

2014학년도 3월 고3 전국연합학력평가 정답 및 해설

• 과학탐구 영역 •

물리 I 정답

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

해 설

- [출제의도] 태양 전지의 특성을 이해한다.
ㄴ, ㄷ. 전동기는 전류의 자기 작용을 이용하여 전기 에너지를 역학적 에너지로 전환시킨다.
[오답풀이] ㄱ. 태양 전지는 직류 전류를 발생시킨다.
- [출제의도] 원자력 발전의 핵반응 과정을 분석한다.
ㄱ. 핵반응에 관여하는 것은 비율이 감소한 $^{235}_{92}\text{U}$ 이다.
ㄴ. 핵반응식 좌우의 질량수의 합과 원자 번호의 합이 같아야 하므로 (나)는 중성자이다. ㄷ. 핵반응에서는 질량 결손이 일어나 에너지가 발생한다.
- [출제의도] 1차원 등가속도 직선 운동을 이해한다.
ㄴ. 등가속도 운동하므로 3초일 때는 2초와 4초일 때 속력의 평균인 6 m/s이다. ㄷ. 출발 후 2초 동안 속력이 4 m/s 증가하였으므로 가속도는 2 m/s²이다.
[오답풀이] ㄱ. 0~2초, 2~4초 구간에서 평균 속력이 2 m/s, 6 m/s이므로 이동 거리의 비는 1:3이다.
- [출제의도] 베타 붕괴에 표준 모형을 적용한다.
ㄱ. 중성자가 양(+)전하를 띤 양성자로 변하면 중성미자와 음(-)전하를 띤 전자가 방출된다.
[오답풀이] ㄴ. 양성자는 위 쿼크 2개, 아래 쿼크 1개로 이루어져 있다. ㄷ. 약한 상호 작용의 매개 입자는 W 보손과 Z 보손이다.
- [출제의도] 광섬유에서 전반사 현상을 이해한다.
ㄱ. 전반사는 굴절률이 큰 매질에서 작은 매질로 진행할 때 일어난다.
[오답풀이] ㄴ. 입사각이 임계각보다 크면 전반사가 일어난다. ㄷ. P에 입사한 빛 중 일부가 굴절되어 B로 진행하였으므로 반사된 빛의 세기는 줄어든다.
- [출제의도] 특수 상대성 이론을 적용한다.
ㄱ, ㄴ. 빛의 속력은 물체의 운동에 상관없이 항상 일정하고, 빛이 진행하는 동안 우주선이 이동하므로 빛은 A에 먼저 도달한다. ㄷ. 운동 방향으로만 길이 수축이 일어난다.
- [출제의도] 등가 원리를 이해한다.
영희: 등가 원리에 따르면 우주선 안에 있는 사람은 중력에 의한 영향과 가속 운동에 의한 영향을 구별할 수 없다.
[오답풀이] 철수: 관성력의 방향은 가속도 방향의 반대이다. 민수: 관성력은 중력과 같은 효과를 가져 오므로 우주선의 시간은 (가)와 (나)에서 같다.
- [출제의도] 점전하에 의한 전기장을 이해한다.
③ 전기력은 거리의 제곱에 반비례하므로 전하량은 B가 A의 4배이다.
[오답풀이] ① $x=d$ 에서 전기력이 0이므로 A와 B는 같은 종류의 전하이다. ② $x=4d$ 인 곳에서 받는 전기력이 $+x$ 방향이므로 A와 B는 양(+)전하이다. ④ $x=d$ 에서 전기력이 0이므로 전기장도 0이다. ⑤ 양(+)전하가 받는 전기력의 방향이 전기장의 방향이다.

- [출제의도] 충돌 전후 물체의 운동을 분석한다.
④ 운동량의 변화가 $m(-v) - 2mv = -3mv$ 이므로 충격량의 크기는 $3mv$ 이다.
[오답풀이] ① $2v \times 2t = 4vt$ 이다. ② Q에서 P까지 이동하는 데 걸린 시간이 $4t$ 이므로 $6t$ 일 때 다시 P를 지난다. ③ 충돌 전 운동량의 크기는 $2mv$ 이다.
- [출제의도] 양력과 마그누스 힘을 이해한다.
바람 방향이 반대로 바뀌면 주변 공기의 속력이 빠르고 느린 지점이 날개는 바뀌지 않지만 공은 바뀐다.
- [출제의도] 정전기 유도 현상을 이해한다.
ㄴ, ㄷ. 막대에 닿는 순간 전자가 이동하여 금속막 조각도 음(-)전하로 대전되므로 척력이 작용한다.
[오답풀이] ㄱ. 금속막 조각은 정전기 유도로 인해 막대에서 가까운 부분이 양(+)전하를 띤다.
- [출제의도] 교류 회로에서 축전기 역할을 이해한다.
교류 회로에서 축전기는 저항 역할을 하며, 교류 전원의 진동수가 커질수록 전류가 잘 흐른다.
- [출제의도] 수소 원자의 선 스펙트럼을 분석한다.
ㄷ. 수소 원자의 선 스펙트럼으로부터 에너지 준위가 불연속적임을 알 수 있다.
[오답풀이] ㄱ. 파장이 짧을수록 에너지가 크다. ㄴ. 전자가 $n=3$ 에서 $n=2$ 로 전이할 때는 b가 방출된다.
- [출제의도] 광전 효과와 그 이용을 안다.
ㄱ. 빛의 진동수가 클수록 광전자의 운동 에너지도 크다. ㄴ. 빛의 진동수가 문턱 진동수보다 낮으면 빛의 세기가 아무리 강해도 광전자가 방출되지 않는다.
[오답풀이] ㄷ. 광전 효과는 태양광 발전에 이용된다.
- [출제의도] LED의 특성과 발광 여부를 판단한다.
ㄱ. 코일의 위쪽이 전지의 (+)극과 같은 역할을 하므로 A가 p형 반도체이다.
[오답풀이] ㄴ. B는 원자가 전자가 5개인 원자로 도핑된 n형 반도체이다. ㄷ. 코일의 아래쪽이 전지의 (+)극과 같은 역할을 하므로 전구에는 전류가 흐르지만 LED에는 전류가 흐르지 않는다.
- [출제의도] 관 속에 만들어진 정상파를 분석한다.
ㄴ. 파장이 짧은 A가 B보다 높은 음이 난다. ㄷ. 연상 상태에서는 양쪽이 모두 배가 되므로 B와 같은 정상파는 만들어지지 않는다.
- [출제의도] 손실 전력 그래프를 분석한다.
 $\text{손실 전력} = \text{전류}^2 \times \text{저항} = \left(\frac{\text{송전 전력}}{\text{송전 전압}} \right)^2 \times \text{송전선의 저항}$
이므로 송전선의 저항은 (손실 전력) × (송전 전압)²에 비례한다. $R_A : R_B = 2P \times V^2 : P \times (2V)^2 = 1 : 2$ 이다.
- [출제의도] 열역학 과정을 이해한다.
ㄱ. 열역학 제1법칙에서 외부에 한 일이 0이므로 흡수한 열량은 내부 에너지 증가량과 같다. ㄴ. 부피가 팽창할 때 기체는 외부에 일을 한다. ㄷ. 내부 에너지가 증가하므로 기체의 온도는 증가한다.
- [출제의도] 일-에너지 정리를 이용해 운동 에너지를 구한다.
전동기가 한 일이 200 J이므로 (가)에 일-에너지 정리를 적용하면 $200 = \left(\frac{2}{3} E_1 + E_1 \right) + 100$ 이고 $E_1 = 60$ J이다. 마찬가지로 (나)에서 $E_2 = 108$ J이다.
- [출제의도] 부력과 돌림힘의 평형을 이해한다.
나무도막의 무게는 나무도막이 잠긴 부분만큼의 물의 무게와 같다. 물이 2W라면 나무도막은 $\frac{2}{3}W$ 이다. 추의 질량, 줄에서 통까지 거리가 각각 m , L 이면

$$mgx_1 = 2WL, \quad mgx_2 = \left(2W + \frac{2}{3}W \right) \times L \text{이다.} \quad \text{따라서} \quad x_1 : x_2 = 3 : 4 \text{이다.}$$

화학 I 정답

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

해 설

- [출제의도] 불과 화석 연료의 이용을 이해한다.
ㄱ. 토기, 도자기는 불을 이용하여 굽는다. ㄴ. 석유는 생물체 유해로부터 생성된 화석 연료이다. ㄷ. 등잔불은 연료의 연소 반응을 이용한 것이다.
- [출제의도] 이온의 형성과 화학 결합을 이해한다.
A, B, C⁺, D⁻은 각각 전자 수가 6, 7, 10, 10개이므로 A, B, C, D는 각각 원자 번호가 6, 7, 11, 9인 C, N, Na, F에 해당한다. ㄷ. 화합물 CD는 이온 결합 물질이다.
- [출제의도] 동위 원소와 관련된 자료를 분석한다.
X₂의 분자량이 70, 72, 74이므로 X의 동위 원소는 ^{35}X , ^{37}X 2가지만 존재한다. 분자 수비가 9:6:1이므로 ^{35}X 와 ^{37}X 의 존재비는 3:1이고, 평균 원자량은 35.5이다.
- [출제의도] 수소 원자의 선 스펙트럼을 이해한다.
ㄱ. b에서 방출되는 에너지가 가장 크므로 빛의 파장이 가장 짧다. ㄷ. a와 d에서 방출되는 에너지의 비가 3:1이므로 빛의 진동수의 비도 3:1이다.
- [출제의도] 여러 가지 화학 반응을 이해한다.
④ NH_4^+ 은 정사면체형이므로 비공유 전자쌍이 있는 NH_3 보다 결합각이 크다.
[오답풀이] ① NH_3 는 양성자(H^+)를 받는 염기이다. ② 산화수가 변하는 반응이므로 산화 환원 반응이다. ③ H의 산화수는 0에서 +1로 증가한다.
- [출제의도] 전자 배치를 이해한다.
ㄷ. B는 원자가 전자 수가 6개인 16족 원소이므로 B²⁻을 형성한다.
[오답풀이] ㄱ. A의 원자가 전자 수는 5개이다. ㄴ. $2p_x$, $2p_y$, $2p_z$ 는 에너지가 같아 B는 바닥상태이다.
- [출제의도] 화학 반응에서의 양적 관계를 이해한다.
완성된 화학 반응식은 $\text{X}_2 + 3\text{Y}_2 \rightarrow 2\text{XY}_3$ 이다. 따라서 XY_3 가 2몰 생성되고, Y_2 가 1몰 남는다.
- [출제의도] 주기적 성질과 관련된 자료를 분석한다.
A~C는 2주기, D는 3주기이다. A~D는 각각 O, F, Ne, Na이다. 전기 음성도는 F이 Na보다 크다.
- [출제의도] 탄소 동소체의 구조를 이해한다.
ㄱ. 벤젠과 흑연은 결합각이 120°이다.
[오답풀이] ㄴ. 벤젠(C_6H_6), 풀러렌(C_{60}) 1몰에 들어 있는 탄소 원자 수는 각각 6몰, 60몰이다.
- [출제의도] DNA의 구조를 이해한다.
ㄱ. DNA의 염기 사이에는 수소 결합이 형성된다.
[오답풀이] ㄴ. 구아닌은 사이토신과, 아데닌은 티민과 결합한다. ㄷ. 비공유 전자쌍은 질소 원자 5개에 각각 1개, 산소 원자에 2개 있다.

11. [출제의도] 탄화수소의 구조와 화학식을 이해한다.
(가)는 에텐($\text{CH}_2=\text{CH}_2$)으로 평면 구조이다. (다)는 사이클로헥세인(C_6H_{12})으로 입체 구조이다. (나)와 (다)의 실험식은 각각 C_3H_8 , CH_2 이다.

12. [출제의도] 주기율표와 주기적 성질을 이해한다.
A, B, C, D는 각각 O, Cl, K, Mg이다. ㉔ Cl^- 과 K^+ 은 전자 수가 같다. 이온 반지름은 핵전하가 작은 Cl^- 이 K^+ 보다 크다.

13. [출제의도] 분자의 구조와 극성 여부를 이해한다.
(가)~(라)는 각각 CHCl_3 , CF_4 , H_2S , CO_2 이다.
[오답풀이] ㄴ. CF_4 의 결합은 모두 극성 공유 결합이지만 정사면체 구조이므로 무극성 분자이다. ㄷ. H_2S 분자는 굽은형, CO_2 분자는 직선형이다.

14. [출제의도] 산화 환원 반응을 이해한다.
(가)에서 Fe의 산화수는 증가, H의 산화수는 감소한다. (나)에서 C의 산화수는 증가, H의 산화수는 감소한다. 수증기(H_2O)는 수소(H_2)로 환원되므로 산화제이다.

15. [출제의도] 분자량과 관련된 자료를 해석한다.
ㄱ, ㄴ. A, B, C의 원자량을 각각 a , b , c 라고 하면 $a+b=13$, $a+c=28$, $b+c=17$ 이므로 A, B, C의 원자량은 각각 12, 1, 16이다.
[오답풀이] ㄷ. 분자량이 작을수록 같은 질량에 들어 있는 분자 수는 많다.

16. [출제의도] 산 염기의 정의를 이해한다.
양성자(H^+)를 내놓는 물질이 브뢴스테드-로우리 산이다.

17. [출제의도] 금속의 산화 환원 반응을 이해한다.
(가)에서 X^+ 이 3개 감소하고 Y 이온이 1개 생성되었으므로, Y 이온은 Y^{3+} 이고 Y는 X보다 산화되기 쉽다. (나)에서 X^+ 이 4개 감소하고 Z 이온이 2개 생성되었으므로, Z 이온은 Z^{2+} 이고 Z는 X보다 산화되기 쉽다. 금속 Z가 남아 있고 Y^{3+} 은 그대로 존재하므로 Y가 Z보다 산화되기 쉽다.

18. [출제의도] 원소 분석을 통해 실험식을 구한다.
X, Y의 실험식은 각각 CH_2 , CH이다. 탄화수소의 $\frac{\text{H 원자 수}}{\text{C 원자 수}}$ 가 클수록 같은 질량을 완전 연소시킬 때 필요한 산소의 양이 많다. 1.0 g을 완전 연소시킬 때 필요한 산소의 양의 비는 $\text{X}:\text{Y} = \frac{6}{14}:\frac{5}{13}$ 이다.

19. [출제의도] 중화 반응의 양적 관계를 분석한다.
(가)는 중화점에서 $\text{HA}(aq)$ 과 $\text{BOH}(aq)$ 의 부피비가 1:2이고, (나)는 중화점에서 $\text{HA}(aq)$ 과 $\text{BOH}(aq)$ 의 부피비가 2:1이다. 따라서 Q에서 이온 수의 비는 $\text{A}^-:\text{B}^+=1:2$ 이고, 같은 부피의 $\text{HA}(aq)$ 에 존재하는 전체 이온 수의 비는 (가):(나)=4:1이다.

20. [출제의도] 기체 반응에서의 양적 관계를 분석한다.
ㄴ. A_2 의 몰수가 많을 때 반응 후 부피가 더 많이 감소하였으므로, A_2 가 모두 반응한 것이고 (가)와 (나)에는 반응하지 않고 남은 B_2 가 들어 있다. ㄷ. X의 분자식을 A_mB_n 이라고 하면,

$$\begin{array}{rcccl} m\text{A}_2 + n\text{B}_2 & \longrightarrow & 2\text{A}_m\text{B}_n & & \\ \hline \text{반응 전(몰)} & 1 & 3 & 0 & \\ \text{반응(몰)} & -1 & -\frac{n}{m} & +\frac{2}{m} & \\ \hline \text{반응 후(몰)} & 0 & 3-\frac{n}{m} & \frac{2}{m} & \\ (3-\frac{n}{m})+\frac{2}{m}=3.5 & m+2n=4 & \therefore m=2, n=1 & & \end{array}$$

이므로 반응식은 $2\text{A}_2 + \text{B}_2 \rightarrow 2\text{A}_2\text{B}$ 이다. A_2 3몰과 B_2 1몰이 반응하면, A_2B 2몰이 생성되고 A_2 1몰이 남으므로 반응 후 피스톤의 높이는 6 cm이다.
[오답풀이] ㄱ. (가)와 (나)의 부피가 반응 전 부피와 다르므로 X는 2원자 분자가 아니다.

생명 과학 I 정답

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

해 설

- [출제의도] 바이러스의 생물적 특성을 안다.
바이러스 X는 세균 여과기를 통과하고 유전 물질을 가지며, 담배잎의 세포 내에서 증식한다.
- [출제의도] 생물 다양성의 예를 분석한다.
종 다양성이 높아지면 생태계가 안정적으로 유지된다.
- [출제의도] 동물과 식물의 구성 체제를 안다.
(가)는 동물, (나)는 식물의 구성 체제이고, A는 기관, B는 조직계, C는 기관이다.
- [출제의도] 생물을 구성하는 물질의 특징을 안다.
(가)는 핵산, (나)는 탄수화물, (다)는 지질이다.
- [출제의도] 동물 세포의 구조와 세포 주기를 안다.
A는 핵이고 B는 DNA이며, ㉠은 중기, ㉡은 말기이다. ㄱ. 체세포 분열 중기에는 핵이 관찰되지 않는다.
[오답풀이] ㄴ. DNA는 간기와 분열기에 모두 존재한다. ㄷ. 세포관은 식물 세포의 세포질 분열 과정에서 형성된다.
- [출제의도] 기관계의 통합적 작용을 이해한다.
(가)는 소화계, (나)는 호흡계, (다)는 배설계이다. 글루카곤의 표적 기관인 간은 소화계에 속한다. 호흡계로 들어온 O_2 는 순환계를 통해 온몸으로 이동한다.
- [출제의도] 교감 신경과 부교감 신경의 특징을 안다.
신경 (가)는 부교감 신경, (나)는 교감 신경으로 모두 자율 신경계에 속한다.
[오답풀이] ㄱ. A는 아드레날린이다. ㄴ. (가)는 위의 소화 운동을 촉진한다.
- [출제의도] 염색체 돌연변이를 분석한다.
ㄴ. (나)에서 유전자 C, D와 g의 위치가 서로 바뀌어 있는 것은 전좌 때문이다. ㄷ. (다)에는 유전자 E, F, G가 있는 염색체가 2개 있으므로, (다)는 감수 2분열에서 염색체 비분리가 일어나 형성된 것이다.
[오답풀이] ㄱ. a는 A의 대립 유전자이다.
- [출제의도] 홍분의 전도와 전달을 이해한다.
 t_1 일 때 A에서는 재분극, C에서는 탈분극이 일어난다. 재분극 시에는 K^+ 이 세포 밖으로 이동한다. 탈분극이 일어나 Na^+ 이 세포 안으로 이동하더라도 Na^+ 농도는 세포 안보다 세포 밖에서 높다.
- [출제의도] 감수 분열 과정의 특징을 안다.
(나)는 감수 2분열 중기인 ㉡을 나타낸다. 따라서 감수 1분열 중기인 ㉠의 핵상은 $2n$ 이고 염색체 수는 8개이다.
[오답풀이] ㄷ. ㉠의 DNA 양은 ㉠의 2배이며, ㉡과 ㉢의 염색체 수는 같다.
- [출제의도] 골격근의 구조를 이해한다.
㉠은 근육 섬유 다발을 구성하는 근육 섬유, ㉡은 액

틴 필라멘트, ㉢은 마이오신이다.
[오답풀이] ㄷ. A는 액틴 필라멘트만 있으므로 근육 원섬유 중 I대의 단면이고, C는 마이오신만 있으므로 H대의 단면이다.

12. [출제의도] 감수 분열과 염색체의 특징을 이해한다.
㉠과 ㉡은 상동 염색체이며 감수 분열 과정에서 2가 염색체를 형성한다.
[오답풀이] ㄱ. (가)와 (나)의 핵상은 모두 n 이다. ㄴ. ㉠은 (다)에서 크기와 모양이 다른 염색체와 쌍을 이루므로 상염색체 XY 중 하나이다.

13. [출제의도] 천이의 과정을 이해한다.
A는 지의류, B는 양수림, C는 음수림이다. 양수림이 형성된 이후에는 지표면에 도달하는 빛이 부족해져 점차 음수림이 번성하므로 II 과정에 가장 큰 영향을 준 환경 요인은 빛이다.
[오답풀이] ㄱ. 지의류인 A는 1차 천이의 개척자이고, 산불 이후에는 2차 천이가 진행된다.

14. [출제의도] 사람의 유전 현상을 이해한다.
㉠가 발현된 딸의 아버지가 정상이므로 ㉠은 X 염색체에 있는 열성 유전자에 의한 유전 형질이 아니다. 따라서 ㉠은 (가)이고, ㉡은 (나)이다. (나)의 유전자 형이 아버지는 열성 동형 접합이고 어머니는 이형 접합이므로, 영희의 동생이 태어날 때 이 아이에게서 (나)가 나타날 확률은 50 %이다.
[오답풀이] ㄴ. 영희는 아버지로부터 (가)를 발현시키는 유전자를, 어머니로부터는 정상 유전자를 받았으므로 (가)의 유전자형은 이형 접합이다.

15. [출제의도] 사람의 면역 반응 과정을 이해한다.
백신 X를 주사한 후, 항체 a의 농도가 항체 b, c의 농도보다 급격하게 증가하므로 항원 A에 대한 면역 반응은 2차 면역 반응임을 알 수 있다. 항체가 생성된 이후에는 기억 세포가 존재하므로 구간 II에는 기억 세포가 존재한다.

16. [출제의도] 생태계에서 물질의 순환을 이해한다.
㉠은 대기 중의 N_2 를 NH_4^+ 으로 전환시키는 질소 고정 작용이다.
[오답풀이] ㄴ. ㉡은 생산자에 의한 광합성 과정이다. ㄷ. A와 C는 생산자, B와 D는 분해자이다.

17. [출제의도] 병원체의 종류와 특성을 이해한다.
고혈압은 전염이 되지 않는 비감염성 질병이며, 독감은 바이러스, 결핵은 세균에 의한 질병이다. 세균에 의한 질병의 치료에는 항생제를 사용한다.
[오답풀이] ㄴ. 바이러스는 단백질 껍질을 갖는다.

18. [출제의도] 연관 유전을 이해한다.
(가)에서 형성되는 생식 세포 유전자형의 비는 $\text{ABD}:\text{abd}=1:1$ 이고, (나)에서는 $\text{Abd}:\text{aBD}=1:1$ 이다. F_1 에서 유전자형의 비는 $\text{AABbDd}:\text{AaBBDD}:\text{Aabbdd}:\text{aaBbDd}=1:1:1:1$ 이다.

19. [출제의도] 염색체 비분리와 유전 현상을 이해한다.
유전병이 있는 누나의 유전자형이 이형 접합이므로 유전병은 우성 형질임을 알 수 있고, 우성 유전자인 H에 의해 발현된다. 유전병이 상염색체에 의해 유전된다면 형도 유전병이 있어야 하지만 형은 유전병이 없으므로 유전병은 X 염색체에 의한 유전임을 알 수 있다. ㄴ. 염색체 비분리로 인해 난자 ㉠에는 X 염색체가 없고, 정자 ㉡에는 X 염색체와 Y 염색체가 모두 있다.
[오답풀이] ㄷ. 정자 ㉡의 상염색체는 22개, 성염색체는 2개이다.

20. [출제의도] 호르몬 분비와 항상성 조절을 이해한다.
㉠은 뇌하수체 후엽에서 분비되는 항이뇨 호르몬이

고, ㉔은 뇌하수체 전엽에서 분비되는 갑상샘 자극 호르몬이다. 혈장 삼투압이 높아지면 항이뇨 호르몬의 혈중 농도가 증가하므로 콩팥에서 재흡수되는 물의 양은 S₁에서보다 S₂에서 많다.

[오답풀이] ㄷ. 갑상샘을 제거하면 혈중 티록신 농도가 감소하므로 음성 피드백에 의해 갑상샘 자극 호르몬의 분비량은 증가한다.

지구 과학 I 정답

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

해설

- [출제의도]** 지구에 생명체가 살 수 있는 이유를 이해한다.
⑤ 태양풍과 우주선은 외권에 있는 지구 자기장에 의해 차단된다. 자외선은 기권에 있는 오존층에 의해 차단된다. 수권에 있는 액체 상태의 물은 다양한 물질을 녹이고, 생물의 항상성을 유지시켜 준다.
- [출제의도]** 우리나라에서 볼 수 있는 지형의 지질학적 특징을 이해한다.
ㄱ. 한탄강 일대에서 볼 수 있는 기둥 모양의 암석은 마그마가 빠르게 냉각되어 형성된 것으로, 이와 같은 구조를 주상 절리라고 한다.
[오답풀이] ㄷ. 한탄강 일대의 주상 절리는 신생대에, 마이산의 역암은 중생대에 형성된 것이다.
- [출제의도]** 해수의 온도 변화 그래프를 해석하여 대기의 변화를 이해한다.
ㄷ. 무역풍이 약해지면 A 시기와 같이 동태평양 적도 부근 해역의 수온이 높아지면서 엘니뇨가 발생한다.
[오답풀이] ㄴ. B 시기에 페루 부근 해역은 평소보다 수온이 낮았으므로 페루 지역의 강수량은 적었을 것이다.
- [출제의도]** 해양 지각의 나이에 따른 해양저의 확장 속도와 침강 속도를 이해한다.
ㄱ. 해양 지각의 나이에 따른 해령으로부터의 거리 변화는 태평양이 대서양보다 크기 때문에 해양저의 확장 속도는 태평양이 대서양보다 빠르다.
- [출제의도]** 우주 쓰레기의 발생 원인, 피해, 처리 방법을 이해한다.
[오답풀이] 수명이 다한 인공위성을 미사일로 파괴하면 부서진 파편들이 다시 우주 쓰레기가 되어 더 많은 피해를 일으킬 수 있다.
- [출제의도]** 지진 기록 자료를 분석하여 지진의 특성을 이해한다.
ㄱ. 지진이 발생하였을 때 P파가 가장 먼저 도달한다.
- [출제의도]** 해수의 표층 순환과 대기 대순환을 통하여 해류와 열대 저기압의 성질을 이해한다.
ㄷ. A 해역은 수온이 높아 열대 저기압이 자주 발생하는 곳이고, C 해역은 수온이 낮아 열대 저기압이 거의 발생하지 않는 곳이다.
- [출제의도]** 기계적 풍화 작용과 화학적 풍화 작용의 차이를 비교한다.
[오답풀이] ㄷ. 한대 지방처럼 기온이 낮은 지역에서는 화학적 풍화 작용보다 기계적 풍화 작용이 우세하게 나타난다.
- [출제의도]** 태풍과 토네이도의 차이를 비교한다.

ㄷ. 태풍의 오른쪽은 바람의 방향과 태풍의 진행 방향이 같아서 왼쪽보다 풍속이 크다.

- [출제의도]** 지구계에서 일어나는 다양한 상호 작용의 특징을 이해한다.
(가)는 지권과 기권, (나)는 생물권과 기권, (다)는 외권과 기권의 상호 작용이다.
[오답풀이] ㄷ. (가), (나), (다) 중 지구 내부 에너지를 주요 에너지원으로 하는 현상은 (다)의 화산 분출뿐이다.
- [출제의도]** 수자원의 분포와 이용을 이해한다.
ㄱ. 염수에는 해수와 염수호의 물이 포함되는데, 해수의 양이 훨씬 많다.
[오답풀이] ㄴ. 담수 대부분은 빙하로 지구의 기온이 높아지면 빙하는 감소한다. ㄷ. 전체의 2.5%를 차지하는 담수 중 수력 발전에 이용되는 물은 주로 하천수로 매우 적은 양이다.
- [출제의도]** 태양계 소천체의 특성을 이해한다.
소행성이나 혜성은 태양계 형성 당시의 정보를 갖고 있어 이 분야의 연구에 유용하게 이용된다.
[오답풀이] ㄷ. 일반적으로 공전 궤도 이심률은 혜성이 소행성보다 훨씬 크다.
- [출제의도]** 지평 좌표계와 적도 좌표계에 대해 이해한다.
관측자의 위도는 천구의 북극과 북점이 이루는 각도($90^\circ - \theta$)이고, 동점과 서점을 지나는 일주권이 천구의 적도이다. 남중 고도가 가장 큰 별은 적위가 가장 큰 C이다.
- [출제의도]** 태양광을 이용하는 방법과 태양열을 이용하는 방법을 구분한다.
태양열은 시간과 계절에 따른 일조량의 변화로 제약이 크지만, 친환경적인 에너지이다.
[오답풀이] ㄷ. 여기서 제시된 방법은 태양열을 이용하여 온수를 얻는 방법이다.
- [출제의도]** 지구 온난화와 관련한 다양한 현상에 대해 이해한다.
해수의 온도가 상승하면 해수의 이산화 탄소 용해도가 감소하여 대기 중 이산화 탄소가 증가하게 되며, 극빙하가 감소하여 해수면이 상승한다.
- [출제의도]** 행성의 공전과 이에 따라 관측되는 고리의 모양이 달라짐을 이해한다.
행성과 지구의 공전 주기가 다르기 때문에 보이는 고리의 모양은 변하게 된다. 공전 주기는 공전 궤도의 장반경과 관계되므로 궤도가 2배인 (나)의 공전 주기가 더 길다.
- [출제의도]** 기후 변화의 요인과 영향을 이해한다.
현재는 원일점일 때 여름이지만, (나)의 경우 근일점일 때 여름이 되어 연교차가 더 커진다.
[오답풀이] ㄱ. 계절은 태양과의 거리보다는 태양의 남중 고도에 의해 결정된다. ㄷ. 기온의 연교차는 자전축의 경사가 클수록 크게 나타난다.
- [출제의도]** 갈릴레이의 관측 결과를 이해한다.
갈릴레이는 태양의 흑점 관측을 통해 이 현상이 태양 표면에서 일어나는 것을 이해하였다. 흑점의 위치 변화 자료로 태양의 자전 주기를 구할 수 있다.
[오답풀이] ㄷ. 프톨레마이오스의 우주관으로는 금성의 위상 중 상현에서 보름까지의 설명이 불가능하다.
- [출제의도]** 월식을 적도 좌표계를 통해 이해한다.
ㄷ. 달은 공전에 의해 적경이 증가한다.
[오답풀이] ㄱ. 달의 공전은 서에서 동으로 일어난다. ㄴ. 10월에는 태양의 적위가 0°보다 작고, 월식 때 태양의 정반대쪽에 위치한 달의 적위는 0°보다 크다.

20. **[출제의도]** 생명 가능 지대와 별의 특성을 관련지어 이해한다.

ㄱ. 별의 광도가 커짐에 따라 생명 가능 지대는 별에서 더 멀어진다.

[오답풀이] ㄴ. A는 t_1 일 때 생명 가능 지대에서 벗어나지만, B는 $t_0 \sim t_1$ 에서 계속 생명 가능 지대에 속한다. ㄷ. 시간이 지나면서 C는 온도가 상승한다.