

2025학년도 모의논술고사

학 교 명	
학 번	
성 명	



을지대학교
EULJI UNIVERSITY

수험생 유의사항

1. 답안은 지정영역을 벗어나지 않고, 정자로 바르게 기입합니다.
2. 지정된 흑색 필기구만을 사용하여 답안을 작성하십시오.
3. 수정액이나 수정테이프는 사용할 수 없습니다.
4. 답안과 관계없는 일체의 표기를 할 수 없습니다.
5. 고사시작 이후에는 답안지를 교체할 수 없습니다.
6. 답안을 수정할 경우, 가로줄을 긋고 작성하십시오.

- ※ 해당 모의고사의 저작권은 을지대학교에 있습니다.
- ※ 해당 모의고사의 문제 및 정답에 대한 이의신청은 받지 않습니다.
- ※ 논술우수자 전형안내 및 평가결과조회는 을지대학교 입학관리처 홈페이지(admission.eulji.ac.kr)에서 확인바랍니다.

「논술우수자 전형」 논술고사 가이드

“ 고등학생 수준에서 부담없이 준비하고 도전할 수 있습니다.

논술고사의 실질 반영 비율을 높여 부족한 내신 성적을 만회할 수 있는 기회를 제공합니다. ”

■ 본교 논술고사 특징

- 수험생 부담을 완화하기 위해 핵심어로 이루어진 문장이나 수식으로 간략하게 답변
- 대학교육에 필요한 기본적인 수학능력을 평가하고자 인문·자연 계열 구분 없이 평가
- 고교교육과정 범위에서 대학수학능력시험의 출제 경향을 반영하여 고등학교 교과내용 중심
- 고등학교 정기고사 서술·논술형 문항 난이도

■ 전형방법 및 최저학력기준

구분	반영 비율	수능최저기준
일괄합산	논술고사 성적 70% + 학생부(교과) 30%	없음

■ 출제 영역

구분	출제 범위	내용
국어	언어와 매체	음운 변동 이해·적용, 단어와 품사 이해, 문장 성분 분석·적용 높임법의 이해·적용, 비문의 유형 및 해소 등
	독서(비문학)	중심 내용과 세부 정보 파악, 핵심 용어와 개념 이해, 글의 구조와 전개 방법 파악, 생략된 내용 추론, 인과 관계·상관관계 추론, 구체적 상황에 적용하기, 어휘의 문맥적 이해 등
	문학	고전소설, 현대소설, 고전시, 현대시 등
수학	수 I	지수함수와 로그함수, 삼각함수, 수열
	수 II	함수의 극한과 연속, 미분, 적분

■ 논술고사

배점	고사시간	문항수		답안지 형식
		국어	수학	
각 문항당 10점	70분	7	7	노트 형식
		7	7	

국어 영역

「1」 다음 글을 읽고 물음에 답하시오.

공공재란 공원이나 경찰 등과 같이 공동으로 이용할 수 있는 재화나 서비스를 의미한다. 공공재는 주로 국가에서 공급하는데, 해당 국가의 국민이 아니거나 국민의 의무를 다하지 않는 사람들도 혜택을 누릴 수 있는 문제점이 있다.

경제학적으로 공공재의 특성에 대해 잘 이해하려면 배제성과 경합성의 의미를 알아야 한다. 배제성이란 재화와 서비스의 이용 대가를 공급자에게 지불하지 않은 사람이 해당 재화나 서비스를 소비하지 못하도록 배제할 수 있는 성질을 의미한다. 일반적으로 우리가 사용하는 재화와 서비스는 대부분 대가를 지불하지 않고서는 이용할 수 없지만, 국가가 제공하는 치안 서비스 같은 경우는 대가를 지불하지 않은 사람도 이용할 수 있다. 이처럼 재화와 서비스에 따라 배제성의 존재 여부가 다르다. 한편 경합성이란 어떤 사람이 재화나 서비스를 사용하거나 소비할 때 다른 사람이 그 재화나 서비스를 소비할 수 있는 기회가 감소하는 성질을 의미한다. 예를 들어 빵을 사고 싶은 사람은 두 명인데 빵이 한 개라면 한 사람은 빵을 구매할 수 없으므로 빵은 경합성이 있는 재화이며, 공중파 방송은 누군가 시청하고 있어도 다른 사람이 시청할 수 있으므로 경합성이 없는 서비스이다. 이처럼 재화나 서비스에 따라 경합성의 존재 여부가 다르다.

재화나 서비스는 배제성과 경합성을 기준으로 사적 재화, 클럽재, 공유 자원, 공공재로 구분할 수 있다. 첫째로 사적 재화는 돈을 내지 않으면 가질 수 없고, 내가 사용하면 다른 사람이 소비할 수 있는 기회가 감소하는 것으로, 배제성과 경합성을 모두 가지고 있다. 음식, 자동차 등 생활에 필요한 대부분의 재화나 서비스가 여기에 포함된다. 둘째로 클럽재는 배제성은 있으나 경합성이 없는 것으로 상수도 서비스가 예가 될 수 있다. 셋째로 공유 자원은 경합성은 있으나 배제성이 없는 것으로 강에 사는 물고기와 같은 자연 자원이 예가 될 수 있다. 마지막으로 공공재는 배제성과 경합성이 모두 없는 것을 의미한다. 즉 대가를 지불하지 않은 사람도 이용할 수 있으며, 다른 사람과 동시에 이용할 수 있다.

공공재가 배제성과 경합성이 없다고 해서 공공재 생산에 비용이 발생하지 않는 것은 아니다. 누군가는 경제적인 이득이 없어도 비용을 들여 사회에 필요한 공공재를 생산해야 하는데, 그렇게 생산된 공공재는 대가를 지불하지 않아도 이용이 가능하다. 배제성이 없는 재화나 서비스에 대가를 지불하지 않고 이용하려는 현상을 무임승차 문제라고 한다. 공공재의 생산을 시장에 자율적으로 맡겨 놓을 경우, 무임승차 문제 때문에 사회가 필요로 하는 양만큼 공공재가 생산되지 않고 적게 생산될 가능성이 높다. 다시 말해 사회적으로 꼭 필요한 곳에 자원이 효율적으로 배분되고 있지 않는 것이며, 이런 의미에서 시장 실패가 나타난다고 할 수 있다. 이런 이유로 인해 공공재는 대부분 국가에서 생산 및 공급하게 된다.

1. 제시문을 바탕으로 <보기>의 A~C에 들어갈 사례를 바르게 연결하십시오.

<보기>

경합성 배제성	있음	없음
있음	A	B
없음	사례2	C

<사례1>

어떤 주택에 세입자가 주택 소유자에게 월세를 내고 거주하고 있다.

<사례2>

스마트폰을 통해 유료로 음악이나 동영상을 감상하고 있다.

<사례3>

자리가 50석 밖에 없는 무료 도서관을 이용하려고 아침 일찍 줄을 서고 있다.

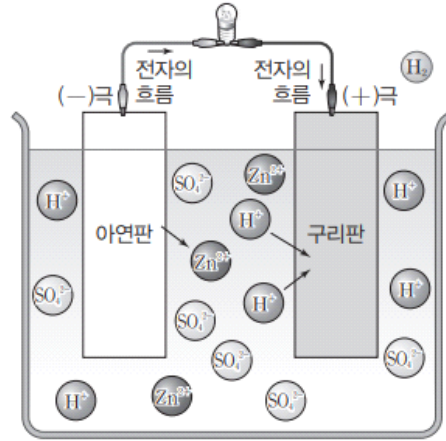
<사례4>

휴대폰 배터리가 부족하여 공항에서 여러 사람이 같이 사용할 수 있는 무료 충전 기기에서 충전을 하고 있다.

A	
B	
C	

「2」 다음 글을 읽고 물음에 답하시오.

화학 전지란 화학 반응으로 전기를 발생시키는 장치로, 우리가 일상에서 사용하는 건전지는 화학 전지의 한 종류이다. 건전지를 사용할 때 양극과 음극을 올바르게 맞추어 사용해야 한다. 이는 화학 전지의 전극은 전자를 얻는 환원이 일어나는 쪽이 양극, 전자를 잃는 산화가 일어나는 쪽이 음극이며 전자가 음극에서 양극으로 이동하기 때문이다.



〈그림〉

화학 전지의 양극과 음극은 전극을 구성하는 금속의 이온화 경향에 따라 결정된다. 이온화 경향이란 금속이 용액 속에서 전자를 잃고 양이온이 되기 '쉬운' 정도를 뜻한다. 따라서 이온화 경향이 큰 금속은 전기가 잘 통하는 전해질 용액에 쉽게 녹아서 양이온이 된다. 위 <그림>과 같이 묽은 황산(H_2SO_4) 수용액에 구리판과 아연판을 넣어 전극으로 삼으면 화학 전지가 된다. 아연은 구리보다 이온화 경향이 크기 때문에 아연판 표면의 아연 원자는 양이온이 되고 아연 원자에서 떨어져 나온 전자들은 도선을 따라 구리판으로 이동한다. 전류는 전자와 반대 방향으로 흐르므로 구리판이 양극, 아연판이 음극이 된다. 만약 아연판을 은판으로 바꾸고, 황산 용액을 염화 나트륨 수용액으로 바꾼 후 구리판과 은판을 도선으로 연결하면, 구리판이 음극이 되고 은판이 양극이 된다. 이는 구리가 은보다 이온화 경향이 크기 때문이다. 이처럼 화학 전지에서 양극과 음극은 두 금속의 이온화 경향의 상대적 크기에 따라 결정된다.

금속의 이온화 경향은 반응열의 크기로 비교할 수 있다. 이를 이해하려면 금속에서 원자 하나가 떨어져 나와 수화(水化) 이온이 될 때까지의 과정을 알아야 한다. 일반적으로 금속은 많은 금속 원자들이 결합된 결정 구조를 이루고 있다. 금속은 주로 전자를 잃어서 양이온이 되는데 금속 원자 하나가 결정에서 떨어져 나와야 개별 이온이 될 수 있다. 예를 들어 전해질 용액에 담겨 있는 아연 금속(Zn)에서 원자 하나가 떨어져 나오고, 이 아연 금속 원자가 전자 두 개를 잃어서 아연 이온(Zn^{2+})이 된다. 이 반응은 에너지를 필요로 하므로 아연 금속에서는 열을 흡수하는 반응이 나타난다. 이렇게 화학 반응이 일어날 때 열을 흡수하는 반응을 흡열 반응이라고 한다. 이후 아연 이온은 전해질 용액 안에서 수화된다. 이 반응에서는 에너지를 방출하는 반응이 나타나는데, 이렇게 열을 방출하는 반응을 발열 반응이라고 한다.

금속의 이온화 경향에서 반응열은 일정한 온도에서 화학 반응이 일어날 때 흡수되거나 방출되는 열의 양으로 결정된다. 따라서 반응열로 이온화 경향을 비교할 때에는 흡열 반응에서의 열과 발열 반응에서의 열을 합한 값으로 비교한다. 반응열은 부호를 붙여 표시하는데, 일반적으로 발열 반응이

일어날 때의 열은 양으로, 흡열 반응이 일어날 때의 열은 음으로 표시한다. 이온화 경향의 정도는 반응열의 값이 클수록 커지기 때문에 이온화 경향의 정도는 발열 반응에서의 열의 크기, 흡열 반응에서의 열의 크기와 관련되어 있음을 알 수 있다. 이온화 경향의 크기를 기준으로 금속 원소를 나열한 것을 이온화 서열이라고 한다. 이온화 서열을 보면 화학 전지에서 어떤 금속이 양극이 되고 어떤 금속이 음극이 될지를 쉽게 알 수 있다.

2. <보기>는 제시문을 읽고 내용을 정리한 것이다. <보기>의 ①~④ 중, 제시문의 내용과 일치하지 않는 것 2가지를 찾아 올바르게 수정하시오.

〈보 기〉

- 화학 전지의 전극은 전자를 얻는 환원이 일어나는 쪽이 ① 음극이다.
- 전자의 이동 방향은 전류가 흐르는 방향과 ② 반대이다.
- 금속의 이온화 경향은 ③ 이온화 서열로 결정이 된다.
- 반응열은 ④ 흡열 반응에서 열과 발열 반응에서의 열을 합한 값이다.

제시문과 일치 하지 않는 번호	올바르게 수정한 내용

「3」 다음 글을 읽고 물음에 답하시오.

일찍이 어머니가 나를 바다에 데려간 것은
소금기 많은 푸른 물을 보여주기 위해서가 아니었다
바다가 뿌리 뽑혀 밀려 나간 후
꿈틀거리는 검은 빨발 때문이었다
빨발에 위험을 무릅쓰고 퍼덕거리는 것들
숨쉬고 사는 것들의 힘을 보여주고 싶었던 거다
먹이를 건지기 위해서는
사람들은 왜 무릎을 꿇는 것일까
깊게 허리를 굽혀야만 할까
생명이 사는 곳은 왜 저토록 쓸쓸한 맨살일까
일찍이 어머니가 나를 바다에 데려간 것은
저 무위(無爲)한 해조음을 들려주기 위해서가 아니었다
물 위에 집을 짓는 새들과
각혈하듯 노을을 내뿜는 포구를 배경으로
성자처럼 빨발에 고개를 숙이고
먹이를 건지는
슬프고 경건한 손을 보여주기 위해서였다

- 문정희, '울포의 기억'-

3. 민수가 위 작품을 읽은 후 핵심 내용을 아래와 같이 정리했을 때, ㉠~㉡에 들어갈 내용을 알맞게 쓰시오.

- 갈래 : 자유시, 서정시
- 제재 : 어머니와 빨발에 갔던 기억
- 핵심 내용
 - 이 작품에서 화자는 노동하는 이들을 숭고하게 여겨 (㉠)에 비유하고 있다.
 - '푸른 물'과 대조되는 시어인 (㉡)은 아름답지는 않지만 화자가 깨달음을 얻는 공간이다.

㉠	
㉡	

「4」 다음 글을 읽고 물음에 답하시오.

4. <보기1>을 바탕으로 음운 변동 사례에 대해 이해한 내용을 <보기2>에 정리하였다.
빈 칸에 알맞은 음운 변동 유형을 적어 넣으시오.

— < 보기1 > —

국어의 음운 변동 유형은 교체, 탈락, 첨가, 축약으로 나누어 볼 수 있다.

- 교체 : 한 음운이나 다른 음운으로 바뀌는 현상 [예] 꽃[꼇]
- 탈락 : 한 음운이 없어지는 현상 [예] 앓[암:]
- 첨가 : 없던 음운이 새로 생기는 현상 [예] 맨입[맨닙]
- 축약 : 두 음운이 합쳐져서 제3의 음운으로 바뀌는 현상 [예] 입학[이팍]

음운 변동이 단어 내에서 한 번만 일어나기도 하고, 한 유형의 변동이 여러 번 일어나거나 서로 다른 유형의 변동이 여러 번 일어나는 경우도 있다.

— < 보기2 > —

- ‘늦여름[느녀름]’은 (㉠) 및 (㉡)이/가 일어났다.
 - ‘달하고[다카고]’는 (㉢) 및 (㉣)이/가 일어났다.
 - ‘붙임[부침]’은 교체가 (㉤)번 일어났다.
- * ㉠~㉣은 단어 안에서 변동이 발생하는 순서와 상관없이, 해당하는 유형을 쓰면 됨.
* ㉤에는 아라비아 숫자(1, 2, 3 등)가 아닌 우리말 세는 단위(한, 두, 세 등)를 쓸 것.

㉠	
㉡	
㉢	
㉣	
㉤	

수학 영역

5. 함수 $f(x) = 2x^3 + (4a+7)x^2 + (4a+5)x + a + 2$ 의 그래프가 a 의 값에 관계없이 항상 지나는 점을 P 라 하자. 곡선 $y = f(x)$ 위의 점 P 에서의 접선과 x 축, y 축으로 둘러싸인 부분의 넓이를 구하는 과정을 아래의 단계에 따라 서술하시오. (단, a 는 실수이다.)

(1) 점 P 의 좌표를 구하시오.

(2) 점 P 에서의 접선의 방정식을 구하시오.

(3) 곡선 $y = f(x)$ 위의 점 P 에서의 접선과 x 축, y 축으로 둘러싸인 부분의 넓이를 구하시오.

6. 함수 $y = a \sin bx$ 의 그래프를 x 축의 방향으로 $\frac{\pi}{6}$ 만큼, y 축의 방향으로 3만큼 평행이동한 그래프를 나타내는 함수를 $y = f(x)$ 라 하자. 함수 $f(x)$ 의 주기가 10π 이고 최솟값이 -1 일때, $f\left(\frac{11}{6}\pi\right)$ 의 값을 구하는 과정을 아래의 단계에 따라 서술하시오.

(단, a, b 는 양의 상수이다.)

(1) a 의 값을 구하시오.

(2) b 의 값을 구하시오.

(3) $f\left(\frac{11}{6}\pi\right)$ 의 값을 구하시오.

7. 공차가 3인 등차수열 $\{a_n\}$ 에 대하여 세 항 a_3, a_7, a_{10} 이 순서대로 등비수열을 이룰 때, a_{20} 의 값을 구하는 과정을 서술하시오.

(1) a_1 을 구하시오.

(2) a_n 을 구하시오.

(3) a_{20} 의 값을 구하시오.

8. 두 다항함수 $f(x), g(x)$ 가 $\lim_{x \rightarrow 2} \frac{f(x)-3}{x^2-4} = 2, \lim_{x \rightarrow 2} \frac{x-2}{g(x)} = 6$ 을 만족한다.

함수 $h(x) = f(x)g(x)$ 라 할 때, $h'(2)$ 의 값을 구하는 과정을 서술하시오.

(1) $f'(2)$ 의 값을 구하시오.

(2) $g'(2)$ 의 값을 구하시오.

(3) $h'(2)$ 의 값을 구하시오.

논술우수자 전형 주요 일정 안내	
원서 접수	2024. 9. 9.(월) ~ 9.13.(금) 18:00까지
고사장 발표	2024.10.23.(수) *논술고사는 을지대학교 성남캠퍼스에서 진행*
고사 일자	2024.10.26.(토), 10.27.(일)
합격자 발표	2024.12.13.(금)

※ 상기일정은 본교 사정에 의해 변경될 수 있으므로 최종모집요강을 확인바랍니다.

대전캠퍼스

34824 대전광역시 중구 계룡로 771번길 77(용두동 143-5)
T. 042-259-1530

성남캠퍼스

13135 경기도 성남시 수정구 산성대로 553(양지동 212)
T. 031-740-7106~7

의정부캠퍼스

11759 경기도 의정부시 동일로 712(금오동 489)
T. 031-740-7277



을지대학교
EULJI UNIVERSITY