

<기출의 파급효과 화학1 (상) 본문 수정사항>

page 61

◆ 6. 반응 계수 논리

6-1. 반응 전후의 비율 해석

$A \rightarrow 3B$ 인 반응식이 있을 때 처음에 6몰이 있으면, 반응후 2몰이 되고,

처음에 8몰이 있으면 반응후 $\frac{8}{3}$ 몰이 되므로 반응전,후의 몰수비가 $\frac{n_{\text{후}}}{n_{\text{전}}} = \frac{1}{3}$ 이 됨을 알 수 있다.

◆ 6. 반응 계수 논리

6-1. 반응 전후의 비율 해석

$3A \rightarrow B$ 인 반응식이 있을 때 처음에 6몰이 있으면, 반응후 2몰이 되고,

처음에 8몰이 있으면 반응후 $\frac{8}{3}$ 몰이 되므로 반응전,후의 몰수비가 $\frac{n_{\text{후}}}{n_{\text{전}}} = \frac{1}{3}$ 이 됨을 알 수 있다.

화학식 $A \rightarrow 3B$ 를 $3A \rightarrow B$ 로 교체

page 66

~~저희가 앞의 단원에서 '동위원소'에 대해 배운적이 있습니다. 그 때를 잘 떠올려 보시면 좋을 것 같습니다.~~

~~동위원소에서 해당 동위원소가 차지하는 비율값을 바탕으로 내분을 통하여 '평균 원자량'을 구 해냈습니다.~~

(page 86 참조)

똑같은 원리로 여러 가지 기체가 혼합되어 있는 혼합기체에서의 비율값과 화학식량을 통하여

'평균 화학식량' 혹은 '평균 밀도값'을 구해낼 수 있습니다.

예를 들어, A(2)인 기체와 B(8)인 기체가 1:2의 비율로 존재한다고 할 때 해당 상황에서의 평균 분자량은

$$\frac{(1 \times 2) + (2 \times 8)}{2 + 1} = 6 \text{임을 구해낼 수 있습니다. (기체의 존재비가 1:2 이니까 2:1 로 내분하는}$$

것은 앞에 동위원소 단원에서 설명하였으니 참고하시길 바랍니다.)

page 111

각 전자 껍질에는 최대 $2n^2$ 개의

-> 각 전자 껍질에는 최대 $2n^2$ 개의~~ 로 수정

page 125

19번 발문

그림은 학생들이 그린 원자 ${}^6\text{C}$ 의 전자 배치 (가) (다)를 나타낸 것이다.

그림은 학생들이 그린 원자 ${}^6\text{C}$ 의 전자 배치 (가) (다)를 나타낸 것이다.

page 136

❖ 2. 원자 반지름

(1) 원자 반지름에 영향을 주는 변수들

-> (1) 원자 반지름에 영향을 주는 변수들 로 수정

page 140

* 1,2,3 주기 1, 2, 3 족 원소들의 제1 이온화 에너지의 대소를 알아보자.

-> 1,2,3 주기 1, 2, 13 족 원소들의 제1 이온화 에너지의 대소를 알아보자 로 수정

* O, F, Na, Mg의 $\frac{\text{이온 반지름}}{\text{전하량}}$ 를 비교하는 자료

$\frac{\text{이온 반지름}}{|\text{전하량}|}$: $F^- > O^{2-} > Na^+ > Mg^{2+}$ 순임을 기억하면 문제풀이에 유용할 경우가 있다.

를

* O, F, Na, Mg의 $\frac{\text{이온 반지름}}{\text{전하량}}$ 를 비교하는 자료

$\frac{\text{이온 반지름}}{|\text{전하량}|}$: $F^- > Na^+ > O^{2-} > Mg^{2+}$ 순임을 기억하면 문제풀이에 유용할 경우가 있다.

로 수정 부탁드립니다!! 죄송합니다.

<기출의 파급효과 화학1 (상) 해설 수정사항>

빠른정답

문항번호	정답	문항번호	정답	문항번호	정답	문항번호	정답	문항번호	정답
1	ㄴ	2	ㄱ	3	ㄴ, ㄷ	4	ㄱ, ㄷ	5	ㄱ
6	ㄱ, ㄴ	7	ㄱ, ㄴ, ㄷ	8	ㄴ, ㄷ	9	ㄱ, ㄷ	10	ㄱ
11	ㄱ	12	ㄱ	13	ㄴ, ㄷ	14	ㄱ, ㄴ	15	ㄱ, ㄷ
16	ㄱ, ㄷ	17	ㄱ, ㄴ, ㄷ	18	ㄴ	19	㉓	20	ㄱ, ㄷ
21	ㄱ, ㄴ, ㄷ	22	ㄱ, ㄷ	23	ㄱ	24	ㄴ, ㄷ	25	ㄱ, ㄴ, ㄷ
26	㉓	27	ㄱ, ㄴ, ㄷ	28	ㄱ, ㄷ	29	ㄱ, ㄷ	30	㉓
31	㉒	32	ㄱ, ㄷ	33	ㄴ	34	ㄱ, ㄴ	35	ㄴ, ㄷ
36	ㄱ, ㄷ	37	ㄴ	38	ㄱ	39	ㄱ	40	ㄱ, ㄴ
41	㉑	42	ㄱ	43	ㄱ, ㄴ	44	(가)	45	ㄱ, ㄴ, ㄷ
46	ㄱ, ㄴ, ㄷ	47	ㄱ, ㄴ, ㄷ	48	ㄴ	49	(라)	50	X > Z > Y
51	(다)	52	㉒	53	ㄷ				

문항번호	정답	문항번호	정답	문항번호	정답	문항번호	정답	문항번호	정답
1	ㄴ	2	ㄱ	3	ㄴ, ㄷ	4	ㄱ, ㄷ	5	ㄱ
6	ㄱ, ㄴ	7	ㄱ, ㄴ, ㄷ	8	ㄴ, ㄷ	9	ㄱ, ㄷ	10	ㄱ
11	ㄱ	12	ㄱ	13	ㄴ, ㄷ	14	ㄱ, ㄴ	15	ㄱ, ㄷ
16	ㄱ, ㄷ	17	ㄱ, ㄴ, ㄷ	18	ㄴ	19	㉓	20	ㄱ, ㄷ
21	ㄱ, ㄴ, ㄷ	22	ㄱ, ㄷ	23	ㄱ	24	ㄴ, ㄷ	25	ㄱ, ㄴ, ㄷ
26	㉓	27	ㄴ, ㄷ	28	ㄱ, ㄴ, ㄷ	29	ㄱ, ㄷ	30	ㄱ, ㄷ
31	㉓	32	㉒	33	ㄱ, ㄷ	34	ㄴ	35	ㄱ, ㄴ
36	ㄴ, ㄷ	37	ㄱ, ㄷ	38	ㄴ	39	ㄱ	40	ㄱ
41	ㄱ, ㄴ	42	㉑	43	ㄱ	44	ㄱ, ㄴ	45	(가)
46	ㄱ, ㄴ, ㄷ	47	ㄱ, ㄴ, ㄷ	48	ㄴ	49	(라)	50	X > Z > Y
51	(다)	52	㉒	53	ㄷ				

27번부터 45번까지 오류가 있습니다. 정말 죄송합니다!!

page2

Chapter 2. 화학식량과 몰 빠른정답

12. $\frac{14}{13} \rightarrow \frac{14}{3}$

18. $\frac{3}{5} \rightarrow \frac{3}{2}$

page10

17. L 선지해설

(가)의 전체 원자의 몰수는 $\frac{3}{7}$ 몰이고 1분자당 원자 수는 7 이므로 ~~

-> (가)의 전체 원자의 몰수는 $\frac{7}{8}$ 몰이고 1분자당 원자 수는 7이므로 ~~

1) ~~ (나)와 (다)의 분자량은 같으며 (나)와 (다)의 분자량이 같은데, 1g당 전체 원자수~~

-> 1) ~~(나)와 (다)의 분자량은 같으며, (나)와 (다)의 분자량이 같은 상황에서, 1g당 전체 원자수가 ~~ 로 해설 수정

page20

17. L 선지해설

(가)의 전체 원자의 몰수는 $\frac{3}{7}$ 몰이고 1분자당 원자 수는 7 이므로 ~

-> (가)의 전체 원자의 몰수는 $\frac{7}{8}$ 몰이고 1분자당 원자 수는 7이므로 ~

page22

마지막 문단에서

“분자량은 A_2B_4 가 A_4B_8 의 2배이므로 단위부피당 질량도 A_2B_4 가 A_4B_8 의 2배이다”

-> 분자량은 A_4B_8 가 A_2B_4 의 2배이므로 단위부피당 질량도 A_4B_8 가 A_2B_4 의 2배이다“

로 수정 부탁드립니다.

page23

많은 학생들이 $\frac{0.003 + 0.008a}{0.018} : \frac{0.003 + 0.02a}{0.03} = 11 : 9$ 와 같은 계산이 버겁게 느끼곤 합니다.

많은 학생들이 $\frac{0.003 + 0.008a}{0.018} : \frac{0.003 + 0.02a}{0.03} = 11 : 9$ 와 같은 계산이 버겁게 느끼곤 합니다.

page73

모든 전자의 주 양자수(n)의 합은 원자번호가 1증가할 때 2주기에서는 2씩 증가하고, 3주기~~엇~~는 3씩 증가한다.

모든 전자의 주 양자수(n)의 합은 원자번호가 1증가할 때 2주기에서는 2씩 증가하고, 3주기~~에~~는 3씩 증가한다.

<기출의 파급효과 화학1 (하) 본문 수정사항>

page76

(일반적으로 화학1에서 온도를 바꾼다는게 쉽지는 않지만 혹시 모르^는 기억해두시길 바랍니다.)

->

(일반적으로 화학1에서 온도를 바꾼다는게 쉽지는 않지만 혹시 모르^니 기억해두시길 바랍니다.)

page77

동적 평형 유형을 풀다보면 '충분한 시간이 흘렀다' 라는 표현이 등장하는 것을 자주 볼 수 있을 텐데 '충분한 시간이 흘^렀다' 라는 표현은~~

->

동적 평형 유형을 풀다보면 '충분한 시간이 흘렀다' 라는 표현이 등장하는 것을 자주 볼 수 있을 텐데 '충분한 시간이 흘^렀다' 라는 표현은~~

page80

$$\text{ㄷ. } \frac{t_3 \text{일 때 H}_2\text{O}(g) \text{의 양(mol)}}{t_2 \text{일 때 H}_2\text{O}(g) \text{의 양(mol)}} < 1 \text{이다.}$$

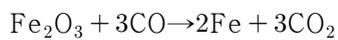
$$\text{ㄷ. } \frac{t_3 \text{일 때 H}_2\text{O}(g) \text{의 양(mol)}}{t_2 \text{일 때 H}_2\text{O}(g) \text{의 양(mol)}} < 1 \text{이다.} \quad \text{로 수정부탁드립니다.}$$

page100

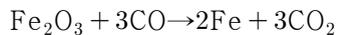
정의 : 산과 염기가 반응하여 염^고 물을 만드는 반응

-> 정의 : 산과 염기가 반응하여 염^과 물을 만드는 반응

page138



1. 1몰의 Fe_2O_3 가 반응할 때 이동한 전자의 몰수는?
2. 1몰의 Fe 가 생성될 때 이동한 전자의 몰수는?
3. 1몰의 CO_2 가 생성^될 때 이동한 전자의 몰수는?



1. 1몰의 Fe_2O_3 가 반응할 때 이동한 전자의 몰수는?
2. 1몰의 Fe 가 생성될 때 이동한 전자의 몰수는?
3. 1몰의 CO_2 가 생성^될 때 이동한 전자의 몰수는?

로 수정부탁드립니다.

실험	실험 실험 과정 및 결과
(가)	물이 담긴 비커에 수산화 나트륨 (NaOH)을 넣고 녹였더니 수용액의 온도가 올라갔다.
(나)	물이 담긴 비커에 질산 암모늄 (NH ₄ NO ₃)을 넣고 녹였더니 수용액의 온도가 내려갔다.
에탄올 (C ₂ H ₅ OH)	㉠

를

실험	실험 실험 과정 및 결과
(가)	물이 담긴 비커에 수산화 나트륨 (NaOH)을 넣고 녹였더니 수용액의 온도가 올라갔다.
(나)	물이 담긴 비커에 질산 암모늄 (NH ₄ NO ₃)을 넣고 녹였더니 수용액의 온도가 내려갔다.

로 수정부탁드립니다.

<기출의 파급효과 화학1 (하) 해설 수정사항>

page35

$$\therefore \frac{\text{(가)에서 } [\text{H}_3\text{O}^+]}{\text{(나)에서 } [\text{H}_3\text{O}^+]} = \frac{10^{-6.5}}{10^{-6}} = 10^{-0.5} \text{이다. 를}$$

$$\therefore \frac{\text{(가)에서 } [\text{H}_3\text{O}^+]}{\text{(나)에서 } [\text{H}_3\text{O}^+]} = \frac{10^{-7.5}}{10^{-6}} = 10^{-1.5} \text{이다.}$$

로 수정 부탁드립니다.

학습에 불편을 드려 죄송합니다.