

Chem1stry

Ch

화학 I 1단원

| Strontium |

목차

C O N T E N T

Part I

자료 해석 ... 4

상대 수치 ... 7

의미 파악 ... 18

공통 소거 ... 26

Part II

공식과 내분 ... 29

기울기 공식 ... 29

내분 ... 31

유리함수의 해석 ... 39 - 미완성

Part III

몰 분율 ... 미완성

초판 | 2025.04.09

주의사항 : 문제는 순서대로 푸셔야 의도한 내용을 정확히 이수할 수 있습니다.

자료 해석

P a r t I

(0) 분수 자료와 자료 분리

화학에서는, 최대한 적은 정보를 주기 위해 분수 형태의 자료를 많이 제공합니다.

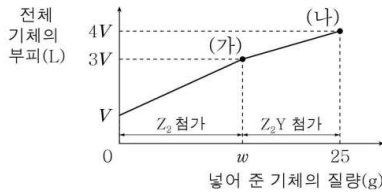
분수 형태의 자료는 기본적으로, 분모와 분자에 있는 두 정보가 모두 훼손되기 때문입니다.

따라서, 이 단원에서 우리는 훼손된 정보에서 어떤 방식으로 정보를 뽑아내는지 공부할 겁니다.

분수 자료는 크게, 농도같이 화학적인 개념 그 자체가 분수를 통해 정의되는 값인 경우와, 어떤 두 값을 역지로 엮어놓은 경우로 나뉩니다.

한번 문제를 구경하며 알아보시다.

14. 그림은 $XY_2(g)$ 11 g이 들어 있는 실린더에 $Z_2(g)$, $Z_2Y(g)$ 를 순서대로 넣었을 때, 넣어 준 기체의 질량에 따른 실린더 속 전체 기체의 부피를 나타낸 것이다. $\frac{Y \text{의 질량}}{\text{전체 기체의 질량}}$ 의 비는 (가):(나) = 24:25이고, 기체의 온도와 압력은 일정하다.



$w \times \frac{XY_2 \text{의 분자량}}{Z \text{의 원자량}}$ 은? (단, X~Z는 임의의 원소 기호이고, XY_2 , Z_2 , Z_2Y 는 서로 반응하지 않는다.) [3점]

- ① $\frac{50}{7}$ ② 22 ③ $\frac{70}{3}$ ④ 44 ⑤ $\frac{220}{3}$

250314

8. 다음은 0.2 M $A(aq)$ 을 만드는 3가지 실험이다.

- 0.1 M $A(aq)$ 200 mL에 $A(s)$ n mol을 모두 녹이고 물을 넣어 0.2 M $A(aq)$ 250 mL를 만든다.
- 0.1 M $A(aq)$ V mL와 0.4 M $A(aq)$ 100 mL를 혼합한 후 물을 넣어 0.2 M $A(aq)$ 250 mL를 만든다.
- x M $A(aq)$ V mL에 물을 넣어 0.2 M $A(aq)$ 250 mL를 만든다.

$\frac{nV}{x}$ 는?

- ① $\frac{5}{2}$ ② $\frac{10}{3}$ ③ 4 ④ 6 ⑤ 9

250308

왼쪽 문제는, Y의 질량을 전체 기체의 질량으로 나눈 값(역지로 정의한 값)을 제시합니다. 반면 오른쪽 문제는, 몰 농도라는 개념 자체가 분수를 통해 정의되는 값입니다.

이러한 자료를 처리하기 위해, 우리는 기본적인 상식을 하나 알아야 합니다.

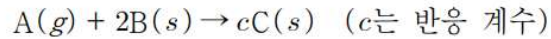
분수에서 분모나 분자의 값을 곱하거나 나뉘, 나머지 하나의 정보를 뽑아낼 수 있다.

앞서 보여드린 250314의 경우, 넣어 준 기체의 질량이 주어졌고, 처음 기체의 질량이 나와있기에, 각 지점에서 전체 기체의 질량을 알 수 있습니다.

따라서, 그 값들을 곱해주면, Y의 질량비가 나오게 되고, 이를 통해 풀이를 시작하면 됩니다.

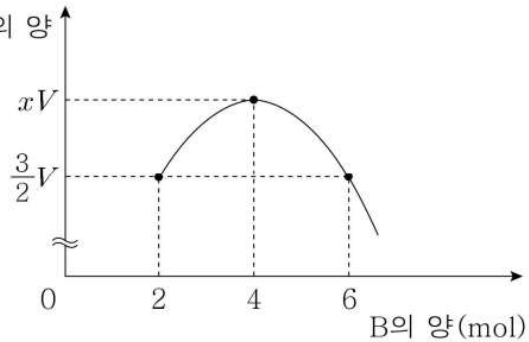
분수 자료는 아니지만, 다음 문제를 한번 맛보며 풀도록 합시다. 근본적인 해법은 유사합니다.

20. 다음은 $A(g)$ 와 $B(s)$ 가 반응하여 $C(s)$ 를 생성하는 화학 반응식이다.



그림은 V L의 $A(g)$ 가 들어 있는 실린더에 $B(s)$ 를 넣어 반응을 완결시켰을 때, 넣어 준 $B(s)$ 의 양(mol)에 따른 반응 후 남은 $A(g)$ 의 부피(L)와 생성된 $C(s)$ 의 양(mol)의 곱을 나타낸 것이다.

반응 후 A의 부피 \times C의 양
(L·mol)



$c \times x$ 는? (단, 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

200320

1. '반응 후 A의 부피'라는 함수와 'C의 양'이라는 함수의 곱이라고 생각해봅시다. 두 함수는 모두 일차함수겠지요? 그렇다면 **주어진 자료는 이차함수**입니다.
2. B를 0몰 넣은 지점에서는 C도 0몰입니다. 즉, **원점을 지납니다**.
3. 그런데 이차함수이므로, **축에 대해 대칭**입니다. 따라서 B를 8몰 넣었을 때, C의 양은 0이 아니므로 남은 A의 양이 0입니다. 즉, **완결점**입니다.
4. A와 B의 반응 계수비가 1:2이므로 완결점에서 반응한 A는 4몰, 따라서 V는 4몰의 부피입니다.

conclusion

2몰 넣었을 때는 $\frac{1}{4}$ 반응점이므로, 남은 A는 3몰이고 C의 양과 곱했을때 $\frac{3}{2}V=6$ 이므로 C의 양은 2몰, 따라서 $c=2$ 입니다.

4몰 넣었을 때는 $\frac{1}{2}$ 반응점이므로, 남은 A는 2몰이고 C의 양은 2몰 넣었을 때의 두배인 4몰이므로, $xV=4x=8$, $x=2$ 입니다. $\therefore c \times x = 4$

> 실전에서는 숫자 몇개만 쓰고 암산하면 됩니다. 난이도 하

paradigm

즉, 분수 자료가 아니더라도 결국 두 자료를 **떼어낼 수 있으면 풀린다**는게 중요합니다.

이러한 점들이, 화학을 어렵게 만드는 요인 중 하나입니다. 수치만 보면 굉장히 단순해 보이지만, 전부 상댓값 등 훼손된 자료를 주고, 전체 정보를 찾는 퍼즐을 풀게 시키기 때문입니다. 때문에 정확한 값들을 구하려면 몇개의 문자를 설정해 연립방정식을 세우고, 비율관계를 따져야 합니다.

(1) 상대 수치

그런데, 주어진 자료도 상댓값이고 우리가 구해야 할 자료도 상댓값입니다. 그렇다면 과연 우리가 절대적인 값을 미지수로 잡고, 그 비율관계를 굳이 계산해야 할까요?

우리는 앞으로, 모든 정보를 구하려 하지 않고, 미지수를 최대한 적게 쓰며, 상댓값을 적극적으로 활용할 것입니다.

미지수는 적게, 상댓값과 가정은 적극적으로

아래 문제를 한번 구경만 해봅시다.

19. 다음은 A(g)와 B(g)가 반응하여 C(g)와 D(l)가 생성되는 반응의 화학 반응식이다.

$$aA(g) + bB(g) \rightarrow 5C(g) + aD(l) \quad (a, b \text{는 반응 계수})$$

그림 (가)는 실린더에 A(g)와 B(g)를 넣은 것을, (나)는 반응의 진행 과정 중 한 순간을, (다)는 반응이 완결된 것을 나타낸 것이다. $\frac{D \text{의 분자량}}{A \text{의 분자량}} = \frac{3}{5}$ 이고, D(l)의 부피는 무시한다.

(가)

(나)

(다)

$x \times \frac{b}{a}$ 는? (단, 실린더 속 기체의 온도와 압력은 일정하다.)

[3점]

250319

진심으로, B와 C를 8n몰, 5n몰이라고 두고 푸실 생각이시라면 화학을 그만두셔야 합니다. 단위도 생략하고, 그냥 8, 5로 두세요. 부피도 마찬가지로 (가)와 (나)에서 전체 기체 양이 6:5로 존재한다고 생각하시면 됩니다.

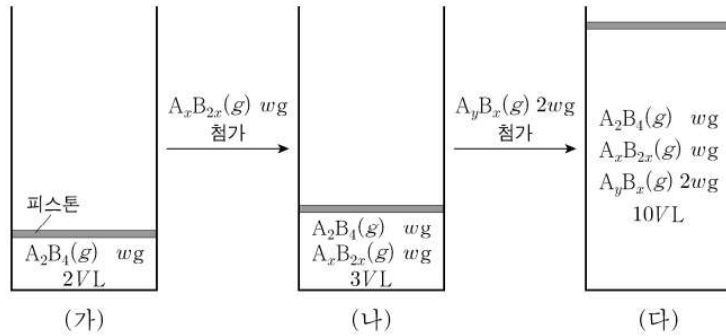
그런데, 주어진 **A와 D의 질량이 9g:1.8g**입니다. 이거는 **5, 1로 두어도** 될까요?

정답은 “네”. 자세히 문제가 정량적 질량 계산을 요구하지도 않고, 질량이 딱 저 두 자료가 다입니다. 대놓고 문제에서 주어진 A와 D의 분자량 비로 몰수비만 구하고 버리는 자료라고 티를 팍팍 내고 있어요.

과감한 **상댓값 활용**이 문제 풀이를 획기적으로 단축시키는 첫 관문입니다. 상댓값은, 화학반응 뿐만 아니라, **몰과 질량** 파트에서도 주로 활용됩니다.

이번에는 문제를 한번 풀어보도록 합시다.

18. 그림 (가)는 실린더에 $A_2B_4(g)$ w g이 들어 있는 것을, (나)는 (가)의 실린더에 $A_xB_{2x}(g)$ w g이 첨가된 것을, (다)는 (나)의 실린더에 $A_yB_x(g)$ $2w$ g이 첨가된 것을 나타낸 것이다. 실린더 속 기체 1 g에 들어 있는 A 원자 수 비는 (나) : (다) = 16 : 15이다.



(다)의 실린더 속 기체의 단위 부피당 A 원자 수 / (가)의 실린더 속 기체의 단위 부피당 B 원자 수 는? (단, A와 B는 임의의 원소 기호이고, 실린더 속 기체의 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

250618

1. 두 원자의 수를 직접 비교하는 문항입니다. 저는 각 그림 옆에, 작게 표를 하나 그림니다.

(나)			(다)		
n	A	B	n	A	
					불 필 요

2. 부피=몰수 취급합니다. (가)에서 (나)로 갈 때, A_2B_4 2몰이 있었는데, A_xB_{2x} 1몰을 넣어 총 3몰이 되었으나, 질량이 같습니다. 따라서 분자량비는 1:2이기에, $x = 4$

(나)			(다)		
n	A	B	n	A	
2	4	8	2	4	불
1	4	8	1	4	필
	8	12	7		요

3. (나)와 (다)에서 단위 질량 당 A 수 비가 16:15인데, 질량비가 2:4이므로 곱해주면 A 수 비는 8:15, 따라서 (다)에는 A가 15개 있고, 추가된 A는 7개.

(나)			(다)		
n	A	B	n	A	
2	4	8	2	4	불
1	4	8	1	4	필
	8	12	7	7	요
	8	12		15	

4. (다) 속 A는 15개, 부피로 나누면 1.5, (가) 속 B는 8개, 부피로 나누면 4 따라서 $\frac{3}{8}$ 이 답.
난이도 중하의 쉬운 문항입니다.

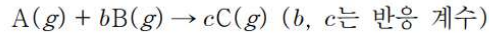
풀이에서 보실 수 있듯이, **불필요한 정보는 적는 시간이 아깝습니다.** 적지 마세요.

실제로는 표 그리는것도, 그냥 n , A , B 전부 적을 필요 없이 **본인이 알아볼 수 있게만** 적으면 됩니다. 저는 해설하는 입장이기에 전부 적은거예요.

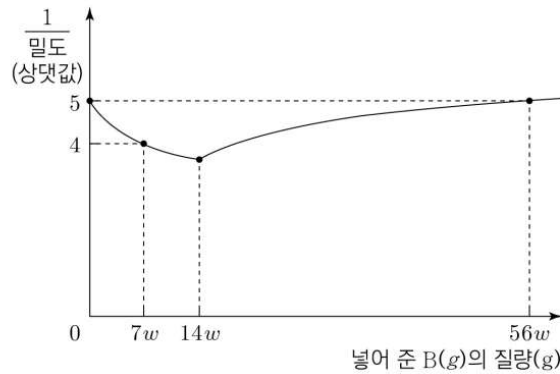
이번에는 다음 문제를 풀어봅시다. ~~당황하지마요~~ 쉬워요

⚠ “기을기공식” 단원의 간단한 공식 소개만 미리 보고 와주세요!

19. 다음은 $A(g)$ 와 $B(g)$ 가 반응하여 $C(g)$ 가 생성되는 반응의 화학 반응식이다.



그림은 $A(g)$ $8w$ g이 들어 있는 실린더에 $B(g)$ 를 넣어 반응을 완결시켰을 때, 넣어 준 $B(g)$ 의 질량에 따른 전체 기체의 $\frac{1}{\text{밀도}}$ 을 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 실린더 속 기체의 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

<보 기>

- ㄱ. $c=2$ 이다.
- ㄴ. $\frac{A \text{의 분자량}}{B \text{의 분자량}} = \frac{8}{7}$ 이다.
- ㄷ. $A(g)$ $24w$ g과 $B(g)$ $21w$ g을 완전히 반응시켰을 때,
반응 후 $\frac{C \text{의 양(mol)}}{\text{전체 기체의 양(mol)}} = \frac{2}{3}$ 이다.

230719

연계문항으로 190420도 풀어보고 오시면 좋습니다.
(190420은 암산이 가능할 정도로 쉬움)

1. 밀도의 역수자료입니다. 즉, $\frac{V}{w}$ 이므로 각 지점의 값에 w 를 곱해주면 전체 부피가 나옵니다.

각 지점에서 전체 질량은 8, 15, 22, 64이고 $\frac{1}{\text{밀도}}$ 은 5, 4, ?, 5이므로 곱해주면 40, 60, ?, 320.

2. 완결점까지 기울기는 일정하므로, 전체질량 22일 때, 부피는 80.

잠깐! 완결점까지 기울기가 일정하다는게 무슨 말인가요?

반응이 완결되기 이전/이후 각각은, 넣어준 물질의 양에 따른 전체 물질의 몰수 변화가 일정합니다. 생각해보면 당연한데, 변화가 일차함수로 일어나기 때문입니다. 주어진 자료에서는 넣어준 B가 0, 7, 14일때 부피가 40, 60, ? 이므로, $?=80$ 인 것입니다.

3. 기울기 공식에 의해 기울기_전 : 기울기_후 = $20 \times 6 : 240 = 1 : 2 = c - 1 : b$ 이므로 $\therefore c = 2, b = 2$

잠깐! 논리적 비약이 존재합니다.

$1 : 2 = c - 1 : b$ 는 $2c - 2 = b$ 인데 어떻게 바로 $c = 2, b = 2$ 임을 확정했을까요? 그 값 외에는 말이 되는 수치가 존재하지 않기 때문입니다. 나머지를 넣으면 너무 숫자가 이상해져요. 화학에서 “정수론적 감각”이라는 게 이런부분에서 필요합니다. 간단한 비약은 눈 감고 넘어갈 수 있는 센스도 있어야 하구요.

4. 반응 질량비는 8 : 14 : 22이므로 각각 반응 계수로 나눠주면 분자량비는 8 : 7 : 11

conclusion

ㄱ, ㄴ. (O)

ㄷ. 반응 질량비의 $\frac{3}{2}$ 배인 12 : 21 : 33으로 A가 한계반응, 반응 계수비=몰수비로 두면 생성 C는 3몰, 남은 A는 1.5몰 (O) 역시 어렵지 않은 문항이었습니다.

paradigm

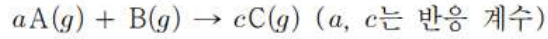
분수 자료는, 어느 하나를 곱해서 소거한다는 기본 개념을 잘 활용할 수 있는 문제입니다.

앞으로는 기울기 공식 단원의 대략적인 소개를 보고 왔다고 가정하겠습니다.

앞선 문제와 거의 유사한 문제입니다.

20. 다음은 A(g)와 B(g)가 반응하여 C(g)를 생성하는 반응에 대한 실험이다.

[화학 반응식]



[실험 과정]

- B(g) 8w g이 들어 있는 실린더에 A(g)의 질량을 달리하여 넣고 반응을 완결시킨다.

[실험 결과]

- 넣어 준 A(g)의 질량에 따른 반응 후 전체 기체의 밀도

넣어 준 A(g)의 질량(g)	0	7w	14w	28w
전체 기체의 밀도(상댓값)	8	x	11	9

- A(g) 14w g을 넣었을 때 반응 후 실린더에는 생성물만 존재한다.

$x \times \frac{B \text{의 분자량}}{A \text{의 분자량}}$ 은? (단, 실린더 속 기체의 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

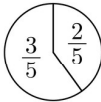
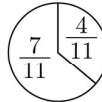
241020

1. 전체 질량은 각각 8, 15, 22, 36이고 밀도는 $\frac{w}{V}$ 이므로 질량으로 각 밀도를 나눠주면 부피의 역수가 나옵니다. 계산해보면 1, ?, $\frac{1}{2}$, $\frac{1}{4}$ 이므로 부피는 1, ?, 2, 4.
2. 완결점까지 기울기는 일정하므로 7 넣었을 때 부피는 1.5이고, 질량이 15이므로 $x = 10$.
3. 기울기 공식에 의해 기울기_전 : 기울기_후 = 1 : 2 = $c - 1$: a 이므로 $\therefore a = 2, c = 2$
4. 14 넣었을 때 완결점이므로 반응 질량비는 14 : 8 : 22, 반응 계수비로 나눠주면 분자량비는 7 : 8 : 11, 답은 $\frac{80}{7}$

앞문항과 사실상 동일한 문항입니다. 상댓값 잘쓰면 얼마나 쉬워요! 솔직히 이정도면 눈플 해야죠

다음 문항입니다. 이것도 상댓값 한번 잘 써서 풀어보세요.

18. 표는 용기 (가)와 (나)에 들어 있는 화합물에 대한 자료이다.

용기		(가)	(나)
화합물의 질량(g)	$X_a Y_b$	$38w$	$19w$
	$X_a Y_c$	0	$23w$
원자 수 비율			
$\frac{Y \text{의 전체 질량}}{X \text{의 전체 질량}}$ (상댓값)		6	7
전체 원자 수		$10N$	$11N$

$\frac{c}{a} \times \frac{Y \text{의 원자량}}{X \text{의 원자량}}$ 은? (단, X와 Y는 임의의 원소 기호이다.)

240618

solution 1) 정석

1. [자료해석] $\frac{Y \text{의 전체 질량}}{X \text{의 전체 질량}} = \frac{Y \text{의 몰수} \times Y \text{의 분자량}}{X \text{의 몰수} \times X \text{의 분자량}}$, 그런데 이 두 값이 상댓값으로 제시됨.

따라서 $\frac{y_1 \times Y \text{의 분자량}}{x_1 \times X \text{의 분자량}} : \frac{y_2 \times Y \text{의 분자량}}{x_2 \times X \text{의 분자량}}$ 에서 X의 분자량, Y의 분자량이 양변에 있으므로

소거하면 결론적으로 $\frac{Y \text{의 몰수}}{X \text{의 몰수}}$ 비를 나타낸 자료.

2. 전체 원자수에 원자 수 비율을 곱하면 각각 (4,6), (4,7)인데 4를 분모로 두고 나머지 값을 분자로 두면 $\frac{Y \text{의 몰수}}{X \text{의 몰수}}$ 비와 동일한 값이 튀어나옴. 즉, (가)에는 X가 4몰, Y가 6몰 있고, (나)에는 X가 4몰, Y가 7몰 있음.

3. (가)에서 각 원소의 존재 비에 의해 $a = 2, b = 3$

잠깐! 논리적 비약이 존재합니다.

실제로는 상댓값으로 나옵니다. $a:b=2:3$ 으로요. 하지만, 우리는 최대한 간단한 풀이를 지향하기에, 그냥 절대적인 수치로 취급한 것입니다.

한편 (나)에서는 첫번째 분자가 (가)의 절반만큼 존재하므로 X 4몰, Y 7몰에서 X 2몰, Y 3몰을 빼면 X 2몰, Y 4몰이 두번째 분자에서 나온 양.

4. 따라서 $\frac{c}{a} = 2$, 질량을 갖고 연립하여 계산하면 $\frac{M_Y}{M_X} = \frac{8}{7}$, 답은 $\frac{16}{7}$

solution 2) paradigm : 분자 찍기

사실 N_2O_3, N_2O_4 로 바로 찍을 수 있습니다. 빈출되는 분자량 중 38의 배수는 76이 유일하고, 76을 구성하는 분자식은 N_2O_3 가 유일하기 때문입니다.

아래 표를 외워두면 몰과 질량파트 문제풀이 속도가 **비약적으로 빨라지니 반드시** 외우도록 합시다. 특히 빈출되는 세트는 색칠해두었습니다. (내신의 경우 찍기가 불가능한 분자가 등장할 수 있으며, 여기 없다고 만나오는게 아닙니다.)

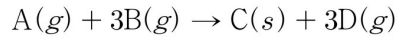
여기서 **외운다**는것은, **분자량을 보고 분자를 리스트업 할 수 있어야 한다**는 뜻입니다.

분자	분자량	분자	분자량	분자	분자량
CH ₄	16			H ₂ O	18
C ₂ H ₂	26	NH ₃	17	H ₂ O ₂	34
C ₂ H ₄	28	N ₂ H ₂	30	HF	20
C ₂ H ₆	30	N ₂ H ₄	32	CF ₄	88
C ₃ H ₄	40	NO	30	C ₂ F ₄	100
C ₃ H ₆	42	NO ₂	46	CO	28
C ₃ H ₈	44	N ₂ O	44	CO ₂	44
C ₄ H ₂	50	N ₂ O ₃	76	SF ₄	108
C ₄ H ₈	56	N ₂ O ₄	92	C ₂ H ₅ OH	46
C ₄ H ₁₀	58	SO ₂	64	C ₆ H ₁₂ O ₆	180

11 배수는 무조건 44로 찍습니다. 95% 들어맞아요. 아니면 88입니다.

이번에는 화학반응 문제를 봅시다.

20. 다음은 A(g)와 B(g)가 반응하여 C(s)와 D(g)를 생성하는 반응의 화학 반응식이다.



표는 실린더에 A(g)와 B(g)를 넣고 반응을 완결시킨 실험 I ~ III에 대한 자료이다. I ~ III에서 A(g)는 모두 반응하였고, I에서 반응 후 생성된 D(g)의 질량은 $27w$ g이며, $\frac{A \text{의 화학식량}}{C \text{의 화학식량}} = \frac{2}{5}$ 이다.

실험	반응 전		반응 후
	A (g)의 질량(g)	B (g)의 질량(g)	$\frac{B(g) \text{의 양(mol)}}{D(g) \text{의 양(mol)}}$
I	$14w$	$96w$	
II	$7w$	xw	2
III	$7w$	$36w$	y

$x \times y$ 는? [3점]

240920

화학반응에서 질량을 달리하여 여러 반응을 비교할 경우, **통일하기 쉬운거로 먼저 통일**시키세요. 마치 분수 통분하듯이요.

그리고, 몰수가 나와있지 않기에, **임의로 하나를 가정해서 풀어도 무방**합니다.

1. I에서 A 14가 반응하는데 C와 계수비가 1:1입니다. 즉, 생성 w_C 는 $14 \times \frac{5}{2} = 35$, 질량보존에 의해 반응한 B는 48이고, 반응질량비 14:48:35:27

w_A	w_B	w_C	w_D
14	96(48)	35	27
14	$2x$		
14	72		

2. II에서 1번 반응했다고 가정하면 B가 D의 2배이므로 전체 반응은 아래와 같음.

1	3	1	3
1	9		
1	3	1	3
	6	1	3

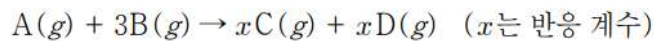
3. 즉, B 3만큼이 48이니 9는 48×3 이고, 이게 $2x$ 이므로 $x = 72$. III에서 B를 36만큼 넣었으므로 II의 절반, 전체 반응을 써보면 아래와 같음.

1	3	1	3
1	4.5		
1	3	1	3
	1.5	1	3

4. 즉, $y = 0.5$ 이므로 답은 $x \times y = 36$. 난이도 중하

이번 문항도 앞선 문항과 비슷한듯 다른듯 비슷합니다.

19. 다음은 A(g)와 B(g)가 반응하여 C(g)와 D(g)를 생성하는 반응의 화학 반응식이다.



표는 실린더에 A(g)와 B(g)를 넣고 반응을 완결시킨 실험 I, II에 대한 자료이다. I, II에서 반응 후 생성된 C(g)의 질량은 $22w$ g으로 서로 같다.

실험	반응 전		반응 후
	A의 질량(g)	B의 질량(g)	$\frac{\text{남아 있는 반응물의 양(mol)}}{\text{전체 기체의 부피(L)}} \text{ (상댓값)}$
I	$14w$	$24w$	3
II	$7w$	$40w$	5

$x \times \frac{\text{B의 분자량}}{\text{D의 분자량}}$ 은? (단, 실린더 속 기체의 온도와 압력은 일정하다.)

[3점]

240419

1. 질량이 다르므로 통일시켜봅시다.

w_A	w_B	w_C	w_D
14	24	22	?
14	80	44	?

- I과 II는 B의 질량만 다른데, II는 I의 2배만큼 반응했습니다. 즉, I에서는 B가 모두 반응했고, II에서는 B가 48을 초과하므로 A가 모두 반응한 것입니다.
- 따라서 반응 질량비는, II의 14는 절반으로 나누고 나머지는 I의 그대로 가져가서 질량보존까지 시키면 $7:24:22:9$ 입니다. 반응 계수로 나눠주면 분자량비는 $7:8:?:?$ 이고요.
- 따라서 I에서 남은 A 1몰, 생성물 $2x$ 몰이고, II에서 B 4몰 남고 $4x$ 몰 생성입니다.

conclusion

$\frac{3}{1}:\frac{5}{4}$ 가 $\frac{1}{\text{전체 몰수}}$ 비이므로, 전체몰수비는 $5:12$ 이고, $2x+1:4x+4=5:12$ 에서 $x=2$. 분자량비는 아까의 반응 질량비를 계수비로 나눠준 $7:8:11:4.5$, 답은 $\frac{16}{9} \times 2 = \frac{32}{9}$. 난이도 중

(2) 의미 파악

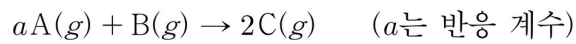
지금까지는 단순히 정보를 뽑아내고, 처리하는 방법에 집중했다면, 이번에는 “과연 정보가 의미하는 바가 무엇일까?”를 찾아내보도록 합시다.

예를 들어, 화학반응의 첨가 유형에서, 완결점 이전에 넣어준 물질의 양과 생성되는 물질의 양은 비례하겠죠? 그러면 넣어준 물질의 양과 생성물의 양을 서로 치환해서 정보를 제공할 수 있습니다.

이런식으로 치환된 정보를 되돌리고, 원래 정보의 의미를 찾아내며, 이를 활용하는 능력을 기르는 파트입니다.

다음 예제를 풀며 연습해보도록 합시다.

20. 다음은 A(g)와 B(g)가 반응하여 C(g)를 생성하는 반응의 화학 반응식이다.



표는 A(g) 5w g이 들어 있는 용기에 B(g)의 질량을 달리하여 넣고 반응을 완결시킨 실험 I~Ⅲ에 대한 자료이다.

실험	넣어 준 B(g)의 질량(g)	반응 후 $\frac{\text{전체 기체의 양(mol)}}{\text{C(g)의 양(mol)}}$
I	w	4
Ⅱ	4w	1
Ⅲ	6w	x

$x \times \frac{\text{C의 분자량}}{\text{A의 분자량}}$ 은? [3점]

250620

반응 후 몰 분율의 역수를 제시했습니다.

잠깐! 몰 분율이 무엇인가요?

몰 분율은 원래 화학 II에서 등장하는 개념입니다. 전체 몰수 중 특정 기체 몰수가 차지하는 비율을 의미합니다. 개념 자체가 어렵지 않고, 매번 줄글로 설명하기 귀찮으니 그냥 도입하여 사용하도록 합니다.

$$\text{몰 분율} = \frac{\text{특정 기체 몰수}}{\text{전체 몰수}}$$

실험 II에서 몰 분율이 1입니다. 이것이 의미하는 바는, 'A와 B가 없다', 즉 완결점이라는 말입니다. 실험 I과 II는 완결점 이하의 점들입니다. 그렇다면 **실험 I과 II에서 넣어준 B의 질량은 C의 몰수에 비례**합니다.

1. 이를 활용해보시다. 실험 I과 II에서 넣어준 B의 질량과 반응 후 몰분율의 역수를 곱해주면, 놀랍게도 전체 기체의 양을 나타냅니다. 그리고 $w \times 4 = 4w \times 1$ 로 같습니다. 따라서 완결점 이전 전체 기체의 몰수가 일정하므로, 기울기 0, 기울기 공식에 의해 $a = 2$ 입니다.
2. 완결점에서 반응 질량비는 5:4:9임을 알 수 있습니다. 그런데 A와 C의 계수가 같으므로 분자량비는 $A:C = 5:9$ 입니다.
3. III는 1.5배 반응점입니다. 완결점에서 계수비대로 반응했다고 하면, 생성된 C가 2몰인데 전체 B 1.5몰 중 아직 B 0.5몰이 반응하지 않고 남아있으므로 $x = \frac{5}{4}$ 입니다. 답은 $\frac{5}{4} \times \frac{9}{5} = \frac{9}{4}$

paradigm

난이도 중하의 쉬운 문제입니다. 의미만 파악하면 암산으로도 풀이 가능합니다.

다음 문제는, 주로 여러 실험을 제시하고 그 관계를 활용할 수 있습니다. 실험에서 의미관계를 파악해보도록 합시다.

이 문제는 “푼다”는 것 자체에 집중하기보다, “어떻게 하면 빨리 풀까?”를 고민해보세요.

19. 다음은 A(g)와 B(g)의 양을 달리하여 반응을 완결시킨 실험 I ~ III에 대한 자료이다.

○ 화학 반응식: $A(g) + bB(g) \rightarrow cC(g)$ (b, c 는 반응 계수)

실험	반응 전 물질의 양		전체 기체의 부피	
	A (g)	B (g)	반응 전	반응 후
I	2n 몰	n 몰	3V	$\frac{5}{2}V$
II	n 몰	3n 몰	4V	3V
III	x g	x g		$\frac{45}{8}V$

○ 실험 III에서 반응 후 A(g)는 $\frac{3}{4}xg$ 이 남았다.

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 반응 전과 후의 온도와 압력은 모두 같다.) [3점]

—<보 기>—

- ㄱ. $b=4$ 이다.
- ㄴ. 분자량은 C가 A의 2.5배이다.
- ㄷ. 반응 후 생성된 C의 몰수 비는 II:III = 8:9이다.

200619

- I과 II의 한계반응물을 판단해봅시다. 먼저 실험 I과 II에서 부피변화는 II가 I의 2배입니다. 즉, 반응량이 2배입니다.
그런데 두 실험의 한계반응물이 같다면 II에서 몰수가 I의 2배인 물질이 존재해야 하지만, 존재하지 않습니다. 즉, **한계반응물이 서로 다릅니다.**
- 한계반응물이 I과 II에서 각각 A, B라 가정합니다. 그러면 A,B의 계수비는 몰수비 2:3을 반응량의 비인 1:2로 나눈 4:3이어야 하지만, 그렇다면 b 가 정수가 나올 수 없기에 적절하지 않습니다. **따라서 한계반응물은 I과 II에서 각각 B, A입니다.**
- 그렇다면 계수비는 방금과 같은 방식으로 1:2로 결정됩니다. 따라서 $b=2$
- 실험 II에서 1:2로 반응하면 B 1몰이 남고, 생성된 C의 몰수를 더했을 때 3몰이 되어야 하므로 생성된 C는 2몰, 즉 $c=2$ 입니다. (뇌로만 안풀리실까봐 표 첨부)

1	2	c	
1	3		→ 4V
1	2	2	
	1	2	→ 3V

- 실험 III에서 알 수 있듯 반응 질량비는 1:4:5이므로, 계수비로 나누면 분자량비는 1:2:2.5입니다. 즉, III에서 반응하는 A와 B의 몰수비는 2:1입니다.
- 그런데, 실험 I에서도 2:1로 반응하죠? 즉, 실험 I과 III는 비례관계입니다. 반응 후 전체 부피가 III가 I의 $\frac{9}{4}$ 배이므로, 반응량도 $\frac{9}{4}$ 배, C의 몰수비도 I과 III에서 4:9.
II는 I에서 반응량의 2배이므로, C의 몰수비는 I:II=1:2, 따라서 II:III에서는 8:9.
중상정도 난이도의 문제였습니다.

conclusion

- ㄱ. (X)
- ㄴ, ㄷ. (O)

paradigm

사실 한계반응물 판단은, **여러번 접하다 보면 직관적으로 보이게 됩니다.** 굳이 논리를 쓰지 않는 것이 더 빠른 경우도 분명히 존재합니다.

다음 문제는 몰과 질량 파트에서 처음 접한다면 나름 해석에 애를 먹을 법한 문제입니다.

18. 표는 기체 (가)~(다)에 대한 자료이다. 1 g에 들어 있는 Y 원자 수 비는 (가):(다) = 5 : 4이다.

기체	(가)	(나)	(다)
분자식	XY	ZX _n	Z ₂ Y _n
1 g에 들어 있는 전체 원자 수(상댓값)	40	125	24
질량(g)	5	8	

이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, X ~ Z는 임의의 원소 기호이다.) [3점]

— < 보 기 > —

- ㄱ. $n = 2$ 이다.
 ㄴ. 기체의 양(mol)은 (나)가 (가)의 2배이다.
 ㄷ. $\frac{Z \text{의 원자량}}{X \text{의 원자량} + Y \text{의 원자량}} = \frac{4}{5}$ 이다.

221018

- 1g당 Y원자 수 비를 쫓습니다. 그러면 표에서 전체 원자 수를 나누어 Y 원자 수를 만들어봅시다.
- (가)에서 XY에서 Y만을 다루므로 40을 2로 나눠 20을 만듭니다. 그리고 5:4이므로, (다)에서는 16이 되어야 합니다. $24 \times \frac{n}{2+n} = 16$ 에서 $n = 4$
 - “단위 질량 당” 자료는 화학식량의 역수에 비례합니다. 익히도록 합시다.

$$\text{단위 질량 당 } Y \propto \frac{Y}{\text{화학식량}}$$

- (가)~(다)의 1g당 전체 원자 수를, 각 분자를 구성하는 원자 수로 나누면 1g당 분자 수가 나오
고, 이는 20:25:4입니다. 즉, 분자량 비는 $\frac{1}{20} : \frac{1}{25} : \frac{1}{4}$ 이고, 100을 곱해 정리하면 분자량비는
5:4:25입니다. 따라서 (가)와 (나)의 몰수비는 1:2
- 원래는 삼원 연립방정식을 풀어야 하지만.. 아까 우리는 충분히 많은 분자량을 학습했죠?
20:16:100으로 봅시다. 그러면 $\text{HF} : \text{CH}_4 : \text{C}_2\text{F}_4$ 이므로, $\frac{M_Z}{M_X + M_Y} = \frac{3}{5}$.

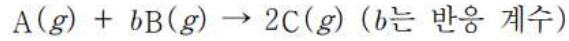
conclusion

- ㄱ, ㄷ. (X)
ㄴ. (O)

난이도 중하.

다음 문항은 화학 양적관계에서 top5 내로 어려웠다고 평가받는 문항입니다. 사실 남은 수능에서는 나오기 어렵고, 내신이 어려운 학교라면 변형문제로 나올 수 있기에 풀어볼만한 가치가 있습니다. 한번 풀어봅시다.

20. 다음은 기체 A와 B가 반응하여 기체 C를 생성하는 반응의 화학 반응식이다.



표는 실린더에 A와 B를 넣고 반응을 완결시켰을 때, 반응 전과 후 기체에 대한 자료이다. 분자량은 B가 A보다 크다.

실험	반응 전		반응 후	
	반응물의 전체 질량(g)	전체 기체의 부피(L)	남은 반응물의 질량(g)	전체 기체의 부피(L)
I	14	x	4	V
II	18	y	8	$2V$
III	24	z	4	$2V$

$b \times \frac{x}{z}$ 는? (단, 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

171020

1. I의 실험 전체에 2를 곱합니다. 그럼 상당히 예쁘게 숫자들이 통일됩니다.

$w_{\text{반}}$			w_C	
28	$2x$	8	20	$2V$
18	y	8	10	
24	z	4	20	

2. 새로 정의된 I과 III에서 생성물 몰수가 같고 전체 몰수도 같으므로 반응물의 몰수가 같습니다. 한편 같은 몰수에서 남은 반응물의 질량비가 2:1이기에, 제시된 분자량 조건에 의해 I, III에서 각각 남은 반응물이 B, A이고 $M_A : M_B = 1 : 2$.

3. I과 III의 과정이 동일하므로 부피 변화 동일, 따라서 초기 부피 동일. $2x = z, \frac{x}{z} = \frac{1}{2}$.

4. II에서 남은 반응물의 질량이 8g으로 I과 같은데, 반응량은 I의 절반이라 C는 절반이면서 부피는 I과 같습니다. 즉, I과 II의 남은 반응물은 각각 B, A이고, 아래와 같이 반응 결과를 비교할 수 있습니다. (II에서 생성 C 몰수를 2로 뒀습니다.)

1	b	2	(I) w_n	1	b	2	(II) w_n
8		20_4	$\rightarrow 2V$	8		10_2	$\rightarrow 2V$

화학반응에서 질량과 몰수를 한 표 안에 동시에 표기하기

n_w 면 질량을 아래 첨자로, w_n 이면 몰수를 아래 첨자로 표기한다는 의미입니다.
 대체로 크거나, 분수인 값을 크게 쓰고, 정수 및 소수인 값을 아래 첨자로 씁니다.
 만약 모르는 값이 있다면 특히나 아래 첨자의 경우 굳이 미지수를 잡거나 ‘?’ 따위로 두지 않고 비워둡니다.

5. I과 II에서 남은 B와 A의 분자량비가 2:1이므로 몰수비는 1:2이고, II에서 A 몰수를 n 이라 하면 $n + 4 = 2n + 2, n = 2$
 따라서 C의 분자량을 계산하면 $M_A : M_B : M_C = 1 : 2 : 2.5, 1 \times 1 + b \times 2 = 2 \times 2.5$ 에서 $b = 2$
 답은 $2 \times \frac{1}{2} = 1$. 난이도 상.

사실 이 풀이가 유일한 해법인것은 아닙니다. 원래대로면 반응식 3개 그려서 논리 따라 풀어도 생각만큼 오랜 시간을 쓰지는 않습니다.

그리고 줄글로 풀어써서 그렇지, 사실 중간중간 직관으로 보이면 건너될 수 있는 부분도 존재합니다.

(3) 공통항 소거

화학에서 수많은 연립방정식이 난무하는것만큼 보기 싫은 꼴이 없습니다.

그렇기에, 우리는 연립방정식과 수학적으로 동치이지만, 방정식을 세우기 전 단계에서 해결해보는 연습을 해 볼 것입니다. 연습용 문제는 2문항만 가져왔으니 힘내봅시다.

19. 표는 같은 온도와 압력에서 실린더 (가)~(다)에 들어 있는 기체에 대한 자료이다.

실린더	(가)	(나)	(다)
기체의 질량(g)	$X_a Y_b (g)$	$15w$	$22.5w$
	$X_a Y_c (g)$	$16w$	$8w$
Y 원자 수(상댓값)	6	5	9
전체 원자 수	$10N$	$9N$	xN
기체의 부피(L)	$4V$	$4V$	$5V$

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

<보 기>

- ㄱ. $a = b$ 이다.
- ㄴ. $\frac{X \text{의 원자량}}{Y \text{의 원자량}} = \frac{7}{8}$ 이다.
- ㄷ. $x = 14$ 이다.

241119

1. X_aY_b 를 분자 1, X_aY_c 를 분자 2라고 하겠습니다.

(나)에서 분자 1과 2는 각각 (가)의 $\frac{3}{2}, \frac{1}{2}$ 배입니다. 분모랑 분자를 합하면 4로 동일하죠? 즉,

(가)와 (나)에서 분자 1, 2의 몰수는 각각 (2,2), (3,1)이라는 의미입니다.

2. (가)를 절반으로 만듭시다. 각 분자 몰수는 (1,1)이 되고, Y 원자 수는 3, 전체 원자 수 $5N$ 이 됩니다.

3. (나)에서 (가)를 뺍시다. 그러면 분자 몰수는 (2,0), Y 원자수는 2, 전체 원자수 $4N$ 입니다. 즉, 분자 1이 1몰 있으면 Y수 1, 전체 원자수 $2N$ 이라는 의미입니다.

그러면 분자 2는 1몰 있을 때 Y 원자 수 2, 전체 원자 수 $3N$ 입니다.

이를 통해 $a=1, b=1, c=2$ 임을 알 수 있습니다. (이정도는 정수론적 감각.. 가능하죠?)

conclusion

ㄱ. (O)

ㄴ. XY와 XY_2 의 분자량비가 15:16이므로 $M_X : M_Y = 14 : 1$ (X)

ㄷ. 분자 1이 n_1 몰, 분자 2가 n_2 몰 있다면 (다)의 Y 원자 수와 기체의 부피(=전체 몰수) 조건에 의해, $n_1 + n_2 = 5$, $n_1 + 2n_2 = 9$, 따라서 $n_2 = 4, n_1 = 1$ 이라 $x = 14$ 입니다. (O) 난이도 중하

다음 문항은 꽤나 유명합니다. “하나”만 잘 끼워맞추면 쓱쓱 풀립니다. 풀어봅시다.

20. 표는 $t^\circ\text{C}$, 1기압에서 실린더 (가)와 (나)에 들어 있는 기체에 대한 자료이다.

실린더	기체의 질량비	전체 기체의 밀도 (상댓값)	$\frac{X \text{ 원자 수}}{Y \text{ 원자 수}}$
(가)	$X_aY_{2b} : X_bY_c = 1 : 2$	9	$\frac{13}{24}$
(나)	$X_aY_{2b} : X_bY_c = 3 : 1$	8	$\frac{11}{28}$

$\frac{X_bY_c \text{의 분자량}}{X_aY_{2b} \text{의 분자량}} \times \frac{c}{a}$ 는? (단, X와 Y는 임의의 원소 기호이다.) [3점]

231120

1. (가)와 (나)에서 w 비가 (1,2), (3,1)입니다. 한편 밀도는 $\frac{w}{V}$ 비인데, 이 비가 9:8입니다.

그렇다면, (1,2)는 합하여 3이고, (3,1)은 합하여 4이므로, 각각 2배, 3배 하여 (3,6)으로 9, (6,2)로 8을 만들어주면 전체 몰수가 동일하게 됩니다.

2. $X_a Y_{2b}$ 를 분자 1, $X_b Y_c$ 를 분자 2라고 하겠습니다.

분자 1 3g의 몰수 + 분자 2 6g의 몰수 = 분자 1 6g의 몰수 + 분자 2 2g의 몰수

즉, 분자 2 4g의 몰수 = 분자 1 3g의 몰수이므로 분자 1과 2의 분자량비는 3:4입니다.

3. $\frac{13}{24}$, $\frac{11}{28}$ 은 사실 건들 방도가 삼원 연립방정식 뿐입니다. 하지만 우리는 a, b, c 가 암묵적으로 정수인것을 알기에, 적당한 숫자를 대입하는것이 훨씬 빠릅니다. 그렇다면 $a=2, b=3, c=4$ 가 나오고, 분자량비에 의해 답은 $\frac{4}{3} \times \frac{4}{2} = \frac{8}{3}$.

paradigm

“적당한” 수준의 숫자 때려맞추기가 문제 풀이를 빠르게 합니다. 너무 정석만 융통성 없게 고집하지 맙시다. 그렇다고 또 너무 때려맞추지만 마세요.

공식과 내분

P a r t II

(1) 기울기 공식

화학반응, 특히 “첨가” 유형에서, 넣어주는 물질의 몰(또는 질량)에 따른 전체 물질의 몰수 자료를 제시하는걸 보신 경험이 많을겁니다. 이러한 자료를 다룰 때에, 활용 가능한 공식이 존재합니다.

$aA(g) + bB(g) \rightarrow cC(g)$ 라는 화학 반응이 있다고 생각해봅시다.

실린더에 A를 넣어 둔 상태로, B를 1몰씩 첨가해보겠습니다. 그렇다면 반응은 아래와 같이 진행됩니다.

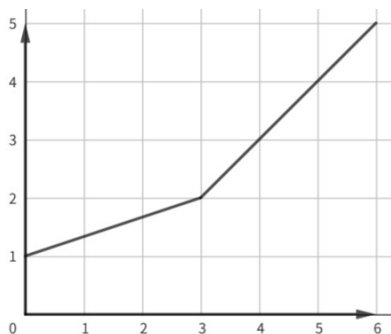
a	b	c	전체 몰수
?	+1		? + 1
$-\frac{a}{b}$	-1	$+\frac{c}{b}$	
$?\ -\frac{a}{b}$		$\frac{c}{b}$	$?\ +\frac{c}{b} -\frac{a}{b}$

완결 이전에는, B는 넣어 주는 대로 사라지고, A가 $-\frac{a}{b}$, C가 $+\frac{c}{b}$ 만큼 변화해 전체 몰수 변화는 $\frac{c}{b} - \frac{a}{b}$ 입니다.

한편, 완결 이후로는 더 이상 반응이 진행되지 않기에, B를 1몰 넣어주면 그대로 전체 몰수도 1몰 증가합니다.

완결 전과 완결 후의 몰수 변화를 비교해봅시다. $\frac{c}{b} - \frac{a}{b} : 1$ 의 양변에 b 를 곱해주면 $c - a : b$ 가 나옵니다. 이 비율이, 바로 **완결 전과 후, 전체 기체의 부피 변화 비**입니다.

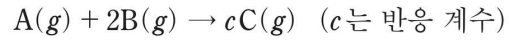
예를 들어 봅시다. $A(g) + 3B(g) \rightarrow 2C(g)$ 라는 화학 반응이 있다고 해보죠. A 1몰이 들어 있는 실린더에 넣어 준 B의 질량(상댓값)에 따른 전체 기체 몰수 변화 그래프는 다음과 같습니다.



완결 전의 기울기와 완결 후 기울기의 비는 1:3입니다. 이는 $c - a (= 2 - 1 = 1) : b (= 3)$ 과 같습니다. 이 스킬은 **굉장히 유용**하게 쓰이니, 꼭 숙지해두시길 바랍니다.

방금 배운 기울기 공식을 활용해서, 다음 문항을 풀어봅시다.
15년 수능인데, 암산이 가능할 정도로 쉽습니다.

20. 다음은 기체 A와 B가 반응하는 화학 반응식이다.



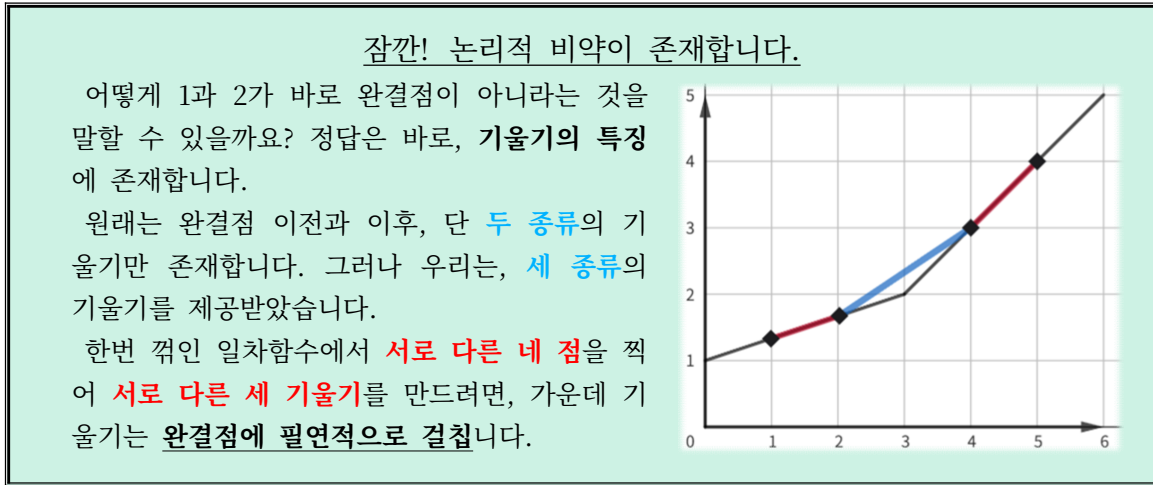
표는 A(g) w g이 들어 있는 실린더에 B(g)를 넣고 반응시켰을 때, B의 질량에 따른 반응 후 전체 기체 부피에 대한 자료이다.

B의 질량(g)	1	4	7	8	10
전체 기체 부피(상댓값)	7	10	x	16	20

$c \times x$ 는? (단, 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

161120

1. 넣어준 B가 1-4, 4-8, 8-10일때 각각 기울기는 1:1.5:2입니다. 1.5라는 기울기는 1과 2의 정확히 중간이므로, 완결점이 4와 8의 중간인 6임을 알 수 있습니다.



2. 기울기비 $1:2=c-1:2$ 에서 $c=2$ 이고, 완결 후에 B를 1 넣으면 부피가 2 늘어나므로, 7일 때는 8보다 1 작으므로 부피는 16보다 2 작은 14, 이게 x 이므로 답은 $x \times c = 28$. 난이도 하

(2) 내분

화학은, **일차함수**를 많이 다룹니다. 그리고 그 일차함수상에 여러 점들을 주고 화학반응의 정보를 찾으려 시키죠. (사실 꼭 화학반응이 아니라 평균원자량, 밀도 등에도 사용 됩니다.)

방금 문제에서, 1.5라는 기울기가 1과 2의 중간이라 완결점 또한 4와 8의 중간이라는걸 찾아냈죠? 이것도 **1:1로 내분한 풀이**입니다. 앞으로의 문항에서는 내분이 **매우 적극적으로** 활용됩니다.

최근 평가원이 잘 내지는 않습니다만, 내신 대비하는 학생에게는 **잘 익혀둔다면 매우 유리한것**이 자명합니다. 내신은 수능이나 모평에 비해 허술함이 있기 때문입니다.

내분 사용이 가능한 대표적인 자료는 다음과 같습니다. (단, 모든 상황에서 가능한것은 아닙니다.)

- ① 밀도 : 혼합 기체에서 밀도는 평균 분자량을 의미함. 따라서, 각 혼합 기체의 존재비대로 내분하면 밀도가 나옴.
- ② 기울기공식의 응용 : 앞선 문제와 같이, 기울기를 내분하여 활용이 가능합니다.

사실 4단원에서도 유용합니다. 1가 중화 반응은 완결 전후 전체 이온 수 그래프 기울기가 0:2, 2가 중화 반응은 -1:3임을 유도해낼 수 있기에..

여튼 저희는 1단원만 다루니, 한번 문제들을 풀며 연습해봅시다.

이 문제는 당시 정답률 23~24%의 나름 어려운 문제였지만, 저는 중상정도 난이도로 평가하겠습니다. 추가로, 답은 w에 관한 식으로 나타내시면 됩니다.

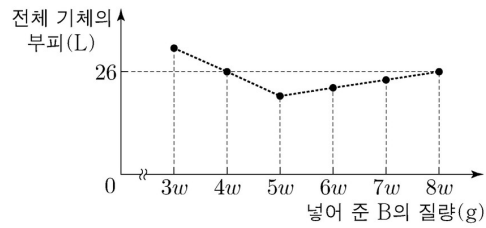
19. 다음은 기체 A와 B의 반응에 대한 자료와 실험이다.

[자료]

- 화학 반응식: $aA(g) + B(g) \rightarrow 2C(g)$ (a 는 반응 계수)
- $t^\circ\text{C}$, 1기압에서 기체 1몰의 부피: 40 L
- B의 분자량: x

[실험 과정 및 결과]

- A(g) y L가 들어 있는 실린더에 B(g)의 질량을 달리하여 넣고 반응을 완결시켰을 때, 넣어 준 B의 질량에 따른 전체 기체의 부피는 그림과 같았다.



$\frac{y}{x}$ 는? (단, 온도와 실린더 속 전체 기체 압력은 $t^\circ\text{C}$, 1기압으로 일정하다.) [3점]

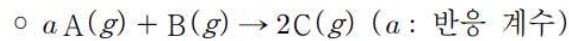
190919

- 같은 높이를 변화하는데 필요한 x 축 변화량이 1:3이므로, 완결 전화 후 기울기비는 $-3:1$, 따라서 $-3:1 = 2-a:1$ 에서 $a = 5$
- 완결점에서는 C만 존재. 초기 A y L에서 A와 C의 계수비가 5:2이므로, 완결점의 부피는 $\frac{2}{5}y$ L.
- 그런데 일차함수이므로 전체 기체 부피 26L 되는 지점은 y 와 $\frac{2}{5}y$ 를 4:1로 내분한 $\frac{13}{25}y = 26$, 따라서 $y = 50$.
- 초기 A가 $\frac{5}{4}$ 몰이므로 완결점의 B는 계수비에 의해 $\frac{1}{4}$ 몰, 이게 $5wg$ 이므로 분자량 $20w$. 따라서 답은 $\frac{5}{2w}$. 난이도 중

다음문제.. 노코멘트 강 푸세요.

20. 다음은 A(g)와 B(g)의 반응에 대한 실험이다.

[화학 반응식]



[실험 과정]

(가) 실린더에 A(g) m 몰과 B(g) n 몰을 넣어 반응을 완결시킨다.

(나) (가)에 B(g)를 w g씩 가하며 반응시킨 후 실린더의 부피를 측정한다.

[실험 결과]

○ (나)에서 넣어 준 B(g)의 총 질량에 따른 반응 후 전체 기체의 부피

(나)에서 넣어 준 B(g)의 총 질량(g)	0	w	$2w$	$3w$
반응 후 전체 기체의 부피(상댓값)	21	15	13	15

$a \times \frac{n}{m}$ 은? (단, 온도와 실린더 내부 압력은 일정하다.) [3점]

200720

- 주어진 네 지점 사이의 기울기는 각각 $-6:-2:2$, 가운데 기울기는 양쪽을 1:1로 내분하는 점 이므로 완결점 $1.5w$ 이고, 그때의 부피 12. 기울기공식도 쓰면 $-3:1=2-a:1$ 에서 $a=5$.
- 원래 완결점에는 C만 존재하고, 그때의 부피는 초기 부피와 A, C의 계수비 관계로 나오기에, $12 \times \frac{a}{2} = 30$ 에서 (가) 이전의 초기 부피 30.
- (나)의 0 지점에서 21인데 이는 12와 30의 1:1 내분점. 따라서 반반응점이고 초기 A가 5몰이면 넣어준 B가 0.5몰. 따라서 답은 $5 \times \frac{1}{10} = \frac{1}{2}$. 난이도 중

어려웠나요? 조금 쉬운것들 맛보고 옵시다. 암산컷 문제 하나 가져왔습니다.

18. 표는 실린더 (가)와 (나)에 들어 있는 기체에 대한 자료이다.
분자당 구성 원자 수 비는 $X:Y=5:3$ 이다.

실린더	기체의 질량(g)		단위 부피당 전체 원자 수 (상댓값)	전체 기체의 밀도 (g/L)
	X(g)	Y(g)		
(가)	$3w$	0	5	d_1
(나)	w	$4w$	4	d_2

$\frac{Y \text{의 분자량}}{X \text{의 분자량}} \times \frac{d_2}{d_1}$ 는? (단, 실린더 속 기체의 온도와 압력은 일정하며, X(g)와 Y(g)는 반응하지 않는다.)

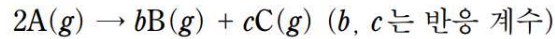
230918

1. (의미파악) 분자당 구성 원자 수 비는 단위 부피 당 전체 원자 수와 치환 가능. 즉, (나)에서 4는 5와 3의 1:1 내분점, (나)에 있는 X와 Y 몰수 동일. 따라서 질량비 그대로 $M_X:M_Y=1:4$
2. (가)에서는 X뿐이기에 밀도 = 분자량 = 1로 둬시다. (나)에서 몰수비 1:1이므로 밀도는 1과 4의

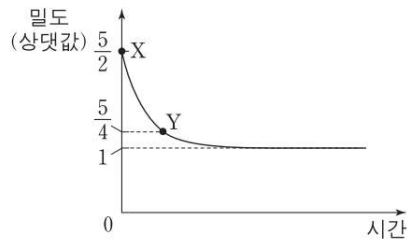
1:1 내분점인 2.5 따라서 답은 $\frac{M_Y}{M_X} \times \frac{d_2}{d_1} = 4 \times \frac{5}{2} = 10$. 의미파악만 하면 난이도도 하
놀랍게도 이게 정답률 17%(?!?!?!?!?!).. 처음보고 상당히 놀랐다는 사실

다음문제 ㄱ (이것도 나름 유명합니다.)

20. 다음은 A(g)가 분해되는 반응의 화학 반응식이다.



그림은 실린더에 A를 넣고 모두 분해시킬 때, 반응 시간에 따른 전체 기체의 밀도를 나타낸 것이다. 온도와 압력은 일정하고, X, Y에서 A의 질량은 각각 w_X, w_Y 이다.



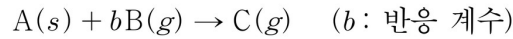
$\frac{w_Y}{w_X}$ 는? [3점]

170920

1. bB cC로 두지 말고 dD로 둥시다. 어차피 밀도자료라 평균분자량인데, B와 C 각각의 정보를 물어보지도 않고 구할수도 없어요.
2. 각 점에서 밀도는 10:5:4, 질량보존에 의해 A와 D의 계수비는 2:5, 5는 10과 4의 5:1 내분점이므로 Y에서 A와 D의 몰수비 1:5.
3. Y에서 생성 D가 5몰이므로 반응 과정에서 A 2몰 소모. 즉 초기 A는 3몰. $\therefore \frac{w_Y}{w_X} = \frac{n_Y}{n_X} = \frac{1}{3}$.
난이도 중하

NEXT! 문제로!!

19. 다음은 A(s)와 B(g)가 반응하여 C(g)를 생성하는 반응의 화학 반응식이다.



표는 실린더에 A(s)와 B(g)의 몰수를 달리하여 넣고 반응을 완결시킨 실험 I, II에 대한 자료이다. $\frac{B \text{의 분자량}}{C \text{의 분자량}} = \frac{1}{16}$ 이다.

실험	넣어 준 물질의 몰수(몰)		실린더 속 기체의 밀도 (상댓값)	
	A(s)	B(g)	반응 전	반응 후
I	2	7	1	7
II	3	8	1	x

$b \times x$ 는? (단, 기체의 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

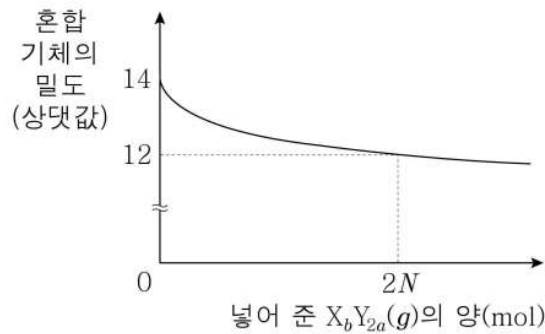
201119

1. 기체 고체 구분 조심! I에서 반응 전 밀도 1이 그대로 B 분자량, 7은 1과 16의 2:3 내분점이므로 반응 후 B와 C의 존재비 3:2. 따라서 A가 한계반응물.
2. 반응 A가 2몰, 생성 C가 2몰 따라서 남은 B 3몰. 반응식을 써봅시다.

1	b	1
2	7	
2	4	2
	3	2

3. 위에 의해 $b=2$, II에서 3몰, 8몰 반응하면 B 2몰, C 3몰로 존재비 2:3, 따라서 1과 16을 3:2로 내분하면 $x=10$. $b \times x=20$. 난이도 중하

18. 그림은 $X_aY_{2a}(g)$ N mol이 들어 있는 실린더에 $X_bY_{2a}(g)$ 를 조금씩 넣었을 때 $X_bY_{2a}(g)$ 의 양(mol)에 따른 혼합 기체의 밀도를 나타낸 것이다. $\frac{X_bY_{2a} \text{ 1g에 들어 있는 X 원자 수}}{X_aY_{2a} \text{ 1g에 들어 있는 X 원자 수}} = \frac{21}{22}$ 이다.



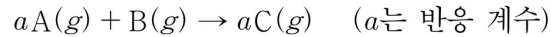
$\frac{b}{a} \times \frac{X \text{의 원자량}}{Y \text{의 원자량}}$ 은? (단, X, Y는 임의의 원소 기호이고, 두 기체는 반응하지 않으며, 실린더 속 기체의 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

230318

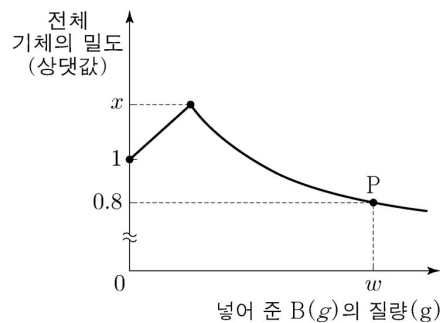
- 처음에 있던 분자를 분자 1, 첨가한 분자를 분자 2라 하면, 분자 1과 2의 존재비 1:2일때 밀도 12. 즉, 14와 ?를 2:1로 내분했더니 12. ?는 11. 따라서 분자 1과 2의 분자량비 14:11
- 단위 질량 당 자료는 분자량의 역수이므로, $\frac{14}{11} \times \frac{b}{a} = \frac{21}{22}$ 에서 $\frac{b}{a} = \frac{3}{4}$.
- 사실 연립방정식으로 이제 풀면 다 되기는 하는데... 분자가 보입니다 보여요~~
11이면 무조건? 44로 만든다. 그럼 4배 해주니까 14는 56이 되고, 분자량이 56, 44인 두 분자는? C_4H_6 , C_3H_8 .
(분자를 구성하는 원자 수가 크면 탄화수소 의심해보는게 정배입니다.)
- 답은 $\frac{3}{4} \times 12 = 9$.

내분연습 마지막문제입니다! 유명한 문제이니 집중 짹 하고 풀어보시길..

19. 다음은 A(g)와 B(g)가 반응하여 C(g)를 생성하는 화학 반응식이다. 분자량은 A가 B의 2배이다.



그림은 A(g) VL가 들어 있는 실린더에 B(g)를 넣어 반응을 완결시켰을 때, 넣어 준 B(g)의 질량에 따른 반응 후 전체 기체의 밀도를 나타낸 것이다. P에서 실린더의 부피는 2.5VL이다.



$a \times x$ 는? (단, 기체의 온도와 압력은 일정하다.)

210619

1. A와 C의 계수가 같으므로 완결 전까지 부피 변화 0, 따라서 완결점에는 C만 VL 존재.
2. 밀도 0.8인 지점은 C VL에 B를 1.5 VL 추가한 지점. 따라서 존재비 2:3이므로 C와 B 분자량 3:2로 내분하면 0.8
3. 초기 A만 있을때 밀도 1이라 분자량 1, B는 A의 절반이므로 0.5. ?와 0.5를 3:2로 내분하면 0.8. $? = \frac{5}{4}$. 질량 보존에 의해 $a \times 1 + 1 \times \frac{1}{2} = a \times \frac{5}{4}$, $a = 2$, 답은 $a \times x = \frac{5}{2}$. 난이도 중하

(3) 유리함수의 해석

미완성

물 분율

P a r t III

미완성