

1과목 : 과목 구분 없음

- 온실가스로 분류되는 육불화황(SF_6), 이산화탄소(CO_2), 메탄(CH_4)을 지구온난화지수(Global Warming Potential, GWP)가 큰 순서대로 바르게 나열한 것은?
 ① $\text{SF}_6 > \text{CH}_4 > \text{CO}_2$ ② $\text{CO}_2 > \text{CH}_4 > \text{SF}_6$
 ③ $\text{SF}_6 > \text{CO}_2 > \text{CH}_4$ ④ $\text{CH}_4 > \text{CO}_2 > \text{SF}_6$
- 0.2N/m^2 의 음압을 음압 레벨로 나타내면 몇 dB인가? (단, P_0 (기준음압의 실효치) = $2 \times 10^{-5}\text{N/m}^2$)
 ① 40 ② 80
 ③ 100 ④ 60
- 수용액에서 수소 이온과 음이온으로 거의 완전히 해리 되는 산은 강산(強酸)에 속한다. 표준상태에서 강산에 해당하지 않는 것은?
 ① HF ② HI
 ③ HNO_3 ④ HBr
- 수용액과 평형상태를 유지하고 있는 공기의 전압이 0.8atm 일 때 수중의 산소 농도[mg/L]는? (단, 산소의 헨리상수는 $40\text{mg/L} \cdot \text{atm}$ 로 한다.)
 ① 약 3.2 ② 약 6.7
 ③ 약 8.4 ④ 약 32
- 다음 표시된 압력 중 가장 낮은 것은?
 ① 1atm ② 8mmHg
 ③ 700mmHg ④ $100,000\text{Pa}$
- 대기오염 저감 장치인 습식 세정기에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?
 ① 분무세정기, 사이클론, 스크러버는 습식제거장치에 포함된다.
 ② 가연성, 폭발성 먼지를 처리할 수 있다.
 ③ 부식의 잠재성이 크고, 유출수의 수질오염 문제가 발생할 수 있다.
 ④ 포집효율에 변화를 줄 수 있고, 가스흡수와 분진포집이 동시에 가능하다.
- 동화작용과 이화작용에 대한 설명으로 가장 옳은 것은?
 ① 동화작용은 세포 내 미토콘드리아에서 일어난다.
 ② 이화작용은 흡열반응으로 ATP(Adenosine Triphosphate)에서 인산기 하나가 떨어질 때, 약 7.3kcal 의 에너지를 흡수한다.
 ③ 이화작용은 CO_2 를 흡수하고 O_2 를 방출한다.
 ④ 호흡은 대표적인 이화작용으로 유기물과 산소를 필요로 한다.
- 대기오염물질 확산에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?
 ① 바다와 육지의 자외선 흡수차이에 의해서 낮에는 해풍이 불고 밤에는 육풍이 분다.
 ② 복사역전은 야간의 방사냉각에 의하여 지표면 부근의 공기가 냉각되어 생겨나는 역전층이다.
 ③ 침강역전은 고기압에서 하강기류가 있는 곳에 발생할 수 있다.
 ④ 지형역전은 산의 계곡이나 분지와 같이 오목한 지형에서 발생할 수 있다.

- 환경위해성평가의 오차발생요인과 한계점으로 가장 옳지 않은 것은?
 ① 유해작용에 대한 관찰 조건의 차이에 따른 어려움
 ② 실험모델의 부적절성
 ③ 불확실성 인자들 측정의 어려움
 ④ 너무 많은 유해물질에 관한 정보
- 물 속 조류의 성장과 관련된 설명으로 가장 옳은 것은?
 ① 조류가 이산화탄소를 섭취함에 따라 물 속의 알칼리도가 중탄산으로부터 탄산으로, 그리고 탄산으로부터 수산화물로 변화하는데, 이때의 총알칼리도는 일정하게 된다.
 ② 조류는 세포를 만들기 위해 수중의 중탄산이온을 이용하는 종속영양생물이다.
 ③ 조류가 번성하는 얇은 물에서는 물의 pH가 약산을 나타낸다.
 ④ 야간에는 조류의 호흡작용으로 인해 산소가 생성되고 산화탄소가 소모되기에 pH가 높아지게 된다.
- 소각시스템에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?
 ① 폐기물처리시설은 반입·공급설비, 연소설비, 연소가스 냉각설비, 배가스 처리 설비, 통풍설비, 소각재만출설비 등으로 구성되어 있다.
 ② 스토크 연소장비의 화격자는 손상이 적게 가도록 그 구조와 운동방식을 고려하여 내열, 내마모성이 우수한 재료를 사용한다.
 ③ 연소가스 냉각설비는 연소가스가 보유하고 있는 유효한 열에너지를 회수하는 것은 물론 연소가스 온도를 냉각시켜 소각로 이후의 설비를 부식으로부터 보호한다.
 ④ 유동상식 연소장치는 유동층 매체를 $300 \sim 400^\circ\text{C}$ 로 유지하여 대상물을 유동상태에서 소각한다.
- 도시 쓰레기의 성분 중 비가연성 부분이 중량비로 50%일 때 밀도가 100kg/m^3 인 쓰레기 10m^3 가 있다. 이때 가연성 물질의 양[kg]은?
 ① 300 ② 500
 ③ 700 ④ 1000
- 오염된 지하수의 Darcy 속도가 0.1m/day 이고, 공극률이 0.25일 때 오염원으로부터 200m 떨어진 지점에 도달하는데 걸리는 시간은?
 ① 약 0.9년 ② 약 1.4년
 ③ 약 2.4년 ④ 약 3.9년
- 1M 황산 100mL의 노르말 농도(normality, N)는 얼마인가? (단, 수소, 황, 산소 원자의 몰질량은 각각 순서대로 1g/mol , 32g/mol , 16g/mol 이다.)
 ① 0.1N ② 0.2N
 ③ 1N ④ 2N
- 활성탄 흡착법을 이용한 오염물질 처리에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?
 ① 분자량이 큰 물질일수록 흡착이 잘 된다.
 ② 불포화유기물이 포화유기물보다 흡착이 잘 된다.
 ③ 방향족의 고리수가 많을수록 흡착이 잘 된다.
 ④ 용해도가 높은 물질일수록 흡착이 잘 된다.
- 기후에 영향을 미치는 다양한 요인들에 대한 설명 중 가장

옳지 않은 것은?

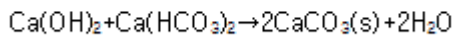
- ① 빛은 대기 중의 입자성 물질에 의해 반사되고, 반사가 많을수록 지구에 도달하는 빛 에너지는 적어지게 된다.
- ② 대기 중 이산화탄소에 의해 지구로부터 방출되는 적외선의 통과가 방해받게 되어 온실효과가 나타난다.
- ③ 염소원자들이 성층권에 유입되면 오존층을 분해시키는 반응의 촉매작용을 한다.
- ④ 성층권에 있는 오존은 태양으로부터의 자외선을 막아주는 차단막 역할을 하며, 낮은 대기층에서의 오존은 식물이 성장하는데 필요한 산소를 공급하는 역할을 한다.

17. 「지하수법 시행령」상 환경부장관이 수립하는 지하수의 수질관리 및 정화계획에 포함해야 할 사항으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 지하수의 수질보호계획
- ② 지하수 오염의 현황 및 예측
- ③ 지하수의 조사 및 이용계획
- ④ 지하수의 수질에 관한 정보화계획

18. 수산화칼슘과 탄산수소칼슘은 <보기>와 같은 화학반응을 통하여 탄산칼슘의 침전물을 형성한다고 할 때, 37g의 수산화칼슘을 사용할 경우 생성되는 탄산칼슘의 침전물의 양[g]은? (단, Ca의 분자량은 40이다.)

<보기>



- ① 50 ② 100
- ③ 150 ④ 200

19. 라돈(Radon, Rn)에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① Rn-222는 Ra-226의 방사성 붕괴로 인하여 생성된다.
- ② 라돈은 알파 붕괴(alpha decay)를 통해 알파입자를 방출한다.
- ③ 표준상태에서 라돈은 공기보다 가볍기 때문에 대기중에서 확산이 용이하다.
- ④ 라돈의 반감기는 대략 3.8일이다.

20. 대기오염물질 배출원에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 화산폭발, 산불, 먼지폭풍, 해양 등은 자연적 배출원에 해당한다.
- ② 배출원을 물리적 배출형태로 구분하면 고정배출원과 이동배출원으로 나눌 수 있다.
- ③ 이동배출원은 배출규모나 형태에 따라 점오염원과 면오염원으로 분류된다.
- ④ 일반적으로 선오염원은 배출구 위치가 낮아 대기확산이 어렵기 때문에 점오염원에 비해 지표면에 직접적인 영향을 미친다.

전자문제집 CBT PC 버전 : www.comcbt.com
 전자문제집 CBT 모바일 버전 : m.comcbt.com
 기출문제 및 해설집 다운로드 : www.comcbt.com/x

전자문제집 CBT란?

종이 문제집이 아닌 인터넷으로 문제를 풀고 자동으로 채점하며 모의고사, 오답 노트, 해설까지 제공하는 무료 기출문제 학습 프로그램으로 실제 시험에서 사용하는 OMR 형식의 CBT를 제공합니다.

PC 버전 및 모바일 버전 완벽 연동
 교사용/학생용 관리기능도 제공합니다.

오답 및 오탈자가 수정된 최신 자료와 해설은 전자문제집 CBT에서 확인하세요.

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