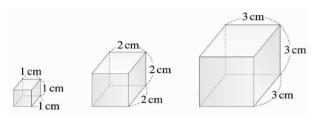
신반포중학교	3학년 1학기 중간고사	과목명	과학	과목코드	05
(20年3年 <u>年</u>	2019학년도 4월 25일 1교시	반 번.	<u>ই:</u>	이름:	

- ※ 다음 문제를 읽고 물음에 맞는 답을 찾아 OMR카드 선택형 답란에 작성하세요.
- 1. 한 변의 길이가 다른 정육면체의 부피와 표면적의 관계를 나타낸 것이다.



한 변의 길이(cm)	1	2	3
표면적(cm²)	6	24	54
부피(cm³)	1	8	27
표면적 부피	6	3	2

이를 통하여 알 수 있는 세포가 분열하는 까닭으로 빈 칸에 알맞은 말은? (4점)

세포가 커질수록 부피에 대한 표면적의 비가 (①) 되므로 세포막을 통해 물질을 충분히 흡수하거나 배출하기가 (①) 된다. 따라서 세포는 어느 정도 커지면 분열하여 (ⓒ)를 늘려 물질 교환의 효율성을 높인다.

	\bigcirc		
1	→ 커지게	쉽게	크기
2	커지게	어렵게	· 수
3	커지게	쉽게	수
4	작아지게	어렵게	수
(5)	작아지게	쉽게	크기

2. 그림은 어떤 생물의 난세포가 가지는 염색체의 구성을 나타낸 것이다. 이 생물의 체세포에서 관찰되는 염색체 의 구성으로 옳은 것은? (4점)









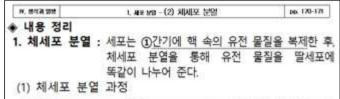




- 3. 염색체에 관한 수업 후 친구들이 나눈 대화이다. 옳은 말을 하는 사람끼리 바르게 짝지은 것은? (3점)
 - 재웅 : 염색체란, 세포가 분열할 때 유전 물질이 응축되어 막대 모양으로 나타나는 거야.
 - 수형 : 염색체는 DNA와 단백질로 구성되어 있어.
 - 기범 : 유전자는 영어로 DNA라고 하고 삼중나 선 구조야.
 - 규연 : 체세포에는 모양과 크기가 같은 염색체 가 두 개씩 쌍을 이루고 있는데, 이를 염색분체라고 하지.
 - 원준 : 상동 염색체의 동일한 위치에는 하나의 형질을 결정하는 유전자가 있는데, 이 를 대립 유전자라고 해.
 - ① 재웅, 수형, 기범
- ② 재웅, 수형, 원준
- ③ 재웅, 규연, 원준
- ④ 수형, 기범, 규연
- ⑤ 기범, 규연, 원준

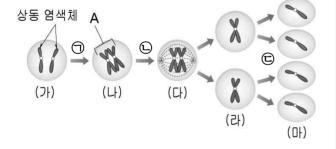
☞뒷면에 계속

일부이다. 옳지 않은 것은? (3점)



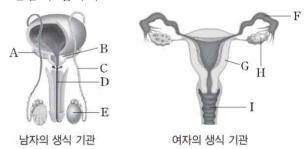
단계	특징	염색체의 행동
<u>②전기</u>	핵막이 사라지면서 염색 체가 나타나며, 방추사가 형성된다.	
중기	염색체가 세포 중앙에 나 란히 배열된다. ③염색체 가 가장 잘 관찰된다.	
후기	두 가닥의 염색 분체가 분리되어 방추사에 의해 양극으로 이동한다.	⑤
말기	④염색체가 염색사로 풀어지고 핵막이 나타나며세포질 분열로 이어진다.	

[5~6] 어떤 생물의 생식세포 분열을 나타낸 것이다. 물 음에 답하시오.



- 5. 위 세포 분열에 대한 설명으로 옳은 것은? (4점)
 - ① (가)는 정자나 난자와 같은 생식세포이다.
 - ② ¬과정에서 염색체의 수는 2배로 증가한다.
 - ③ A는 상동염색체가 접합한 2가 염색체로 감수 1분열 전기에 나타난다.
 - ④ (나)와 (다) 사이인 ①과정에서 상동 염색체가 나뉘어 양극으로 이동한다.
 - ⑤ (라)와 (마) 사이인 ②과정에서 염색체의 수가 반으 로 줄어들어 딸세포의 염색체 수는 모세포의 절반이 된다.

- 4. 그림은 어떤 학생의 체세포 분열에 관한 학습지 중 | 6. 위와 같은 생식세포 분열이 필요한 이유로 가장 적절한 **것은? (4점)**
 - ① 자손이 부모를 닮기 위해서
 - ② 최대한 많은 자손을 얻기 위해서
 - ③ 손상된 세포를 재생시키기 위해서
 - ④ 세대를 거듭해도 일정한 염색체 수를 유지하기 위 해서
 - ⑤ 자손이 가지게 될 염색체의 수를 줄임으로써 생식 의 효율성을 높이기 위해서
 - [7~8] 그림은 남자와 여자의 생식 기관을 나타낸 것 이다. 물음에 답하시오.



7. 정자와 난자가 만나 수정이 이루어지는 곳의 기호와 이름을 바르게 짝지은 것은? (3점)

	<u>기호</u>	<u>이듬</u>
1	С	수정관
2	D	요도
3	F	수란관
4	Н	난소
(5)	I	질

8. 생식 기관에 대한 설명으로 옳은 것을 〈보기〉에서 모 두 고른 것은? (4점)

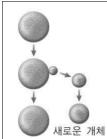
— 〈 보기 〉 —

- 가. A는 정자가 이동하는 통로 전립샘이다.
- 나. B는 정자가 운동 능력이 갖추게 되는 정낭이다.
- 다. E가 몸 밖에 위치하는 이유는 체온보다 낮은 온도에서 정자가 잘 형성되기 때문이다.
- 라. H는 난자를 생성하고 여성 호르몬을 분비하는 난소로 좌우에 한 개씩 있다.
- 마. G는 임신하였을 때 태아가 자라는 자궁으로 두꺼운 근육으로 되어 있다.
- ① 가, 나
- ② 가, 다
- ③ 나. 라

- ④ 다, 마
- ⑤ 다. 라. 마

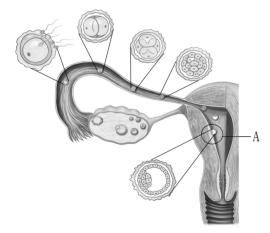
☞다음 장에 계속

번식하는 생물을 바르게 짝지은 것은? (3점)



몸의 일부가 혹처럼 튀어나와 어느 정도 자라면 떨어져서 새로운 개체가 됨.

- ① 출아법 효모, 히드라, 산호
- ② 분열법 세균, 짚신벌레, 아메바
- ③ 포자 생식 곰팡이, 고사리, 솔이끼
- ④ 종자 생식 유글레나, 다시마, 개나리
- ⑤ 영양 생식 양딸기, 산세비에리아, 고구마
- 10. 그림은 난할 과정을 나타낸 것이다. 설명으로 옳은 것을 〈보기〉에서 모두 고른 것은? (4점)



- 〈 보기 〉 -

- 가. 수정란의 초기 체세포 분열이다.
- 나. 배아가 수정되었을 때부터 임신이 되었다고 한다.
- 다. 난할 시 세포의 크기는 자라지 않고 분열만 계 속 하다.
- 라. 난할을 거듭할수록 세포 하나의 크기는 일정하 지만 배아 전체의 크기는 커진다.
- 마. 수정란은 포배 상태가 되어 A와 같이 자궁 내 막에 파묻히는데 이를 착상이라고 한다.
- ① 가, 나, 다
- ② 가, 나, 라
- ③ 가, 다, 마
- ④ 나, 라, 마
- ⑤ 다, 라, 마

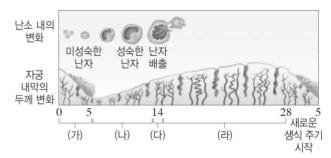
9. 설명에 해당하는 무성 생식의 이름과 그 방법으로 | 11. 무성 생식과 유성 생식에 대한 질문이다. 답이 같은 것끼리 〈보기〉에서 모두 골라 바르게 짝지은 것은? (4점)

— 〈 보기 〉 —

- 가. 번식 속도가 더 빠른 생식 방법은?
- 나. 암수 생식세포의 수정에 의해 번식하는 방법은?
- 다. 다양한 형질의 자손이 만들어지는 생식 방법은?
- 라. 환경 변화에 적응하는 데 유리한 생식 방법은?

	<u>무성 생식</u>	<u>유성 생식</u>
1	가	나, 다, 라
2	나	가, 다, 라
3	가, 다	나, 라
4	가, 라	나, 다
(5)	다, 라	가, 나

12. 그림은 생식 주기 동안 난소 내에서 일어나는 변화와 자궁 내막의 두께 변화를 나타낸 것이다. (단. 생식 주기는 28일이다.)

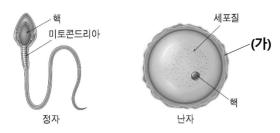


(가)~(다) 시기에 일어나는 일을 바르게 나열한 것은? (4점)

	<u>(가)</u>	<u>(나)</u>	<u>(다)</u>
1	월경	난자의 성숙	배란
2	월경	배란	난자의 성숙
3	배란	월경	난자의 성숙
4	배란	난자의 성숙	월경
$(\overline{5})$	난자의 성숙	월경	배라

☞뒷면에 계속

13. 사람의 생식세포를 나타낸 그림이다. 설명으로 옳지 │ 15. 다음은 새얀이가 쓴 일기이다. 않은 것은? (3점)



- ① 각각 23개의 염색체가 들어있다.
- ② 정자의 핵과 난자의 핵이 합쳐져서 수정란이 만들 어진다.
- ③ 난자는 운동성이 없고 세포질에 양분을 가지고 있 어 정자에 비해 매우 크다.
- ④ 정자는 미토콘드리아에서 에너지를 만들어 꼬리를 이용하여 스스로 움직일 수 있다.
- ⑤ 정자의 머리가 난자에 들어감과 동시에 (가)가 변하 여 다른 정자들이 최대한 많이 들어오도록 돕는다.
- 14. 그림은 자궁 내의 태아의 모습을 나타낸 것이다. (가)에 대한 설명으로 옳지 않은 것은? (3점)



- ① 착상이 되면 만들어지는 태반이다.
- ② 태아와 모체 사이의 물질 교환을 담당한다.
- ③ 태아가 자궁 밖으로 나온 후, 탯줄과 함께 배출된다.
- ④ 태아는 생명 활동 결과 생성된 산소를 모체로 내보
- ⑤ 태아는 모체로부터 생명 활동에 필요한 영양소를 공급받는다.

2019년 ○○월 ○○일 맑음

아침에 일어나 ① 헤어드라이어로 젖은 머리를 말 리고 있는데, 쨍그랑하며 깨지는 소리가 들렸다. 거 실로 나가보니 밖에서 날아 들어온 공에 ① 유리창 이 깨져있었다. 깨진 유리를 치우고 있는데, ⓒ 거실 에 이상한 냄새가 가득 퍼졌다. 부엌으로 가보니 ② 초콜릿이 까맣게 타 있었다. 하트 모양 초콜릿을 만 들려고 ① 초콜릿을 녹이려고 했었는데, 물중탕 하는 것을 잊어버린 것이다. 결국 엄마한테 혼나기만 하고 초콜릿은 못 만들었다.

- □ ~ □ 중 변화의 종류가 나머지 넷과 다른 것은? (3점)
- \bigcirc
- (2) (L)
- (3) (E)

- (4) (己)
- \bigcirc \bigcirc
- 16. 다음은 우주선을 발사할 때, 우주선 안에서 일어나 는 변화를 나타낸 것이다.



(가) ~ (다)에 대한 설명으로 옳은 것은? (3점)

- ① (가)는 물리 변화이다.
- ② (가)에서 물질의 상태와 성질이 모두 변한다.
- ③ (나)에서 원자의 배열이 달라진다.
- ④ (다)에서는 물질의 상태만 변한다.
- ⑤ (다)에서 원자의 개수가 달라진다.
- **17.** 다음은 물질 X와 Y_2 가 반응해서 XY_2 를 생성하는 반응을 모형으로 나타낸 것이다.



생성된 XY₂ 22g을 분석하였더니 6g이 X성분이었 다. 반응하는 물질들 사이의 질량비(X:Y₂)로 옳은 것은? (4점)

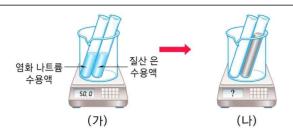
- ① 1:2
- ② 3:4
- ③ 3:8

- ④ 4 : 3
- ⑤ 11:3

☞다음 장에 계속

[18~19] 그림은 역화나트륨(NaCl) 수용액과 질산은 (AgNO₃) 수용액을 반응시킬 때, 반응 전후의 질량을 측정하는 실험을 나타낸 것이다. 물음에 답하시오.

염화나트륨(NaCl)과 질산은(AgNO3)이 반응하면 흰 색 앙금과 질산나트륨(NaNO3)이 생성된다.



- 18. 화학 반응은 원자의 재배열 방식에 따라 화합, 분 해, 치환으로 분류된다. 염화나트륨(NaCl) 수용액 과 질산은(AgNO₃) 수용액의 반응과 반응의 종류가 같은 것은? (3점)
 - ① 철 + 황 → 황화철
 - ② 구리 + 산소 → 산화구리
 - ③ 나트류 + 역소 → 역화나트류
 - ④ 탄산수소나트륨 → 탄산나트륨 + 물 + 이산화탄소
 - ⑤ 역화칼슘 + 탄산나트륨 → 탄산칼슘 + 역화나트륨
- **19.** (가)와 (나)의 질량을 비교하고 이를 통해 알 수 있 는 법칙을 바르게 나타낸 것은? (3점)

	<u> 질량 비교</u>	<u>법직</u>
1	(가) > (나)	질량 보존 법칙
2	(가) > (나)	일정 성분비 법칙
3	(가) = (나)	질량 보존 법칙
4	(가) = (나)	일정 성분비 법칙
(5)	(가) < (나)	기체 반응 법칙

20. 다음은 LPG의 주성분인 프로페인(CoHo)의 연소 반응 을 반응식으로 나타낸 것이다. (단, a, b, c, d는 정 수이다.)

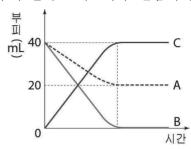
$$aC_3H_8 + bO_2 \rightarrow cCO_2 + dH_2O$$

a + b + c + d의 값으로 옳은 것은? (3점)

- ① 8
- ② 9
- ③ 10

- 4 11
- ⑤ 13

[21~22] 그래프는 일정한 온도와 압력에서 기체 A 와 기체 B가 반응하여 기체 C가 생성될 때 반응물과 생성물의 부피 관계 그래프이다. 물음에 답하시오.



기체 A 40mL와 기체 B 40mL를 반응시켰더니, 기체 A가 20mL남고, 40mL의 기체 C가 생성되었다.

- 21. 기체 A와 기체 B가 반응하여 기체 C가 생성되는 반응의 화학 반응식으로 옳은 것은? (4점)
 - $\widehat{\text{1}}$ A + B \rightarrow C
 - \bigcirc A + B \rightarrow 2C
 - 3 A + 2B \rightarrow 2C
 - 4 2A + B \rightarrow 4C
 - \bigcirc 2A + B \rightarrow 2C
- 22. A 분자가 25개, B 분자가 52개 있을 때 생성되는 C 분자의 개수로 옳은 것은? (4점)
 - ① 207H
- ② 25*7*H
- ③ 26개

- ④ 50개
- ⑤ 52개
- 23. 표는 마그네슘 리본을 공기 중에서 가열하여 산화마그 네슘이 생성될 때의 질량 관계를 나타낸 것이다.

마그네슘의 질량(g)	1.5	3	4.5	6
산화마그네슘의	2.5	п	75	10
질량(g)	2.5	5	7.5	10

- 이 실험에서 반응하는 마그네슘과 산소 사이의 질량으로 옳은 것은? (4점)
- ① 2:1 ② 3:2
- 34:1

- (4) 4 : 5
- ⑤ 5:3

☞뒷면에 계속

24. 다음 그림은 과산화수소를 분해하는 실험 장치를 **26.** 실험에서 아이오딘화 칼륨(KI)과 질산 납(Pb(NO₃)₂)이 나타낸 것이다. 남지 않고 모두 반응했을 때, 반응한 10% 아이오딘



34g의 과산화수소에 반응 속도를 빠르게 해주는 4g의 이산화망가니즈를 넣고 분해하였더니 18g의 물과 기체가 발생하였다. 이 때 생성된 기체의 종류를 알기 위해 꺼져가는 불씨를 대어 보았더니 불씨가 되살아났다. 이 기체의 종류와 이 기체가 생성되는 양을 바르게 나타낸 것은? (4점)

- ① 산소, 16g
- ② 산소, 20g
- ③ 산소, 18g
- ④ 수소, 16g
- ⑤ 수소, 20g

[25~26] 그림은 A ~ F의 6개의 시험관에 10% 아이오딘화 칼륨 (KI)수용액을 6mL씩 넣고, 각 시험관에 10% 질산납(Pb(NO₃)₂) 수용액의 부피를 다르게 하여섞었을 때 생성된 앙금의 높이를 나타낸 것이다. 물음에 답하시오.



- 아 4 D E F 의 3 보 2 B 이 1 A D E F 의 3 보 2 B 이 1 A D E F 의 3 보 2 B 의 1 A D E F 의 1 A D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E F I D E
- 25. 이 실험에 대한 설명으로 옳은 것은? (4점)
 - ① 생성된 앙금의 색은 흰색이다.
 - ② 아이오딘화 이온(I⁻)과 납 이온(Pb²⁺)은 1 : 1의 일 정한 개수비로 반응한다.
 - ③ 시험관 E, F에서 앙금의 높이가 일정한 이유는 반응할 납 이온이 없기 때문이다.
 - ④ 시험관 C에 남아있는 용액에 아이오딘화 칼륨 수용액을 넣으면 앙금이 만들어진다.
 - ⑤ 시험관 F에 남아있는 용액에 아이오딘화 칼륨 수용액을 넣으면 앙금이 만들어진다.

- 26. 실험에서 아이오딘화 칼륨(KI)과 질산 납(Pb(NO₃)₂)이 남지 않고 모두 반응했을 때, 반응한 10% 아이오딘 화 칼륨 수용액과 10% 질산 납 수용액의 부피 비로 옳은 것은? (3점)
 - ① 1:1
- ② 1:2
- ③ 1:3

- ④ 2 : 1
- ⑤ 3:1

[27~28] 다음은 수소 기체가 질소 기체와 반응하여 암모니아 기체가 생성되는 반응의 화학 반응식을 나타낸 것이다. 물음에 답하시오.

$$3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$$

27. 일정한 온도와 압력에서 수소 90mL와 질소 20mL 를 반응시켰을 때, 반응이 완전히 끝난 후 남는 기체의 종류와 부피를 바르게 짝지은 것은? (4점)

	남는 기체의 종류	남는 기체의 부피
1	수소	20mL
2	수소	30mL
3	수소	40mL
4	질소	20mL
(5)	질소	30mL

28. 질소 기체 14g을 수소 기체와 모두 반응시켰을 때, 암모니아 기체가 17g 생성되었다. 질소기체가 28g, 수소 기체가 9g 반응시킬 때, 남는 기체의 종류와 이 때 생성되는 암모니아 기체의 질량을 바르게 짝 지은 것은? (4점)

	.lL ⇒l≃l	이 모나라 되게이 되다
	<u>남는 기체</u>	암모니아 기체의 질량
1	수소	17g
2	수소	34g
3	수소	37g
4	질소	34g
(5)	질소	37g

----<끝>-----

※ 선택형 28문항입니다. OMR카드 마킹 여부를 꼭 확 인하세요.

중간고사 지필평가(점수) (문항 당 배점 : 각 문항에 표기) 선택형(28문항)	합 계 (점수)
100	100

문항	정답
1	4
2	2
3	2
4	5
5	3
6	4
7	3
8	5
9	1
10	3
11	1
12	1
13	5
14	4
15	4
16	1
17	3
18	5
19	3
20	5
21	3
22	4
23	2
24	1
25	5
26	1
27	2
28	2