

제 ⑤ 교시 **과 학**

수험번호 ( ) 성명 ( )

※ 다음 물음에 대한 가장 옳은 답을 하나만 골라, OMR 답안지에 정확히 표기하십시오.

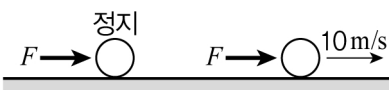
1. 매질이 없는 상태에서도 전파되는 것은?  
 ① 음파                                  ② 수면파  
 ③ 지진파                                ④ 전자기파

2. 다음과 같은 순서로 에너지 전환이 일어나는 발전 방식은?

화학에너지 → 열에너지 → 역학적에너지 → 전기에너지

- ① 양수발전    ② 수력발전    ③ 화력발전    ④ 조력발전

3. 마찰이 없는 수평면에 정지하고 있던 물체에 일정한 힘 *F* 를 가하여 2초 후에 속도가 10 m/s로 변했을 때, 가속도의 크기는?



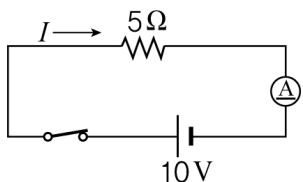
- ① 2 m/s<sup>2</sup>    ② 5 m/s<sup>2</sup>    ③ 10 m/s<sup>2</sup>    ④ 20 m/s<sup>2</sup>

4. 다음 설명에 해당하는 운동 법칙은?

○ 힘은 한 물체에만 작용할 수 없으며, 반드시 두 물체 사이에서 상호 작용한다.  
 ○ 물 위에 떠 있는 통나무 위를 걸어가면 통나무가 뒤로 밀린다.

- ① 관성의 법칙                            ② 가속도의 법칙  
 ③ 케플러의 법칙                        ④ 작용·반작용의 법칙

5. 저항 5 Ω에 10 V의 전압이 걸릴 경우 회로에 흐르는 전류의 세기는?



- ① 2 A  
 ② 5 A  
 ③ 10 A  
 ④ 50 A

6. 물체의 운동 정도를 나타내는 양이며, 질량과 속도의 곱으로 나타내는 물리량은?

- ① 힘                                        ② 가속도  
 ③ 운동량                                ④ 위치에너지

7. 다음 중 물에 녹였을 때, 이온화가 되지 않아 전류가 흐르지 않는 물질은?

- ① 에탄올                                ② 염화칼슘  
 ③ 황산구리                              ④ 염화나트륨

8. 다음 물질들의 공통적인 성질로 옳은 것은?

암모니아(NH<sub>3</sub>), 수산화나트륨(NaOH), 수산화칼륨(KOH)

- ① 신맛이 난다.  
 ② 산성 물질이다.  
 ③ 금속과 반응하여 수소기체를 발생한다.  
 ④ 물에 녹아 수산화 이온(OH<sup>-</sup>)을 내놓는다.

9. 염화나트륨(NaCl) 수용액과 반응하여 흰색 앙금을 생성하는 이온은?

- ① 은 이온(Ag<sup>+</sup>)                        ② 염화 이온(Cl<sup>-</sup>)  
 ③ 나트륨 이온(Na<sup>+</sup>)                ④ 질산 이온(NO<sub>3</sub><sup>-</sup>)

10. 산과 염기가 완전히 반응하여 중화가 일어날 때의 반응식에서 A와 B에 해당하는 것은?

산 + 염기 → ( A ) + ( B ) + 중화열

- ① 염, 산                                  ② 염, 물  
 ③ 염기, 염                                ④ 염기, 물

11. 다음 화학반응 중 가장 느린 반응은?

- ① 연소 반응                              ② 화약폭발 반응  
 ③ 앙금생성 반응                        ④ 석회암 동굴생성 반응

12. 반응속도에 영향을 미치는 요인 중 다음과 관련 있는 것은?

○ 김치를 냉장고에 보관하면 빨리 시어지지 않는다.  
 ○ 생선 가게에서 생선을 얼음 위에 올려놓고 판매한다.

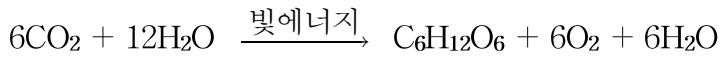
- ① 농도                                      ② 촉매  
 ③ 온도                                      ④ 표면적

13. 다음 설명에 해당하는 것은?

- 기질 특이성이 있다.
- 온도와 pH의 영향을 받는다.
- 생물체 내 화학반응이 잘 일어나도록 촉매 역할을 한다.

- ① 핵산      ② 효소      ③ 뉴런      ④ ATP

14. 다음 물질대사 과정에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

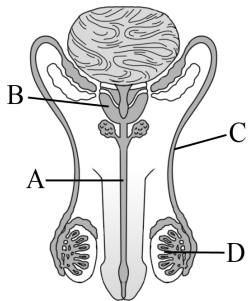


- ① 호흡 과정이다.  
 ② 엽록체에서 일어난다.  
 ③ 빛에너지가 화학에너지로 전환된다.  
 ④ 빛의 세기와 온도 등의 영향을 받는다.

15. 눈의 구조에서 시세포가 분포되어 있는 곳은?

- ① 각막      ② 홍채      ③ 망막      ④ 수정체

16. 그림의 남성 생식기관에서 정자가 생성되는 곳은?



- ① A  
 ② B  
 ③ C  
 ④ D

17. 다음은 뜨거운 주전자에 손이 닿았을 때 깜짝 놀라 손을 떼는 반응 경로를 나타낸 것이다. A에 해당하는 것은?

감각기 → 감각 신경 → ( A ) → 운동 신경 → 반응

- ① 대뇌      ② 소뇌      ③ 척수      ④ 간뇌

18. 정상적인 임신 후 일어나는 변화로 옳지 않은 것은?

- ① 월경이 일어나지 않는다.  
 ② 자궁벽이 두껍게 유지된다.  
 ③ 생식 주기가 일단 중단된다.  
 ④ 프로게스테론의 분비가 중단된다.

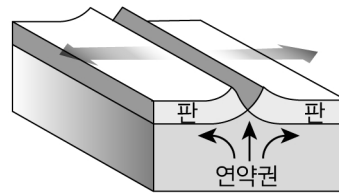
19. 생물체 내에서 생물 농축을 일으키는 물질이 아닌 것은?

- ① 칼륨(K)                      ② 납(Pb)  
 ③ 수은(Hg)                      ④ 카드뮴(Cd)

20. 지구 암석권을 구성하는 여러 개의 판들을 이동시키는 주된 원인은?

- ① 해류                          ② 맨틀 대류  
 ③ 달의 인력                      ④ 태양 인력

21. 그림에서 나타내는 판의 경계는?

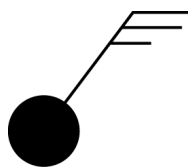


- ① 섭입형 경계  
 ② 발산형 경계  
 ③ 보존형 경계  
 ④ 수렴형 경계

22. 저기압에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 주위보다 기압이 높다.  
 ② 일기도에 H로 표시한다.  
 ③ 날씨가 흐리거나 비가 온다.  
 ④ 중심부에서 하강기류가 나타난다.

23. 다음 일기 기호에서 풍속은?



- ① 10 m/s  
 ② 12 m/s  
 ③ 20 m/s  
 ④ 24 m/s

24. 다음 설명에 해당하는 행성은?

- 내행성이며 태양계에서 크기가 가장 작은 행성이다.
- 새벽 동쪽 하늘이나 초저녁 서쪽 하늘에서 관측된다.

- ① 수성      ② 화성      ③ 목성      ④ 토성

25. 태양의 흑점에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 태양 내부 핵에 위치한다.  
 ② 크기와 수는 변하지 않는다.  
 ③ 약 50년을 주기로 증감을 반복한다.  
 ④ 주위보다 온도가 낮아 어둡게 보이는 부분이다.

※ 확인사항  
 답을 OMR 카드의 해당란에 정확히 표기하였는가?