신반포중학교	3학년 2학기 중간고사	과목명	과학	과목코드	05
		출제자	ヹ	김용인, 윤미화	
	2016학년도 9월 30일 1교시	반 번호	호: 이	름:	

- ※ 다음 문제를 읽고 물음에 맞는 답을 찾아 선택형은 OMR카드에, 서술형은 서술형 답안지에 작성하세요.
- 1. 달에 대한 설명으로 옳은 것을 〈보기〉에서 모두 고 르면?(2점)

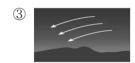
— 〈 보기 〉 —

- ㄱ. 어둡게 보이는 달의 바다에는 물이 많다.
- 나. 달의 질량과 크기, 표면 중력은 모두 다 지구의 1/6이다.
- 다. 달은 자전주기와 공전주기가 같아 지구에서는 항 상 달의 같은 면만 볼 수 있다.
- $\bigcirc$
- ②  $\vdash$
- (3) L

- (4) 7. L
- (5) 7, L, E
- 2. 우리나라 남쪽 하늘과 서쪽 하늘에서 볼 수 있는 별의 일주운동 두 개를 고르면?(3점)



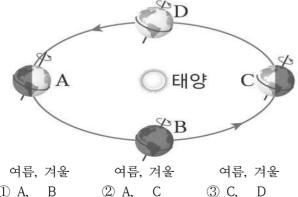






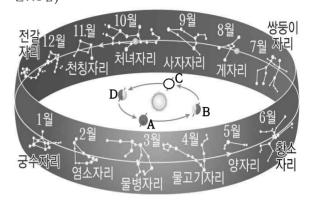


3. 그림은 태양 주위를 공전하는 지구의 모습이다. 우리나라 계절이 여름과 겨울일 때의 지구의 위치를 바르게 짝지은 것은?(2점)



- ① A, ② A, C 4 C, ⑤ D,

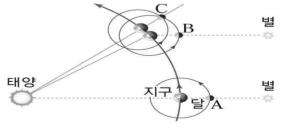
4. 그림은 지구의 공전과 황도 12궁을 나타낸 것이다. 이 에 대한 설명으로 옳은 것을 〈보기〉에서 모두 고르 면?(4점)



- < 보기 > -

- ㄱ. 별의 연주운동 방향은 동에서 서이다.
- L. 지구가 A위치에 있을 때 태양은 사자자리를 지난다.
- 다. 태양의 연주운동 방향은 지구의 공전방향과 반대이다.
- 리. 3월 한밤중에 남쪽하늘에서 볼 수 있는 별자리 는 물병자리이다.
- ㅁ. 인공위성 궤도의 서편 이동 현상이 나타나는 이 유는 지구의 공전 때문이다.
- ① 7, ∟
- ② 7, L, E
- ③ 기, ㄴ, ㄹ

- ④ ∟, ⊏, □
- ⑤ 7, ಒ, ಒ, さ
- 5. 그림은 지구와 달의 공전 모습을 나타낸 것이다. 음력 한 달을 나타내는 삭망월 구간과 이때 걸리는 시간이 옳게 연결된 것은?(3점)



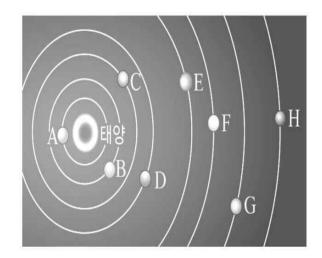
- ① A ~ B구간, 27.3일
- ② A ~ B구간, 29.5일
- ③ A ~ C구간, 29.5일
- ④ A ~ C구간, 27.3일
- ⑤ B ~ C구간, 27.3일

☞뒷면에 계속

6. 〈보기〉는 태양계 행성들의 특징을 설명한 것이다. 8. 그림은 달의 공전궤도를 나타낸 것이다. 이에 대 이 행성들을 태양으로부터의 거리가 가까운 것부터 먼 순으로 바르게 나열한 것은?(4점)

--- < 보기 > -

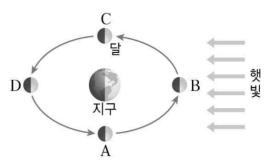
- ㄱ. 표면온도 변화가 가장 큰 행성이다.
- ㄴ. 가장 밀도가 작은 행성으로 고리가 있다.
- 다. 표면에 대기의 소용돌이인 검은색 점이 있다.
- 리. 가장 밝은 행성으로 표면온도 변화가 가장 작다.
- ㅁ. 가장 큰 행성으로, 표면에 가로줄 무늬와 붉은 색의 큰 점이 있다.
- ① フーモーローレービ
- ② L-2-7-ロ-ヒ
- ③ ヒーレーローモーコ
- ④ 2-7-ロ-ヒ-レ
- (5) ローモーレーコ
- 7. 그림은 태양 둘레를 돌고 있는 행성들의 공전 궤도 를 나타낸 것이다. D행성에 대한 설명으로 옳은 것 을 〈보기〉에서 모두 고르면?(4점)



----- < 보기 > -

- ㄱ. 목성형 행성에 속한다.
- ㄴ. 계절의 변화가 나타난다.
- 다. 양극지방에는 하얀색의 극관이 관측된다.
- 리. 태양계에서 가장 큰 올림퍼스 화산이 있다.
- ㅁ. 크기가 8개의 행성중 지구와 가장 비슷하다.
- ① 7, L ② 7, L, Z ③ L, E, Z
- ④ 기, ㄴ, ㄸ, ㅁ ⑤ ㄴ, ㄸ, ㄹ, ㅁ

한 설명으로 옳은 것을 〈보기〉에서 모두 고르면?(4점)



一 < 보기 > -

- ㄱ. 달이 A에 위치할 때의 모양은 🌑 이다.
- L. 달이 B에 위치할 때는 사리가 나타난다.
- C. 달이 D에 위치할 때는 음력 15일경이다.
- 리. 달이 B에 위치할 때 간조가 되면 바닷길이 열리 는 현상이 나타나기도 한다.
- 口. 달이 A와 C에 위치할 때는 한 달 중 만조와 간 조의 해수면의 높이 차가 최대가 된다.

- ① 7, L ② 7, L, 己 ③ L, C, 己
- ④ つ、し、こ、己、⑤ し、こ、己、ロ
- 9. 태양계의 행성들은 지구형과 목성형으로 분류한 다. 목성형 행성을 지구형 행성과 비교하여 나타 낸 설명으로 옳은 것을 〈보기〉에서 모두 고르면 몇 개인가?(4점)

----- < 보기 > -

- ㄱ. 고리가 있다.
- ㄴ. 질량이 더 크다.
- 다. 공전주기가 더 길다.
- 리. 자전주기가 더 길다.
- ㅁ. 많은 위성을 거느리고 있다.
- ㅂ. 표면이 무거운 암석으로 되어있다.
- 시. 대기 구성 물질이 더 가벼운 성분으로 되어있다.
- ① 2개
- ② 3개
- ③ 4개

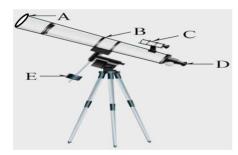
- ④ 5개
- ⑤ 6개

☞다음 장에 계속

신반포중학교	3학년 2학기 중간고사	과목명	과학	과목코드	05
	, _ , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	출제자	ヹ	김용인, 윤미화	
	2016학년도 9월 30일 1교시	반 번호	호: 이	름:	

- **10.** 태양계의 구성천체에 대한 설명 중 옳은 것을 〈보기〉에서 모두 고르면?(4점)
  - -- < 보기 > -
  - ㄱ. 행성의 공전 방향은 모두 같다.
  - ㄴ. 태양은 질량이 가장 큰 천체이다.
  - 다. 소행성의 공전궤도 위치는 화성과 목성 사이이다.
  - 리. 왜소행성은 단단한 암석덩어리로 모양과 크기가 불규칙하다.
  - ロ. 태양에 가까워지면 혜성의 꼬리는 태양 반대쪽으로 뻗어나가며 짧아진다.
  - ① ¬, ∟
- 2 7, L, E
- ③ 7, 5, 5

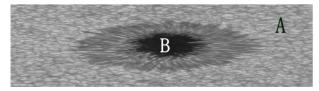
- ④ L, □, □
- ⑤ ㄷ. ㄹ. ㅁ
- **11.** 그림은 천체 망원경의 구조를 나타낸 것이다. 이에 대한 설명 중 옳지 **않은** 것은?(3점)



- ① E는 균형추이다.
- ② 접안렌즈는 볼록렌즈로 되어있다.
- ③ 천체에서 오는 빛을 모아 관측하는 기구이다.
- ④ 굴절망원경은 대물렌즈가 볼록렌즈로 되어있다.
- ⑤ 천체를 쉽게 찾을 수 있게 해주는 파인더는 D이다.

## [서술형 1]

그림은 태양 표면의 일부를 나타낸 것이다. 잘 보고 물음에 답하시오.(5점)



- 1) A를 무엇이라고 하나?(2점)
- 2) B부분이 검게 보이는 이유를 주변과 비교하여 쓰 시오.(3점)

<조건> 용어를 정확하게 쓸 것.

<배점> 부분점수 없음.

#### [서술형 2]

그림은 우리나라 하늘에서 찍은 별들의 일주운동 모습이다. 이러한 현상이 일어나는 원인과 어느 쪽 하늘을 향하여 카메라를 몇 시간 노출시켜 찍은 사진인지 예시와 같이 한 문장으로 서술하시오.(3점)

(예시 : 원인은 \_\_\_\_\_이며, \_\_\_\_ 을 향하여 노출시켜 찍은 것이다.)

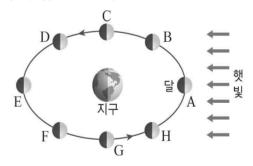
45°((z•P)))))

**〈조건〉** 원인, 방향, 시간 3가지 요소가 모두 들어가게 쓸 것.

**〈배점〉** 부분점수 없음.

# [서술형 3]

그림은 달이 공전하는 모습을 나타낸 것이다. 잘 보고 물음에 답하시오.(5점)



1) A~H 중 지구에서 초승달로 보이는 달의 위치는?(2점)

2) E위치에 있을 때 보이는 달의 모양과 하룻밤 동안의 달의 운동을 〈보기〉의 단어 중에서 골라 예시와 같이 한 문장으로 서술하시오.(3점)

(예시 : E위치에 있을 때는 \_\_\_\_\_로 보이며 <u>시</u>에 남중하므로, <u>시</u>에 <u>쪽</u>으로 진다.)

<조건> 예시와 같이 정확하게 서술할 것.

<배점> 부분점수 없음.

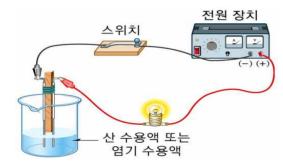
☞뒷면에 계속

12. 같은 농도의 질산과 수산화 나트륨 수용액을 구별할 수 있는 방법으로 적절한 것을 〈보기〉에서 모두 고르 면?(3점)

- < 보기 > -

- ㄱ. 전류가 흐르는지 확인한다.
- 나. 마그네슘 조각을 넣어본다.
- 다. 페놀프탈레인 용액을 떨어뜨려 본다.
- ① ¬
- ② L
- (3) L

- ④ ۲, ۲
  ⑤ ٦, ۲, ۲
- 13. 그림과 같은 장치를 하고, 비커 5개에 농도가 같은 산 수용액과 염기 수용액을 준비하였다. 다음 5가지 수용액 중에서 전구의 불이 가장 밝게 켜지는 경우 는?(3점)



- ① KOH
- ② H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- ③ NH<sub>4</sub>OH

- 4 CH<sub>3</sub>COOH
- $\bigcirc$  Mg(OH)<sub>2</sub>
- 14. 다음 중 산과 염기에 대한 설명으로 옳지 않은 것 은?(3점)
  - ① 염기의 수용액은 쓴맛이 난다.
  - ② 산이 물에 녹으면 전류가 잘 흐른다.
  - ③ 산의 수용액에 메틸 오렌지를 떨어뜨리면 붉게 변한다.
  - ④ 염기는 단백질을 녹이는 성질이 있어서 만지면 미 끈거린다.
  - ⑤ 염기의 수용액은 푸른색 리트머스 종이를 붉게 변화시킨다.

15. 〈보기〉는 산 또는 염기에 대한 설명이다. (가)~(라)에 해당하는 물질을 바르게 짝지은 것은?(4점)

- < 보기 > -

- (가) 염산과 이것이 반응하면 흰 연기가 생긴다.
- (나) 석회수라고 하며. 이산화탄소를 검출하는 데 이용 된다.
- (다) 열이나 빛에 의해 분해되기 쉬우므로 갈색병에 보관하다.
- (라) 설탕에 이것을 떨어뜨리면 탈수작용이 일어나 검 게 변한다.

	(가)	(나)	(다)	(라)
1	HNO <sub>3</sub>	$H_2SO_4$	NH₄OH	Ca(OH) <sub>2</sub>
2	NH4OH	Ca(OH) <sub>2</sub>	HNO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
3	Ca(OH) <sub>2</sub>	NH₄OH	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	$HNO_3$
4	NH4OH	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Ca(OH) <sub>2</sub>	HNO <sub>3</sub>
5	HNO <sub>3</sub>	Ca(OH) <sub>2</sub>	NH4OH	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>

- 16. 물질의 이온화를 나타낸 식으로 옳은 것은?(4점)
  - (1)  $H_2SO_4 \rightarrow H^{2+} + SO_4^{2-}$
  - $2H_2CO_3 \rightarrow 2H^++CO_3^-$
  - $3 \text{ HNO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$
  - 4 Ca(OH)<sub>2</sub>  $\rightarrow$  2Ca<sup>+</sup>+2OH<sup>-</sup>
  - $\bigcirc$  CH<sub>3</sub>COOH → CH<sub>3</sub>CO<sup>+</sup>+OH<sup>-</sup>
- 17. 〈표〉는 몇 가지 수용액의 성질을 나타낸 것이다. 수 용액 (가)~(라)의 pH를 바르게 비교한 것은?(3점)

수용액	수용액 페놀프탈레인 용액		전류의 세기	
(가)	무색	노란색	강하다.	
(나)	무색	노란색	약하다	
(다)	무색	초록색	-	
(라)	붉은색	파란색	약하다.	

- ① (가) < (나) < (다) < (라)
- ② (가) < (다) < (나) < (라)
- ③ (가) < (다) < (라) < (나)
- ④ (다) < (가) < (나) < (라)
- ⑤ (다) < (가) < (라) < (나)

☞다음 장에 계속

신반포중학교	3학년 2학기 중간고사	과목명	과학	과목코드	05
	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	출제자	김용인, 윤미화		
	2016학년도 9월 30일 1교시	반 번호:	이튜	름:	

18. 수산화 칼슘 20개가 녹아 있는 수용액에 염산을 넣어 완전 중화시키려고 한다. 이때 필요한 염산 분자의 수와 생성되는 물 분자의 수를 바르게 짝지은 것은? (단, 수산화 칼슘과 염산은 수용액 중에서 100% 이 온화한다고 가정한다.)(4점)

염산분자 물분자

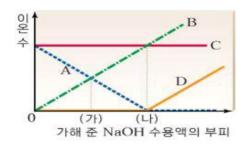
염산분자 물분자

- ① 20개
- 10개 40개
- ② 20개

(4)

20개

- 3 20개
- 40개 20개
- (5) 407H 407H
- 19. 그림은 5% 염산 20mL가 들어 있는 비커에 5% 수산화 나트륨 수용액을 조금씩 가할 때 용액 속에 들어 있는 이온 수의 변화를 나타낸 것이다. 이에 대한 설명으로 옳은 것은?(4점)



- ① A는 OH'을 나타낸 것이다.
- ② B는 Cl<sup>-</sup>을 나타낸 것이다.
- ③ C와 D는 구경꾼 이온이다.
- ④ (가)에는 OH<sup>-</sup>이 존재하지 않는다.
- ⑤ (나)에서 용액의 전류의 세기가 가장 크다.
- 20. 〈표〉와 같이 5% 염산과 5% 수산화 나트륨 수용액을 부피를 달리하여 반응시켰다. 온도가 가장 높은 시험 관은?(3점)

시험관	5% 염산 수용액(mL)	5% 수산화 나트륨 수용액(mL)
(フト)	2	18
(나)	6	14
(다)	10	10
(라)	14	6
(마)	18	2

- ① (フト)
- ② (나)
- ③ (다)

- ④ (라)
- (5) (p)

- **21.** 중화 반응의 원리로 설명할 수 없는 것은?(3점)
  - ① 생선회에 레몬즙을 뿌려준다.
  - ② 벌에 쏘였을 때 암모니아수를 바른다.
  - ③ 산성화된 토양에 석회가루를 뿌려준다.
  - ④ 하수구가 막힌 세면대에 하수구 세척액을 뿌려준다.
  - ⑤ 위산이 과다하게 분비될 때 제산제를 복용한다.
- **22.** 다음의 (가)와 (나)에서 산화되는 물질을 바르게 짝지은 것은?(4점)
  - (7)  $2Mg + CO_2 \rightarrow 2MgO + C$
  - (나)  $Fe_2O_3+3CO \rightarrow 2Fe + 3CO_2$

(가) (나)

- - ② Mg

(7})

(나) CO

- Mg
   Mg
- $Fe_2O_3$  $CO_2$
- 4  $CO_2$
- $Fe_2O_3$

⑤ CO<sub>2</sub> CO

## [서술형 4]

그림과 같이 푸른색 리트머스 종이에 질산 칼륨 수용액을 적신 다음 묽은 황산으로 적신 실을 올려놓았더니리트머스 종이의 색이 붉은색으로 변하였다. 이때 붉은색이 이동해 가는 방향과 그 색깔 변화의 원인이 되는이온을 쓰시오.(4점)



⟨조건⟩ '~이온이 ~쪽으로 이동하였기 때문'이라고 쓸 것.⟨배점⟩ 부분점수 없음.

☞뒷면에 계속

#### [서술형 5]

묽은 황산과 수산화 칼륨 수용액의 중화 반응을 화학 반응식으로 나타내시오.(단, 용액 중에 이온으로 존재하 는 것은 이온으로, 그렇지 않은 것은 화학식으로 구분 하여 쓴다.)(4점)

《조건》용액 중에 이온으로 존재하는 것은 이온으로 쓸 것. 〈배점〉조건에 맞지 않으면 1점 감점.

### [서술형 6]

염산과 수산화 나트륨 수용액의 중화반응에서 물 이외에 어떤 물질이 생성되었는지 쓰고 그 물질을 확인할수 있는 방법을 서술하시오.(단, 용액 중에 이온으로 존재하는 것은 이온으로, 그렇지 않은 것은 화학식으로 구분하여 쓴다.)(4점)

《조건》 용액 중에 이온으로 존재하는 것은 이온으로 쓸 것. 《배점》 조건에 맞지 않으면 1점 감점. 물질과 확인방법이 맞으면 2점씩 부여함.

# ----<끝>-----

※ 선택형 22문항, 서술형 6문항입니다. OMR카드 마킹 여부와 서술형 답안 작성을 꼭 확인하세요.

기말고사 지		
(문항 당 배점 :	합계	
선택형(22문항) 서술형(6문항)		(점수)
75	25	100

아내	배 점	정답	복수구분	아 남미	배 점	정답	복수구분
1	2	3		16	4	3	
2	3	4,5	AN D	17	3	1	
3	2	2		18	4	5	
4	4	1		19	4	4	
5	3	3		20	3	3	
6	4	1		21	3	4	
7	4	3		22	4	2	
8	4	4		23			
9	4	4		24			
10	4	2		25			
11	3	5		26			
12	3	4		27			
13	3	1		28			
14	3	5		29			
15	4	2		30			

문항 번호	정답	배 점	채점기준/유사답	배점
	1) 쌀알무늬	2점	유사정답 없음.	2점
서1	2) 주변보다 온도가 낮아서 검게 보인다.	3점	주변보다 온도가 낮다는 의미가 들 어가면 정답으로 인정함.	3점
서2	원인은 지구의 자전이며, 북쪽을 향하여 3시 간 동안 노출시켜 찍은 것이다.	3점	부분점수 없음	3점
	1) B	2점		
서3	2) E위치에 있을 때는 보름달로 보이며 밤12시에 남중하므로 새벽6시에 서쪽 으 로 진다.	3점	부분점수 없음	5점
Ы4	수소이온이 -극쪽으로 이동하였기 때문	4점	부분점수 없음.	4점
서5	$2H^{+}+SO_{4}^{2-}+2K^{+}+2OH^{-}$ $\rightarrow 2K^{+}+SO_{4}^{2-}+2H_{2}O$	4점	생성물을 이온으로 쓰지 않으면 1점 감점.	4점
서6	Na <sup>+</sup> : 불꽃 반응색이 노란색이 됨 Cl <sup>-</sup> : 질산은 수용액을 넣었더니 흰색 앙금(AgCl)이 생겼음	4점	생성물을 이온으로 쓰지 않으면 1점 감점. 물질과 확인방법이 맞으면 2점씩 부여함. 같은 의미면 정답 처리함.	4점