

제 4 교시

과학탐구 영역(화학 I)

성명		수험번호					3				제 [] 선택
----	--	------	--	--	--	--	---	--	--	--	-------------

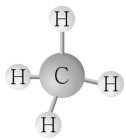
1. 다음은 3가지 반응이다.

- (가) 화석 연료의 연소 반응
 (나) 냉각 팩에서의 질산 암모늄의 용해 반응
 (다) 묽은 황산과 수산화 칼륨 수용액의 중화 반응

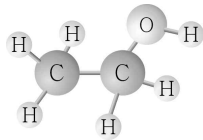
(가)~(다) 중 발열 반응만을 있는 대로 고른 것은?

- ① (가) ② (나) ③ (다)
 ④ (가), (다) ⑤ (나), (다)

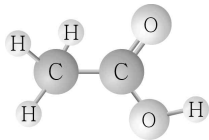
2. 그림은 탄소 화합물 (가)~(다)의 분자 모형을 나타낸 것이다.



(가)



(나)



(다)

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

- < 보 기 > ————
 ㄱ. (가)는 액화 천연가스(LNG)의 주성분이다.
 ㄴ. (다)의 수용액은 산성이다.
 ㄷ. $\frac{\text{H 원자 수}}{\text{C 원자 수}}$ 는 (나)가 가장 크다.

- ① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

3. 다음은 적갈색의 $\text{NO}_2(g)$ 로부터 무색의 $\text{N}_2\text{O}_4(g)$ 가 생성되는 반응의 화학 반응식과 이와 관련된 실험이다.



[실험 과정 및 결과]

플라스크에 $\text{NO}_2(g)$ 를 넣고 마개로 막아 놓았더니 시간이 지남에 따라 기체의 색이 점점 옅어졌고, t 초 이후에는 색이 변하지 않고 일정해졌다.

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

- < 보 기 > ————
 ㄱ. 반응 시작 후 t 초까지는 전체 기체 분자 수가 증가한다.
 ㄴ. t 초 이후에는 $\text{N}_2\text{O}_4(g)$ 의 분자 수가 변하지 않는다.
 ㄷ. t 초 이후에는 정반응이 일어나지 않는다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

4. 표는 2주기 바닥상태 원자 X, Y의 전자 배치에 대한 자료이다.

원자	X	Y
전자가 들어 있는 오비탈 수	n	$n + 1$
홀전자 수	2	2

바닥상태 원자 Y의 전자 배치로 옳은 것은? (단, X, Y는 임의의 원소 기호이다.)

- ① $1s \uparrow\downarrow \quad 2s \uparrow \quad 2p \uparrow \quad \square \quad \square$
 ② $1s \uparrow\downarrow \quad 2s \uparrow\downarrow \quad 2p \uparrow \quad \uparrow \quad \square$
 ③ $1s \uparrow\downarrow \quad 2s \uparrow \quad 2p \uparrow\downarrow \quad \uparrow \quad \square$
 ④ $1s \uparrow\downarrow \quad 2s \uparrow\downarrow \quad 2p \uparrow\downarrow \quad \uparrow \quad \uparrow$
 ⑤ $1s \uparrow\downarrow \quad 2s \uparrow \quad 2p \uparrow\downarrow \quad \uparrow\downarrow \quad \uparrow$

5. 다음은 이온 반지름에 대한 세 학생의 대화이다.

나트륨 이온 (Na^+)의 반지름은 Na의 원자 반지름보다 작아.

플루오린화 이온 (F^-)의 반지름은 F의 원자 반지름보다 작아.

이온 반지름은 Na^+ 이 F^- 보다 커.

학생 A

학생 B

학생 C

제시한 내용이 옳은 학생만을 있는 대로 고른 것은?

- ① A ② B ③ A, B ④ A, C ⑤ B, C

6. 그림은 주기율표의 일부를 나타낸 것이다.

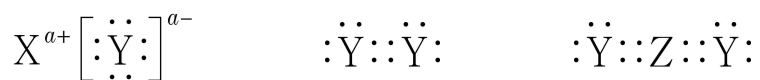
주기 \ 족	1	2	13	14	15	16	17	18
2	A			B		C		
3							D	

이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
(단, A ~ D는 임의의 원소 기호이다.)

- _____ < 보 기 > _____
- ㄱ. AD는 이온 결합 물질이다.
 - ㄴ. 전기 음성도는 C > B이다.
 - ㄷ. BD₄에는 극성 공유 결합이 있다.

① ㄴ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄱ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

7. 그림은 2, 3주기 원소 X ~ Z로 이루어진 3가지 물질의 루이스 전자점식을 나타낸 것이다. 원자 번호는 X > Y > Z이다.

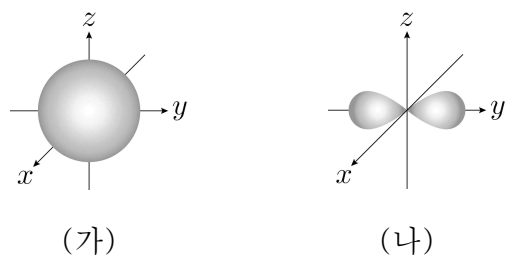


이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
(단, X ~ Z는 임의의 원소 기호이다.)

- _____ < 보 기 > _____
- ㄱ. a = 2이다.
 - ㄴ. X ~ Z 중 2주기 원소는 2가지이다.
 - ㄷ. 원자가 전자 수는 Z > Y이다.

① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

8. 그림은 바닥상태 나트륨(₁₁Na) 원자에서 전자가 들어 있는 오비탈 (가), (나)를 모형으로 나타낸 것이다. 에너지 준위는 (가)가 (나)보다 높다.

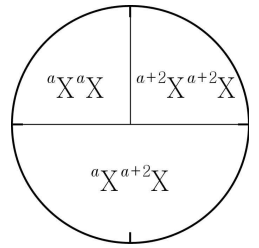


이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
[3점]

- _____ < 보 기 > _____
- ㄱ. (가)와 (나)에 들어 있는 전자의 주 양자수(n)는 같다.
 - ㄴ. 오비탈에 들어 있는 전자 수는 (나)가 (가)의 2배이다.
 - ㄷ. (가)에 들어 있는 전자의 부 양자수(l)는 1이다.

① ㄱ ② ㄴ ③ ㄷ ④ ㄱ, ㄴ ⑤ ㄴ, ㄷ

9. 그림은 분자 X₂가 자연계에 존재하는 비율을 나타낸 것이다. ^aX, ^{a+2}X의 원자량은 각각 a, a + 2이다.

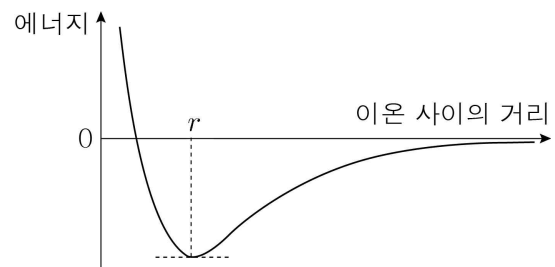


이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, X는 임의의 원소 기호이다.)

- _____ < 보 기 > _____
- ㄱ. 전자 수는 ^{a+2}X > ^aX이다.
 - ㄴ. 중성자 수는 ^{a+2}X > ^aX이다.
 - ㄷ. X의 평균 원자량은 a + 1이다.

① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

10. 그림은 NaCl에서 이온 사이의 거리에 따른 에너지를 나타낸 것이다.



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

- _____ < 보 기 > _____
- ㄱ. NaCl에서 이온 결합을 형성할 때 이온 사이의 거리는 r이다.
 - ㄴ. 이온 사이의 거리가 r일 때 Na⁺과 Cl⁻ 사이에 반발력이 작용하지 않는다.
 - ㄷ. KCl에서 이온 결합을 형성할 때 이온 사이의 거리는 r보다 작다.

① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

11. 다음은 원자 A ~ C에 대한 자료이다. A ~ C는 각각 Na, Mg, Al 중 하나이다.

- 제2 이온화 에너지는 A가 가장 크다.
- 제1 이온화 에너지
- 원자가 전자가 느끼는 유효 핵전하는 B > C이다.

A ~ C에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
[3점]

- _____ < 보 기 > _____
- ㄱ. 원자가 전자 수는 B가 가장 크다.
 - ㄴ. 원자 반지름은 A > C이다.
 - ㄷ. 제1 이온화 에너지는 C > B이다.

① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

12. 표는 물질 (가)~(다)에 대한 자료이다. (가)~(다)는 각각 구리(Cu), 설탕(C₁₂H₂₂O₁₁), 염화 칼슘(CaCl₂) 중 하나이다.

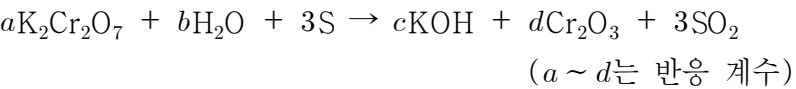
물질	전기 전도성	
	고체 상태	액체 상태
(가)	없음	없음
(나)	없음	있음
(다)	있음	있음

이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

- < 보 기 >
- ㄱ. (가)는 설탕이다.
 - ㄴ. (나)는 수용액 상태에서 전기 전도성이 있다.
 - ㄷ. (다)는 금속 결합 물질이다.

① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

13. 다음은 황(S)을 디크로뮴산 칼륨(K₂Cr₂O₇) 수용액에 넣었을 때 일어나는 산화 환원 반응의 화학 반응식이다.



이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

[3점]

- < 보 기 >
- ㄱ. S의 산화수는 0에서 +4로 증가한다.
 - ㄴ. $a+b+c+d=16$ 이다.
 - ㄷ. K₂Cr₂O₇은 환원제로 작용한다.

① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄱ, ㄷ ⑤ ㄴ, ㄷ

14. 표는 분자 (가)~(다)에 대한 자료이다. X ~ Z는 2주기 원소이고, (가)~(다)의 중심 원자는 옥텟 규칙을 만족한다.

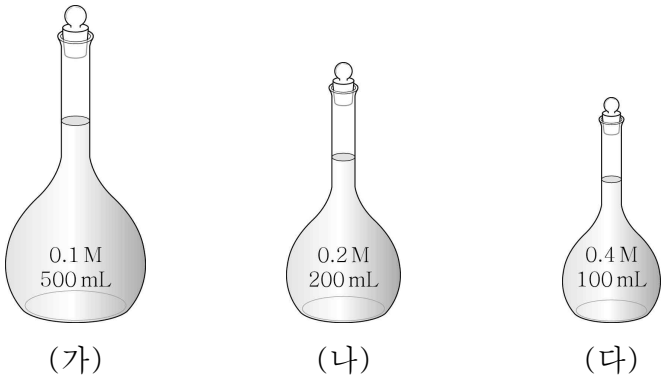
분자	(가)	(나)	(다)
구성 원소	H, X, Y	H, Y	H, Z
전체 원자 수	3	4	3
H 원자 수	1	3	2

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

- < 보 기 >
- ㄱ. $\frac{\text{공유 전자쌍 수}}{\text{비공유 전자쌍 수}} > 1$ 인 것은 2가지이다.
 - ㄴ. 분자를 구성하는 모든 원자가 동일 평면에 존재하는 것은 2가지이다.
 - ㄷ. (가)~(다)는 모두 극성 분자이다.

① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

15. 그림은 포도당 수용액 (가)~(다)를 나타낸 것이다.



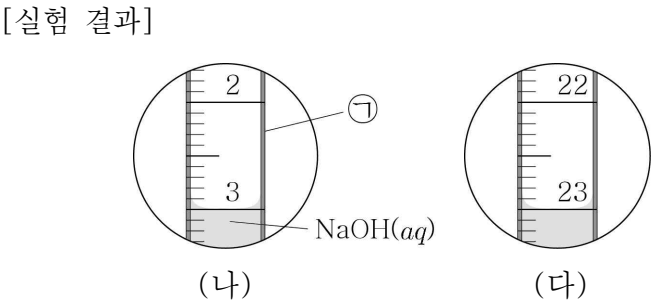
이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 포도당의 분자량은 180이고, 수용액의 온도는 일정하다.)

- < 보 기 >
- ㄱ. (가)에 녹아 있는 포도당의 질량은 9 g이다.
 - ㄴ. 수용액에 녹아 있는 포도당의 양(mol)은 (나)와 (다)가 같다.
 - ㄷ. (나)와 (다)를 혼합한 후 증류수를 가해 전체 부피를 500 mL로 만든 수용액의 몰 농도는 0.08 M이다.

① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

16. 다음은 CH₃COOH(aq)의 몰 농도를 구하기 위한 실험이다.

- [실험 과정]
- (가) CH₃COOH(aq) 10 mL를 삼각 플라스크에 넣고 페놀프탈레인 용액을 2 ~ 3방울 떨어뜨린다.
 - (나) 0.1 M NaOH(aq)을 ㉠에 넣은 다음 꼭지를 열어 수용액을 약간 흘려보낸 후 꼭지를 닫고 눈금(mL)을 읽는다.
 - (다) ㉠의 꼭지를 열어 (가)의 용액에 NaOH(aq)을 조금씩 가하다가 플라스크를 흔들어도 혼합 용액의 붉은색이 사라지지 않으면 꼭지를 닫고 눈금(mL)을 읽는다.



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

- < 보 기 >
- ㄱ. ㉠은 피펫이다.
 - ㄴ. CH₃COOH(aq)의 몰 농도는 0.2 M이다.
 - ㄷ. (다)에서 생성된 물의 양(mol)은 0.002몰이다.

① ㄴ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄱ, ㄷ ⑤ ㄴ, ㄷ

17. 표는 $t^{\circ}\text{C}$, 1기압에서 원소 A와 B로 이루어진 기체 (가)와 (나)에 대한 자료이다.

기체	분자식	$\frac{\text{B의 질량}}{\text{A의 질량}}$	분자 1개의 질량(g)	기체 1g의 부피(L)
(가)	AB	x	w_1	V_1
(나)	AB_2	$\frac{8}{3}$	w_2	V_2

이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
(단, A와 B는 임의의 원소 기호이고, 아보가드로수는 N_A 이다.)
[3점]

<p>ㄱ. $x = \frac{4}{3}$이다.</p> <p>ㄴ. $\frac{V_2}{V_1} = \frac{w_2}{w_1}$이다.</p> <p>ㄷ. $t^{\circ}\text{C}$, 1기압에서 기체 1몰의 부피(L)는 $w_1 N_A V_1$이다.</p>

① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

18. 표는 25°C 에서 3가지 수용액에 대한 자료이다.

수용액	(가)	(나)	(다)
pH	4	5	8
부피(mL)	100	500	500

(가)~(다)에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 25°C 에서 H_2O 의 이온화 상수(K_w)는 1.0×10^{-14} 이다.) [3점]

<p>ㄱ. 산성 수용액은 2가지이다.</p> <p>ㄴ. 수용액 속 H_3O^+의 양(mol)은 (가)가 (나)의 10배이다.</p> <p>ㄷ. (다)에서 $\frac{[\text{OH}^-]}{[\text{H}_3\text{O}^+]} = 100$이다.</p>

① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

19. 표는 $\text{HCl}(aq)$ 과 $\text{NaOH}(aq)$ 을 부피를 달리하여 반응시켰을 때 혼합 용액 (가)~(다)에 대한 자료이다.

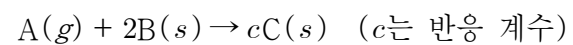
혼합 용액	혼합 전 용액의 부피(mL)		용액의 액성	전체 음이온 수
	$\text{HCl}(aq)$	$\text{NaOH}(aq)$		
(가)	80	30	산성	$2N$
(나)	30	20	염기성	N
(다)	40	10	㉠	N

이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
(단, 온도는 일정하고, 물의 자동 이온화는 무시한다.) [3점]

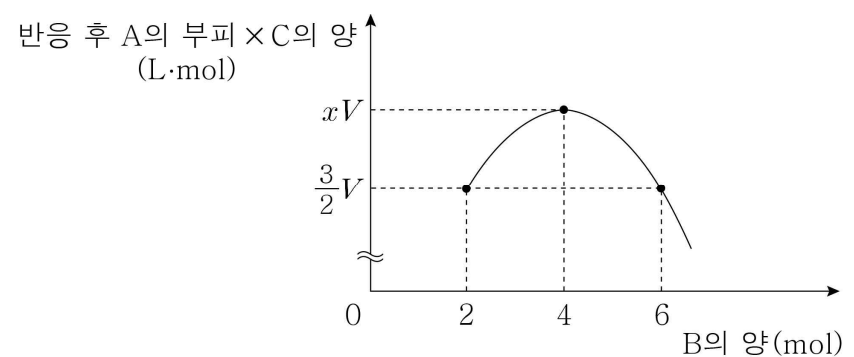
<p>ㄱ. ㉠은 중성이다.</p> <p>ㄴ. 혼합 전 용액의 몰 농도(M)는 $\text{NaOH}(aq)$이 $\text{HCl}(aq)$의 2배이다.</p> <p>ㄷ. 생성된 물 분자 수는 (가)가 (다)의 1.5배이다.</p>

① ㄱ ② ㄴ ③ ㄷ ④ ㄱ, ㄷ ⑤ ㄴ, ㄷ

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



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



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

① $\frac{5}{3}$ ② 2 ③ $\frac{5}{2}$ ④ 4 ⑤ 6

* 확인 사항

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

학 교	고등학교
성 명	

※ 문제지 표지에 안내된 필적 확인 문구를 아래 ‘필적 확인란’에 정자로 반드시 기재하여야 합니다.

필적
확인란

수험번호						
학교번호				학년	반	번호
				3		
	0	0	0	0		0 0 0 0
1	1	1	1	1		1 1 1 1
2	2	2	2	2		2 2 2 2
	3	3	3	3		3 3 3 3
	4	4	4	4		4 4 4 4
	5	5	5	5		5 5 5 5
	6	6	6	6		6 6 6 6
	7	7	7	7		7 7 7 7
	8	8	8	8		8 8 8 8
	9	9	9	9		9 9 9 9

감독관 확 인	(서명 또는 날인)	반, 번호 및 선택과목 번호 등의 표기가 정확 한지 반드시 확인 후 서명 또는 날인
------------	------------	---

[illegible]

사회탐구	생활과 윤리(11), 윤리와 사상(12), 한국지리(13), 세계지리(14), 동아시아사(15), 세계사(16), 정치와 법(17), 경제(18), 사회·문화(19)
과학탐구	물리학 I (20), 화학 I (21), 생명과학 I (22), 지구과학 I (23)

※ 답안지 작성(표기)은 반드시 검은색 컴퓨터용 사인펜만을 사용하고, 연필 또는 샤프 등의 필기구를 절대 사용하지 마십시오.

※ 뒷면의 수험생별 주소사항을 숙지하여야 하며 이를 주소하지 않을 경우 불이익을 받을 수 있습니다.

한 국 사					
문번	답 란				
1	①	②	③	④	⑤
2	①	②	③	④	⑤
3	①	②	③	④	⑤
4	①	②	③	④	⑤
5	①	②	③	④	⑤
6	①	②	③	④	⑤
7	①	②	③	④	⑤
8	①	②	③	④	⑤
9	①	②	③	④	⑤
10	①	②	③	④	⑤
11	①	②	③	④	⑤
12	①	②	③	④	⑤
13	①	②	③	④	⑤
14	①	②	③	④	⑤
15	①	②	③	④	⑤
16	①	②	③	④	⑤
17	①	②	③	④	⑤
18	①	②	③	④	⑤
19	①	②	③	④	⑤
20	①	②	③	④	⑤

			제 1 선택					
			문번	답				
선택 과목 번호			1	①	②	③	④	⑤
			2	①	②	③	④	⑤
			3	①	②	③	④	⑤
			4	①	②	③	④	⑤
			5	①	②	③	④	⑤
심 의 자 리	일 의 자 리		6	①	②	③	④	⑤
			7	①	②	③	④	⑤
① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ ⑨	①	8	①	②	③	④	⑤	
	②	9	①	②	③	④	⑤	
	③	10	①	②	③	④	⑤	
	④	11	①	②	③	④	⑤	
	⑤	12	①	②	③	④	⑤	
	⑥	13	①	②	③	④	⑤	
	⑦	14	①	②	③	④	⑤	
	⑧	15	①	②	③	④	⑤	
	⑨	16	①	②	③	④	⑤	
	⑩	17	①	②	③	④	⑤	
선택과목 번호를 반드시 확인 후 표기 (표기 오류 시 채점 불가)		18	①	②	③	④	⑤	
		19	①	②	③	④	⑤	
		20	①	②	③	④	⑤	
		21	①	②	③	④	⑤	

선택 과목 번호			제 2 선택				
			문번	답 란			
십의 자리	일의 자리	1	①	②	③	④	⑤
		2	①	②	③	④	⑤
		3	①	②	③	④	⑤
		4	①	②	③	④	⑤
		5	①	②	③	④	⑤
① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ ⑨	①	6	①	②	③	④	⑤
	②	7	①	②	③	④	⑤
	③	8	①	②	③	④	⑤
	④	9	①	②	③	④	⑤
	⑤	10	①	②	③	④	⑤
	⑥	11	①	②	③	④	⑤
	⑦	12	①	②	③	④	⑤
	⑧	13	①	②	③	④	⑤
	⑨	14	①	②	③	④	⑤
	⑩	15	①	②	③	④	⑤
사탐/과탐 영역간 동시선택 불가	16	①	②	③	④	⑤	
	17	①	②	③	④	⑤	
	18	①	②	③	④	⑤	
	19	①	②	③	④	⑤	
	20	①	②	③	④	⑤	