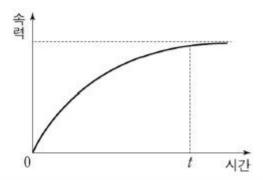
1과목: 과학

1. 그림은 낙하 중인 스카이다이버의 속력을 시간에 따라 나타 낸 것이다. 이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있 는 대로 고른 것은?



- 고, 스카이다이버의 역학적 에너지는 보존된다.
- 다. 0부터 t시간까지 스카이다이버에 작용하는 알짜힘의 크기는 점점 감소한다.
- c, 스카이다이버의 중력 퍼텐셜 에너지 감소량은 운동 에너지 증가량과 같다.

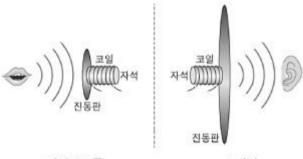
(1) ¬

② ∟

③ ¬, ⊏

④ ∟, ⊏

2. 그림은 마이크로폰과 스피커의 작동 원리를 나타낸 것이다. 이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고 른 것은?



마이크로폰

스피커

- 마이크로폰은 소리 정보를 전기신호로 전환해 준다.
- ㄴ, 마이크로폰에서 전자기 유도 현상이 발생한다.
- c, 스피커에서 역학적 에너지가 전기 에너지로 전환된다.

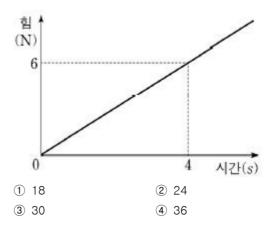
 \bigcirc

② ¬, ∟

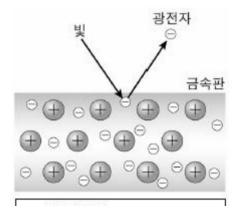
③ ∟, ⊏

④ ¬, ∟, ⊏

3. 그림은 수평면에서 정지해 있던 질량 2 kg인 물체에 수평방향으로 작용한 힘을 시간에 따라 나타낸 것이다. 4초일 때물체의 운동 에너지는 몇 J인가? (단, 모든 마찰과 공기 저항은 무시한다.)



4. 그림은 금속판에 빛을 비추었을 때 금속에서 광전자가 방출되는 현상을 나타낸 것이다. 이때 방출되는 광전자의 최대 운동 에너지에 영향을 미치는 변수로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?



그, 빛의 진동수

나, 빛의 세기

다. 금속판의 종류

 \bigcirc

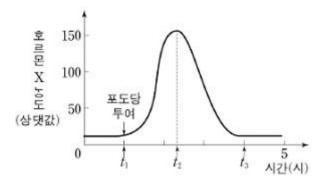
② ∟

③ ¬, ⊏

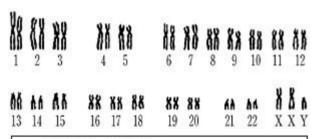
④ ∟, ⊏

- 5. 핵분열과 핵융합에 대한 설명으로 옳은 것은?
 - ① 핵융합의 원료는 주로 우라늄이 사용된다.
 - ② 태양의 에너지는 대부분 핵분열에 의해 발생한다.
 - ③ 핵분열은 가벼운 원소가 융합해 무거운 원소가 되는 과정 이다.
 - ④ 핵융합 과정에서 발생하는 질량 결손에 의해 에너지가 발 생한다.
- 6. (가)와 (나)에서 설명하는 생명현상을 옳게 짝 지은 것은?
 - (가) 잎미 가시로 변해 물의 손실을 최소화한다.
 - (나) 사람은 더울 때 땀을 흘려 체온을 일정하게 유지한다.
 - ① (가) 생식과 유전, (나) 적응과 진화
 - ② (가) 적응과 진화, (나) 항상성
 - ③ (가) 발생과 생장, (나) 물질대사
 - ④ (가) 자극에 대한 반응, (나) 항상성
- 7. 생태계의 질소순환에 대한 설명으로 옳은 것은?
 - ① 공중 방전에서 N2가 NO3⁻로 전환된다.

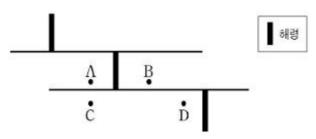
- ② 질산화 세균에 의해 NO₂-가 N₂로 전환된다.
- ③ NH₄+는 탈질산화 작용으로 NO₂-로 전환된다.
- ④ 뿌리혹박테리아에 의해 N₂가 NO₃로 전환된다.
- 8. 그림은 정상인에게 공복 시 포도당을 투여한 후, 이자에서 분 비되어 혈당량 조절에 관여하는 호르몬 X의 혈중 농도변화를 시간에 따라 나타낸 것이다. 이에 대한 설명으로 옳은 것은?



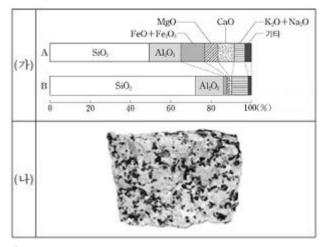
- ① X는 이자의 α세포에서 분비된다.
- ② X는 간에서 글리코겐의 분해를 촉진시킨다.
- ③ 교감 신경은 호르몬 X의 분비를 촉진시킨다.
- ④ 혈중 글루카곤의 농도는 t_2 일 때보다 t_3 일 때 더 높다.
- 9. 그림은 어떤 사람의 핵형 분석 결과를 나타낸 것이다. 이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것 은?



- 고, 성염색체는 3개이다.
- ㄴ, 염색 분체는 92개이다.
- ㄷ. 이 사람은 클라인펠터 증후군의 이상이 보인다.
- ① ¬
- ② ∟
- ③ ¬, ⊏
- ④ ¬, ∟, ⊏
- 10. 세포의 물질대사 과정에서 이화 작용에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?
 - ① 에너지가 흡수되는 반응이다.
 - ② 각 단계에는 특정한 효소가 관여한다.
 - ③ 고분자 물질을 저분자 물질로 분해하는 반응이다.
 - ④ 간세포에서 글리코겐을 포도당으로 분해하는 과정은 이 화 작용의 예이다.
- 11. 그림은 판 경계 중 해령 부근의 모습을 모식적으로 나타낸 것이다. A~D 지점에 대한 설명으로 옳은 것은?



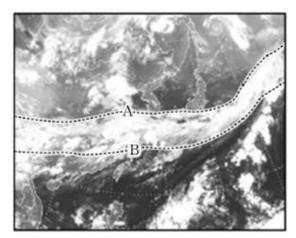
- ① B와 C의 이동 방향은 같다.
- ② C는 D보다 퇴적물의 두께가 두껍다.
- ③ A와 C의 지각은 같은 지점의 해령으로부터 생성되었다.
- ④ B와 D 사이에는 화산 활동이 활발한 변환 단층이 존재 한다.
- 12. 그림 (가)는 화성암 A와 B의 구성 성분비를 나타낸 것이고, 그림 (나)는 A와 B 중 한 암석의 겉모습이다. 이에 대한 설 명으로 옳은 것은?



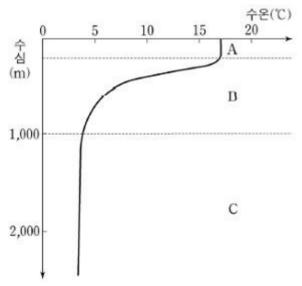
- ① 밀도는 A가 B보다 작다.
- ② (나)에 해당하는 암석은 B이다.
- ③ 제주도에는 B가 A보다 많다.
- ④ A는 B보다 유색 광물의 함량이 적다.
- 13. 다음은 태양과 질량이 비슷한 별의 진화 단계를 나타낸 것이다. (가) 단계에 대한 설명으로 옳은 것은?

주계열성 → 적색거성 → (가) → 백색왜성

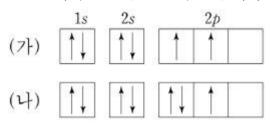
- ① 초신성 폭발 단계이다.
- ② 중심에서 수소 핵융합 반응이 일어난다.
- ③ 별의 외곽물질이 우주 공간으로 방출된다.
- ④ 별의 일생 중 (가)에 해당하는 기간이 가장 길다.
- 14. 그림은 우리나라 시간으로 새벽 3시에 한반도 주변에 형성 되어 있는 장마 전선을 기상 위성으로 촬영한 것이다. 이에 대한 설명으로 옳은 것은?



- ① 전선면의 높이는 B에서 A로 갈수록 높아진다.
- ② 위 영상은 가시광선 영역으로 촬영한 것이다.
- ③ 장마 전선이 한반도를 통과하여 북상하면 우리나라의 기 온은 낮아진다.
- ④ 장마 전선은 주로 오호츠크해 기단과 시베리아 기단의 영향으로 형성된다.
- 15. 그림은 해수의 수심에 따른 수온 분포를 나타낸 것이다. A ~ C층에 대한 설명으로 옳은 것은?



- ① A층은 수온 약층이다.
- ② B층은 수온이 낮고 일정하다.
- ③ B층은 안정하여 대류 운동이 잘 일어나지 않는다.
- ④ C층은 계절에 따른 온도 변화가 크다.
- 16. 그림 (가)와 (나)는 탄소(C) 원자와 질소(N) 원자 각각의 전자 배치를 나타낸 것이다. (가)와 (나)에 대한 설명으로 옳은 것은? (단, n은 주양자수이고, I은 방위(부) 양자수이다.)



- ① (가)는 쌓음 원리를 만족한다.
- ② (나)는 바닥상태의 전자 배치이다.
- ③ n=2인 오비탈에 들어 있는 전자 수는 (가)>(나)이다.

- ④ I=1인 오비탈에 들어 있는 전자 수는 (가)=(나)이다.
- 17. 다음은 물질 (가)~(다)에 대한 자료이다. (가)~(다)는 각각 Mg, NaCl, C (다이아몬드) 중 하나이다. 이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
 - 고체 상태에서 전기 전도성은 (가) > (나)이다.
 - (다)는 공유 결합 물질이다.
 - 고. (가)는 면성(뽑힘성)이 있다.
 - L. (LI)는 액체 상태에서 전기 전도성이 있다.
 - 다. (다)에는 자유전자가 있다.
 - 1 ¬
- ② ⊏
- ③ ¬, ∟
- ④ ∟, ⊏
- 18. 다음은 5가지 화합물의 분자식을 나타낸 것이다. 이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

BeF₂ BF₃ CH₄ H₂O NH₃

- 그, 결합의 쌍극자 모멘트 합이 0인 분자는 3가지 이다.
- 모든 원자가 같은 평면에 있는 분자는 2가지
 이다.
- c. 결합각이 가장 작은 분자는 H2O이다.
- 1 ¬
- ② ∟
- ③ ¬, ⊏
- ④ ∟, ⊏
- 19. 다음 화학 반응식의 반응 계수가 옳게 나열된 것은?

	cH ₂ SO ₃ + dHF
(a∼d는 t	반응 계수)

	<u>a</u>	<u>b</u>	<u>c</u>	₫
①	1	i	ì	4
2	1	3	1	4
3	2	4	3	1
④	3	1	6	8

- 1 1
- 2 2
- 3 3
- 4 4
- 20. 다음 반응 중 산화 환원 반응만을 있는 대로 고른 것은?
 - (71) 2KBr (aq) + Cl₂(g) → 2KCl(aq) + Br₂(l)
 - (Ll) $2LiOH(aq) + H_2SO_4(aq)$
 - $\rightarrow \text{Li}_2SO_4(aq) + 2H_2O(1)$
 - (CI) $2Na(s) + 2H_2O(1) 2NaOH(aq) + H_2(g)$
 - (라) $2KNO_3(s) \rightarrow 2KNO_2(s) + O_2(g)$
 - ① (가), (나)
- ② (나), (다)
- ③ (다), (라)
- ④ (가), (다), (라)

전자문제집 CBT PC 버전 : <u>www.comcbt.com</u> 전자문제집 CBT 모바일 버전 : <u>m.comcbt.com</u> 기출문제 및 해설집 다운로드 : <u>www.comcbt.com/xe</u>

전자문제집 CBT란?

종이 문제집이 아닌 인터넷으로 문제를 풀고 자동으로 채점하며 모의고사, 오답 노트, 해설까지 제공하는 무료 기출문제 학습 프 로그램으로 실제 시험에서 사용하는 OMR 형식의 CBT를 제공합 니다.

PC 버전 및 모바일 버전 완벽 연동 교사용/학생용 관리기능도 제공합니다.

오답 및 오탈자가 수정된 최신 자료와 해설은 전자문제집 CBT 에서 확인하세요.

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