2024학년도 3월 고2 솔찬이 N제 모의고사 문제지

제 4 교시

과학탐구 영역(화학 I)

수험 번호 성명

1. 다음은 산화 환원 반응에 대한 설명이다.

C와 O₂가 산화 환원 반응하면 ⑦이(가) 생성된다.

①에 들어갈 말로 옳은 것은?

- ① CO
- ② HCl
- 3 H₂O

- 4 CO2
- ⑤ NaCl

2. 다음은 탄소 화합물 중 일부를 나타낸 것이다.







이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

----<보 기>--

- ㄱ. 메테인은 산소가 포함되어 있다.
- ㄴ. 알코올은 무색이다.
- ㄷ. 아세트산은 산성이다.

3. 다음 자료는 원자의 원자량을 나타낸 것이다.

수소	탄소	산소	나트륨
1	12	16	23

물의 분자량과 메테인의 분자량과 이산화 탄소의 분자량을 모두 합하면?

- ① 18
- ② 34
- 3 44
- **4** 78
- **⑤** 96

4. 다음은 몇 가지 원자의 특성을 나타낸 것이다.

특성/이름	Н	Li	N	F
주기	1	\bigcirc	2	
족	1	1		©.
원자번호			ℂ	

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

-----<보 기>----

- ㄱ. ⑦은 2이다.
- ㄴ. 🖒 + চ)은 14이다.
- ㄷ. 금속 원소는 1개, 할로젠은 1개이다.

5. HCl과 NaOH로 중화 반응 실험을 했다.

	HC1	NaOH
농도(상댓값)	2	1
사용한 양(mL)	20	a

혼합한 용액이 중화점일 때 전체 용액의 양은 b L이다. a x b의 값은?(단, 두 수용액의 온도는 같다.)

- ① 1.2 ② 2.4 ③ 24 ④ 240 ⑤ 2400

6. 산과 염기에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

----<보 기>-

- ¬. pH 농도는 0부터 14까지 있다.
- ㄴ. pH 농도가 7이면 중성이다.
- ㄷ. 레몬은 염기이다.
- 2 L

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

- **7.** 산화 환원 반응이 아닌 것은?
 - ① 철이 녹스는 현상
 - ② 마그네슘의 연소
 - ③ 탄산과 수산화 칼슘의 반응
 - ④ 산화 구리(II)와 수소 기체의 반응
 - ⑤ 호흡
- 8. 다음은 연료 전지에 대한 설명이다.

연료전지(fuel cell)란 연료가 가진 화학에너지를 전기화학 반응을 통해 직접 전기에너지로 바꾸는 에너지 변환 장치로 서, 배터리와는 달리 연료가 공급되는 한 재충전 없이 계속 해서 전기를 생산할 수 있고, 반응 중 발생된 열은 온수생 산에 이용되어 급탕 및 난방으로 가능하다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

----<보 기>---

- ㄱ. 수소와 산소가 반응한다.
- ㄴ. 반응하여 물이 생성된다.
- ㄷ. 산소의 전자가 수소로 이동한다.
- 9. 다음은 암모니아 분자 모형을 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

----<보 기>-

- □. 질소 1개와 산소 3개가 반응한 것이다.
- ㄴ. 식량 부족 문제를 해결하였다.
- ㄷ. 합성염료를 개발하는데 사용되었다.

10. 분자에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

----<보 기>----

- □. 분자량이 a일때 분자 1 mol의 질량은 a g이다.
- L. 1 mol의 부피는 22.4L이다.
- 다. 이산화 탄소 분자 1 mol의 전체 원자의 개수는 산소 원
- 자 1 mol의 전체 원자의 개수와 같다.
- 11. 의류 문제를 해결했던 합성 섬유를 나타낸 것이다.

합성 섬유	특성
9	최초의 합성 섬유이다. 매우 질기고 유연하며 신축성이 좋다. 스타킹, 운동복 등에 이용된다.
폴리에스터	
Œ	보온성이 있고 열에 강하다. 안전복과 소방복에 이용된다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3 점1

-----<보 기>----

- ㄱ. 은 나일론이다.
- ㄴ. '흡습성이 없고 빨리 마른다'는 ⓒ에 들어갈 수 있다.
- ㄷ. ⓒ은 폴리아크릴(폴리아크릴로니트릴)이다.
- **12.** 다음 규칙에 따라 A, B, C를 정할 때 A + B + C의 값은? [3점]
 - 명제 ㄱ이 참이면 A = 100, 거짓이면 A = 0이다.
 - 명제 ㄴ이 참이면 B = 10, 거짓이면 B = 0이다.
 - 명제 ㄷ이 참이면 C = 1, 거짓이면 C = 0이다.

-----<보 기>----

- ㄱ. 산의 종류에 따라 성질이 다른 것은 음이온 때문이다.
- ㄴ. 메탄올은 염기이다.
- 다. 산성, 중성, 염기성에 상관없이 이온이 들어 있는 수용 액은 전기 전도성이 있다.
- ① 1 ② 10 ③ 11 ④ 100 ⑤ 101

13. 다음 글에 이어질 순서로 가장 적절한 것을 고르시오. [3점]

광합성을 하는 생물이 출현하였다.

- (A) 산소 호흡하는 생물이 등장하였고, 오존층이 형성되었다.
- (B) 원시 지구의 대기 조성이 변하였다.
- (C) 육상 생물이 등장하였다.

$$(3)$$
 (B) - (C) - (A) (4) (C) - (A) - (B)

 \bigcirc (C) - (B) - (A)

14. 다음은 HCl과 NaOH로 중화 반응 실험을 나타낸 것이다.

	HC1	NaOH
농도(상댓값)	2	3
반응 후 남은 Cl-	C1- 2	C1- 0
또는 Na+의 양 (상댓값)	Na+ 0	Na+ 1
혼합한 부피(상댓값)	k	1

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? (단, 두 수용액의 온도는 같다.) [3점]

- ㄱ. 혼합 용액은 산성이다.
- ㄴ. 혼합 용액은 온도가 최대이다.
- 다. k는 3이다.
- ① 7 ② L ③ 7, L ④ 7, L ⑤ 7, L, L

15. 물질을 구성하는 원소에 대한 설명으로 옳지 <u>않은</u> 것은? [3점]

- ① 지각을 구성하는 원소의 질량비는 산소 > 규소 > 알루미늄 > 철 > 칼륨 > 나트륨 > 칼슘 > 마그네슘이다.
- ② 대기를 구성하는 원소의 질량비는 질소 > 산소 > 아르곤이다.
- ③ 해양을 구성하는 원소의 질량비는 산소 > 수소 > 염소이다.
- ④ 사람을 구성하는 원소의 질량비는 산소 > 탄소 > 수소 > 질 소이다.
- ⑤ 수소가 가장 먼저 탄생하였다.

16. 표는 3가지 중화 반응 실험을 나타낸 것이다.

	실험 1	실험 2	실험 3
사용한 HCl과 NaOH의 양(상댓값)	4:1	1	1:6
페놀프탈레인 용액의 색깔	무색	무색	©.
메틸 오렌지 용액의 색깔	Œ	노란색	노란색
BTB 용액의 색깔	2	Œ	파란색

이에 대한 설명으로 옳지 <u>않은</u> 것은? (단 두 수용액의 온도와 농 도는 같다.) [3점]

- ① ①은 1:1이다.
- ② ①과 ②은 같은 색깔이다.
- ③ 메틸 오렌지 용액의 색깔이 ②이면 산성이다.
- ④ 🛈 호록색이다.
- ⑤ ①, ②, ②, ② 중 서로 다른 색깔은 3가지이다.

17. 표는 이온 결합과 공유 결합의 특성을 나타낸 것이다.

	이온 결합	공유 결합
끓는점	노 <mark>스</mark> 교	낮음
전기 전도성	(1)	대부분 없음
물에 대한	111111	잘 녹는 것: ①
용해성	대부분 높음	잘 녹지 않는 것: 메테인, 질소 등
대표적인 물질	Œ	에탄올, 뷰테인, 설탕, 아세틸 살리실산

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

----<보 기>----

- ㄱ. ⑤은 '있음'이다.
- L. Q은 설탕, 포도당으로 적절하다.
- 다. 탄산 칼슘은 ♥으로 적절하며, 물에 잘 녹지 않는다.

① ¬

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

18. 표는 철, 구리, 아연, 브로민에 대한 특징을 나타낸 것이다.

	철	구리	아연	브로민
원자 번호	Ī	©.	Œ	35
실온에서의 상태	고체	고체	고체	2

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3

----<보 기>---

- ㄱ. ① + ① + ②은 85이다.
- ㄴ. 🗈은 액체이다.
- 다. 할로젠은 나트륨과 격렬히 반응한다.

① ¬

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

19. 중화 반응 실험 과정을 나타낸 것이다.

- 1. HCl 수용액 15 mL에다가 NaOH 수용액 15 mL를 혼합했 더니 BTB 용액의 색깔이 파란색이였다.
- 2. 1번 실험에 이어서 HCl 수용액 45 mL를 추가하고 NaOH 수용액 15 mL를 추가했더니 BTB 용액의 색깔이 초록색 이였다.
- 3. 4개의 비커를 준비한 후 1, 2번 실험에서 사용했던 농도 의 HCl 수용액과 NaOH 수용액을 사용하여 2가지 실험을 했다.
- 4. HCl 수용액 20 mL와 NaOH 수용액 a mL을 혼합하였더 니 BTB 용액의 색깔이 초록색이였다.
- 5. HCl 수용액 b mL와 NaOH 수용액 c mL을 혼합하여 120 mL 수용액을 만들었고, BTB 용액의 색깔은 초록색이였 다.
- 6. HCl 수용액의 농도를 기존의 2배, NaOH 수용액의 농도 를 기존의 0.5배 하였고, HCl 수용액 d mL과 NaOH 수용 액 e mL을 혼합하여 150 mL 수용액을 만들었고, BTB 용액의 색깔은 초록색이였다.

a + 2b + 3c + 4d + 5e의 값은? [3점]

① 940 ② 990 ③ 1010 ④ 1060 ⑤ 1080

20. 표는 용기 (가)와 (나)에 들어 있는 기체에 대한 자료이다. A 의 원자량 : B의 원자량 = 5 : 6이다.

용기	기체	기체의 질량(g)	분자량	A의 양
(가)	AB	11w	11N	n
(나)	AB_3	\bigcirc	Œ.	2n

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

_<보 기>-

- ㄱ. ⑦은 46w이다.
- ㄴ. ②은 23N이다.
- C. 용기 (가)와 용기 (나)를 혼합하였을 때 A의 원자 수와 B의 원자 수의 비는 3:7이다(단, 혼합하였을 경우 두 기체 는 반응하지 않는다).

* 확인 사항

○ 답안지의 해당란에 필요한 내용을 정확히 기입(표기)했는지 확인

2024학년도 3월 고2 솔찬이 N제 모의고사 문제지

제 4 교시

과학탐구 영역(생명과학 I)

수험 번호 성명

- 1. 탄소 화합물 중 하나인 ①이 다음 조건을 만족시킨다.
 - 에너지원으로 사용된다.
 - 생명체의 주요 구성 물질이다.
 - 근육, 뼈, 머리카락 등을 구성한다.

①에 들어갈 말로 옳은 것은?

- ① 탄수화물 ② 단백질 ③ 지질 ④ 핵산 ⑤ 물

- 2. 표는 DNA와 RNA의 특징을 나타낸 것이다.

	DNA	RNA
구조	이중 나선 구조	
당	<u>C</u>	리보스
염기	A, T, G, C	A, ©, G, C

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

----<보 기>---

- ㄱ. ⑦은 '단일 가닥'이다.
- L. (L)은 '디옥시리보스'이다.
- □ □은 'U'이며 뉴클레오타이드의 종류는 8가지이다.

- 3. 다음 자료는 생물의 구성 단계를 나타낸 것이다.

동물: 세포 -> 조직 -> ① -> 心 -> 개체

식물: 세포 -> 조직 -> © -> ② -> 개체

이에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① ①과 ⓒ은 같다.
- ② ()은 기관이다.
- ③ 리은 조직계이다.
- ④ 기관은 여러 조직이 모인 것이다.
- ⑤ 개체는 단일 기관으로 구성되어 있다.

4. 다음은 세포 소기관의 구조를 나타낸 것이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

-----<보 기>-----

- ㄱ. 리보솜은 막으로 둘러싸여 있다.
- ㄴ. 미토콘드리아는 동물 세포에만 존재한다.
- ㄷ. 세포벽은 식물 세포에만 존재한다.

- 5. 물질대사에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?
 - ① 물질대사는 생명체 내에서 일어나는 모든 화학 반응이다.
 - ② 동화 작용은 발열 반응이다.
- ③ 광합성은 동화 작용에 해당된다.
- ④ 이화 작용은 큰 분자를 작은 분자로 분해한다.
- ⑤ 소화는 이화 작용에 해당된다.
- **6.** 다음 자료는 효소에 대한 설명이다.

효소는 주성분이 ①이며, 활성화 에너지를 낮춘다. 효소는 입 체 구조에 들어맞는 한 종류의 기질하고만 결합하는 ①을 갖고 있으며, 반응을 완료하면 🗀이 가능하다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

---<보 기>-

- ㄱ. ⑦은 '단백질'이다.
- ㄴ. ⓒ은 '기질 특이성'이다.
- ㄷ. ⓒ은 '재사용'이며, 효소는 반응 전후에 변하지 않는다.

7. 다음은 동물 세포의 전사와 번역에 대한 특징을 나타낸 것이다.

	전사	번역
장소	핵 속	J
변화되는 것	<u>C</u>	RNA -> 아미노산

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

- ㄱ. ⑦은 '세포질의 리보솜'이다.
- ㄴ. ①은 'DNA -> RNA'이다.
- ㄷ. 코돈은 20종류가 있다.

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 ⓒ을 설 정하여 그 결론과 일치하는지 확인하는 탐구 방법이다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은?

----<보 기>----

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

9. 다음은 변이에 대한 설명이다.

유전적 변이	① 개체가 가진 환경의 차이로 나타난다. ① 형질이 자손에게 유전되지 않는다.
비유전적 변이	© 유전의 영향으로 나타난다. ② 형질이 자손에게 유전된다.

이에 대한 설명으로 옳게 설명한 것의 개수는?

① 0

2 1

32

4 3

⑤ 4

10. 생태계의 구성 단계에 대한 설명으로 옳은 것을 옳은 것을 <보 기>에서 모두 고른 것은?

----<보 기>----

- ㄱ. 개체는 하나의 생명체이다.
- ㄴ. 개체군은 여러 종의 개체들의 무리이다.
- ㄷ. 군집에는 모두 같은 종이 모여 있다.

11. 다음은 여러 가지 탄소 화합물을 나타낸 것이다.

탄소 화합물	특성
<u></u>	구성 원소는 C, H, O이다. 포도당, 녹말, 글리코젠, 셀룰로스를 구성한다.
단백질	©.
Œ	구성 원소는 C, H, O이다. 중성 지방과 인지질을 구성한다.

이에 대한 설명으로 옳은 것을 <보기>에서 모두 고른 것은? [3

-----<보 기>-----

- ㄱ. ⑦은 탄수화물이다.
- ∟. ○의 구성 요소는 C, H, O, N을 포함한다.
- ㄷ. ②은 세포막의 주성분이다.

12. 다음은 확산의 특성 중 일부를 나타낸 것이다.

	단순 확산	촉진 확산
확산 방식	인지질 2중층	□을(를) 통해 확산
역간 경기 	직접 통과	() 글(글) 중에 복건
확산 속도	농도 차가 클수록	일정 농도차부터
적인 극도	계속 증가	증가하지 않음
이동 물질	Ĺ)	Œ

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

---<보 기>---

- ㄱ. ⑦은 '막단백질'이다.
- ㄴ. 포도당은 ⓒ에 해당된다.
- ㄷ. 이온은 ⓒ에 해당된다.

1 7 2 L

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

13. 다음은 확산과 삼투를 비교한 것이다.

	확산	삼투
이동 물질	분자, 이온	9
이동 방향	고농도 -> 저농도	©.

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

---<보 기>-

- ㄱ. ①은 '물'이다.
- ㄴ. ઃ은 づ이 저농도에서 고농도로 이동하는 것이다.
- ㄷ. 삼투로 인해 세포의 모양이 달라질 수 있다.

14. 다음은 세포에서의 삼투에 대한 설명이다.

세포 안보다 농도가 낮은 용액을 저장액, 같은 용액을 등장액, 높은 용액을 고장액이라 한다. 동물 세포와 식물 세포를 각각 저장액, 등장액, 고장액에 넣었을 때 어떻게 되었는지 확인한 결과이다.

저장액에서는 세포의 부피가 커지며 동물 세포는 터지게 되는데 이를 ①(이)라 하며 식물 세포는 세포벽이 있어서 터지지 않고 팽팽해지며 이를 ①(라)이 한다.

등장액에서는 동물 세포, 식물 세포 모두 부피가 변하지 않는다.

고장액에서는 세포의 부피가 작아지게 되며 식물 세포에서 는 ⓒ원형질 분리가 일어난다.

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

---<보 기>-

- ㄱ. ①은 '팽윤', ⓒ은 '용혈'이다.
- ㄴ. 등장액에서는 물이 이동한다.
- ㄷ. ⓒ은 세포막이 세포벽에서 분리되는 현상이다.

15. 다음은 효소의 작용에 영향을 주는 요인을 나타낸 것이다.

요인	반응 속도에 주는 영향
농도	(1)
온도	©.
рН	Œ

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

----<보 기>----

- ㄱ. □은 농도가 증가할수록 반응 속도가 계속 증가한다.
- ㄴ. ⓒ은 최적 온도보다 높아지면 반응 속도가 감소한다.
- □은 최적 pH에서 반응 속도가 최대이며 pH 값의 범위는 0~14이다.

16. 표는 여러 가지 화석을 나타낸 것이다.

시상 화석	생성 환경	표준 화석	생성 시기
고사리	1	Œ.	고생대
산호	Œ		중생대
조개	바다, 갯벌		신생대

이에 대한 설명으로 옳지 않은 것은? [3점]

- ① ⑦은 '육지'이다.
- ② ①은 '삼엽충, 갑주어, 방추충'을 포함한다.
- ③ ㄷ은 '바다'이다.
- ④ ②은 '매머드'를 포함한다.
- ⑤ 교이 있던 시기에는 인류의 조상이 출현하였다.

17. 표는 지질 시대별 생물의 특징을 나탄낸 것이다.

지질 시대	출현한 것	번성한 식물
선캄브리아 시대	남세균	
고생대	1	양치식물
중생대	Ĺ)	Œ
신생대		2

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

----<보 기>----

- ㄱ. ㈜과 ▷은 같다.
- ㄴ. ⓒ은 속씨식물이다.
- ㄷ. ②과 ②은 같다.

18. 표는 생물 다양성에 대해 나타낸 것이다.

생물 다양성	특징
유전적 다양성	
종 다양성	(L)
생태계 다양성	Œ

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

----<보 기>---

- ㄱ. □은 '같은 생물종에서 나타난다'로 적절하다.
- L. C은 '일정한 지역에 서식하는 각 생물종의 분포 비율과 관계 없다'로 적절하다.
- □ □은 '생태계 다양성과 종 다양성은 서로 영향을 주지 않는다'로 적절하다.

 19. 다음은 한 먹이 사슬에 있는 에너지의 양을 나타낸 것이다.

영양 단계	에너지 양(kcal/m² • 일)
3차 소비자	•
2차 소비자	4
0	20
생산자	400

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

----<보 기>----

- ㄱ. 3차 소비자의 에너지 효율이 10%일때 ∋은 0.4이다.
- ㄴ. ⓒ은 1차 소비자이다.
- ㄷ. 心의 에너지 효율은 20%이다.

20. 다음은 어떤 세포에서 일어나는 유전 정보의 흐름을 나타낸 것이다.

- 1. DNA 이중 가닥 중 한 가닥의 염기 서열은 AGGGCTTCCCTA이다.
- 2. 이 DNA에서 RNA로 전사된 염기 서열 중 A(아데닌)은 3개이다.

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

----<보 기>---

- ㄱ. RNA로 전사되었을 때 U(유라실)의 개수는 2개이다.
- ㄴ. RNA가 번역되었을 때 코돈의 개수는 4개이다.
- ㄷ. ①과 ②을 구성하는 코돈의 G(구아닌)의 개수는 같다.

* 확인 사항

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