

1과목 : 대기오염개론

1. 다음 중 실내공기오염의 일반적인 지표가 되는 오염물질로서 다중이용시설에서 실내공기질 유지기준이 1000ppm 이하인 것은?

- ① N₂ ② CO
③ CO₂ ④ H₂S

2. 지상 10m에서 풍속이 2m/sec 일 때 지상 150m 에서의 풍속은? (단, Deacon 식을 적용하고, 풍속지수는 0.5 이다.)

- ① 7.7m/sec ② 12.1m/sec
③ 15.3m/sec ④ 21.8m/sec

3. 흑체에서 복사되는 에너지 중 파장 λ 와 $\lambda + \Delta\lambda$ 사이에 들어있는 에너지량(E_λ)을 아래 식으로 표현하는 것과 관련한 법칙은? (단, T는 흑체의 온도, C_1, C_2 는 상수)

$$E_\lambda = E_\lambda = C_1 \lambda^{-5} [\exp(C_2/\lambda T) - 1]^{-1}$$

- ① 스테판볼츠만의 법칙 ② 비인의 변위법칙
③ 플랑크의 법칙 ④ 웨버헤이너의 법칙

4. 다음 대체연료 자동차의 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 수소자동차 - 생산된 단위에너지당 연료의 무게가 적고, 연소에 의해 발생하는 가스상 오염물질 양이 적다.
② 천연가스자동차 - 반응성 탄화수소 및 일산화탄소의 배출량이 매우 적다.
③ 전기자동차 - 충전시간이 짧으며, 휘발유차량에 비해 1회 충전당 주행거리가 10배 이상으로 길다.
④ 메탄올자동차 - 금속이나 플라스틱 재료의 침식 가능성이 존재한다.

5. London smog 사건과 관련된 기온역전의 종류는?

- ① 침강성 ② 복사성
③ 난류성 ④ 전선성

6. 다음 중 1, 2차 대기오염물질 모두에 해당하는 것은?

- ① O₃ ② PAN
③ CO ④ Aldehydes

7. 대류권내에서 CO₂의 평균농도가 370ppm이고, 대류권의 평균 높이가 10km일 때, 대류권내에 존재하는 CO₂의 무게는? (단, 지구의 반지름을 6400km라 가정한다.)

- ① 약 1.87×10^{12} ton ② 약 3.75×10^{12} ton
③ 약 1.87×10^{13} ton ④ 약 3.75×10^{13} ton

8. 다음 오염물질 중 “건전지 및 축전기, 인쇄, 크레용, 에나멜, 페인트, 고무가공, 도가니공업” 등이 주된 배출관련 업종인 것은?

- ① Pb ② HCl
③ HCHO ④ H₂S

9. 대기오염물질에 관한 설명 중 옳지 않은 것은?

- ① 암모니아는 무색의 자극성 가스로서 쉽게 액화하므로 액체상태로 공업분야에 많이 이용된다.
② 포스겐은 수증에서 재빨리 염산으로 분해되어 거의 급성전구증상이 없이 치사량을 흡입할 수 있으므로 매우 위험하다.

③ 아황산가스는 물에 대한 용해도가 매우 높기 때문에 흡입된 대부분의 가스는 상기도 점막에서 흡수된다.

④ 브롬(취소)은 자극성의 질식성 냄새를 가진 무색 휘발성 기체로서 주로 하기도에 대하여 급성 흡입효과를 나타낸다.

10. 다음 중 분산모델의 특징으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 지형 및 오염원의 조업조건에 영향을 받지 않는다.
② 2차 오염원의 확인이 가능하다.
③ 점, 선, 면 오염원의 영향을 평가할 수 있다.
④ 단기간 분석시 문제가 된다.

11. 대기오염물질의 특성에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 염화비닐(vinyl chloride)에 만성폭로 되면 레이노증후군, 말단 골연화증, 간·비장의 섬유화가 일어난다.
② 삼염화에틸렌(trichloroethylene)은 중추신경계를 억제하며 간과 신장에 미치는 독성은 사염화탄소에 비해 낮은 편이다.
③ 아크릴아미드(acryl amide)는 주로 피부를 통해 흡수되며 다발성 신경염을 일으킨다.
④ 이황화탄소는 하기도를 통해서 흡수되기도 하지만 대부분 피부를 통해서 체내 흡수되며 폐부종을 일으킨다.

12. 다음 중 온실가스 감축, 오존층 보호를 위한 국제협약(의정서)등으로 가장 거리가 먼 적은?

- ① 몬트리올 의정서 ② 교토 의정서
③ 바젤 협약 ④ 비엔나 협약

13. 다음 고등식물에 피해를 주는 대기오염물질의 일반적인 독성정도 크기를 나타낸 것 중 옳은 것은? (단, 큰순서 > 작은순서)

- ① Cl₂ > HF > CO > NO₂
② SO₂ > Cl₂ > HF > CO
③ HF > SO₂ > NO₂ > CO
④ O₃ > NH₃ > HF > CO

14. Coh(Coefficient of haze)에 관련된 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① Coh 산출식에서 불투명도란 더러운 여과지를 통과한 빛 전달분율의 역수로 정의된다.
② Coh 산출식에서 광학적 밀도는 불투명도의 log 값으로 정의된다.
③ Coh값이 0 이면 깨끗한 것이며, 빛전달분율이 0.794 이면 Coh값은 1 이 된다.
④ Coh는 광학적 밀도를 0.01로 나눈 값이다.

15. 다음 중 오존량(두께)을 표시하는 단위로 옳은 것은?

- ① Phon ② Ozonosphere
③ Dobson ④ TSM

16. 런던스모그 사건에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 대기는 무풍, 주 발생시간은 아침, 저녁이었다.
② 시정은 0.8~1.6km 정도, 습도는 35% 정도이었다.
③ 환원반응을 통하여 스모그가 형성되었다.
④ 주요오염 배출원은 공장 및 가정난방 이었다.

17. 다음 대기분산모델 중 미국에서 개발되었으며, 바람장모델로서 바람장과 오염물질 분산을 동시에 계산할 수 있는 것은?

- ① ADMS ② OCD
③ AUSPLUME ④ RAMS

18. 다음 중 메탄의 지표부근 배경농도 값으로 가장 적합한 것은?

- ① 약 1.5 ppm ② 약 15ppm
③ 약 150 ppm ④ 약 15000ppm

19. 다음 대기오염물질 분류 중 1차 오염물질에 해당하는 것은?

- ① NOCl ② H₂O₂
③ N₂O₃ ④ PBN

20. 다음 특정물질 중 오존 파괴지수가 가장 큰 것은?

- ① CF₃Br ② C₂F₄Br₂
③ C₂HF₂Br₃ ④ CF₂BrCl

2과목 : 대기오염 공정시험 기준(방법)

21. 액체의 흡광도를 측정할 때 파장 1200nm 부근 측광부의 광전측광에 사용되는 장치로 가장 적합한 것은?

- ① 광전도셀 ② 광전지
③ 광전관 ④ 광전자증배관

22. 다음은 굴뚝에서 배출되는 먼지측정방법에 관한 설명이다. ()안에 알맞은 말을 순서대로 옳게 나열한 것은?

“수동식 채취기를 사용하여 굴뚝에서 배출되는 기체중의 먼지를 측정할 때 흡인가스량은 원칙적으로 (①) 여과지 사용시 포집면적 1cm²당 (②)mg 정도이고, (③) 여과지 사용시 전체 먼지포집량 (④)mg 이상이 되도록 한다.”

- ① ① : 원통형, ② : 1, ③ : 원형, ④ : 5
② ① : 원형, ② : 1, ③ : 원통형, ④ : 5
③ ① : 원통형, ② : 0.5, ③ : 원형, ④ : 1
④ ① : 원형, ② : 0.5, ③ : 원통형, ④ : 1

23. 굴뚝 배출가스 중의 무기 불소화합물을 불소 이온으로 분석하는 방법에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 흡광광도법은 시료 흡수액을 일정량으로 묽게 한 다음 완충액을 가하여 pH를 조절하고 란탄과 알리자린 콤플렉션을 가한 후 흡광도를 측정하는 방법이다.
② 용량법은 불소 이온을 방해이온과 분리한 다음 완충액을 가하여 pH를 조절하고 네오텐을 가한 다음 질산은 용액으로 적정한다.
③ 시료중에 먼지가 혼입되는 것을 막기 위하여 시료 채취관의 적당한 곳에 넣는 여과재는 사불화에틸렌제 등으로 불소화합물의 영향을 받지 않아야 한다.
④ 시료중의 무기 불소 화합물과 수분이 응축하는 것을 막기 위하여 시료 채취관 및 시료 채취관에서부터 흡수병까지의 사이를 140℃ 이상으로 가열해 준다.

24. 시료 중 중금속을 원자흡수분광광도법(원자흡광광도법)으로 분석하기 위하여 회화법으로 전처리 할 경우 사용하는 용용

제로 적합한 것은?

- ① HCl + H₂SO₄ ② Na₂CO₃ + NaNO₃
③ (NH₄)₂SO₄ + HBr ④ HBr + NH₄OH

25. 대기오염공정시험방법상 따로 규정이 없을 경우 사용하는 시약의 규격으로 틀린 것은?

	명칭	농도(%)	비중(약)
①	초 산	99.0% 이상	1.05
②	과산화수소	30.0 ~ 35.0	1.11
③	요오드화수소산	28.0 ~ 30.0	0.90
④	과염소산	60.0 ~ 62.0	1.54

- ① ① ② ②
③ ③ ④ ④

26. 가스크로마토그래프법의 정량분석방법 중 도입한 시료의 모든 성분이 용출하며 또한 모든 용출 성분의 상대감도를 구하여 역수를 취한 후 각 성분의 피크 넓이에 곱하여 각 성분의 정확한 함유율을 알 수 있는 정량방법으로 가장 적합한 것은?

- ① 피검성분추가법 ② 내부표준법
③ 넓이 백분율법 ④ 보정넓이 백분율법

27. 대기오염공정시험방법상 시험의 기재 및 용어의 의미로 옳은 것은?

- ① “정확히 단다”라 함은 규정한 량의 검체를 취하여 분석용 저울로 0.1mg까지 다는 것을 뜻한다.
② 고체성분의 양을 “정확히 취한다”라 함은 흡피펫, 메스플라스크 등으로 0.1mL까지 취하는 것을 뜻한다.
③ “감압 또는 진공”이라 함은 따로 규정이 없는 한 15mmHg 이하를 뜻한다.
④ 시험조작 중 “즉시”라 함은 10초 이내에 표시된 조작을 하는 것을 뜻한다.

28. 다음은 환경대기 중의 알데하이드류의 고성능 액체크로마토그래피법에 관한 설명이다. ()안에 알맞은 것은?

이 시험방법은 카보닐화합물과 DNPH가 반응하여 형성된 DNPH 유도체를 마세토나이트릴용매로 추출하며 고성능액체크로마토그래피를 이용하여 () 파장에서 분석한다.

- ① 이온화학 검출기의 520nm
② 전기 전도도 검출기의 450nm
③ 자외선(UV) 검출기의 360nm
④ 가시선 흡수 검출기(VIS 검출기)의 220nm

29. 굴뚝 배출가스 분석대상 성분과 그 분석방법 및 흡수액의 관계로 옳지 않은 것은?

- ① 질소산화물 : 살츠만법, 무수설파닌산나트륨용액
② 브롬화합물 : 흡광광도법, 수산화나트륨용액
③ 페놀 : 흡광광도법, 수산화나트륨용액
④ 황화수소 : 흡광광도법, 아연아민착염용액

30. 굴뚝내의 배출가스 유속을 피토우관으로 측정한 결과 그 동압이 2.2mgHg 이었다면 굴뚝내의 배출가스의 평균유속

(m/sec)은? (단, 배출가스 온도 250℃, 공기의 비중량 1.3kg/Sm³, 피토후관계수 1.2 이다.)

- ① 8.6 ② 16.9
③ 25.5 ④ 35.3

31. 표준산소농도 적용을 받는 A성분의 실측농도가 200mg/Sm³ 이고, 실측산소농도가 3.5%이다. 표준산소농도로 보정한 A성분의 농도는? (단, 표준산소농도는 3.25% 이다.)

- ① 197mg/Sm³ ② 203mg/Sm³
③ 212mg/Sm³ ④ 221mg/Sm³

32. 다음 중 측정점 선정 시 굴뚝 단면이 원형인 경우 반경구분수(기준)은? (단, 굴뚝 반경은 3m이다.)

- ① 3 ② 5
③ 12 ④ 20

33. 다음은 비분산 적외선 분석법에서의 응답시간 성능기준이다. ()안에 가장 적합한 것은?

제로 조정용 가스를 도입하여 안정된 후 유로를 스펠가스로 바꾸어 기준 유량으로 분석계에 도입하여 그 농도를 눈금 범위 내의 어느 일정한 값으로부터 다른 일정한 값으로 갑자기 변화시켰을 때 스텝응답에 대한 소비시간이 1초 이내이어야 한다. 또 이때 최종 지시치에 대한 90%의 응답을 나타내는 시간은 ()이어야 한다.

- ① 10초 이내 ② 30초 이내
③ 40초 이내 ④ 60초 이내

34. 굴뚝 배출가스 중 염화수소를 분석하기 위해 사용되는 시료채취관의 재질과 흡수액이 옳게 연결된 것은?

- ① 경질유리 - 붕산 용액
② 석영 - 수산화나트륨 용액
③ 보통강철 - 과산화수소 수용액
④ 스텐레스강 - 디에틸아민용 용액

35. 굴뚝 배출가스상 물질 시료채취를 위한 도관에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 도관은 가능한 한 수평으로 연결해야 하고, 하나의 도관으로 여러 개의 측정기를 사용할 경우 각 측정기 앞에서 도관을 직렬로 연결하여 사용한다.
② 도관의 안지름은 도관의 길이, 흡인가스의 유량, 응축수에 의한 막힘 또는 흡인펌프의 능력 등을 고려해서 4~25mm로 한다.
③ 도관의 길이는 되도록 짧게 하고, 부득이 길게 해서 쓰는 경우에는 이음매가 없는 배관을 써서 접속부분을 적게 하고, 76mm를 넘지 않도록 한다.
④ 도관으로 부득이 구부러진 관을 쓸 경우에는 응축수가 흘러나오기 쉽도록 경사지게(5° 이상)하고 시료 가스는 아래로 향하게 한다.

36. 굴뚝 배출가스 중 일산화탄소의 정전위 전해법으로 옳지 않은 것은?

- ① 90% 응답 시간은 5분 이내로 한다.
② 정전위 전해법을 이용한 계측기는 소형 경량으로서 이동 측정에 적합하다.
③ 프로판 100ppm의 간섭영향 시험용 가스를 도입하였을

때 그 영향이 1ppm 이하이어야 한다.

- ④ 시료가스 유량 변화에 따른 안정성은 최대 눈금값의 ±2% 이내로 한다.

37. Lambert Beer 법칙에 의한 흡광도 측정 시 입사광의 55%가 흡수되었을 때 흡광도는?

- ① 0.26 ② 0.35
③ 0.65 ④ 0.74

38. 굴뚝 배출가스 중 총탄화수소 측정장치 시스템과 교정 및 연소시에 사용되는 가스에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 기록계를 사용하는 경우에는 최소 2회/분이 되는 기록계를 사용한다.
② 시료채취관은 굴뚝중심 부분의 10% 범위내에 위치할 정도의 길이의 것을 사용한다.
③ 연소가스로는 불꽃이온화분석기를 사용하는 경우에 수소(40%)/헬륨(60%) 또는 수소(40%)/질소(60%) 가스를 사용한다.
④ 영점가스는 총탄화수소농도(프로판 또는 탄소등가 농도)가 0.1ppmv 이하 또는 스펠값의 0.1% 이하인 고순도 공기를 사용한다.

39. 흡광광도법에 이용되는 램버트 비어(Lambert-beer)의 법칙을 옳게 나타낸 식은? (단, I_0 : 입사광 강도, I_t : 투사광 강도, c : 농도, l : 빛의 투사거리, ϵ : 흡광계수)

- ① $I_0 = I_t \cdot 10^{-\epsilon c l}$ ② $I_0 = I_t \cdot 100^{-\epsilon c l}$
③ $I_t = I_0 \cdot 10^{-\epsilon c l}$ ④ $I_t = I_0 \cdot 100^{-\epsilon c l}$

40. 다음은 환경대기 중의 아황산가스를 산정량 수동법으로 측정하는 방법이다. ()안에 알맞은 것은?

시료용액에 지시용액 두 방울을 가하고 0.01N 알칼리용액으로 적정하며 ()이 될 때를 종말점으로 한다.

- ① 적색 ② 황색
③ 녹색 ④ 회색

3과목 : 대기오염방지기술

41. 평판형 전기집진장치에서 입자의 이동속도가 5cm/sec, 방전극과 집진극 사이의 거리가 4.5cm, 배출가스의 유속이 3m/sec 인 경우 총류영역에서 집진율이 100%가 되는 집진극의 길이는?

- ① 1.9m ② 2.7m
③ 3.3m ④ 5.4m

42. 다음은 물리적 흡착과 화학적 흡착의 일반적인 특성을 상대 비교 한 것이다. 옳지 않은 것은?

	구 분	물리적 흡착	화학적 흡착
①	흡착과정	가역성이 높음	가역성이 낮음
②	오염가스의 회수	용이	어려움
③	온도범위	대체로 높은 온도	낮은 온도
④	흡착열	낮음	높음

- ① ① ② ②
 ③ ③ ④ ④

43. 상온 상압의 함진공기 143m³/min를 지름 20cm, 유효길이 3m 되는 원통형 Bag filter로 처리하고자 할 때 가스처리 속도를 1.5m/min로 한다면 소요되는 Bag의 수는?

- ① 51개 ② 61개
 ③ 71개 ④ 81개

44. 액체연료의 연소방식인 기화 연소방식과 분무화 연소방식에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 심지식, 증발식 연소는 기화연소방식에 해당한다.
 ② 증발식 연소는 경질유의 연소에 적합하다.
 ③ 총돌 분무화식에서 분무화 입경을 작게 하기 위한 연료 예열온도는 35±5℃ 정도이다.
 ④ 총돌 분무화식에서 분무화 입경은 연료의 점도와 표면장력이 클수록 커진다.

45. 다음은 가솔린엔진과 디젤엔진의 일반적인 특성을 상대비교한 것이다. 옳지 않은 것은?

	특성	가솔린	디젤
①	연료공급방식	압축전 연료공기혼합	공기압축후 연료공급
②	점화방식	압축점화	불꽃점화
③	소음, 진동	적다	크다
④	연소실크기 (실린더직경)	제한적 (노킹 때문에 160mm이하)	제한없음

- ① ① ② ②
 ③ ③ ④ ④

46. H_{OG}가 2.1m, 흡수효율이 99%인 충전탑(packed tower)의 충전 높이(h)는?

- ① 약 6.5m ② 약 7.4m
 ③ 약 8.3m ④ 약 9.7m

47. 유압분무식 버너에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 대용량 버너 제작이 용이하다.
 ② 유량조절 범위가 1:10 정도로 넓어 부하변동에 대한 적응성이 좋다.
 ③ 연료분사 범위는 15~2000L/hr 정도이다.
 ④ 분무각도가 40~90° 정도로 크다.

48. 굴뚝 입구온도가 320℃, 출구온도가 152℃이면 굴뚝의 평균 가스온도는?

- ① 약 204℃ ② 약 219℃
 ③ 약 226℃ ④ 약 242℃

49. Propane gas 1Sm³을 공기비 1.21로 완전연소할 때 생성되는 건조 연소가스량은? (단, 표준상태 기준)

- ① 26.8 Sm³ ② 24.2 Sm³
 ③ 22.3 Sm³ ④ 21.8 Sm³

50. 자동차후처리기술 중 CO, HC, NOx를 동시에 저감시키는 삼원촉매시스템에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 실제 이론공연비를 중심으로 삼원촉매의 전환효율이 유지되는 공연비폭(window)이 있으며, 이 폭은 과잉공기율(λ)로는 1.5($\lambda=1.0\pm0.25$)정도이며, A/F비로는 약 1.0(14.05~15.05) 범위이다.
 ② 3성분을 동시에 저감시키기 위해서는 엔진에 공급되는 공기연료비가 이론공연비로 공급되어야 한다.
 ③ 촉매는 주로 백금과 로듐의 비가 5:1 정도로 사용된다.
 ④ Rh는 NO반응을, Pt는 주로 CO와 HC를 저감시키는 산화반응을 촉진시킨다.

51. 염소농도가 0.68%인 배기가스 2500 Sm³/hr을 Ca(OH)₂의 현탁액으로 세정 처리하여 염소를 제거하려 한다. 이론적으로 필요한 Ca(OH)₂ 양(kg/hr)은?

- ① 약 56 ② 약 66
 ③ 약 76 ④ 약 86

52. 2대의 집진장치를 직렬로 연결 했을 때 2차 집진장치의 집진효율은 96.0%이고, 총집진효율은 99.0%이었다면, 1차 집진장치의 집진효율(%)은?

- ① 45% ② 60%
 ③ 75% ④ 85%

53. 다음 중력 및 관성력 집진장치에 관한 설명 중 옳지 않은 것은?

- ① 관성력 집진장치는 기류의 방향전환 횟수가 적고, 방향전환 각도가 클수록 압력손실은 커지나 집진은 잘된다.
 ② 관성력 집진장치는 일반적으로 총돌직전의 처리 가스속도가 크고, 처리 후의 출구 가스속도는 작을수록 미립자의 제거가 쉽다.
 ③ 중력식 집진장치는 침강실 내의 처리가스의 속도가 작을수록 미립자가 포집된다.
 ④ 중력식 집진장치는 침강실의 높이가 낮고, 수평길이가 길수록 집진효율은 높아진다.

54. 다음 중 DME(Dimethyl Ether)연료의 특징으로 거리가 먼 것은?

- ① 고무와 반응하지 않으나, 금속의 부식성이 문제가 된다.
 ② 산소함유율이 34.8% 정도로 높다.
 ③ 점도가 경유에 비해 낮다.
 ④ 상온상압에서 무색투명한 기체이며, LPG와 유사한 기압에서 액화된다.

55. 세정식 집진장치에서 회전원판에 의해 분무액이 미립화될 경우 원심력과 표면장력에 의해 물방울 직경을 측정할 수 있다. 회전원판의 반경 4cm, 회전수 3600 rpm 일 때 물방울 직경은?

- ① 약 123 μm ② 약 186 μm
 ③ 약 278 μm ④ 약 396 μm

56. 조각시설에서 배출되는 다이옥신 생성량을 줄이기 위한 방법 중 적당하지 않은 것은?

- ① 소각로의 연소 온도를 850℃ 이상 올린다.
 ② 연소실에 2차 공기를 주입하여 난류개선을 한다.
 ③ 산소와 일산화탄소 농도 측정을 통해 연소조건을 조정한다.
 ④ 연소실에서의 체류시간을 0.5초 정도로 되도록 짧게 한다.

57. 다음 중 석탄의 탄화도가 클수록 증가하지 않는 것은?

- ① 고정탄소 ② 착화온도
 ③ 휘발분 ④ 연료비

58. 다음 중 벤츨리스크러버의 액가스비 범위로 가장 적합한 것은?

- ① 0.05 ~ 0.1 L/m³ ② 0.3 ~ 1.5 L/m³
 ③ 3 ~ 10 L/m³ ④ 10 ~ 50 L/m³

59. 탄소, 수소의 중량조성이 각각 85%, 15%인 액체연료를 매 시간당 127kg로 완전연소 할 경우 필요한 이론 공기량 (Sm³/hr)은?

- ① 약 1040 ② 약 1260
 ③ 약 1470 ④ 약 1750

60. Methane Propane이 용적비 1:1의 비율로 조성된 혼합가스 1Sm³를 완전연소 시키는데 20Sm³의 실제공기가 사용되었다면 이 경우 공기비는?

- ① 1.05 ② 1.20
 ③ 1.34 ④ 1.46

4과목 : 대기환경 관계 법규

61. 대기환경보전법규상 다음 배출가스 관련부품을 장치별로 구분했을 때 연료증발가스방지장치(Evaporative Emission Control System)에 해당하는 것은?

- ① 정화조절밸브(Purge Control Valve)
 ② 리드 밸브(Read Valve)
 ③ 냉각수온센서(Water Temperature Sensor)
 ④ 서모스태트 감시장치(Thermostat Monitor)

62. 대기환경보전법규상 환경부장관이 특별대책지역 중 사업장이 밀집되어 있는 구역의 사업장에서 배출되는 대기오염물질을 총량으로 규제하려는 경우 필수적 고시사항에 해당하지 않는 것은? (단, 그 밖에 총량규제구역의 대기관리를 위하여 필요한 사항은 제외)

- ① 총량규제구역
 ② 대기오염물질 측정기기 설치명세서와 그 도면
 ③ 총량규제 대기오염물질
 ④ 대기오염물질의 저감계획

63. 대기환경보전법규상 측정기기의 부착·운영 등과 관련된 행정처분기준 중 교정가스 또는 교정액의 표준값을 거짓으로 입력하거나 부적절한 교정가스 또는 교정액을 사용하는 경우의 각 위반차수(1차~4차)별 행정처분기준으로 옳은 것은?

- ① 조업정지5일-조업정지10일-경고-지정취소
 ② 경고-경고-조업정지5일-조업정지10일
 ③ 경고-조업정지5일-조업정지10일-허가취소
 ④ 조업정지10일-조업정지30일-지정취소-폐쇄

64. 대기환경보전법규상 2009년 1월 1일 이후 제작자동차 중 휘발유를 사용하는 이륜자동차의 배출가스 보증기간 적용기준으로 옳은 것은?

- ① 2년 또는 10000km ② 5년 또는 50000km
 ③ 6년 또는 100000km ④ 10년 또는 192000km

65. 대기환경보전법상 공동주택의 냉난방시설을 설치·운영하는 사업자에 대해 조업정지를 명하여야 하는 경우로 그 조업정지가 공익에 현저한 지장을 줄 우려가 있다고 인정되는 경우에 환경부장관이 조업정지처분에 갈음하여 부과할 수 있는 과징금 처분기준은?

- ① 1억원 이하 ② 2억원 이하
 ③ 3억원 이하 ④ 5억원 이하

66. 다음은 대기환경보전법상 등록의 취소에 관한 설명이다. () 안에 공통으로 들어갈 알맞은 기간은?

시장·군수·구청장은 확인검사대행자가 등록 후 () 이내에 업무를 시작하지 아니하거나 계속하여 () 이상 업무실적이 없는 경우 등록을 취소하거나 일정기간을 정하여 업무정지를 명할 수 있다.

- ① 6개월 ② 1년
 ③ 1년 6개월 ④ 2년

67. 다음은 대기환경보전법령상 오염물질 초과에 따른 초과부과금의 위반횟수별 부과계수이다. ()안에 알맞은 것은?

위반횟수별 부과계수는 각 비율을 곱한 것으로 한다.
 - 위반이 없는 경우 : (①)
 - 처음 위반한 경우 : (②)
 - 2차 이상 위반한 경우 : 위반 직전의 부과계수에 (③)을(를) 곱한 것

- ① ① 100분의 100, ② 100분의 105, ③ 100분의 105
 ② ① 100분의 100, ② 100분의 105, ③ 100분의 110
 ③ ① 100분의 105, ② 100분의 110, ③ 100분의 110
 ④ ① 100분의 105, ② 100분의 110, ③ 100분의 115

68. 대기환경보전법규상 배출허용기준의 준수여부 등을 확인하기 위해 환경부령으로 지정된 대기오염도 검사기관에 해당하지 않는 것은?

- ① 대기환경기술진흥원 ② 낙동강유역환경청
 ③ 수도권대기환경청 ④ 원주지방환경청

69. 대기환경보전법령상 대기오염물질발생량의 합계가 연간 20톤 이상 80톤 미만인 사업장의 종별 분류로 옳은 것은?

- ① 1종 사업장 ② 2종 사업장
 ③ 3종 사업장 ④ 4종 사업장

70. 대기환경보전법상 특별대책지역내의 휘발성유기화합물 배출시설로서 휘발성유기화합물 배출억제시설 등의 조치를 하지

않은 사업자에 대한 벌칙기준은?

- ① 5년 이하의 징역이나 3천만원 이하의 벌금
- ② 1년 이하의 징역이나 500만원 이하의 벌금
- ③ 300만원 이하의 벌금
- ④ 200만원 이하의 벌금

71. 대기환경보전법규상 자동차연료 검사기관의 기술능력 및 검사장비 기준에 있어 LPG·CNG 검사장비에 해당하지 않는 것은?

- ① 밀도시험기(Density Meter)
- ② 황함량분석기(Sulfur Analyzer)
- ③ 증류시험기(Distillation Apparatus)
- ④ 동판부식시험기(Copper Strip Corrosion Apparatus)

72. 대기환경보전법규상 자동차연료인 휘발유 제조기준 중 황함량 기준은? (단, 2009년 1월 1일부터 적용기준)

- ① 10 ppm 이하
- ② 20 ppm 이하
- ③ 30 ppm 이하
- ④ 50 ppm 이하

73. 대기환경보전법규상 위임업무 보고사항 중 “자동차연료 제조기준 적합여부 검사현황” 보고횟수기준으로 옳은 것은?

- ① 수시
- ② 연 1회
- ③ 연 2회
- ④ 연 4회

74. 대기환경보전법령상 오존경보 단계별 조치사항 중 “주의보 발령”에 해당하는 조치사항은?

- ① 자동차의 사용자제 요청
- ② 주민의 실외활동 제한요청
- ③ 사업장의 연료사용량 감축 권고
- ④ 사업장의 작업시간 단축명령

75. 다음은 환경정책기본법상 용어의 정의이다. ()안에 가장 알맞은 것은?

()라 함은 환경에 영향을 미치는 행정계획의 수립 또는 개발사업(행정계획의 수립이 요구되지 아니하는 개발사업을 말한다.)의 허가·인가·승인·면허·결정·지정 등을 함에 있어서 해당 행정계획 또는 개별사업에 대한 대안의 설정·분석 등 평가를 통하여 미리 환경측면의 적정성 및 입지의 타당성 등을 검토하는 것을 말한다.

- ① 환경타당성검토
- ② 환경영향평가
- ③ 사전환경성검토
- ④ 환경저감평가

76. 대기환경보전법상 환경부장관은 황사피해방지를 위하여 5년마다 관계 중앙행정기관의 장과 협의하고 시·도지사의 의견을 들은 후 황사대책위원회의 심의를 거쳐 황사피해방지 종합대책을 수립하여야 하는데, 이 종합대책에 포함되어야 하는 사항과 가장 거리가 먼 것은?

- ① 황사 발생 현황 및 전망
- ② 종합대책 추진실적 및 그 평가
- ③ 황사 주 발생국가의 무역적 제재 방안 수립
- ④ 황사피해 방지를 위한 국내대책 및 황사 발생 감소를 위한 국제협력

77. 대기환경보전법령상 대기오염물질의 초과부과금 산정기준

중 황산화물의 1킬로그램당 부과금액은 얼마인가?

- ① 500원
- ② 770원
- ③ 2300원
- ④ 6000원

78. 다음 중 대기환경보전법규상 특정대기유해물질에 해당하는 것은?

- ① 오존
- ② 아크롤레인
- ③ 황화에틸
- ④ 아세트알데히드

79. 환경정책기본법령상 오존(O₃)의 대기환경기준으로 옳은 것은? (단, 1시간 평균치)

- ① 0.03 ppm 이하
- ② 0.05 ppm 이하
- ③ 0.1 ppm 이하
- ④ 0.15 ppm 이하

80. 다중이용시설 등의 실내공기질 관리법규상 “공방시설 중 여객터미널”의 PM10(μg/m³) 실내공기질 유지기준은?(관련 규정 개정전 문제로 여기서는 기존 정답인 2번을 누르면 정답 처리됩니다. 자세한 내용은 해설을 참고하세요.)

- ① 200 이하
- ② 150 이하
- ③ 100 이하
- ④ 25 이하

전자문제집 CBT PC 버전 : www.comcbt.com

전자문제집 CBT 모바일 버전 : m.comcbt.com

기출문제 및 해설집 다운로드 : www.comcbt.com/xs

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
③	①	③	③	②	④	②	①	④	①
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
④	③	③	③	③	②	④	①	③	①
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
①	②	②	②	③	④	①	③	①	④
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
②	②	③	②	①	①	②	①	③	④
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
②	③	①	③	②	④	②	③	①	①
51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
①	③	①	①	③	④	③	②	③	②
61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
①	②	②	①	②	④	①	①	②	③
71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
③	①	④	①	③	③	①	④	③	②