

제 4 교시

과학탐구 영역(화학 I)

성명

수험 번호

제 [] 선택

화학 I

1. 다음은 솜사탕에 관한 설명이다.

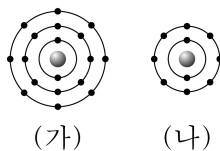
솜사탕은 설탕($C_{12}H_{22}O_{11}$)을 열로 녹여 실 모양으로 길게 뽑아내면서 막대에 감아 만든다. 설탕은 ☐ ㉠ 화합물이고, 고체 설탕이 열에 의해 액체 상태로 녹는 반응은 ☐ ㉡ 반응이다.



다음 중 ㉠과 ㉡으로 가장 적절한 것은?

- | | | | |
|----------------------------|----------------------------|----------------------------|----------------------------|
| ☐ ㉠ | ☐ ㉡ | ☐ ㉠ | ☐ ㉡ |
| ① 탄소 | 흡열 | ② 탄소 | 발열 |
| ③ 질소 | 흡열 | ④ 질소 | 발열 |
| ⑤ 붕소 | 흡열 | | |

2. 그림 (가)는 이온 X^- 의 전자 배치를, (나)는 이온 Y^+ 과 Z^{2-} 의 전자 배치를 모형으로 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, $X \sim Z$ 는 임의의 원소 기호이다.) [3점]

<보 기>

- ㄱ. X 와 Y 는 같은 주기 원소이다.
 ㄴ. $Y(s)$ 는 전기 전도성이 있다.
 ㄷ. Y 와 Z 는 2:1로 결합하여 안정한 화합물을 형성한다.

- ① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

3. 표는 실린더에 $C_5H_4(g)$ 와 $O_2(g)$ 를 넣고 반응을 완결시켰을 때, 반응 전과 후 실린더에 존재하는 물질에 대한 자료이다. 반응 전과 후 실린더 속 기체의 부피(L)는 각각 V_1 과 V_2 이다.

물질		$C_5H_4(g)$	$O_2(g)$	$CO_2(g)$	$H_2O(g)$
물질의 양 (mol)	반응 전	1	n	0	0
	반응 후		4	5	

$n \times \frac{V_2}{V_1}$ 는? (단, 실린더 속 기체의 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

- ① 6 ② 8 ③ 9 ④ 10 ⑤ 12

4. 다음은 학생 A가 수행한 탐구 활동이다.

[가설]

- 중심 원자가 1개인 분자에서 중심 원자에 비공유 전자쌍이 없고 공유 전자쌍 수가 4인 분자의 분자 모양은 모두 ☐ ㉠이다.

[탐구 과정 및 결과]

- (가) 중심 원자가 1개인 분자에서 중심 원자에 비공유 전자쌍이 없고 공유 전자쌍 수가 4인 분자를 찾아 각 분자의 분자 모양을 조사하였다.
 (나) (가)에서 조사한 내용과 가설 일치 여부를 표로 정리하였다.

분자	CCl_4	SiF_4	㉡	...
분자 모양	㉠	㉠		...
가설 일치 여부	일치함	일치함	어긋남	...

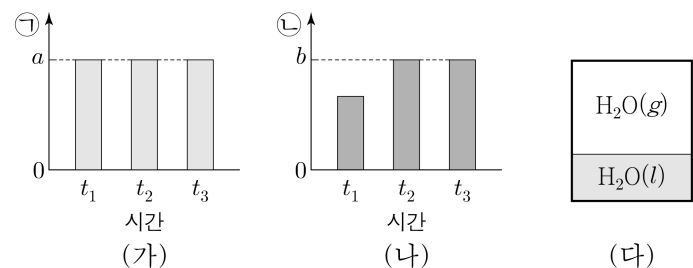
[결론]

- 가설에 어긋나는 분자가 있으므로 가설은 옳지 않다.

학생 A의 탐구 과정 및 결과와 결론이 타당할 때, 다음 중 ㉠과 ㉡으로 가장 적절한 것은? [3점]

- | | | | |
|----------------------------|----------------------------|----------------------------|----------------------------|
| ☐ ㉠ | ☐ ㉡ | ☐ ㉠ | ☐ ㉡ |
| ① 굽은형 | HCN | ② 굽은형 | NH_3 |
| ③ 정사면체형 | HCN | ④ 정사면체형 | NH_3 |
| ⑤ 평면 삼각형 | HCN | | |

5. 그림 (가)와 (나)는 밀폐된 진공 용기에 $H_2O(l)$ 을 넣은 후 시간에 따른 H_2O 의 ㉠과 ㉡을 각각 나타낸 것이고, (다)는 t_2 일 때 용기 속 상태를 나타낸 것이다. ㉠과 ㉡은 각각 증발 속도와 응축 속도 중 하나이고, t_2 일 때 $H_2O(l)$ 과 $H_2O(g)$ 는 동적 평형 상태에 도달하였다. $0 < t_1 < t_2 < t_3$ 이다.



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

<보 기>

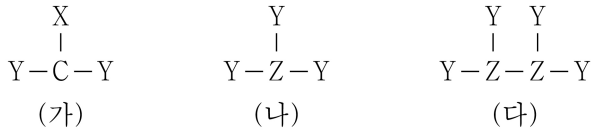
- ㄱ. ㉠은 응축 속도이다.
 ㄴ. $a = b$ 이다.
 ㄷ. $H_2O(l)$ 의 양(mol)은 t_3 일 때가 t_1 일 때보다 크다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

2 (화학 I)

과학탐구 영역

6. 그림은 탄소(C)와 원소 X~Z로 구성된 분자 (가)~(다)의 구조식을 단일 결합과 다중 결합의 구분 없이 나타낸 것이다. X~Z는 N, O, F를 순서 없이 나타낸 것이고, 분자에서 모든 원자는 옥텟 규칙을 만족한다.

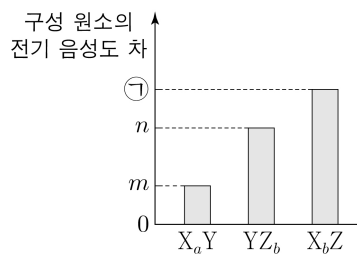


(가)~(다)에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

- <보 기>
- ㄱ. X는 N이다.
 ㄴ. (나)는 극성 분자이다.
 ㄷ. 다중 결합이 있는 분자는 2가지이다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

7. 그림은 원소 X~Z로 구성된 분자 X_aY , YZ_b , X_bZ 에서 구성 원소의 전기 음성도 차를 나타낸 것이다. X~Z는 H, C, O를 순서 없이 나타낸 것이고, 분자에서 C와 O는 옥텟 규칙을 만족한다. 전기 음성도는 $C > H$ 이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? [3점]

- <보 기>
- ㄱ. ㉠은 $m+n$ 이다.
 ㄴ. X_bZ 에서 Z는 부분적인 음전하(δ^-)를 띤다.
 ㄷ. 결합각은 $YZ_b > X_aY$ 이다.

- ① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

8. 다음은 바닥상태 나트륨(Na) 원자의 전자 배치에서 전자가 들어 있는 서로 다른 오비탈 (가)~(다)에 대한 자료이다. n 은 주 양자수, l 은 방위(부) 양자수, m_l 은 자기 양자수이다.

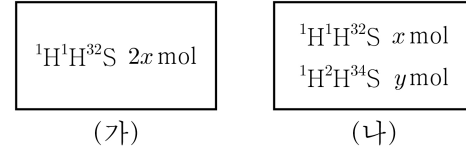
- (가)~(다)의 m_l 는 모두 같다.
 ○ $n+l$ 는 (가)와 (나)가 같다.
 ○ n 는 (가)와 (다)가 같다.

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

- <보 기>
- ㄱ. (나)의 모양은 구형이다.
 ㄴ. 에너지 준위는 (나) > (가)이다.
 ㄷ. 오비탈에 들어 있는 전자 수는 (다) > (나)이다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

9. 그림은 용기 (가)와 (나)에 들어 있는 기체를 나타낸 것이다. 용기에 들어 있는 전체 전자 수 비는 (가):(나) = 6:5이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? [3점]

- <보 기>
- ㄱ. $\frac{x}{y} = \frac{3}{2}$ 이다.
 ㄴ. $\frac{\text{(가)에 들어 있는 } {}^1\text{H}{}^1\text{H}{}^{32}\text{S의 질량(g)}}{\text{(나)에 들어 있는 } {}^1\text{H}{}^2\text{H}{}^{34}\text{S의 질량(g)}} > 3$ 이다.
 ㄷ. $\frac{1 \text{ g의 } {}^1\text{H}{}^1\text{H}{}^{32}\text{S에 들어 있는 양성자수}}{1 \text{ g의 } {}^1\text{H}{}^2\text{H}{}^{34}\text{S에 들어 있는 양성자수}} < 1$ 이다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄷ ④ ㄱ, ㄴ ⑤ ㄱ, ㄷ

10. 표는 플루오린(F)과 원소 X~Z로 구성된 분자 (가)~(다)에 대한 자료이다. X~Z는 C, N, O를 순서 없이 나타낸 것이고, 분자에서 모든 원자는 옥텟 규칙을 만족한다.

분자	(가)	(나)	(다)
구성 원소	X, F	Y, F	Z, F
분자당 구성 원자 수	3	a	a
비공유 전자쌍 수	$2a$	6	$2a$

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

- <보 기>
- ㄱ. Y는 C이다.
 ㄴ. (가)에는 극성 공유 결합이 있다.
 ㄷ. 공유 전자쌍 수는 (다) > (나)이다.

- ① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

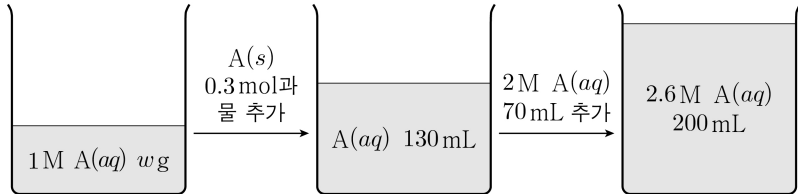
11. 다음은 2가지 산화 환원 반응에 대한 자료이다. X의 산화물에서 산소(O)의 산화수는 -2이다.

- 화학 반응식
 (가) $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{X}^- + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{X}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 (나) $\text{X}_2 + a\text{Y}_2 + b\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{XO}_m^- + c\text{Y}^{(m-2)-} + d\text{H}^+$
 ($a \sim d$ 는 반응 계수)
 ○ $\frac{\text{(나)에서 Y의 산화수 중 가장 작은 값}}{\text{(가)에서 O의 산화수 중 가장 큰 값}} = 1$ 이다.

$\frac{d}{a}$ 는? (단, X와 Y는 임의의 원소 기호이다.) [3점]

- ① 2 ② $\frac{12}{5}$ ③ $\frac{7}{2}$ ④ 4 ⑤ $\frac{32}{7}$

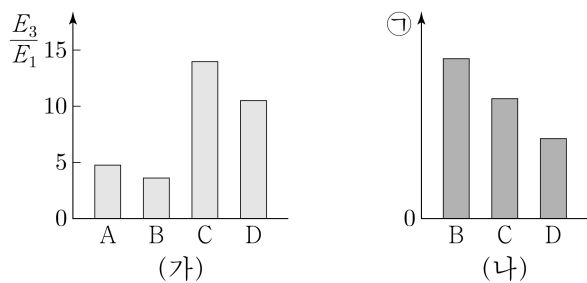
12. 그림은 $t^{\circ}\text{C}$ 에서 2.6 M A(aq) 200 mL 를 만드는 과정을 나타낸 것이다. $t^{\circ}\text{C}$ 에서 1 M A(aq) 의 밀도는 $d\text{ g/mL}$ 이고, 추가한 A(s) 는 모두 용해되었다.



w 는? (단, 온도는 $t^{\circ}\text{C}$ 로 일정하다.)

- ① $65d$ ② $70d$ ③ $75d$ ④ $80d$ ⑤ $85d$

13. 그림 (가)는 원자 A~D의 제3 이온화 에너지(E_3)를, (나)는 B~D의 ①을 나타낸 것이다. A~D는 F, Na, Mg, Al을 순서 없이 나타낸 것이고, A~D의 이온은 모두 Ne의 전자 배치를 갖는다. ①은 원자 반지름과 이온 반지름 중 하나이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? [3점]

<보 기>

- ㄱ. ①은 이온 반지름이다.
 ㄴ. 원자가 전자가 느끼는 유효 핵전하는 $A > D$ 이다.
 ㄷ. 이온 반지름은 $C > B$ 이다.

- ① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

14. 다음은 2, 3주기 13~15족 바닥상태 원자 W~Z에 대한 자료이다.

- W와 X는 3주기 원소이다.
 ○ 원자가 전자 수는 $W > X = Y$ 이다.
 ○ $\frac{\text{홀전자 수}}{s \text{ 오비탈에 들어 있는 전자 수}}$ 는 $Z > W = Y$ 이다.

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

<보 기>

- ㄱ. W는 규소(Si)이다.
 ㄴ. 전자가 들어 있는 오비탈 수는 $X > Y$ 이다.
 ㄷ. p 오비탈에 들어 있는 전자 수는 $Z > Y$ 이다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

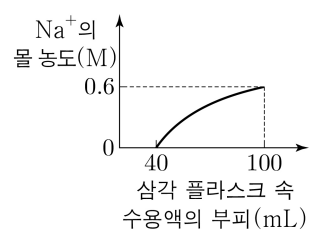
15. 다음은 중화 적정 실험이다. 아세트산(CH_3COOH)의 분자량은 60이다.

[실험 과정]

- (가) $\text{CH}_3\text{COOH(aq)}$ 을 준비한다.
 (나) (가)의 수용액 50 mL 에 물을 넣어 수용액 100 mL 를 만든다.
 (다) (나)에서 만든 수용액 40 mL 를 삼각 플라스크에 넣은 후 페놀프탈레인 용액을 2~3방울 떨어뜨린다.
 (라) (다)의 삼각 플라스크 속 수용액을 $a\text{ M NaOH(aq)}$ 으로 적정하였을 때, 수용액 전체가 붉게 변하는 순간까지 넣어 준 NaOH(aq) 의 부피(V)를 측정한다.

[실험 결과]

- V : 60 mL
 ○ (라)에서 삼각 플라스크 속 수용액의 부피에 따른 Na^+ 의 몰 농도는 그림과 같았다.
 ○ (가)에서 $\text{CH}_3\text{COOH(aq)}$ 10 mL 에 들어 있는 CH_3COOH 의 질량: $w\text{ g}$



$a \times w$ 는? (단, 온도는 25°C 로 일정하고, 혼합 용액의 부피는 혼합 전 각 수용액의 부피의 합과 같으며, 넣어 준 페놀프탈레인 용액의 부피는 무시한다.)

- ① $\frac{9}{5}$ ② 2 ③ $\frac{12}{5}$ ④ $\frac{27}{10}$ ⑤ 3

16. 다음은 금속 A~C의 산화 환원 반응 실험이다.

[실험 과정]

- (가) $\text{A}^+ 2N\text{ mol}$ 과 $\text{B}^{b+} 2N\text{ mol}$ 이 함께 들어 있는 수용액을 준비한다.
 (나) (가)의 수용액에 $\text{C(s)} N\text{ mol}$ 을 넣어 반응을 완결시킨다.
 (다) (나)의 수용액에 $\text{C(s)} N\text{ mol}$ 을 넣어 반응을 완결시킨다.

[실험 결과]

- (나)와 (다) 각각에서 C(s) 는 1가지의 금속 양이온과 반응하여 모두 C^{c+} 이 되었다.
 ○ 각 과정 후 수용액에 존재하는 금속 양이온에 대한 자료

과정	(나)	(다)
금속 양이온 종류	2가지	2가지
금속 양이온 수 비율		

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, A~C는 임의의 원소 기호이고 물과 반응하지 않으며, 음이온은 반응에 참여하지 않는다. b 와 c 는 3 이하의 자연수이다.)

<보 기>

- ㄱ. $b=1$ 이다.
 ㄴ. (나)에서 C(s) 는 환원제로 작용한다.
 ㄷ. (다) 과정 후 수용액에 존재하는 전체 금속 양이온의 양은 $4N\text{ mol}$ 보다 작다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

4 (화학 I)

과학탐구 영역

17. 표는 25℃에서 수용액 (가)~(다)에 대한 자료이다. (가)~(다)는 각각 $\text{HCl}(aq)$ 과 $\text{NaOH}(aq)$ 중 하나이고, ㉠은 H_3O^+ 과 OH^- 중 하나이다. (가)에 물을 추가하면 pH는 작아진다.

수용액	물 농도(M)	부피(mL)	㉠의 양(mol)(상댓값)
(가)	1×10^{-3}	10	1
(나)	1×10^{-5}	100	10^3
(다)	1×10^{-5}	1000	10^8

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

<보 기>

ㄱ. ㉠은 H_3O^+ 이다.

ㄴ. (나)에서 $\frac{\text{OH}^- \text{의 양(mol)}}{\text{H}_3\text{O}^+ \text{의 양(mol)}} = 1 \times 10^4$ 이다.

ㄷ. (다)의 pH는 9.0이다.

- ① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

18. 다음은 $t^\circ\text{C}$, 1기압에서 실린더 (가)와 (나)에 들어 있는 $\text{X}(g) \sim \text{Z}(g)$ 에 대한 자료이다. $\text{X} \sim \text{Z}$ 는 CH_4 , C_2H_2 , C_3H_6 를 순서 없이 나타낸 것이다.

(가)

(나)

○ (가)와 (나)에 들어 있는 전체 기체의 밀도는 같다.

○ 분자량은 $Y > Z$ 이다.

○ 전체 원자 수 비는 (가):(나) = 12:17이다.

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, H, C의 원자량은 각각 1, 12이다.) [3점]

<보 기>

ㄱ. X는 CH_4 이다.

ㄴ. $a = 3b$ 이다.

ㄷ. 전체 기체의 부피비는 (가):(나) = 9:8이다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄷ ④ ㄱ, ㄴ ⑤ ㄱ, ㄷ

19. 다음은 $a \text{ M HA}(aq)$, $b \text{ M H}_2\text{B}(aq)$, $c \text{ M NaOH}(aq)$ 의 부피를 달리하여 혼합한 용액 (가)와 (나)에 대한 자료이다.

○ $\text{X} \sim \text{Z}$ 는 각각 H^+ , A^- , Na^+ , OH^- 중 하나이다.

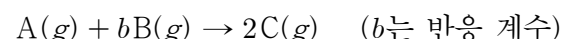
혼합 용액		(가)	(나)
혼합 전 수용액의 부피(mL)	$a \text{ M HA}(aq)$	20	0
	$b \text{ M H}_2\text{B}(aq)$	0	10
	$c \text{ M NaOH}(aq)$	20	10
혼합 용액에 존재하는 이온의 양(mol)	X	$2n$	n
	Y	n	0
	Z	$3n$	0

○ 혼합 용액에 존재하는 모든 음이온 수 비는 (가):(나) = 4:1이다.

$\frac{c}{b} \times \frac{(\text{나}) \text{에 존재하는 모든 이온의 물 농도(M) 합}}{(\text{가}) \text{에 존재하는 모든 이온의 물 농도(M) 합}}$ 은? (단, 혼합 용액의 부피는 혼합 전 각 수용액의 부피의 합과 같고, 수용액에서 HA는 H^+ 과 A^- 으로, H_2B 는 H^+ 과 B^{2-} 으로 모두 이온화되며, 물의 자동 이온화는 무시한다.) [3점]

- ① 1 ② $\frac{7}{6}$ ③ $\frac{5}{4}$ ④ $\frac{9}{4}$ ⑤ $\frac{7}{3}$

20. 다음은 $\text{A}(g)$ 와 $\text{B}(g)$ 가 반응하여 $\text{C}(g)$ 를 생성하는 반응의 화학 반응식이다.



표는 실린더에 $\text{A}(g)$ 와 $\text{B}(g)$ 를 넣고 반응을 완결시킨 실험 I ~ III에 대한 자료이다.

실험	반응 전		반응 후	
	A(g)의 질량(g)	B(g)의 양(mol)	C(g)의 질량(g)	남은 반응물의 질량(g) 전체 기체의 부피(L)(상댓값)
I	8	n	9	32
II	4	$2n$	9	
III	12	$4n$		15

$b \times \frac{\text{II에서 반응 후 전체 기체의 부피(L)}}{\text{III에서 반응 후 전체 기체의 부피(L)}}$ 는? (단, 실린더 속 기체의 온도와 압력은 일정하다.)

- ① $\frac{3}{4}$ ② 1 ③ $\frac{9}{8}$ ④ $\frac{3}{2}$ ⑤ 2

* 확인 사항

○ 답안지의 해당란에 필요한 내용을 정확히 기입(표기)했는지 확인 하시오.