2024학년도 5월 고2 솔찬이 N제 모의고사 문제지

제 4 교시

과학탐구 영역(화학Ⅰ)

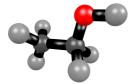
성명 수험 번호

- 1. 다음은 인류 문명에 영향을 준 물질을 나타낸 것이다.
 - (가) 나일론은 최초의 합성 섬유로, 질기고 신축성이 좋다.
 - (나) (□)은(는) 석회석을 가열해 생석회로 만든 후 점토 를 섞어 만든다.
 - (다) 유리는 모래에 포함된 (①)을(를) 원료로 만든다.
 - 이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

-----<보 기>---

- ㄱ. 나일론은 스타킹, 그물, 밧줄의 재료로 이용된다.
- ㄴ. ①은 시멘트이다.
- □은 이산화 규소(SiO₂)이다.
- 2. 다음은 탄소 화합물 중 일부를 나타낸 것이다.







이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

-----<보 기>----

- ㄱ. 메테인은 액화 천연가스(LNG)에 이용된다.
- ㄴ. 에탄올은 손 소독제에 이용된다.
- ㄷ. 아세트산은 염기성이다.
- 3. 다음 자료는 워자의 워자량을 나타낸 것이다.

수소	탄소	탄소 질소	
1	12	14	16

물의 분자량과 아세트산의의 분자량과 이산화 질소의 분자량을 모 두 합하면?

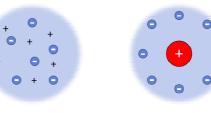
- 16
- 2 18
- ③ 50
- **4**) 78
- **⑤** 124

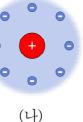
- 4. 다음은 몰 농도를 바꾸는 실험을 나타낸 것이다.
 - (가) 1 M A 수용액 500 mL를 준비한다.
 - (나) 일정한 온도에서 (가)에서 준비한 수용액에 물 ① mL 를 추가하여 A 수용액의 농도를 0.25 M으로 만든다.

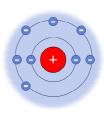
이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. (가)에서 A는 0.25 mol 만큼 들어 있다.
- ㄴ. ①은 2000이다.
- ㄷ. 몰 농도는 온도에 따라 영향을 받는다.

- 5. 다음은 탄소 화합물 중 일부를 나타낸 것이다.







(フト)

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

-----<보 기>--

- ㄱ. (가)는 톰슨의 원자 모형이다.
- ㄴ. (나)는 원자핵이 중심에 있다.
- ㄷ. (다) 이후 전자의 분포를 확률 분포로 나타낸 원자 모 형이 등장하였다.

- 6. 표는 가상의 동위 원소 X의 존재 비율을 나타낸 것이다.

	²⁰ X	²⁴ X	
존재 비율	⋽ %	© %	
X의 평균 원자량	23		

- - ¬의 값은?(단, 동위 원소 X의 원자량은 질량수로 결정하며, 해당 두 동위 원소만 있다고 가정한다.)
- ② -50 \bigcirc -75
- 3 0
- 4 50
- **⑤** 75

 $2p_z$

7. 오비탈 모형에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른

-----<보 기>---

- ¬. 주 양자수(n)가 클 수록 s오비탈의 크기가 크다.
- L. p오비탈은 방향에 따라 3가지가 존재한다.
- 다. 에너지 준위는 1s가 2s에 비해 더 크다.

- 8. 다음은 몇 가지 바닥상태 원자의 특성을 나타낸 것이다.

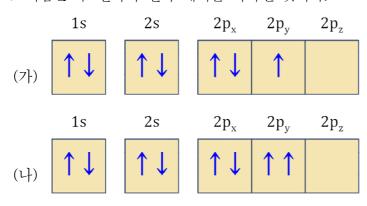
특성/이름	Li	С	N	О
주 양자수	2	9		2
s 오비탈 수	(L)	4		4
p 오비탈 수		€	2	(II)

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

____<보 기>___

- ㄱ. 은 1이다.
- ㄴ. ��은 3이다.
- ㄷ. ㅌ + ㄹ + ㅁ은 9이다.

- 9. 다음은 두 원자의 전자 배치를 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. (가)는 불가능한 원자 배치이다.
- ㄴ. (나)는 파울리 배타 원리에 위배된다.
- ㄷ. (가), (나)는 바닥상태 전자 배치이다.
- ① ¬
- 2 L 3 7, L 4 7, E 5 7, L, E

10. 다음은 원자 ①의 전자 배치를 나타낸 것이다.

1s

2s

 $2p_x$

 $2p_{\rm v}$



- ㄱ. ⑦은 14족 원소이다.
- ㄴ. 해당 전자 배치는 훈트 규칙에 위배된다.
- С. 주 양자수(n)가 같은 px, py, pz의 오비탈의 에너지 준위 는 같다.

- 11. 여러 가지 탄소 화합물을 나타낸 것이다.

	메테인	에테인	프로페인	뷰테인
분자를 구성하는 C의 개수	1	1	Œ.	Œ
분자를 구성하는 H의 개수	4	æ	Ф	H

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

- ㄱ. ① + 🗅 + চ은 9이다.
- ㄴ. ② + □ + ⑪의 평균은 8이다.
- □. □ + ⑪은 □ + ②보다 6만큼 크다.

- 12. <보기>에서 옳게 설명한 것의 개수는? [3점]

- ㄱ. 음극선은 (+)극에서 (-)극으로 직진하는 선이다.
- ㄴ. 음극선은 전하를 띤다.
- ㄷ. 음극선은 직진한다.
- ㄹ. 음극선은 질량을 가지지 않는 입자이다.
- ㅁ. 음극선 실험에서 나타난 입자의 흐름에서 해당 입자는 워자핵이다.
- \bigcirc 0
- 2 1
 - 3 2
- **4** 3
- **⑤** 4

13. 표는 가상의 동위 원소 Y의 존재 비율을 나타낸 것이다.

	¹⁸ Y	²⁰ Y	²² Y
질량수	18	9	22
존재 비율	25 %	50 %	25 %
원자량 존재비율 (상댓값)	9	5	11

Y의 평균 원자량을 \bigcirc 이라 할 때 $\frac{\bigcirc}{\bigcirc}$ 의 값은? (단, 해당 세 동위 원소만 존재한다고 가정한다.) [3점]

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

14. 다음은 바닥상태의 다전자 원자 배치에 대한 설명이다.

오비탈의 종류는 s, p, d, f가 있으며 s는 sharp, p는 principle, d는 diffuse, f는 fundamental의 약자이다.

오비탈의 에너지 준위는 1s < 2s < 2p < 3s < 3p < 🗇 < 🗅 < 4p < ... 순서이다.

즉, 원자 번호가 18인 원자의 전자는 3번째 전자 껍질까지 전자가 채워져 있고, 원자 번호가 19, 20이면 원자 번호가 18일때와 달리 ⓒ번째 전자 껍질에 전자가 채워져 있다.

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

----<보 기>--

- ㄱ. ⑦은 3d, ▷은 4s이다.
- ㄴ. 🗀은 4이다.
- ㄷ. 전자는 에너지 준위가 낮은 오비탈부터 순차적으로 채 워지게 된다.
- 3 7, 4 4 4, 5 7, 4, 5 2 L ① ¬

15. 원자 번호가 20 이하인 바닥상태의 세 원자 A, B, C가 다음 조건을 만족시킨다.

- (A의 s오비탈 수) x (A의 p오비탈 수) = 30이다.
- (B의 주 양자수(n)) ÷ (B의 s오비탈 수) = 1이다.
- (C의 s오비탈 수) + (C의 p오비탈 수) = 20이다.

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

- -----<보 기>-
- ㄱ. A는 금속 원소이다.
- ㄴ. B는 비활성 기체이다.
- 다. (C의 주 양자수) + (C의 p오비탈 수)는 18이다.
- ① ¬ 2 L 3 7, E 4 L, E 5 7, L, E

16. 원자 번호가 20 이하인 바닥상태 원자들의 성질로 이용한 계산 이다.

- 1. 서로 다른 두 원자를 선택하였다. 두 원자의 홀전자 수 의 곱은 1이다. 모두 ①가지의 경우가 나왔다.
- 2. 앞에서 구한 ⑦가지의 경우 중에서 두 원자의 주 양자 수(n)의 곱이 4인 경우들을 찾았더니 ①가지의 경우가 나 왔다.
- 3. 앞에서 구한 ①가지의 경우 중에서 두 원자의 원자 번 호의 곱이 최댓값인 경우의 최댓값은 ⓒ이다.

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

-----<보 기>-

- ㄱ. ①은 28이다.
- ㄴ. 心은 6이다.
- ㄷ. 🗀은 27이다.
- 1 7

17. 몰 농도 실험 과정을 나타낸 것이다.

- 1. 1 M 포도당 수용액 1 L에 포도당 90g을 추가하였다.
- 2. 1번 실험에 이어서 물을 추가하여 ① M 포도당 수용액 3 L로 만들어줬다.
- 3. 2번 실험에 이어서 ① M 포도당 수용액 3 L중 2 를L 다른 비커에다가 부어서 ① M 포도당 수용액 1 L을 만들어 준다.
- 4. 3번 실험에 이어서 → M 포도당 수용액 1 L에다가 포도 당 2 mol 만큼 추가하였다.
- 5. 4번 실험에 이어서 물을 추가하여 © M 포도당 수용액 5L로 만들어 준다.
- 6. 이 실험을 마쳤을 때 © M 포도당 수용액 속에 들어 있는 전체 포도당의 양은 © mol이고, 수용액 속에 들어 있는 전체 포도당의 질량은 ② g이다.

 $(\bigcirc + \bigcirc) \times \bigcirc \times \bigcirc$ 의 값은? (단, 포도당의 분자량은 180이며, 온도는 일정하다.) [3점]

- ① 450 ② 675 ③ 900 ④ 1125 ⑤ 1350
- 18. 표는 원소 X와 Y로 이루어진 가상의 분자 (가) ~ (다)에서 구성 원소의 질량비를 나타낸 것이다. 일정한 온도, 일정한 압력에서 기체 1g의 부피비는 (가): (나) = 13: 19이고, (가) ~ (다)의 분자당 구성 원자 수는 각각 5 이하이다. 원자량은 Y가 X보다 크다.

	(가)	(나)	(다)
X의질량 Y 의질량 $($ 상댓값 $)$	6	3	1

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

- ㄱ. (가) 1 mol의 X의 질량은 (나) 1 mol의 X의 질량의 2배이다.
- ㄴ. (다)의 분자식은 XY3이다.
- \Box . (가)의 분자량과 (나)의 분자량을 합했을 때 값은 (다)의 분자량의 $\frac{32}{27}$ 배이다.

19. 다음은 기체 A와 기체 B가 반응하는 화학 반응식이다.

$$A(g) + 4B(g) \rightarrow C(g)$$

표는 $A(g) \le g$ 이 들어 있는 실린더에 B(g)를 넣고 반응시켰을 때, B의 질량에 따른 반응 후 전체 기체 부피의 대한 자료이다.

B의 질량(g)	4	8	12	16	20
전체 기체 부피(상댓값)	3	3	X	7	11

x의 값은?(단, 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

- ① 1 ② 3 ③ 9 ④ 12 ⑤ 15
- 20. 다음은 기체 A와 기체 B가 반응하는 화학 반응식이다.

$$A(g) + B(g) \rightarrow aC(g)$$

표는 A(g) w g이 들어 있는 실린더에 B(g)를 넣고 반응시켰을 때, B의질량 에 따른 반응 후 전체 기체 부피의 대한 자료이다.

		반응 전		반응 후
실험	A(g)의 질량(g)	A(g)의 질량(g)	전체 기체의 밀도 (상댓값)	전체 기체의 부피(상댓값)
I	4	6	1	5
II	8	10	1	X
III	14	12		13

a ÷ x의 값은?(단, 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

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

확인 사항

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

2024학년도 5월 고2 솔찬이 N제 모의고사 문제지

제 4 교시

과학탐구 영역(생명과학 I)

성명 수험 번호										
----------	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

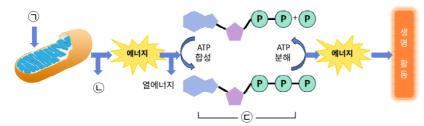
- 1. 생물 중 하나인 \bigcirc 이 다음 조건을 만족시킨다.
 - DNA와 단백질 껍질로 이루어졌다.
 - 세포의 구조를 갖추지 않았다.
 - 핵이 없다.
 - 생명체 밖에서 물질대사를 할 수 없다.
 - ①에 들어갈 말로 옳은 것은?
 - ① 사람
- ② 식물 ③ 짚신벌레
- ④ 아메바 ⑤ 박테리오파지
- 2. 표는 생명 과학의 탐구 방법을 비교한 것이다.

	귀납적 탐구 방법	연역적 탐구 방법
공통점	(
차이점	Û을 세우지 않는다.	∁을 세운다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. ⊙에 '자연 현상을 관찰한다'가 들어갈 수 있다.
- ㄴ. ▷은 '가설'로 적절하다.
- ㄷ. '플레밍의 페니실린 발견'은 귀납적 탐구 방법이다.
- ① ¬

- 2 3 7, 4 -, 5 7, -, -
- 3. 다음 자료는 생물의 물질대사 과정을 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. ⑦은 포도당 + 물이다.
- ㄴ. ◎은 이산화탄소 + 산소이다.
- ㄷ. ⓒ은 아데노신에 인산 3개가 결합한 화합물이다.

- ① L
 - 2 = 3 7, = 4 =, = 5 7, =, =

4. 다음은 사람의 기관계 중 일부를 나타낸 것이다.

기관계	특징
9	음식물에 들어 있는 영양소를 작은 영양소로 분해하여 몸속으로 흡수한다.
호흡계	세포 호흡에 필요한 ①를 흡수한다.
<u>©배설계</u>	세포에서 생성된 요소와 같은 노폐물을 걸러 오줌의 형태로 몸 밖으로 내보낸다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

-----(보 기>---

- ㄱ. ⑦은 소화계이다.
- ㄴ. ⓒ은 이산화 탄소이다.
- ㄷ. 간은 ⓒ에 해당된다.

- 5. 에너지 대사에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. 기초 대사량은 생명 활동을 하는데 필요한 최소 에너지
- ㄴ. 하루 동안 소비하는 에너지의 총량은 활동 대사량이다.
- ㄷ. 1일 대사량에서 기초 대사량이 가장 비율이 높다.

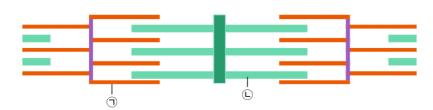
- 6. 다음 자료는 신경계를 구성하는 기본 단위에 대한 설명이다.

신경계를 구성하는 기본 단위는 뉴런이다. 뉴런은 대부분 핵 과 세포질로 이루어진 ①와/과 이것에서 뻗어 나온 가지 돌 기와 ①로 되어 있다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. ⑦은 '신경 세포체'이다.
- ㄴ. ⓒ은 '축삭 돌기'이다.
- □은 다른 뉴런이나 세포로 신호를 전달한다.

7. 다음은 근육 원섬유 마디를 나타낸 것이다. ①과 ①은 각각 액틴 필라멘트와 마이오신 필라멘트 중 하나다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. ⑦은 마이오신 필라멘트이다.
- ㄴ. H대는 근육 원섬유 중심에 Û만 있는 부분이다.
- □. I대는 ○이 있는 부분으로 어둡게 보인다.

- 8. 다음은 과학의 탐구 방법에 대한 설명이다.
 - (가) 귀납적 탐구 방법은 자연현상에서 관찰한 결과들을 종 합해서 결론을 이끌어내는 탐구 방법이다. 이에 해당하는 대표적인 사례로 ①이 있다.
 - (나) 연역적 탐구 방법은 귀납적 탐구 방법과 달리 ①을 설 정하여 그 결론과 일치하는지 확인하는 탐구 방법이다.
 - 이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. ⑦은 '다윈의 진화론'으로 적절하다.
- ㄴ. ①은 '가설'이다.
- ㄷ. 귀납적 탐구 방법에서는 실험군과 대조군을 설정한다.

- 9. 다음은 신경계에 대한 설명이다.

체성 신경계	① 끝 부분에서 아세틸콜린이 분비된다. ① 골격근의 반응을 조절한다.
자율 신경계	© 교감 신경에서 신경절 이전 뉴런과 신경절 이후 뉴런에서 분비되는 물질은 같다. ② 부교감 신경에서 신경절 이전 뉴런의 길이는 신경절 이후 뉴런의 길이보다 길다. □ 교감 신경은 심장 박동을 억제하고, 부교감 신경은 심장 박동을 촉진한다.

- ~ □ 중 옳게 설명한 것의 개수는?
- 1
- 2 2
- ③ 3
- 4
- ⑤ 5

10. 호르몬의 작용에 대한 설명으로 옳은 것을 $\langle 보기 \rangle$ 에서 모두 고

- ㄱ. 인슐린과 글루카곤의 분비 혈당량을 유지한다.
- L. 간뇌 시상 하부에서 TSH 분비량을 증가시킨다.
- ㄷ. 체내 수분량이 낮아지면 혈장 삼투압을 증가시킨다.

- 11. 다음은 세포 호흡으로 생성되는 노폐물을 나타낸 것이다.

노폐물	특성
이산화 탄소	□(을)를 통해 몸 밖으로 나간다.
물	폐, 콩팥을 통해 몸 밖으로 나간다.
암모니아	①에서 독성이 적은 요소로 전환된다. ⓒ(을)를 통해 몸 밖으로 나간다.

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

-----<보 기>---

- ㄱ. ⑦은 폐이다.
- ㄴ. ▷의 이자와 같은 계에 속한다.
- □. 단백질이 에너지원으로 사용되었을 때 노폐물은 □을 통해 몸 밖으로 나갈 수 있다.

- 12. 다음은 말이집 신경과 민말이집 신경을 비교한 것이다.

	말이집 신경	민말이집 신경
<u> </u>	있음	없음
○랑비에 결절	있음	없음
흥분 전도 속도	빠름	느림

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

- ㄱ. □은 슈반 세포의 세포막이 단일 겹으로 쌓여 있다.
- ㄴ. 말이집 신경에서 도약 전도가 일어난다.
- ㄷ. 랑비에 결절은 신호 전달에서 절연체 역할을 한다.

13. 다음은 뇌의 구조와 특징의 일부를 나타낸 내용에서 오류가 발 생하여 수정한 것을 나타낸 것이다.

뇌	특징
대뇌	대뇌는 대뇌 겉질과 속질로 구분되며 대뇌의 겉질은 <u>①백색질(→회색질)</u> 이다.
소뇌	대뇌보다 더 <u>○크다.,</u> 대뇌와 함께 수의 운동을 조절한다.
간뇌	시상, 시상 하부, 뇌하수체로 구분된다. ⓒ시상 하부(→뇌하수체)는 다른 내분비샘의 기능을 조절한다.
중간뇌	감각 정보의 전달 통로이다. 어두운 곳에서 동공을 <u>②축소(→확대)</u> 시킨다.
연수	뇌와 척수를 연결하는 신경이 지나는 곳이다. 신경의 <u>①상하 교차(→좌우 교차)</u> 가 일어난다.

- ~ □ 중에서 바르게 수정한 것이 아닌 것은? [3점]

- (5) (D)

14. 다음은 교감 신경과 부교감 신경에 대한 설명이다.

교감 신경의 말단과 부교감 신경의 말단은 분비되는 물질 이 다르다. 교감 신경은 ○, 부교감 신경은 ○이 분비된다.

교감 신경이 흥분하면 나타나는 현상은 동공이 확대되고. 기관지가 확장되며, 심장 박동이 촉진되고, 소화관 운동과 소화액 분비가 🗅된다. 그리고 글리코젠 분를 🖹한다.

부교감 신경이 흥분하면 나타나는 혀낭은 동공이 축소되고, 기관지가 수축되며, 심장 박동이 억제되고, 소화관 운동과 소화액 분비가 回된다. 그리고 쓸개즙 분비를 印한다.

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

- ㄱ. ⑦은 '노르에피네프린', ▷은 '아세틸콜린'이다.
- ㄴ. ⓒ은 '억제', ⑩은 '촉진'으로 적절하다.
- ㄷ. ②과 ⑪은 모두 '억제'로 적절하다.
- 37, 4 4 4, 5 7, 4, 5 ① ¬ ② L

15. 다음은 혈당량을 조절하는 요인 중 일부를 나타낸 것이다.

요인	혈당량을 조절하는 방법
이자 α세포	9
이자 β세포	©

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

- ㄱ. ○은 '인슐린을 분비한다'가 들어갈 수 있다.
- ㄴ. ▷은 '글루카곤을 분비한다'가 들어갈 수 있다.
- □ □은 혈중 포도당 농도를 증가시키고, □은 혈중 포도 당 농도를 감소시킨다.

16. 신경계에 대한 OX 문제를 푼 것이다. 기본 점수는 5점이며, 정답이면 3점을 얻고, 오답이면 1점을 잃는다.

문제	답
척수는 중추 신경계이다.	0
척수 신경은 12쌍이 존재한다.	0
말초 신경계에서 뇌 신경은 31쌍이다.	
척수는 겉질이 백색질, 속질이 회색질이다.	X
척수의 운동 신경 다발은 전근이다.	X

5문제를 모두 풀고 나서 총점은? [3점]

① 4 2 8 3 12

4 16

⑤ 20

17. 표는 우리 몸의 주요 내분비샘과 호르몬에 대해 나타낸 것이다.

내분비샘	호르몬
뇌하수체	○생장 호르몬, 갑상샘 자극 호르몬, 생식샘 자극 호르몬, 항이뇨 호르몬, 옥시토신
갑상샘	
부신 속질	에피네프린
이자	인슐린, 🗅

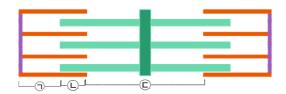
이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3점]

- ㄱ. 句에서 뇌하수체 전엽에서 분비되는 건 2개, 뇌하수체 후엽에서 있는 건 3개이다.
- L. (L)은 티록신이다.
- ㄷ. ⓒ은 혈당량을 증가시킨다.

① ¬

2 L 3 7, 5 4 L, 5 7, L, 5

- 18. 다음은 골격근의 구성과 수축 과정에 대한 자료이다.
 - 그림은 근육 원섬유 마디 X의 구조를 나타낸 것이다. X는 좌우 대칭이며, 양 끝에 있는 (보라색) 세로 축은 Z선을 나타낸 것이다.



- 구간 □은 액틴 필라멘트만 있는 부분, □은 액틴 필라멘트와 마이오신 필라멘트가 겹치는 부분, 🗀은 마이오신 필라멘트만 있는 부분이다.
- ○의 길이가 □의 길이의 2배가 될 때까지 X가 수축하였다. ①의 길이는 수축 이전에 4µm, ①의 길이는 수축 이후 6µm이였다.
- ©의 길이는 수축 이전 10µm이다.

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

----<보 기>-

- ¬. ⑤의 길이는 수축 이후 3μm이다.
- ∟. A대의 길이는 항상 14µm이다.
- □. 수축 이후 수축 전보다 ⑤의 길이의 변화량은 ⑤의 길이 의 변화량보다 2배이다.
- 1 7 ② L

3 7, 5 4 4, 5 5 7, 4, 5

19. 표는 자극을 받은 뉴런의 상태를 나타낸 것이다.

상태	Na ⁺ 통로	K ⁺ 통로
분극	닫힘	닫힘
탈분극	Э	Ĺ)
재분극	Œ	2

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

----<보 기>--

- ㄱ. ①과 ▷은 같고, ▷과 ②은 같다.
- ㄴ. 탈분극 상태에서 막 안쪽은 양(+)전하이다.
- ㄷ. 재분극 상태에서 막전위가 하강한다.

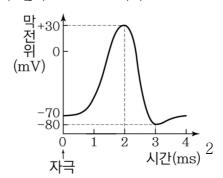
① ¬ ② L

3 7, 5 4 4, 5 5 7, 6, 5

- 20. 다음은 민말이집 신경 A, B의 흥분 전도에 대한 자료이다.
 - \bigcirc A에는 d_1 지점이 있고, B에는 d_2 , d_3 지점이 있다.



- \bigcirc \bigcirc \bigcirc d_2 에 역치 이상의 자극을 주었다. 4ms일때 d_3 에서 활동 전위가 발생하였다.
- d₂부터 d₃까지 거리는 8cm이며 d₁부터 d₂까지의 거리는 d2부터 d3까지 거리의 2배이다.
- d₂ 지점에서 활동 전위가 일어날 때 막전위는 다음과 같다. 휴지 전위는 -70mV이다.



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

---<보 기>--

- ㄱ. B에서의 흥분 전도 속도는 2cm/ms이다.
- ㄴ. ⑦ 이후 8ms일때 d₁에서 활동 전위가 발생한다.
- □ 이후 6ms일때 d₃ 지점에서 K⁺ 통로가 열린다.

 \bigcirc

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