 때 평형 상태를 나타낸 것이다. 혼합 기체의 부피는 (가)에서 (나)에서의 2배다.

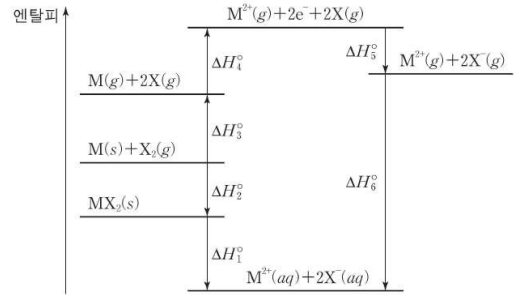


P 는? (단, 온도는 일정하고 $H_2(g)$ 와 $O_2(g)$ 의 용해는 무시한다.)

21. 1기압, 320K의 실린더에 $C_5H_{12}(g)$ wg 과 $O_2(g)$ $4wg$ 을 넣었다. 온도를 400K으로 유지하며 $C_5H_{12}(g)$ 를 완전히 연소시켰을 때, 연소 전후 실린더의 부피는 각각 10L, xL 이다.

x 는? (단, 온도와 압력은 일정하며 피스톤의 질량과 마찰은 무시하고 C_5H_{12} , O_2 의 분자량은 각각 72, 32이다.)

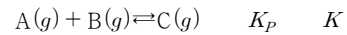
22. 그림은 MX_2 와 관련된 반응의 반응 엔탈피(ΔH)를 나타낸 것이다. $M^{2+}(g)$ 와 $X^-(g)$ 의 수화 엔탈피는 각각 a , b 이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, M과 X는 임의의 원소 기호이다.)

- <보기>
- ㄱ. $MX_2(s)$ 의 용해 엔탈피($\Delta H_{\text{용해}}$)는 ΔH_1° 이다.
 - ㄴ. ΔH_4° 는 M의 제2 이온화 에너지다.
 - ㄷ. $\Delta H_6^\circ = a + b$ 이다.

23. 다음은 $A(g)$ 와 $B(g)$ 가 반응하여 $C(g)$ 를 생성하는 반응식과 압력으로 정의되는 평형 상수(K_p)와 농도로 정의되는 평형 상수(K)를 나타낸 것이다.



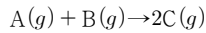
표는 1기압에서 피스톤이 달린 실린더에 $C(g)$ 1몰을 넣은 후 평형에 도달하였을 때 자료를 나타낸 것이다.

	온도(K)	실린더의 부피(L)	K_p
평형 I	T_1	V_1	3
평형 II	$\frac{5}{3}T_1$	V_2	$\frac{9}{16}$

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도와 압력은 일정하고 피스톤의 질량과 마찰은 무시한다. $RT_1 = 25\text{기압} \times L/\text{몰}$ 이다.)

- <보기>
- ㄱ. 평형 I에서 $K = 75$ 이다.
 - ㄴ. 평형 I에서 $C(g)$ 의 몰수는 0.5몰이다.
 - ㄷ. $\frac{V_2}{V_1} = 2$ 이다.

24. 다음은 A(g)와 B(g)가 반응하여 C(g)를 생성하는 화학 반응식을 나타낸 것이다.



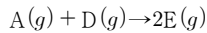
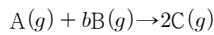
표는 TK에서 반응 전과 반응이 완결된 후, 강철 용기 (가), (나)에 들어있는 기체의 부분 압력을 나타낸 것이다.

용기	기체의 부분 압력(기압)					
	반응 전			반응 후		
	A	B	C	A	B	C
(가)	x	y	z	0	2-p	p
(나)	0.2	x	w	1-p	0	p

반응 전 (가)에서 B(g)의 몰분율을 (나)에서 A(g)의 몰분율은? (단, 온도는 일정하다.)

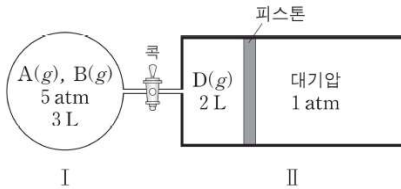
25. 다음은 기체의 반응에 관한 실험이다.

[화학 반응식]



[실험 과정]

(가) TK, 1기압에서 다음과 같은 장치를 준비한다.



(나) I에서 반응을 완결시킨다.

(다) 룝을 열고 반응을 완결시킨다.

[실험 결과]

○ (나)와 (다)에서 각각 B(g), D(g)가 모두 소모되었다.

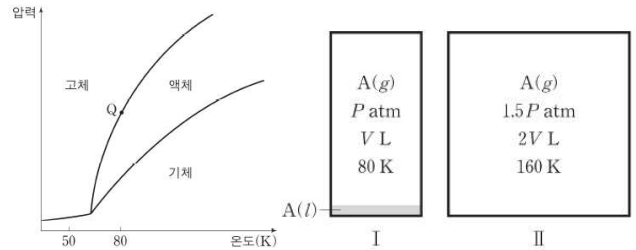
○ (나)에서 용기 I의 내부압력은 $\frac{7}{3}$ 기압이다.

○ (다)에서 $\frac{C(g)의 몰수}{E(g)의 몰수} = 1$ 이다.

○ (다)에서 용기 II의 부피는 xL이다.

b+x는? (단, 온도와 압력은 일정하며 피스톤의 마찰과 연결관의 부피는 무시한다.)

26. 다음은 물질 A의 상평형 그래프와 같은 몰수의 A를 부피가 다른 두 강철용기 I, II에 넣고 평형에 도달했을 때를 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 기체상수 $R = a기압 \times L / 몰 \times K$ 이다.)

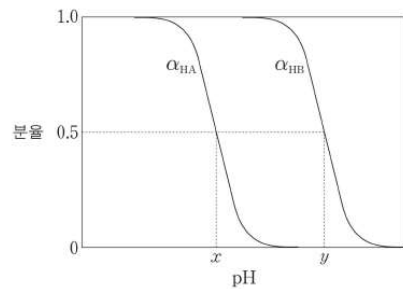
<보기>

ㄱ. Q에서 밀도는 A(s)가 A(l)보다 작다.

ㄴ. I에서 A(l)의 몰수는 $\frac{PV}{160a}$ 몰이다.

ㄷ. I에서 온도를 50K로 변화시킨 후 충분한 시간이 흐르면 A(g)는 존재하지 않는다.

27. 그림은 25°C에서 약산 HA(aq)와 HB(aq)의 pH에 따른 분율(α)을 나타낸 것이다. $\alpha_{HA} = \frac{[HA]}{[HA] + [A^-]}$, $\alpha_{HB} = \frac{[HB]}{[HB] + [B^-]}$ 이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 25°C에서 물의 이온곱 상수(K_w)는 1×10^{-14} 이다.)

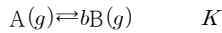
<보기>

ㄱ. K_b 값은 B^- 가 A^- 보다 크다.

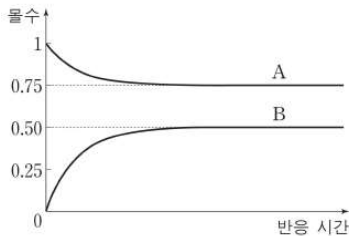
ㄴ. pH = x일 때, $[HA] = [A^-]$ 이다.

ㄷ. $HB(aq) + OH^-(aq) \rightleftharpoons B^-(aq) + H_2O(l)$ 반응의 평형 상수(K)는 $10^y - 14$ 이다.

28. 다음은 A(g)의 분해 반응식과 농도로 정의되는 평형 상수(K)를 나타낸 것이다.



그림은 TK, 1기압에서 피스톤이 달린 실린더에 A(g)를 넣고 평형 I에 도달하였을 때 반응 시간에 따른 A(g)와 B(g)의 몰수를 나타낸 것이다.



평형 I에 도달한 후, A(g) 1몰을 추가하여 평형 II에 도달하였다.

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도와 압력은 일정하며 피스톤의 질량과 마찰은 무시한다.)

<보 기>

- ㄱ. I에서 혼합 기체의 부피는 반응 전의 $\frac{5}{4}$ 배다.
- ㄴ. $\frac{B(g)의 몰수}{A(g)의 몰수}$ 는 평형 I과 II에서 동일하다.
- ㄷ. 평형 II에서 Ne(g)를 소량 첨가하면 B(g)의 몰수는 증가한다.

29. 다음은 A(g)의 분해 반응식과 압력으로 정의되는 평형 상수(K_p)를 나타낸 것이다.

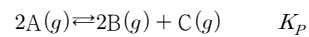
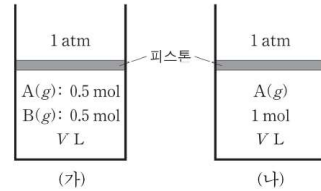


그림 (가)와 (나)는 TK, 1기압에서 각 실린더의 반응 전 상태를 나타낸 것이고, 표는 (가)와 (나)의 초기 상태와 평형 상태에서 기체의 밀도(g/L)를 나타낸 것이다. A의 분자량은 C의 $\frac{5}{2}$ 배다.



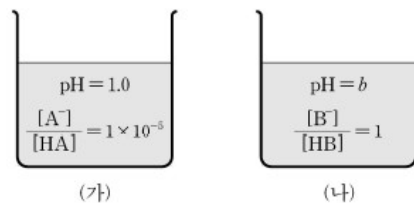
상태	기체의 밀도(g/L)	
	(가)	(나)
반응 전	x	1
평형	$\frac{4}{5}$	y

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도와 압력은 일정하며 피스톤의 질량과 마찰은 무시한다.)

<보 기>

- ㄱ. $x = \frac{9}{10}$ 이다.
- ㄴ. TK에서 $K_p = 1$ 이다.
- ㄷ. 평형에서 $\frac{(가)에서 B(g)의 몰분율}{(나)에서 B(g)의 몰분율} = \frac{3}{2}$ 이다.

30. 다음은 25°C에서 비커에 담겨있는 약산 HA(aq)와 HB(aq)를 나타낸 것이다. HA와 HB의 K_a는 각각 a, 2×10^{-5} 이다.

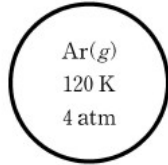


25°C에서 이에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① $a = 10^{-6}$ 이다.
- ② K_a는 A⁻가 B⁻보다 크다.
- ③ NaB의 가수분해 반응식은 $B^-(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons HB(aq) + OH^-(aq)$ 이다.
- ④ 이온화도는 0.01M HA(aq)가 0.1M HB(aq)보다 크다.
- ⑤ (나)에서 [HB] = 0.1M일 때, [B⁻] > [OH⁻]이다.

31. 표는 Ar(*l*)의 온도에 따른 증기압을 나타낸 것이고, 그림은 강철용기에 Ar(*g*)가 들어 있는 모습을 나타낸 것이다. 용기 속 Ar의 온도를 120K에서 90K으로 낮추는 동안 T_1 K와 T_2 K에서 Ar의 상태를 관찰하였다. $T_1 > T_2$ 이고, 90K에서 Ar(*g*)의 압력은 P 기압이 되었다.

온도(K)	증기압(압력)
90	P
T_2	4



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

<보 기>

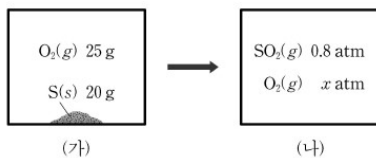
- ㄱ. 용기 속 Ar(*g*)의 밀도는 T_1 K에서와 120K에서 같다.
- ㄴ. T_2 K에서 용기 속 Ar의 상의 수는 2이다.
- ㄷ. $P > 3$ 이다.

32. 다음은 T K에서 4가지 화학 반응식과 반응 엔탈피(ΔH)를 나타낸 것이다.

화학 반응식	ΔH
$\text{SO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(l) + \frac{1}{2}\text{O}_2(g) \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4(l)$	x
$\text{S}(s, \text{사방황}) + \text{H}_2(g) + 2\text{O}_2(g) \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4(l)$	a
$2\text{H}_2(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(l)$	b
$\text{S}(s, \text{사방황}) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{SO}_2(g)$	c

x 는?

33. 그림 (가)는 강철 용기에 황(S)과 산소(O_2)가 들어있는 상태를, (나)는 (가)의 기체가 반응이 완결된 후의 상태를 나타낸 것이다.



x 는? (단, O와 S의 원자량은 각각 16과 32이다.)

34. 표는 포도당($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$)수용액 (가)~(다)에 대한 자료를 나타낸 것이다. 모든 용액의 밀도는 1g/mL이다.

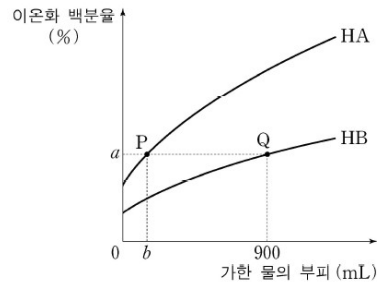
수용액	(가)	(나)	(다)
농도	9%	0.5M	0.5m

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 포도당의 분자량은 180이다.)

<보 기>

- ㄱ. (가)의 몰농도는 0.5M이다.
- ㄴ. 몰랄농도는 (가)가 (다)보다 작다.
- ㄷ. 같은 부피의 (나)와 (다)를 혼합한 수용액의 몰농도는 $\frac{100}{209}$ M이다.

35. 그림은 25°C에서 1.0M HA(*aq*) 100mL와 1.0M HB(*aq*) 100mL에 각각 물을 가할 때, 가한 물의 부피에 따른 산의 이온화 백분율을 나타낸 것이다. 25°C에서 HA와 HB의 K_a 는 각각 4.0×10^{-7} 과 1.0×10^{-7} 이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 일정하고, 혼합 용액의 부피는 초기 용액과 가한 물의 부피의 합과 같다.)

<보 기>

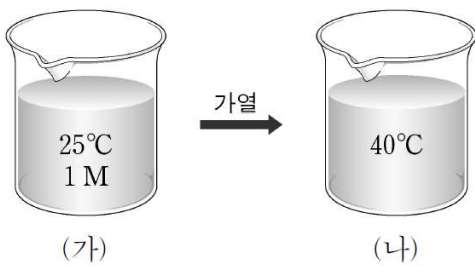
- ㄱ. $a = 0.01$ 이다.
- ㄴ. $b = 150$ 이다.
- ㄷ. $[\text{H}^+]$ 는 P에서가 Q에서의 6배다.

36. 다음은 25°C에서 탄소(C)와 관련된 반응의 반응 엔탈피 (ΔH)를 나타낸 것이다.

$2\text{CO}(g) \rightarrow 2\text{C}(s, \text{흑연}) + \text{O}_2(g)$	$\Delta H = a\text{kJ/몰}$
$\text{CO}_2(g) \rightarrow \text{C}(s, \text{다이아몬드}) + \text{O}_2(g)$	$\Delta H = b\text{kJ/몰}$
$2\text{CO}(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow 2\text{CO}_2(g)$	$\Delta H = c\text{kJ/몰}$

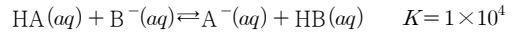
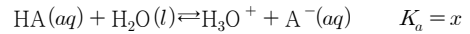
25°C에서 C(s, 다이아몬드)의 표준 생성 엔탈피(kJ/몰)은?
(단, 25°C에서 C의 제일 안정한 상은 C(s, 흑연)이다.)

37. 다음은 1M NaOH(aq) (가)와, (가)를 가열한 수용액 (나)를 나타낸 것이다. (가)와 (나)의 밀도(g/mL)는 각각 d_1 , d_2 이다.



(나)에서 NaOH의 몰농도와 몰랄 농도는? (단, NaOH의 화학식량은 40이고, 물의 증발은 무시한다.)

38. 다음은 약산 HA와 관련된 평형 반응식과 25°C에서의 평형 상수를 나타낸 것이다.



표는 25°C에서 yM HA(aq)와 0.55M HB(aq) 1L에 0.05몰의 NaOH(s)를 각각 가한 후, 평형 상태에서의 수용액에 대한 자료를 나타낸 것이다.

수용액	$\frac{[\text{A}^-]}{[\text{HA}]}$ 또는 $\frac{[\text{B}^-]}{[\text{HB}]}$	pH
HA(aq)	1	5
HB(aq)	0.1	z

이에 대한 설명으로 옳지 않은 것은? (단, 온도는 25°C로 일정하고, 25°C에서 물의 이온곱 상수(K_w)는 1×10^{-14} 이다. 고체의 용해에 의한 수용액의 부피 변화는 무시한다.)

- ① $x = 1 \times 10^{-5}$ 이다.
- ② $y = 0.1$ 이다.
- ③ B⁻의 염기 해리 상수(K_b)는 1×10^{-9} 이다.
- ④ $z = 8$ 이다.
- ⑤ pH는 0.1M NaA(aq)가 0.1M NaB(aq)보다 낮다.

39. 다음은 A(g)로부터 B(g)가 생성되는 반응과 TK에서 압력으로 정의된 평형 상수(K_p)를 나타낸 것이다.

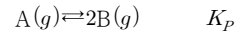
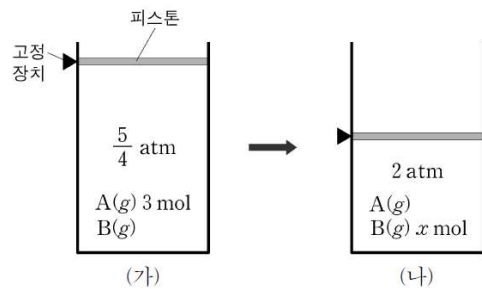
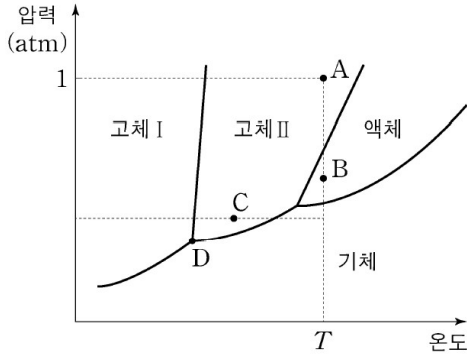


그림 (가)는 TK에서 피스톤이 고정된 실린더에 A(g) 4몰을 넣은 후 반응이 진행되어 평형에 도달한 상태를, (나)는 (가)에서 피스톤의 위치를 변화시켜 평형에 도달한 상태를 나타낸 것이다.



$\frac{x}{K_p}$ 는? (단, 온도는 일정하다.)

40. 그림은 원소 X의 상평형 그림이다.

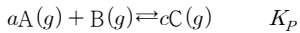


이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

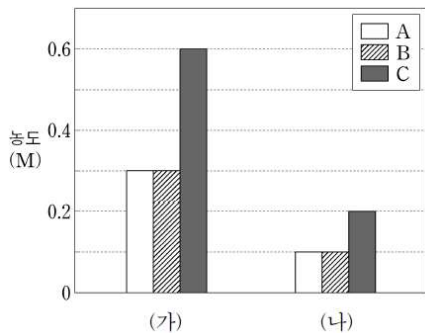
<보 기>

- ㄱ. X의 밀도는 A에서 B에서보다 크다.
- ㄴ. C에서 압력을 유지하며 온도를 T로 높이면 X는 승화한다.
- ㄷ. D에서 X는 고체, 액체, 기체상으로 함께 존재한다.

41. 다음은 A(g)와 B(g)가 반응하여 C(g)가 생성되는 화학 반응식과 압력으로 정의된 평형 상수(K_p)를 나타낸 것이다.



그림은 TK에서 A(g) 0.7몰과 B(g) 0.5몰로 이루어진 혼합 기체를 부피가 다른 강철 용기 (가), (나)에 각각 넣은 후 평형에 도달하였을 때, 기체 A~C의 농도를 나타낸 것이다.

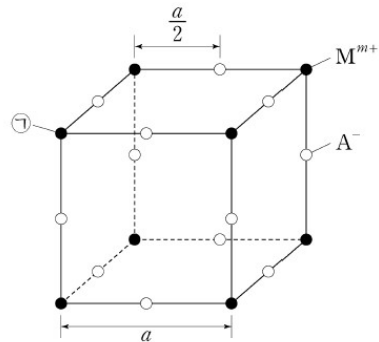


이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 일정하다.)

<보 기>

- ㄱ. $c=3$ 이다.
- ㄴ. A(g)의 부분 압력은 (나)에서가 (가)에서보다 크다.
- ㄷ. (나)에서 $K_p=8$ 이다.

42. 그림은 M^{m+} (●)과 A^- (○)로 이루어진 이온 결합 화합물의 단위 세포를 나타낸 것이다.



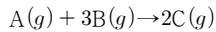
이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, M과 A는 임의의 원소 기호이다.)

<보 기>

- ㄱ. $m=2$ 이다.
- ㄴ. 결정에서 M^{m+} 의 배열은 단순 입방 격자 배열이다.
- ㄷ. ㉠으로부터 $\sqrt{2}a$ 거리에 있는 M^{m+} 은 12개다.

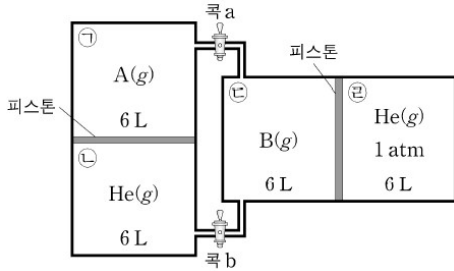
43. 다음은 기체 반응 실험이다.

[화학 반응식]



[실험 과정]

(가) TK에서 다음과 같은 장치에 기체를 넣고 충분한 시간동안 둔다.



(나) 콕 a를 열고 반응을 완결시켰다.
 (다) 콕 a를 닫고 콕 b를 열어 충분한 시간동안 둔다.

[실험 결과]

- (나)에서 B(g)는 모두 소모되었고, ㉠에서 C(g)의 몰분율은 $\frac{2}{5}$ 이다.
- (다)이후 ㉡에서 A(g)의 부분 압력은 P기압이다.

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 일정하고, 연결관의 부피, 피스톤의 질량과 마찰은 무시한다.)

<보 기>

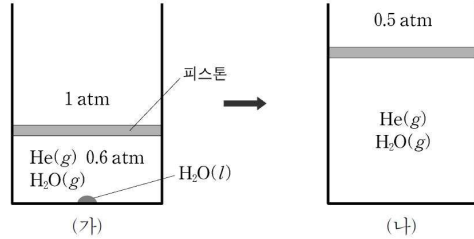
- ㄱ. (나) 과정 후 기체의 밀도는 ㉡에서가 ㉠에서보다 크다.
- ㄴ. (나) 과정 후 (㉡의 부피):(㉠의 부피)=3:4이다.
- ㄷ. $P = \frac{9}{35}$ 이다.

44. 다음은 온도 T에서 3가지 연소 반응의 열화학 반응식이다.

- $CH_4(g) + O_2(g) \rightarrow CHCO(g) + H_2O(g) \quad \Delta H = a \text{ kJ/mol}$
- $CH_4(g) + 2O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2H_2O(l) \quad \Delta H = b \text{ kJ/mol}$
- $HCHO(g) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + H_2O(g) \quad \Delta H = c \text{ kJ/mol}$

T에서 $H_2O(l)$ 의 표준 증발 엔탈피(kJ/mol)은?

45. 그림 (가)는 외부 압력이 1기압에서 He(g) a몰과 $H_2O(l)$ b몰을 실린더에 넣은 후 도달한 평형 상태를, (나)는 외부 압력을 0.5기압으로 감소시킨 후 도달한 새로운 평형 상태를 나타낸 것이다.



실린더 속 기체의 부피가 (가)와 (나)에서 각각 V_1 과 V_2 일 때, $\frac{V_2}{V_1}$ 는? (단, 온도는 일정하고, He(g)의 용해, 피스톤의 질량과 마찰은 무시한다.)

46. 표는 에탄올 수용액 A~C에 대한 자료이다.

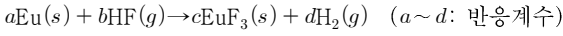
수용액	A	B	C
에탄올의 양 (몰)	a	2a	3a
물의 질량 (kg)	1.5	1.0	0.5

A~C를 모두 혼합한 수용액에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 모든 수용액의 온도는 같고, 증발은 무시한다.)

<보 기>

- ㄱ. 에탄올의 몰랄 농도는 A의 3배이다.
- ㄴ. 에탄올의 몰농도는 B와 같다.
- ㄷ. 에탄올의 몰분율은 C의 $\frac{1}{3}$ 배이다.

47. 다음은 $\text{Eu}(s)$ 과 $\text{HF}(g)$ 가 반응하여 $\text{EuF}_3(s)$ 과 $\text{H}_2(g)$ 가 생성되는 반응의 균형 화학 반응식이다.



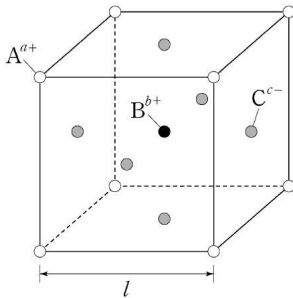
1기압의 $\text{HF}(g)$ 가 들어 있는 강철 용기에 $w_1\text{g}$ 의 $\text{Eu}(s)$ 을 넣고 반응시켰다. 반응이 완결된 후 생성된 고체의 질량은 $w_2\text{g}$ 이었고, 기체의 전체 압력은 0.6 기압이었다.

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, F의 물질량은 19g/mol 이다. 온도는 일정하고 고체의 부피는 무시한다.)

<보 기>

- ㄱ. $\frac{b}{a} = 3$ 이다.
- ㄴ. 생성된 $\text{H}_2(g)$ 의 양은 $\frac{w_2 - w_1}{2 \times 19}$ 몰이다.
- ㄷ. 소량의 $\text{Eu}(s)$ 을 추가한 후 반응이 완결되면 기체의 전체 압력은 0.6기압보다 낮아진다.

48. 그림은 A^{a+} , B^{b+} , C^{c-} 으로 이루어진 이온 결합 화합물의 입방 결정계 단위 세포에서 이온의 위치를 나타낸 것이다. 이웃한 양이온과 음이온은 서로 접해 있고, A^{a+} 의 반지름은 r 이다.

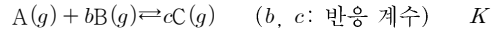


이 결정에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, A^{a+} , B^{b+} , C^{c-} 은 각각 단위 세포의 꼭짓점, 체심, 면심에 위치하고, A~C는 임의의 원소 기호이다.)

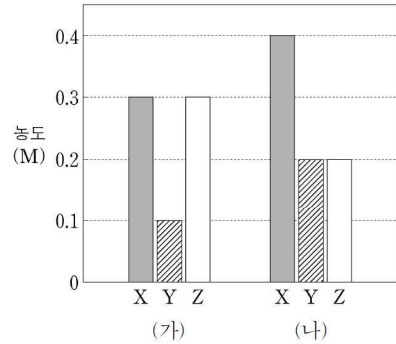
<보 기>

- ㄱ. $\frac{a+b}{c} = 3$ 이다.
- ㄴ. C^{c-} 의 반지름은 $(\sqrt{2}l - r)$ 이다.
- ㄷ. 1개의 A^{a+} 에 가장 가까운 C^{c-} 은 모두 8개다.

49. 다음은 $\text{A}(g)$ 와 $\text{B}(g)$ 가 반응하여 $\text{C}(g)$ 가 생성되는 반응의 화학 반응식과 온도 T 에서 농도로 정의된 평형 상수(K)이다.



그림은 부피가 1L인 강철 용기에서 $\text{A}(g) \sim \text{C}(g)$ 가 평형을 이루고 있는 상태 (가)와, $\text{A}(g)$ x 몰을 (가)에 추가한 후 도달한 새로운 평형 상태 (나)에서 반응물과 생성물의 농도를 나타낸 것이다. X~Z는 각각 A~C 중 하나이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 모든 수용액의 온도는 같고, 증발은 무시한다.)

<보 기>

- ㄱ. $b+c=4$ 이다.
- ㄴ. $x=0.2$ 이다.
- ㄷ. $K=10$ 이다.

50. (시간이 썩어 넘치는 사람만 풀 것) 다음은 수용액 A의 $\frac{[Fe^{3+}]}{[Fe^{2+}]}$ 를 구하기 위한 실험이다.

<화학 반응식>

- $Fe^{2+}(aq) + Ce^{4+}(aq) \rightarrow Fe^{3+}(aq) + Ce^{3+}(aq)$
- $aFe^{3+}(aq) + bI^{-}(aq) \rightarrow aFe^{2+}(aq) + cI_3^{-}(aq)$
($a \sim c$: 반응 계수)
- $I_3^{-}(aq) + 2S_2O_3^{2-}(aq) \rightarrow 3I^{-}(aq) + S_4O_6^{2-}(aq)$

<실험 과정>

(가) Fe^{2+} 과 Fe^{3+} 이 녹아 있는 수용액 A 250mL를 준비한다.

(나) 수용액 A에서 50mL를 취해 Fe^{2+} 가 사라질 때 까지 0.1M Ce^{4+} 수용액을 가한다.

(다) 수용액 A에서 50mL를 취해 산화제를 사용하여 Fe^{2+} 을 모두 Fe^{3+} 으로 산화시킨다.

(라) (다)의 수용액에 과량의 I^{-} 수용액을 첨가하고, 생성된 I_3^{-} 이 전부 I^{-} 가 될 때까지 0.5M $S_2O_3^{2-}$ 수용액을 가한다.

<실험 결과>

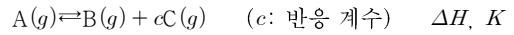
- (나)에서 가한 Ce^{4+} 수용액의 부피는 50mL이다.
- (라)에서 가한 $S_2O_3^{2-}$ 수용액의 부피는 11mL이다.
- 수용액 A의 $\frac{[Fe^{3+}]}{[Fe^{2+}]}$ 는 x 이다.

이 결정에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 제시된 산화, 환원 반응 이외의 반응은 고려하지 않는다.)

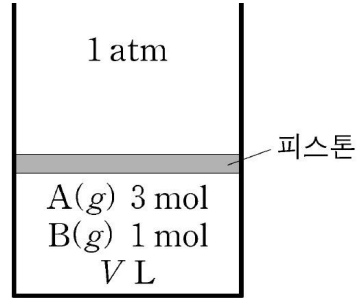
<보 기>

- ㄱ. $\frac{b}{a} = \frac{3}{2}$ 이다.
- ㄴ. (라)에서 $S_2O_3^{2-}$ 은 산화제이다.
- ㄷ. $x = 0.1$ 이다.

51. 다음은 A(g)로부터 B(g)와 C(g)가 생성되는 반응의 열화학 반응식과 농도로 정의된 평형 상수(K)이다.



그림은 대기압 1기압, T_1 K에서 A(g)와 B(g)가 실린더에 들어 있는 초기 상태를 나타낸 것이다.



표는 서로 다른 온도에서 반응이 진행되어 도달한 평형 상태 I과 II에 대한 자료이다. $n_A \sim n_C$ 는 각각 A~C의 몰수이다.

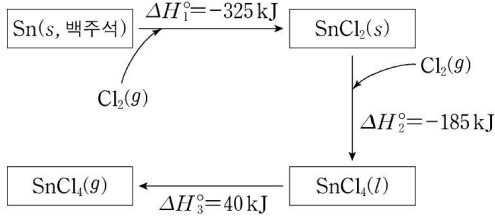
평형	온도(K)	몰비	혼합 기체의 부피(L)	K
I	T_1	$\frac{n_C}{n_A} = 1$	$\frac{3}{2}V$	K_I
II	$\frac{3}{2}T_1$	$\frac{n_C}{n_B} = \frac{4}{3}$		K_{II}

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 대기압은 일정하고, 피스톤의 질량과 마찰은 무시한다.)

<보 기>

- ㄱ. $c = 1$ 이다.
- ㄴ. $\frac{K_{II}}{K_I} = 2$ 이다.
- ㄷ. T_1 K에서 $\Delta H > 0$ 이다.

52. 그림은 298K에서 표준 생성 엔탈피(ΔH_f°)가 0인 Sn(s, 백주석)과 $\text{Cl}_2(g)$ 로부터 $\text{SnCl}_2(g)$ 이 형성되는 과정과 표준 반응 엔탈피(ΔH°)를, 표는 관련된 열화학 자료를 나타낸 것이다.



반응식	표준 반응 엔탈피 ΔH° (kJ)
$\text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{Cl}(\text{g})$	240
$\text{SnCl}_4(\text{g}) \rightarrow \text{Sn}(\text{g}) + 4\text{Cl}(\text{g})$	1250
$\text{Sn}(\text{s, 회주석}) + \text{Cl}_2(\text{g}) + \text{SnCl}_2(\text{s})$	-323
$\text{Sn}(\text{s, 백주석}) \rightarrow \text{Sn}(\text{g})$	(가)

298K 표준상태에서 이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

- <보 기>
- ㄱ. $\text{SnCl}_4(\text{l})$ 의 ΔH_f° 는 -510 kJ/mol 이다.
 - ㄴ. $\text{Sn}(\text{s, 회주석})$ 의 ΔH_f° 는 2 kJ/mol 이다.
 - ㄷ. (가)는 300이다.

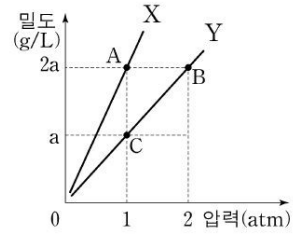
53. 표는 25°C 에서 약산 수용액 (가)~(다)에 대한 자료이다.

용액	산	농도	이온화도(α)
(가)	HX	0.1M	0.01
(나)	HY	0.2M	0.005
(다)	HY	0.02M	a

25°C 에서 이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

- <보 기>
- ㄱ. 용액 (가)의 pH는 3이다.
 - ㄴ. 산 해리 상수(K_a)는 HX가 HY보다 작다.
 - ㄷ. $a = 0.05$ 이다.

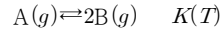
54. 그림은 300K에서 같은 몰수의 기체 X와 Y의 밀도를 압력에 따라 각각 나타낸 것이다.



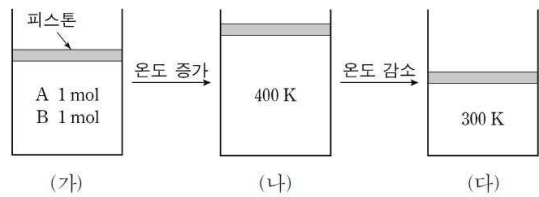
이에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 기체 Y의 부피는 B에서 C에서의 2배이다.
- ② 분자량은 X가 Y의 2배이다.
- ③ (압력×부피)는 A에서 C에서보다 크다.
- ④ 단위 부피당 기체 분자 수는 A에서 B에서의 2배이다.
- ⑤ 일정한 압력에서 기체 X의 온도를 600K으로 높이면 밀도는 2배가 된다.

55. 다음은 A(g)가 B(g)로 되는 반응의 반응식과 온도 T에서 농도로 정의된 평형 상수 $K(T)$ 를 나타낸 것이다.



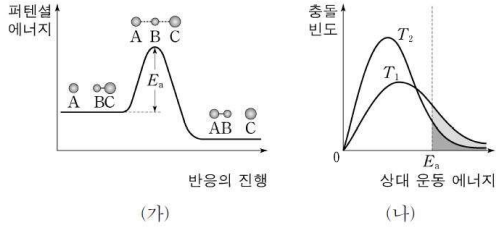
그림은 일정 압력에서, 실린더에 A(g)와 B(g)가 1몰씩 존재하는 평형 상태 (가)에서 온도를 400K로 증가시켜 평형 상태 (나)에 도달하고, 온도를 300K로 감소시킨 후 평형 상태 (다)에 도달한 과정을 나타낸 것이다. A(g)의 몰분율은 (나)에서 $\frac{1}{3}$ 이고, (다)에서 $\frac{2}{3}$ 이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 대기압은 일정하고, 피스톤의 질량과 마찰은 무시한다.)

- <보 기>
- ㄱ. 정반응은 발열 반응이다.
 - ㄴ. 기체의 전체 몰수는 (나)가 (다)의 $\frac{5}{4}$ 배이다.
 - ㄷ. $\frac{K(400\text{K})}{K(300\text{K})} = 6$ 이다.

56. $A+BC \rightarrow AB+C$ 반응에서 그림 (가)는 반응의 진행에 따른 퍼텐셜 에너지 변화를, 그림 (나)는 온도 T_1 과 T_2 에서 반응물의 상대 운동 에너지와 충돌 빈도 사이의 관계를 나타낸 것이다.

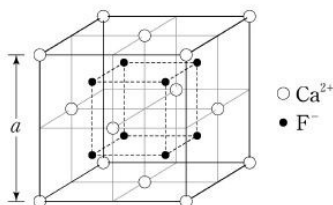


이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

<보 기>

- ㄱ. 정반응은 발열 반응이다.
- ㄴ. 온도가 증가하면 E_a 가 증가한다.
- ㄷ. 반응 속도는 T_1 에서가 T_2 에서보다 느리다.

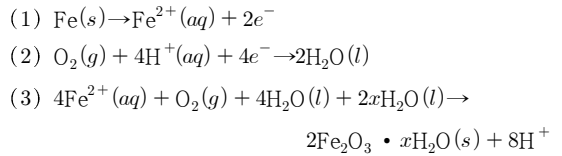
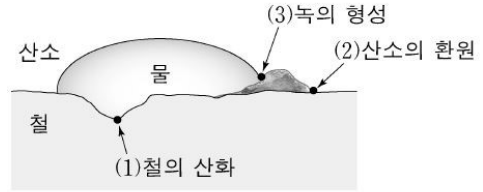
57. 그림은 형석 CaF_2 결정의 입방 단위 세포를 구성하는 모든 이온의 위치를 나타낸 것이다. 단위 세포의 모서리 길이는 a 이다.



이에 대한 설명으로 옳지 않은 것은? (단, Ca과 F의 원자량은 각각 40과 19이고, N_A 는 아보가드로 수이다.)

- ① Ca^{2+} 와 가장 가까운 이온의 수는 6이다.
- ② F^- 와 가장 가까운 이온의 수는 4이다.
- ③ Ca^{2+} 은 면심 입방 구조로 배열되어 있다.
- ④ 단위 세포당 F^- 의 개수는 8이다.
- ⑤ 형석 CaF_2 의 밀도는 $\frac{(4 \times 40 + 8 \times 19)g/mol}{N_A \times a^3}$ 이다.

58. 그림은 산소와 물에 의해 철(Fe)이 부식되어 녹($Fe_2O_3 \cdot xH_2O$)이 형성될 때, (1)~(3)지점에서 일어나는 반응과 해당 반응식을 각각 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 전체 부식 과정에서 Fe과 O_2 는 4:3의 몰비로 반응한다.
- ② 전체 부식 과정에서 Fe은 1몰당 총 2몰의 전자를 잃는다.
- ③ 물을 통해 (1)에서 (2)로 전자가 이동한다.
- ④ NaCl이 물에 녹아 있으면 부식이 느려진다.
- ⑤ 철보다 환원력이 작은 금속을 철에 연결하면 철의 부식이 방지 된다.

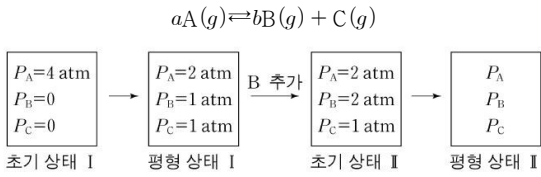
59. 질량 백분율 36.5%의 진한 염산 V mL를 물로 묽혀 0.1M의 묽은 염산 100mL를 만들었다. 36.5% 염산의 밀도는 1.2g/mL이며 HCl의 화학식량은 36.5이다.

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

<보 기>

- ㄱ. 36.5% 염산의 몰농도는 12M이다.
- ㄴ. V 는 1.2이다.
- ㄷ. 36.5% 염산의 몰랄 농도는 10m이다.

60. 다음은 기체 화합물 A가 B와 C로 분해되는 반응식이고, 그림은 반응물과 생성물의 시간에 따른 부분 압력의 변화를 나타낸 것이다.



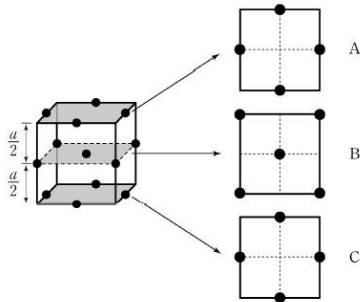
이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 반응 과정에서 온도와 부피는 일정하다.)

- <보 기>
- ㄱ. $a:b=1:2$ 이다.
 - ㄴ. 압력으로 정의된 평형 상수(K_p)는 0.5이다.
 - ㄷ. 평형 상태 II에서 P_A 는 2.4기압이다.

61. 이상 기체(ideal gas)에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, n, P, V, T 는 각각 기체의 몰수, 압력, 부피, 절대온도이다.)

- <보 기>
- ㄱ. 기체 입자의 충돌은 완전 탄성이다.
 - ㄴ. 기체 입자 사이에 분산력이 작용한다.
 - ㄷ. P 와 T 가 일정할 때 V 는 n 에 비례한다.

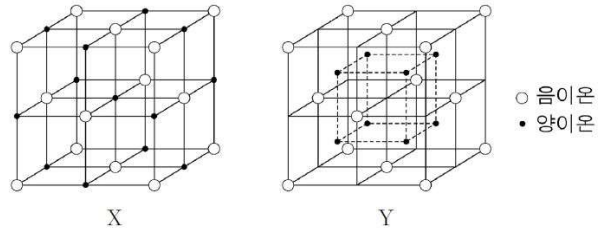
62. 그림은 알루미늄(Al) 결정의 입방 단위 세포를 구성하는 모든 원자들의 위치를 나타낸 것이다. A와 C는 단위 세포의 마주 보는 두 면이고 B는 단위 세포를 이등분 하는 단면이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

- <보 기>
- ㄱ. 한 원자에 제일 가까운 원자의 수는 4이다.
 - ㄴ. 단위 세포 당 원자 개수는 6이다.
 - ㄷ. 원자 사이의 최단 거리는 $\frac{\sqrt{2}}{2}a$ 이다.

63. 그림은 두 가지 이온성 고체 X와 Y의 단위 세포의 모습을, 표는 X와 Y의 구조적 특성을 나타낸 것이다.



	X	Y
단위 세포 당 양이온의 수	a	8
양이온의 전하	+2	b
음이온의 전하	-2	-2
음이온과 가장 가까운 이온의 수	6	c
음이온의 구조	팔면체	입방체

$a+b+c$ 는?

64. 표는 $C_6H_6(l)$ 과 $CCl_4(l)$ 각각의 성질과, 이 두 용매에 용질 A를 각각 녹인 용액 1과 2의 조성 결과 어는점 내림을 나타낸 것이다.

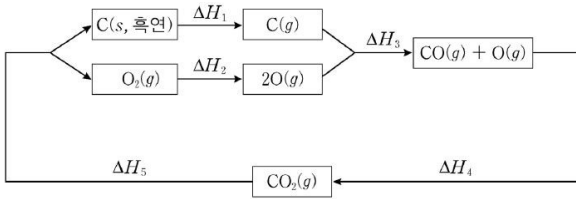
	밀도(g/cm^3)	어는점 내림 상수($^{\circ}C \times kg/mol$)
C_6H_6	0.8	5.1
CCl_4	1.6	α

	용액의 조성	어는점 내림($^{\circ}C$)
용액 1	$C_6H_6(l)$ 0.1L + A(s) 10g	5.1
용액 2	$CCl_4(l)$ 0.1L + A(s) 10g	15

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도에 따른 밀도의 변화는 없고 A(s)는 비휘발성, 비전해질이다.)

- <보 기>
- ㄱ. 용액 1의 몰랄 농도는 1m이다.
 - ㄴ. A의 분자량은 100이다.
 - ㄷ. $\alpha=30$ 이다.

65. 그림은 25°C에서 CO₂(g)와 관련된 반응 경로와 각 단계의 반응 엔탈피(ΔH)를 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

<보 기>

- ㄱ. CO₂(g)의 생성 엔탈피는 -ΔH₅이다.
- ㄴ. CO₂(g)의 총 결합 에너지는 ΔH₃ + ΔH₄이다.
- ㄷ. CO(g)의 연소 엔탈피는 -(ΔH₄ + 1/2 ΔH₂)이다.

66. 다음은 기체 A와 B가 반응하여 기체 C를 생성하는 열화학 반응식이다.

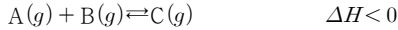
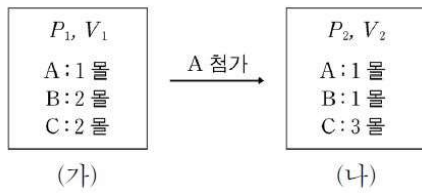


그림 (가)는 TK에서 기체 A~C가 압력 P₁과 부피 V₁인 조건에서 평형을 이루고 있는 상태를, 그림 (나)는 기체 A가 첨가된 후 압력 P₂와 부피 V₂인 조건으로 새로운 평형에 도달한 상태를 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 일정하다.)

<보 기>

- ㄱ. 첨가한 A(g)의 몰수는 1몰이다.
- ㄴ. P₂ = 3P₁이다.
- ㄷ. 온도를 올리면 반응의 평형 상수는 커진다.

67. 표는 25°C에서 4가지 물질의 생성 및 연소 엔탈피를 나타낸 것이다.

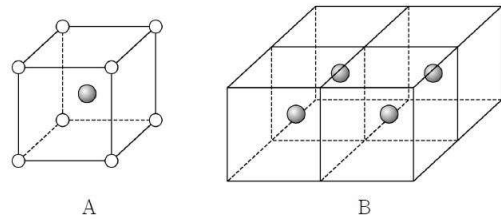
	생성 엔탈피 (kJ/mol)	연소 엔탈피 (kJ/mol)
H ₂ O(l)	(가)	-
C(s, 흑연)	-	-390
CH ₃ CH ₂ OH(l)	-280	-1370
CH ₃ OCH ₃ (l)	-	-1460

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

<보 기>

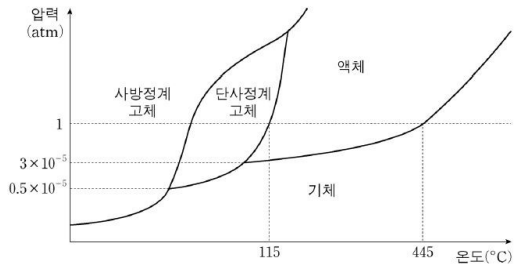
- ㄱ. CO₂(g)의 생성 엔탈피는 -390kJ/mol이다.
- ㄴ. (가)는 -290이다.
- ㄷ. CH₃CH₂OH(l) → CH₃OCH₃(l)의 반응 엔탈피는 90kJ/mol이다.

68. 그림 A는 CsCl의 단위 세포로 정육면체의 중심에 Cs⁺이온이 있고 각 꼭짓점에 Cl⁻이 있다. 그림 B는 인접한 4개의 단위 세포에서 Cs⁺ 이온만을 나타낸 것이다.



CsCl의 결정 구조에서 Cs⁺ 이온에 가장 가까이 있는 Cs⁺ 이온의 개수와 두 번째로 가까이 있는 Cs⁺ 이온의 개수의 합은?

69. 그림은 황의 상평형도를 나타낸 것이다.



위의 상평형도로부터 황의 상변화에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

<보 기>

- ㄱ. 200°C에서 황의 증기압은 1기압보다 낮다.
- ㄴ. 사방정계에서 단사정계로 상전이할 때 부피가 감소한다.
- ㄷ. 1×10^{-5} 기압에서 단사정계 황을 가열하면 승화가 일어난다.