

2016학년도 10월 고3 전국연합학력평가 정답 및 해설

• 과학탐구 영역 •

화학II 정답

1	①	2	⑤	3	②	4	③	5	⑤
6	③	7	①	8	②	9	④	10	①
11	①	12	⑤	13	④	14	②	15	④
16	①	17	⑤	18	③	19	④	20	③

해설

- [출제의도] 광분해를 이해한다.**
광분해를 통해 물을 분해하여 수소를 얻을 수 있다.
- [출제의도] 촉매에 의한 변화를 이해한다.**
촉매를 넣으면 반응의 활성화 에너지와 반응 속도가 변하지만 반응 엔탈피 값은 변하지 않는다.
- [출제의도] 평형과 온도의 관계에 대해 이해한다.**
발열 반응에서 온도를 높이면 평형에서 반응 물질의 농도가 커지고, 평형에 도달하는 시간이 짧아진다.
- [출제의도] 반응의 자발성을 이해한다.**
ㄴ. ΔG , ΔS 가 0보다 작으므로 ΔH 가 0보다 작다.
[오답풀이] ㄷ. (다)의 ΔS 가 0보다 크므로 온도가 증가하면 ΔG 는 작아진다.
- [출제의도] 분자 사이에 작용하는 힘을 이해한다.**
(가)~(라)는 각각 CH_4 , SiH_4 , PH_3 , NH_3 이다.
- [출제의도] 반응의 자발성을 이해한다.**
ㄱ. ΔS 는 기화될 때가 용해될 때보다 크다. ㄴ. $\Delta G = \Delta H - T\Delta S$ 이므로 녹는점 T_1 은 $\frac{5600}{a}$ 이다.
[오답풀이] ㄷ. (나)에서 $\Delta S_{\text{계}} > 0$, $\Delta S_{\text{주위}} < 0$ 이다. 3000 K에서 $\Delta S_{\text{계}} + \Delta S_{\text{주위}} > 0$ 이므로 $|\Delta S_{\text{계}}| > |\Delta S_{\text{주위}}|$ 이다.
- [출제의도] 고체의 결정 구조를 이해한다.**
(가)의 단위 세포에 포함된 A 원자 수는 2이고, (나)의 단위 세포에 포함된 A 이온 수는 1이다.
- [출제의도] 화학 전지의 원리를 이해한다.**
 $0.50 = y - (-0.76)$ 이므로 $y = -0.26$ 이고, $x = 0.8 - (-0.26) = 1.06$ 이다.
- [출제의도] 화학 반응에서 에너지 관계를 안다.**
ㄱ. 분해 엔탈피는 생성 엔탈피와 부호만 반대이다.
ㄷ. $\Delta H = \frac{1}{2} \times 272 + 436 + 498 = 1070 \text{ kJ}$ 이다.
[오답풀이] ㄴ. $\text{H}_2\text{O}(g)$ 의 생성 엔탈피(ΔH)는 -242 kJ/몰 이다.
- [출제의도] 기체의 용해 평형을 이해한다.**
ㄴ. (나)와 (다)의 수증기압이 같으므로 O_2 와 He의 부분 압력은 같다. 같은 압력에서 용해도는 O_2 가 He보다 크므로 용해되지 않은 기체의 몰수는 He이 O_2 보다 크다. 기체의 부피는 (다)가 (나)보다 크고 $\text{H}_2\text{O}(g)$ 의 몰수는 (다)에서가 (나)에서보다 크다.
[오답풀이] ㄱ. O_2 의 부분 압력은 1기압보다 작으므로 용해된 O_2 의 몰수는 a 보다 작다. ㄷ. (다)에 He를 추가해도 He의 부분 압력은 변하지 않는다.
- [출제의도] 기체 상태 방정식을 이해한다.**

1기압 $\times 1\text{L}$ 에 해당하는 기체의 몰수가 n 이라면 (나)에서 반응 전 X와 Y의 몰수는 각각 $3n$, $2n$ 이고, 반응 후 전체 몰수가 $5n$ 이므로 $z = 2$ 이다. 반응 전과 후 기체의 몰수가 일정하고 V_2 가 2이므로 $P \times 3 + 1 \times 3 = 1 \times (2 + 3)$ 에서 $P = \frac{2}{3}$ 이다.

- [출제의도] 묽은 용액의 성질을 이해한다.**
ㄱ. A $a \text{ g}$ 당 $\Delta T_f = 2k$, B $b \text{ g}$ 당 $\Delta T_f = k$ 이므로 몰수는 $a \text{ g}$ 의 A가 $b \text{ g}$ 의 B의 2배이다. 분자량은 A가 B의 2배이므로 a 는 b 의 4배이다.
- [출제의도] 기체 상태 방정식을 이해한다.**
(가)에 들어있는 X의 몰수가 n 이라면 (나)에서 X와 He의 몰수는 각각 n , $0.5n$ 이다. X, He의 분자량이 각각 a , 4이고, 같은 부피에서 기체의 밀도비는 질량비와 같으므로 $\frac{na + 0.5n \times 4}{na} = 1 + \frac{2}{a}$ 이다.

- [출제의도] 농도의 정의를 이해한다.**
(가)~(라)에 들어 있는 A의 양은 다음과 같다.

용액	(가)	(나)	(다)	(라)
질량(g)	6	12	$2.4x$	24
몰수(몰)	0.25	0.5	$0.1x$	1

- [오답풀이]** ㄷ. (라)는 몰 501 g에 A가 1몰 녹아 있으므로 몰랄 농도는 2 m 보다 작다.
- [출제의도] 증기 압력과 기체의 성질을 이해한다.**
 $A(l)$ $w \text{ g}$ 은 $t_1 \text{ }^\circ\text{C}$ 에서 모두 증발하고 이후 직선 구간에서는 기체 법칙을 따른다. $A(l)$ 의 질량이 2배가 되면 모두 증발되었을 때 기체의 몰수가 2배이므로 직선 구간의 기울기는 $2w \text{ g일 때}$ 가 $w \text{ g일 때}$ 의 2배이다.

- [출제의도] 평형 상수의 개념을 이해한다.**
ㄱ. ○, △, ■는 각각 B, A, C이다. ㄴ. $K = \frac{(2/V)^2}{(3/V) \times (4/V)^3} = \frac{4}{3}$ 이므로 V 는 8이다.
[오답풀이] ㄷ. 반응 지수(Q)는 K 보다 크다.
- [출제의도] 상평형 그림을 이해한다.**
ㄱ. (나)는 고체와 기체의 상평형 상태, (다)는 액체와 기체의 상평형 상태이므로 P 는 5.1보다 작고 $3P$ 는 5.1보다 크다.

- [출제의도] 반응 속도와 농도 변화를 이해한다.**
ㄴ. (나)에서 0~1분, 1~3분에서의 평균 반응 속도는 각각 2 M/분, 0.5 M/분이다.
[오답풀이] ㄷ. 초기 농도가 2 M일 때, 2분 후 A, X의 농도 감소량은 각각 1.5 M, 1 M이므로 생성물의 농도 비는 $[\text{B}] : [\text{Y}] = 3 : 1$ 이다.

- [출제의도] 산 염기 중화 반응을 이해한다.**
ㄴ. $\text{HCl}(aq)$ 10 mL를 넣어 주었을 때 $[\text{B}] = [\text{BH}^+]$ 이고, $[\text{OH}^-] = 10^{-4} \text{ M}$ 이므로 $K_b = \frac{[\text{BH}^+][\text{OH}^-]}{[\text{B}]} = 1 \times 10^{-4}$ 이다. 1 M $\text{B}(aq)$ 의 $[\text{OH}^-] = \sqrt{CK_b} = 10^{-2} \text{ M}$ 이므로 pH는 12이다. ㄷ. BH^+ 은 B의 짝산이므로 $K_a = 1 \times 10^{-10}$ 이고 중화점에서 $[\text{BH}^+] = \frac{1}{3} \text{ M}$ 이므로 $[\text{H}_3\text{O}^+] = \sqrt{CK_a} = \sqrt{\frac{1}{3} \times 10^{-10}}$ 이다.

- [오답풀이]** ㄱ. B $w \text{ g}$ 의 몰수는 0.01몰이므로 분자량은 $100w$ 이다.
- [출제의도] 평형 상수와 평형 이동을 이해한다.**
ㄱ. 평형 상수(K)는 $\frac{0.3}{0.3 \times 0.1} = 10$ 이다. ㄷ. B 0.2몰을 추가할 때 반응물이 x 몰씩 반응한다면 $K =$

$\frac{(0.3+x)}{(0.3-x)(0.3-x)} = 10$ 이므로 x 는 0.1이다. 따라서 (나)에서 A~C의 몰수는 각각 0.2, 0.2, 0.4이므로 C의 몰분율은 0.5이다. (다)에서 C의 몰분율이 0.4로 감소하므로 ΔH 는 0보다 작다.
[오답풀이] ㄴ. 기체의 부분 압력은 몰수에 비례하므로 A의 부분 압력은 (가):(나) = 3:2이다.