2024학년도 7월 고2 솔찬이 N제 모의고사 문제지

제 4 교시

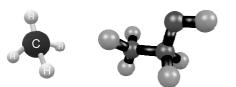
과학탐구 영역(화학 I)

성명 수험 번호

- 1. 다음은 인류 문명에 영향을 준 물질을 나타낸 것이다.
 - (가) 나일론은 스타킹, 그물, 밧줄의 재료로 이용된다.
 - (나) 암모니아를 합성하여 식량 문제를 해결하였다.
 - (다) 페니실린은 플레밍이 푸른곰팡이에서 발견하였다.
 - 이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. 나일론은 최초의 합성 섬유이다.
- ㄴ. 암모니아 1몰을 만드려면 질소 원자 1몰이 필요하다.
- ㄷ. 페니실린은 최초의 항생제이다.

- 2. 다음은 탄소 화합물 중 일부를 나타낸 것이다.





- 이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

 - ㄱ. 메테인은 액화 천연가스(LNG)로 이용된다.
 - ㄴ. 에탄올은 소독용 의약품으로 이용된다.
 - ㄷ. 아세트산 수용액은 염기성이다.

- 3. 다음은 결정의 종류를 나타낸 것이다.

결정	이온 결정	공유 결정	분자 결정	금속 결정
녹는점	높음	매우 높음	9	Ū.
전기 전도성 (고체)	Ē	X	X	О
전기 전도성 (액체)	0	X	X	О

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. ⑦이 ○보다 높다.
- ㄴ. 🗀은 0이다.
- ㄷ. 흑연은 전기 전도성이 있다.

4. 다음은 1M NaOH(aq) a mL에 NaOH(s) 16g을 넣어 녹인 후, 물을 추가하여 0.4M 600mL를 만드는 과정을 나타낸 것이다.



NaOH(s) 16g + 물 추가 →



1M a mL

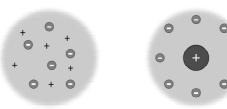
0.8M 600 mL

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? (단, NaOH의 화학식량은 40이다.)

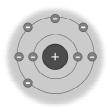
-----<보 기>-

- ㄱ. a = 80이다.
- ㄴ. 추가한 물의 양은 520mL이다.
- ㄷ. 0.8M NaOH(aq) 600mL에 NaOH가 0.48g만큼 있다.

- 5. 다음은 원자 모형 중 일부를 나타낸 것이다.







(フト)

(나)

(다)

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. 톰슨은 음극선이 전하를 띠지 않는 것을 밝혀냈다.
- ㄴ. 원자핵은 원자 질량의 대부분을 차지한다.
- ㄷ. (다)는 보어의 원자 모형이다.

- 6. 다음은 바닥상태 원자 $A\sim D$ 의 전자 배치를 나타낸 것이다. $A\sim D$ 는 임의의 원소 기호이다.

원소	전자 배치
A	1s ² 2s ²
В	1s ² 2s ² 2p ³
С	1s ² 2s ² 2p ⁶
D	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ²

A ~ D 중 원자 반지름이 가장 작은 것은?

- ① A ② B ③ C ④ D

- ⑤ C, D

7. 다음은 t^oC, 1기압에서 3가지 물질 A~C에 대한 자료이다. t^oC, 1기압에서 기체 1몰의 부피는 24L이다.

물질	A(s)	B(g)	C(g)
질량(g)	20	?	76
부피(L)	?	6	?
화학식량	40	32	38

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ¬. A(s)의 부피는 12L이다.
- L. C(g)의 부피는 B(g)의 부피의 8배이다.
- 다. B의 질량과 C의 질량을 합하면 108g이다.

① ¬

8. 표는 원자 X~Z에 대한 자료이다. X~Z는 임의의 원소 기호이다.

원자	X	Y	Z
질량수	?	14	17
전자 수	6	?	?
중성자수	6	8	9

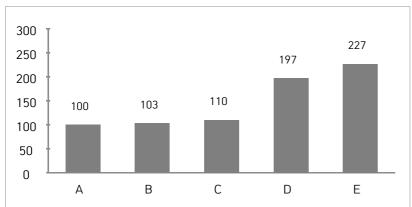
이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

-----<보 기>---

- ¬. Y는 X의 동위 원소이다.
- ∟. X~Z의 양성자 수의 합은 23이다.
- 다. 1g당 원자의 양(mol)은 Z가 가장 크다.

1 7

9. 다음은 원자 A~C의 원자 반지름을 나타낸 것이다. A~E의 원 자 번호는 각각 15, 16, 17, 19, 20 중 하나이다. A~E는 임의의 원소 기호이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- □. 원자 번호는 D가 가장 크다.
- L. 제2 이온화 에너지는 B > A이다.
- 다. 원자가 전자가 느끼는 유효 핵전하는 A가 가장 크다.

1 7

② L ③ ¬, L ④ ¬, E ⑤ ¬, L, E

10. 다음은 원소 A~E를 나타낸 것이다. A~E는 임의의 원소 기호 이다.

주기 족	1	2	13	14	15	16	17	18
1								
2	А				В	С		
3		D	Е					

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. 금속 원소는 3가지이다.
- ㄴ. 바닥상태 원자의 전자 배치에서 홀전자 수가 가장 많은 것은 B이다.
- 다. A 이온과 C 이온은 2:1의 개수비로 결합한다.

11. 표는 바닥상태 아르곤(Ar) 원자 1개에 들어 있는 서로 다른 전 자 (가)~(라)의 양자수(n, l, m, m,)를 나타낸 것이다.

전자	(가)	(나)	(다)	(라)
n	1	1 2 3		3
1	а	b	0	С
m_l	0	+ 1	d	-1
m _s	$+\frac{1}{2}$	$+\frac{1}{2}$	$-\frac{1}{2}$	$-\frac{1}{2}$

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

-----<보 기>----

- ¬. a + b + c + d = 2이다.
- ㄴ. (라)는 d 오비탈에 들어 있는 전자이다.
- ㄷ. 오비탈의 에너지 준위는 (다) = (라)이다.

12. 다음은 특정한 몰 농도의 포도당(NaOH) 수용액을 만드는 실험 과정이다.

- (가) 500mL 부피 플라스크에 수산화 나트륨 x g을 넣은 후 증류수를 표시선까지 넣어 0.2M 포도당 수용액을 만든다.
- (나) (가)의 수용액 200mL에 증류수 y mL를 추가하여 0.1M 포도당 수용액을 만든다.

포도당의 화학식량: 180

(나)에서 포도당 수용액의 밀도: 1.1g/mL

(나)에서 포도당 수용액의 퍼센트 농도: z %

 $\frac{(y+20)z}{2}$ 의 값은? [3점]

1 5

2 10

③ 15

4 20

⑤ 25

과학탐구 영역

- 13. 다음은 바닥상태 원자 (가)~(마)에 대한 자료이다. (가)~(마)는 각각 N, O, F, Na, Mg 중 하나이다.
 - 원자 반지름은 (나) > (마) > (다)이다.
 - 이온 반지름은 (라) > (나) > (마)이다.
 - 제2 이온화 에너지는 (가) > (라) > (다)이다.
 - 홀전자 수는 (다) > (가) > (마)이다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

- ㄱ. (다)는 N이다.
- ㄴ. 제1 이온화 에너지는 (다) < (가)이다.
- ㄷ. (나) 이온과 (라) 이온은 1:1의 개수비로 결합한다.
- ① 7 ② L ③ 7, 亡 ④ L, 亡 ⑤ 7, L, 亡

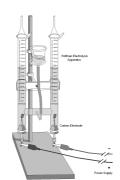
14. 다음은 학생 A가 수행한 실험 과정을 나타낸 것이다.

[실험 제목]: 🗇

[실험 목적]

물 분자를 이루는 결합에 전자가 관여함을 확인한다. 각 전극에서 발생하는 기체의 종류와 부피비를 확인한다.

(가) 그림과 같은 실험 장치에 황산 나트륨(Na₂SO₄)을 조금 넣어 녹인 수용액을 유리관 양쪽에 가든 채운 후 콕을 닫는다.



- (나) 전원 장치를 사용하여 전류를 흘려 준다.
- (다) 유리관 내 수면의 높이 변화를 확인한다.
- (라) (+) 극과 (-) 극에 모인 기체의 종류를 확인한다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

- ㄱ. '물의 전기 분해 실험'은 귓으로 적절하다.
- ∟. 물을 이루고 있는 H 원자와 원자 사이의 화학 결합에는 전자가 관여한다.
- □. (+)극에는 O₂ 기체, (-)극에는 H₂ 기체가 모인다.
- ① 7 ② L ③ 7, L ④ L, E ⑤ 7, L, E

15. 그림은 수소 원자의 오비탈 A~D의 성질을 나타낸 것이다. n은 주 양자수, l은 방위(부) 양자수이다. A, B, C, D는 각각 1s, 2s, 2p, 3s를 순서 없이 나타낸 것이다.

	А	В	С	D
$\frac{n(l+1)+4}{n^2+l+1}$	21	36	40	75
(상댓값)				

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

- ㄱ. B는 2p이다.
- ㄴ. (B의 에너지 준위) = (C의 에너지 준위)이다.
- ㄷ. A와 D는 스핀 자기 양자수(ms)의 값으로 0을 갖는다.
- ① 7 ② L ③ C ④ 7, L ⑤ 7, L, C
- 16. 다음은 원자의 전자 배치에 대한 탐구 활동이다.

[탐구 과정]

- (가) 자석(↑) 8개와 자석판(□) 6개를 모두 이용하여 바닥상태 수소(H)와 질소(N) 원자의 전자 배치 모형을 만든다.
- (나) 자석(↑) 30개와 자석판(□) 16개를 모두 이용하여 아래의<조건>을 만족하는 바닥상태 원자 X와 Y의 전자 배치 모형을 만든다.

〈조건〉

- O X는 3주기, Y는 4주기 원소이다.
- O X와 Y의 원자가 전자 수는 같다.
- (다) (가)와 (나)에서 만든 전차 배치 모형에 사용한 자석(↑),
 자석이 2개 붙은 자석판(↑),
 자석판(↑)의 수를 센다.

[탐구 결과]

O 전자 배치 모형

(가): H: ↑, N: ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ (나): X ? , Y: ?

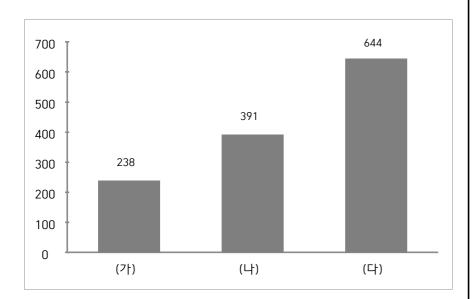
O 전자 배치 모형에 사용한 자석과 자석판의 수

과정	원자	↑의 수	↑ 의 수	1 의 수
(가)	Н	1	0	1
(7)	N	7	2	3
(나)	X	9	Ĺ.	
(4)	Y		Ē	2

①+ ①+ ①+ ②+ ②의 값은?(단, X, Y는 임의의 원소 기호이다.) [3점]

① 4 ② 12 ③ 20 ④ 26 ⑤ 34

17. 그림은 기체 (가)~(다)의 1g당 분자 수(상댓값)를 나타낸 것 이다. (가)~(다)는 각각 A₂, AB₂, AC₃ 중 하나이다. 원자량은 C < A < B이고 $\frac{A}{C}$ 의 원자량 > 1.5이다.



 $\frac{A$ 의 원자량 + B의 원자량 은? (단, A~C는 임의의 원소 기호이다.)

① 10

- 2 20
- 3 30
- 40
- ⑤ 50

- 18. 다음은 용기 속에 들어 있는 XY_2 에 대한 자료이다.
 - 용기 속 YY₂륵 구섯하는 워자 Y와 Y에 대하 자료

O 3기 및 A12를 1 8이는 현재 A의 1개 대한 자료					
원자	^a X	^b Y	^c Y		
양성자 수	n		n+2		
중성자 수	n	n+ 2	n+ 4		
중성자수 전자수 (상댓값)	4	?	5		

- O 용기 속에는 ^aX^bY^bY, ^aX^bY^cY, ^aX^cY^cY만 들어 있다.
- $O \frac{8 \text{ N} 속에들어 있는 {}^{c}Y 원자수}{8 \text{ N} 속에들어 있는 {}^{b}Y 원자수} = \frac{9}{11} \text{ 이다.}$
- O X랑 Y는 임의의 원소 기호이다.

용기 속 전체중성자수 전체양성자수 는? [3점]

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

표는 A(g) x g이 들어 있는 실린더에 B(g)를 넣고 반응시켰을 때, B의 질량을 달리하여 넣고 반응을 완결시킨 실험 I~IV에 대한 자 료이다. II 과정에서 반응 후 남은 A(g)의 양은 III 과정에서 반응 후 남은 B(g)의 양의 0.5배이다.

실험	I	II	III	IV
넣어 준 B(g)의 질량(g)	W	3w	5w	7w
반응후 <u>생성물의양(mol)</u> 남은반응물의질량(g)	$\frac{1}{3}$	3	4	$\frac{4}{3}$

a × x의 값은? (단, 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

- ① 4w
- \bigcirc 8w
- 312w
- 4 16w
- \bigcirc 20w

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

$$A(g) + 2B(g) \rightarrow 2C(g)$$

표는 실린더에 A(g)와 B(g)를 넣고 반응시켰을 때, 반응이 진행되 는 동안 시간에 따른 실린더 속 기체에 대한 자료이다. $t_1 < t_2 <$ t₃ < t₄이고, t₄에서 반응이 완결되었다.

시간	0	t_1	t_2	t ₃	t4
$\dfrac{B(g)$ 의 질량 $(g)}{A(g)$ 의 질량 (g)	5	X	6	8	
전체 기체의 부피(상댓값)	84	78	72	66	У

A의 분자량 $\times \frac{y}{x}$ 의 값은? (단, 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

- ① $\frac{9}{2}$ ② $\frac{39}{8}$ ③ $\frac{21}{4}$ ④ $\frac{45}{8}$ ⑤ 6

확인 사항

○ 답안지의 해당란에 필요한 내용을 정확히 기입(표기)했는지 확인

2024학년도 7월 고2 솔찬이 N제 모의고사 문제지

제 4 교시

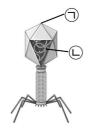
과학탐구 영역(생명과학 I)

성명 수험 번호

- 1. 다음은 생물의 특성 중 하나를 나타낸 것이다.
 - 세포 분열을 한다.
 - 개구리의 수정란이 분열하여 올챙이를 거쳐 개구리가 된다.
 - 어린 개구리가 성체 개구리로 자란다.

해당 내용과 가장 관련이 깊은 생명의 특성은?

- ① 물질대사 ② 항상성 유지 ③ 발생과 생장
- ④ 적응과 진화
- ⑤ 자극에 대한 반응
- 2. 그림은 박테리오파지를 나타낸 것이다. \bigcirc , \bigcirc 은 각각 단백질과 DNA 중 하나이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

-----<보 기>--

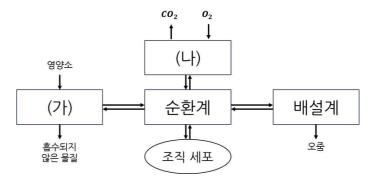
- ㄱ. ⑦은 단백질이다.
- ㄴ. 박테리오파지는 세포 구조를 갖지 않는다.
- 다. ○이 복제되는 시기는 간기의 S기이다.
- ① ¬

- 3. 다음 자료는 학생이 수행한 탐구 과정을 나타낸 것이다.
 - (가) 서로 다른 지역에 서식하는 수국의 꽃 색깔이 다른 것을 관찰하고 의문이 생겼다.
 - (나) 토양의 pH에 따라 수국의 꽃 색깔이 다를 것이라고 생 각하였다.
 - (다) 화분 A~C를 준비하여 A에는 염기성 토양을, B에는 중 성 토양을, C에는 산성 토양을 각각 □500g씩 넣은 후 수국을 심었다.
 - (라) 일정 기간이 지난 후 수국의 꽃 색깔을 확인하였더니 A 에서는 붉은색, B에서는 흰색, C에서는 푸른색으로 나타 났다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. (나)는 가설 설정 단계이다.
- ㄴ. 귀납적 탐구 방법이 이용되었다.
- 다. □은 조작변인이다.

4. 그림은 사람 몸에 있는 각 기관계의 통합적 작용을 나타낸 것이 다. (가), (나)는 각각 호흡계와 소화계 중 하나이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

-----<보 기>----

- ㄱ. (가)에 암모니아가 요소로 전환되는 기관이 있다.
- ㄴ. (나)에서 O₂는 폐포에서 모세 혈관으로 확산된다.
- ㄷ. 인슐린은 순환계를 통해 표적 기관으로 운반된다.
- 5. 다음은 비만에 대한 자료이다.

기초 대사량과 ③활동 대사량을 합한 에너지양보다 섭취한 음식물에서 얻은 에너지양이 많은 에너지 불균형 상태가 지속되면 비만이 되기 쉽다. 비만은 ①고혈압, 당뇨병, 심혈관계 질환이 발생할 가능성을 높인다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

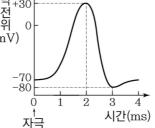
- ㄱ. □은 하루 동안 생활하는 데 필요한 총 에너지양이다.
- ㄴ. ⓒ은 대사성 질환이다.
- ㄷ. 1일 대사량은 기초 대사량과 활동 대사량의 합이다.
- 6. 표는 사람의 11가지 질병을 A, B, C로 구분하여 나타낸 것이다.

구분	질병
A	감기, 독감, 천연두, 홍역
В	결핵, 콜레라, 탄저병
С	말라리아, 아메바성 이질, 수면병

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- 기. A의 치료에는 항생제가 이용된다.
- L. B와 C는 스스로 물질대사를 한다.
- ㄷ. A~C 모두 감염성 질병이다.

자극을 주었을 때, 이 뉴런의 축삭 돌기 위 한 지점 X에서 측정한 막전위 변화를 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ¬. 1.5ms일 때 Na⁺ 농도는 세포 밖 > 세포 안이다.
- ㄴ. 2.5ms일 때 탈분극이 일어나고 있다.
- 다. 4ms 이후 세포막을 통한 Na+와 K+의 이동은 있다.

- 8. 표는 어떤 동물의 조직을 구성하는 체세포의 세포 주기를 나타 낸 것이다.

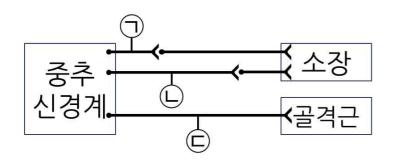
주기	특징
G ₁ 7]	
S7]	<u></u>
G ₂ 7]	Œ
M7	세포질 분열이 시작된다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

-----(보 기>--

- ¬. G₁기, S기, G₂기는 체세포 분열의 전기이다.
- ㄴ. 'DNA가 복제된다'는 ○으로 적절하다.
- 다. 염색체가 응축되는 시기는 G₂기이다.

- 9. 그림은 중추 신경계와 두 기관을 연결하는 자율 신경 및 체성 신경계를 나타낸 것이다. ⊙~ⓒ은 서로 다른 뉴런이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

-----<보 기>---

- ㄱ. ⑦의 신경 세포체는 척수에 있다.
- ㄴ. 心을 자극하면 소장의 수축력이 증가한다.
- C)은 척수의 후근을 이룬다.

10. 염색체에 대한 설명으로 옳은 것을 $\langle 보기 \rangle$ 에서 모두 고른 것

----<보 기>-

- ㄱ. 사람의 염색체는 23쌍 46개이다.
- ㄴ. DNA는 뉴클레오타이드로 구성된다.
- ㄷ. DNA가 히스톤 단백질을 감아 뉴클레오솜을 형성한다.

- 11. 다음은 어떤 학생이 수행한 탐구 과정의 일부이다.
 - (가) 학생 A의 혈액 응집 반응은 항 A 혈청과 항 B 혈청에서 모두 응집되었다.
 - (나) 711명의 학생으로 구성된 집단을 대상으로 ABO식 혈액형의 대한 응집원 ①과 응집소 ①의 유무를 조사했다. 이 집단에는 학생 A가 포함되지 않는다.

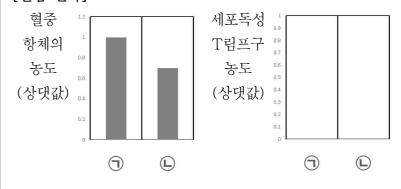
구분	사람 수
응집원 ○이 있는 사람	261
응집소 心이 있는 사람	450
응집원 ③과 응집소 ⓒ이 모두 있는 사람	150

- 이 집단에서 ABO식 혈액형이 학생 A와 같은 사람의 수는? [3점]
- ① 111 ② 133 ③ 150
- 4 189
- 5 300
- 12. 다음은 항원 X에 대한 생쥐의 방어 작용 실험이다.

[실험 과정]

- (가) 유전적으로 동일하고 X에 노출된 적이 없는 생쥐 A, B를 준비한다.
- (나) A에게 X를 1차 주사하고, 일정 시간이 지난 후 A에게 X를 2차, B에게 X를 1차 주사하고 혈중 항체의 농도와 세포독성 T림프구의 농도를 측정하였다. ⊙과 ○은 각각 A, B 중 하나이다.

[실험 결과]



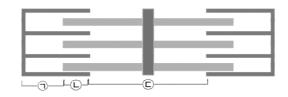
이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

ㄱ. X가 제거되는 과정에서 세포성 면역이 일어난다.

- ㄴ. 실험 후 ¬의 혈장에는 X에 대한 항체가 있다.
- ㄷ. A에게 X를 2차 주사하면 X에 대한 기억 세포가 형질 세포로 분화된다.

13. 다음은 골격근의 구성과 수축 과정에 대한 자료이다.

O 그림은 근육 원섬유 마디 X의 구조를 나타낸 것이다. X는 좌우 대칭이며, 양 끝에 있는 세로축은 Z선을 나타낸 것이다.



- 구간 □은 액틴 필라멘트만 있는 부분, □은 액틴 필라멘트와 마이오신 필라멘트가 겹치는 부분, ⓒ은 마이오신 필라멘트만 있는 부분이다.
- @~ⓒ는 ⑦~ⓒ을 순서 없이 나타낸 것이다.

시점	X의 길이	a - b	(b) + (c)
t_1	2.1µm	0.2µm	0.8µm
t_2	?	0.4µm	0.5µm

O 다음 표는 @~ⓒ에서 액틴 필라멘트와 마이오신 필라멘트의 유무를 나타낸 것이다.

구간	액틴 필라멘트	마이오신 필라멘트
a	О	?
b	О	?
C	X	О

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

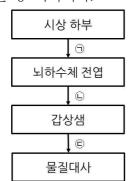
-----<보 기>---ㄱ. ⓒ는 H대이다.

L. 근수축 과정은 t_2 가 t_1 보다 먼저 일어난다.

с. X의 길이는 t₂에서 2.3µm이다.

27, L 37, E 4 L, E 57, L, E ① ¬

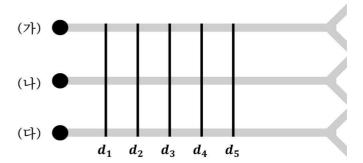
14. 그림은 티록신의 분비 조절 과정을 나타낸 것이다. \bigcirc ~ \bigcirc 은 각 각 TRH, TSH, 티록신 중 하나이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점] -----<보 기>----

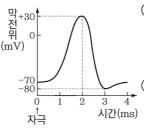
- ㄱ. ⑦은 TSH이다.
- ㄴ. ⓒ이 결핍되면 갑상샘 저하증이 일어난다.
- C. C의 농도가 증가하면 C의 분비가 억제된다.

- 15. 다음은 민말이집 신경의 흥분 전도에 대한 자료이다.
 - 그림은 민말이집 신경 (가)~(다)의 지점 d₁~d₅를 나타낸 것이다. d₁~d₅ 사이의 거리는 모두 2cm이다.



O $d_1 \sim d_5$ 중 한 지점에 역치 이상의 자극을 주었다. 표는 d₁~d₅ 지점에서 3ms일 때 막전위를 나타낸 것이다.

	d_1	d_2	d_3	d_4	d_5
(7})	-70	?	?	-80	-60
(나)	?	?	+ 30	-80	?
(다)	-70	-70	?	?	?



- 흥분 전도는 1회 일어났으며, 시간에 따른 막전위의 값은 그림과 같으며, 휴지 전위는 -70mV이다. ○ (가)~(다)의 흥분 전도 속도는
 - 1cm/ms, 2cm/ms 중 하나를 가진다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

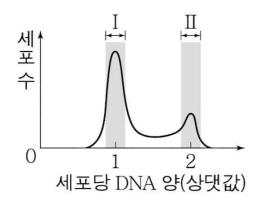
-----<보 기>---

- ㄱ. 자극을 준 지점은 d₄이다.
- ㄴ. (가)와 (다)의 흥분 전도 속도는 같다.
- 다. 3.5ms일 때 (가)~(다) 중 d₃에서 탈분극이 일어나고 있는 신경은 3개이다.
- 16. 신경계와 항상성 유지에 대한 OX 문제를 푼 것이다. 기본 점수 는 5점이며, 정답이면 3점을 얻고, 오답이면 1점을 잃는다.

문제	답
교감 신경은 말초 신경계에 속한다.	О
운동 신경의 신경 세포체는 척수 속질에 있다.	0
뇌하수체 후엽에서 항이뇨 호르몬이 분비된다.	0
혈장 삼투압이 낮으면 오줌 생성량이 감소한다.	X
체온이 높으면 피부 근처 혈관이 확장된다.	0

5문제를 모두 풀고 나서 총점은? [3점]

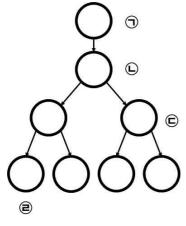
② 8 ③ 12 ④ 16 1 4 **(5)** 20 17. 그림은 어떤 사람의 체세포를 배양하여 얻은 세포 집단에서 세 포당 DNA 양에 따른 세포 수를 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

- ¬. 구간 II에서는 염색 분체의 분리가 일어나는 시기의 세 포가 있다.
- L. 구간 I의 세포에서 방추사가 나타난다.
- C. 구간 I에서 상동 염색체의 분리가 일어나는 세포가 있고, 구간 II에서 2가 염색체를 갖는 세포가 있다.

- 18. 다음은 유전자형이 AaBbDd인 사람에 대한 설명이다.
 - 사람의 특정 형질은 상염색체에 있는 3쌍의 대립유전자 A와 a, B와 b, D와 d에 의해 결정된다.
 - O 그림은 핵상이 2n인 어떤 동물에서 G₁기의 세포 □으로부터 감수 분열이 일어나는 과정을
 - O 표는 세포 1개당 대립유전자 A, b, d의 DNA 상대량을 나타낸 것이다. @~@는 각각 ⑦~② 중 하나이다.



세포	DNA 상대량		
게 시	А	b	d
(a)	0	1	?
(b)	2	2	?
©	?	1	1
d	2	0	2

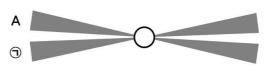
O 돌연변이와 교차는 고려하지 않으며, A, a, B, b, D, d 각각의 1개당 DNA 상대량은 같다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

-----<보 기>-

- ㄱ. ①은 예이다.
- \Box . $\frac{D$ 의 수 A의 수 B의 수 B의 근 이 같다.

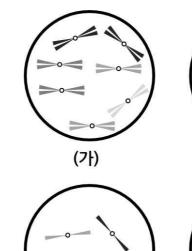
19. 그림은 유전자형이 Aa인 어떤 동물(2n=12)의 체세포의 염색체 중 일부를 나타낸 것이다. ①은 A와 a 중 하나이다.

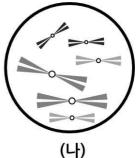


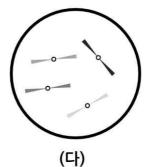
이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

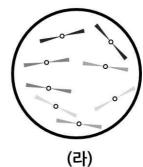
- ㄱ. ①은 a이다.
- ㄴ. 염색체에는 히스톤 단백질이 있다.
- ㄷ. 이 세포의 체세포 분열 중기에서의 세포 1개당 염색 분 체 수는 24이다.

- 20. 다음은 핵상이 2n인 동물의 세포 (가)~(라)에 대한 자료이다.
 - 그림은 세포 (가)~(라) 각각에 들어 있는 모든 염색체 중 ¬이 생략된 상태로 나타낸 것이다. ¬은 X 염색체, Y 염색체 중 하나이다. 돌연변이는 고려하지 않는다.
 - O 서로 다른 개체 A~C는 2가지 종으로 구분된다.
 - O A~C의 성염색체는 암컷이 XX, 수컷이 XY이다.
 - O (가)~(라) 중 2개는 A의 세포이고, A와 C의 성은 서로 다르다. A와 C는 서로 같은 종이다.









이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

一<보 기>ー

- ㄱ. ⑦은 Y 염색체이다.
- L. <u>염색분체수</u>는 (가)가 (다)의 4배이다.
- 다. (가)와 (나)의 핵상은 모두 2n=8이다.

- 확인 사항
- 답안지의 해당란에 필요한 내용을 정확히 기입(표기)했는지 확인