#### 1과목: 대기오염개론

- 1. 런던스모그 사건에 대한 설명 중 틀린 것은?
  - ① 대기는 무풍. 복사성역전 상태였다.
  - ② 대기는 매우 안정하고 습도는 높았다.
  - ③ 열적 산화반응을 통하여 스모그가 형성되었다.
  - ④ 주요 배출원은 공장 및 가정의 난방이었다.
- 고온의 연소과정에서 화염속에서 주요 생성되는 질소산화물은?
  - NO
- ② NO<sub>2</sub>
- (3) NO<sub>3</sub>
- 4 N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- 3. 다음 대기오염 물질중 2차 오염물질에 해당되지 않는 것은?
  - ①  $O_3$
- ② NOCI
- 3 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
- 4 NaCl
- 4. 다음의 대기오염 사건 중 주 오염물질이 H<sub>2</sub>S 인 것은?
  - ① 포자리카 사전
- ② 보팔 사건
- ③ 도노라 사건
- ④ 뮤즈계속 사건
- 5. "상자모델"이론을 전개하기 위하여 설정된 가정과 가장 거리 가 먼 것은?
  - ① 오염물 분해는 일차반응에 의한다.
  - ② 오염원은 방출과 동시에 균등하게 혼합된다.
  - ③ 오염물은 점원으로부터 계속적으로 방출된다.
  - ④ 고려된 공간에서 오염물의 농도는 균일하다.
- 6. 다음 중 기체상태에서 밀도가 가장 큰 것은?
  - 1 H<sub>2</sub>S
- 2 NH<sub>3</sub>
- ③ CO
- 4 Cl<sub>2</sub>
- 7. 광화학적 스모그(Somg)의 3대 생성요소가 아닌 것은?
  - ① 질소산화물(NOx)
- ② 올레핀(Olefin)계 탄화수소
- ③ 아황산가스(SO<sub>2</sub>)
- ④ 자외선
- 8. 굴뚝에서 배출되어지는 연기의 모양과 대기상태를 설명한 것 중 환상형(looping)에 관하여 맞는 것은?
  - ① 상층이 불안정하고 하층이 안정할 경우에 나타나며, 연기 가 서서히 확산된다.
  - ② 전체 대기층이 중립일 경우에 나타나며, 연기모양의 요동 이 적은 형태이다.
  - ③ 전체 대기층이 강한 안정시에 나타나며, 지상에는 오염물 질의 영향이 매우 크다.
  - ④ 전체 대기층이 불안정할 경우에 나타나며, 연기의 모양이 상하로 요동이 심하며, 순간적으로 지상에 고농도가 될 수 있다.
- 9. 표준상태에서 오존량의 단위인 1 Dobson 의 두께는?
  - ① 1.0cm
- ② 0.1cm
- ③ 0.1mm
- 4 0.01mm
- 10. 자동차의 크랑크 케이스(blow by)에서 가장 많이 배출되는 가스는?
  - ① 탄화수소
- ② 황산화물
- ③ 일산화탄소
- ④ 질소산화물

- 11. 대기층의 구조에 관한 설명으로 틀린 것은?
  - ① 지상 50km 이상 80km 까지를 중간권이라 한다.
  - ② 중간권은 고도가 증가할수록 온도가 낮아진다.
  - ③ 오존층은 대류권과 성층권 중간에 위치한다.
  - ④ 성층권은 고도가 증가할수록 온도가 높아진다.
- 12. 가솔린 자동차 운전조건(Mode)중 일산화탄소를 가장 적게 배출하는 것은?
  - ① 감속
- ② 정속
- ③ 공회전
- ④ 가속
- 13. 배출가스중의 SO<sub>2</sub>농도를 측정한 결과 100ppm이었다. 이 배출가스를 1차 처리하여 90% 제거하고, 다시 2차 처리하여 95% 제거한 후 배출할 경우 배출농도는?
  - ① 약 0.3mg/m<sup>3</sup>
- ② 약 1.4mg/m<sup>3</sup>
- ③ 약 2.8mg/m³
- ④ 약 3.8mg/m<sup>3</sup>
- 14. 어느 공장에서 배출되는 아황산가스의 농도가 460ppm이다. 이 공장에서 시간당 배출가스량이 60m³이라면 하루에 발생되는 아황산가스는 몇 kg인가? (단, 표준상태 기준, 공장은연속가동됨)
  - 1.89
- 2.58
- ③ 3.50
- 4.56
- 15. 굴뚝 설계시 풍하방향의 건물 높이가 50m 라고 할 때 건물 에 연기가 휘말려 떨어지는 현상을 방지하기 위한 굴뚝의 높이는 최소 몇 m 이상 되어야 하는가?
  - ① 50m
- 2 75m
- ③ 100m
- (4) 125m
- 16. 다음 그림은 하와이의 한 관측소에서 30년 동안 한 달 간격으로 측정한 CO<sub>2</sub>의 농도 분포도이다. 매년 일정한 증감을 거듭하여 340ppm까지 서서히 증가함을 볼 수 있다. CO<sub>2</sub>의 농도가 매년 계절적으로 감소를 거듭하는 가장 적절한 이유는? (문제 오류로 문제 및 보기 내용이 정확하지 않습니다. 정확한 내용을 아시는 분께서는 오류신고를 통하여 내용 작성 부탁드립니다. 정답은 3번입니다.)
  - ① 화석연료의 사용증가 때문이다.
  - ② 화산의 활동 때문이다.
  - ③ 식물 및 토양의 광합성작용과 호흡작용 때문이다.
  - ④ 인구의 증가 때문이다.
- 17. 태양에너지의 복사와 관련된 이론중 최대에너지 파장과 흑 체 표면의 절대온도가 반비례함을 나타내는 법칙은?
  - ① 알배도 법칙
- ② 비인의 변위변칙
- ③ 플랑크 법칙
- ④ 스테판-불츠만의 법칙
- 18. 분진농도가 80μg/m³이고, 상대습도가 70%인 상태의 대도 시에서 가시거리는 몇 km인가? (단, A=1.3)
  - 1 12.56
- 2 16.25
- 3 21.46
- 4 26.80
- 19. O₃에 대한 반응이 가장 예민하고 그 피해가 쉽게 나타나는 식물은?
  - ① 양파
- ② 해바라기
- ③ 시금치
- ④ 아카시아

- 20. 콜리올리 힘에 관한 설명으로 틀린 것은?
  - ① 지구 자전운동에 의하여 생긴다.
  - ② 전향력이라 한다.
  - ③ 지구의 적도지방에서 최대가 된다.
  - ④ 힘의 방향은 경도력과 반대이다.

# 2과목: 대기오염 공정시험 기준(방법)

- 21. 굴뚝에서 배출되는 가스 중의 브롬 화합물을 측정할 때 적 용되는 측정법은?
  - ① 차아염소산염법
- ② 질산은적정법
- ③ 요오드적정법
- ④ 아세틸아세톤법
- 22. 흡광광도법에 관한 설명으로 틀린 것은?
  - ① 광원부의 광원에서 텅스텐램프, 중수소방전광 등을 사용하여 자외부의 광원으로는 중수소방전관을 주로 사용한다.
  - ② 광전광도계는 파장선택부에 단색화장치를 사용한 것으로 복단광속형이 많고 구조가 복잡하다.
  - ③ 측광부의 광전측광에는 광전관, 광전자증배관, 광전도셀 또는 광전지를 사용한다.
  - ④ 측광부에서 광전지는 주로 가시파장 범위내에서의 광선 측광에 사용된다.
- 23. 비분산 적외선 분석법 적용시 분석계의 광원으로 가장 적절 한 것은?
  - ① 좁은 선폭을 갖고 휘도가 높은 스펙트럼을 방사하는 중 공음극램프
  - ② 니크롬선 또는 탄화규소의 저항체에 전류를 흘려 가열한 것
  - ③ 근적외부의 광원인 텅스텐램프
  - 4 적외선 광원인 중수소방전관
- 24. 굴뚝측정공에서 원통여지를 사용하여 먼지를 포집하였다. 측정결과는 다음과 같을 때 먼지농도는? (단, 흡인가스량(표 준상태): 50L, 먼지포집전의 원통 여지무게: 5.3720g, 먼 지포집후의 원통여지무게: 5.3850g)
  - (1) 310mg/Sm<sup>3</sup>
- 2 290mg/Sm<sup>3</sup>
- 3 260mg/Sm<sup>3</sup>
- 4 230mg/Sm<sup>3</sup>
- 25. 다음 분석대상가스 중 수산화나트륨용액을 흡수액으로 사용 하지 않는 것은?
  - ① 불소
- ② 페놀
- ③ 벤젠
- ④ 브롬
- 26. 취급 또는 보관하는 동안에 이물(異物)이 들어가거나 또는 내용물이 손실되지 않도록 보호하는 용기는?
  - ① 기밀용기
- ② 밀봉용기
- ③ 밀폐용기
- ④ 차광용기
- 27. 수분 흡수관의 사용전후 무게 차이가 30g 이고 건조공기 흡 인량이 표준상태에서 100L이었다. 표준상태에서의 총가스 흡인량은?
  - ① 122.4 L
- ② 137.3 L
- ③ 144.8 L
- ④ 154.4 L

- 28. 비분산적외선 분석법에서 사용하는 용어의 의미로 알맞지 않는 것은?
  - ① 스팬 드리프트 : 계기의 눈금스팬에 대응하는 지시치의 일정 기간내의 변동
  - ② 정분산형 : 측정성분을 흡수하는 적외선을 그 흡수파장 에서 측정하는 방식
  - ③ 비분산 : 빛을 프리즘이나 회절격자와 같은 분산소자에 의하여 분산하지 않는 것
  - ④ 스팬가스 : 분석계의 최고 눈금값을 교정하기 위하여 사 용하는 가스
- 29. 배출허용 먼지 채취시 배출구(굴뚝)의 직경이 2.2m의 원형 단면일 때 필요한 측정점의 반경구분수와 측정점수는?
  - ① 반경구분수 1, 측정점수 4
  - ② 반경구분수 2, 측정점수 8
  - ③ 반경구분수 3. 측정점수 12
  - ④ 반경구분수 4. 측정점수 16
- 30. 굴뚝에서 배출되는 가스중의 염소를 분석하기 위해 사용되는 흡수액으로 적절한 것은?
  - ① 붕산용액
- ② 수산화나트륨용액
- ③ 디에틸아민구리액
- ④ 오르톨리딘염산염용액
- 31. 다음은 중화적정법에 의해 배출가스 중의 황산화물을 분석 한 결과이다. 황산화물의 농도는?
  - 건조시료가스 채취량 : 20L(0℃, 1기압)
  - 분석용시료용액의 전량 : 250mL
  - 분석용시료용액의 분취량 : 50mL
  - 적정에 사용한 N/10 수산화나트륨 용액의 량 : 2,2mL
  - 바탕시험에 사용한 N/10 수산화나트륨 용액의 량: 0.2mL
  - N/10 수산화나트륨 용액의 역가: 1.0
  - ① 720 ppm
- 2 640 ppm
- ③ 560 ppm
- (4) 480 ppm
- 32. 굴뚝 배출가스 중 총탄화수소 측정장치시스템에 관한 설명 으로 틀린 것은?
  - ① 시료채취관은 스테인레스강 또는 이와 동등한 재질의 것 으로 한다.
  - ② 시료채취관은 굴뚝중심 부분의 10% 범위내에 위치할 정 도의 길이의 것을 사용한다.
  - ③ 기록계를 사용하는 경우에는 최소 2회/분이 되는 기록계를 사용한다.
  - ④ 시료도관은 스테인레스강 또는 테플론 재질로 시료의 응 축방지를 위해 가열할 수 있어야 한다.
- 33. 굴뚝등에서 배출되는 가스중의 벤젠을 분석하는 방법으로 가스크로마토그래피법을 적용 할 때 분석방법과 거리가 먼 것은?
  - ① 고체흡착열탈착법
- ② 고체흡착용매추출법
- ③ 테들라 백-열탈착법 ④ 테들라 백-용매추출법
- 34. 배출가스중의 페놀화합물을 흡광광도법으로 측정할 때 시료 액에 4 - 아미노 안티피린 용액과 페리시안산칼륨용액을 가

- 한 경우 발색되는 색은?
- ① 황색
- ② 화로샌
- ③ 적색
- (4) 청색
- 35. 휘발성 유기화합물질(VOC) 누출확인을 위한 휴대용 측정기 기의 규격 및 성능으로 틀린 것은?
  - ① VOC측정기기의 검출기는 시료와 반응하여서는 안된다.
  - ② 기기는 규정에 표시된 누출농도를 측정할 수 있어야 한 CŁ.
  - ③ 기기의 계기눈금은 최소한 표시된 누출농도의 ±5%를 읽을 수 있어야 한다.
  - ④ 기기는 펌프를 내장하고 있어 연속적으로 시료가 검출기 로 제공되어야 한다.
- 36. 실험의 기재 및 용어에 관한 설명중 틀린 것은?
  - ① '감압 또는 진공'이라 함은 따로 규정이 없는 한 15mmHg 이하를 뜻한다.
  - ② 용액의 액성표시는 따로 규정이 없는 한 유리전극법에 의한 pH 미터로 측정한 것을 뜻한다.
  - ③ 시료의 시험, 바탕시험, 표준용액에 대한 시험을 일련의 동일 시험으로 행할 때 시약 또는 시액은 동일롯트(lot) 로 제조된 것을 사용한다.
  - ④ 액체성분의 양을 '정확히 취한다' 함은 비이커, 플라스크 또는 이와 동등 이상의 정도를 갖는 용량계를 사용하여 조작함을 뜻한다.
- 37. 다음은 굴뚝 배출가스 시료채취 장치중의 가스 채취부에 관 한 설명이다. 틀린 것은 ?
  - ① 수은마노미터는 대기와 압력차가 100mmHg 이상의 것 을 사용한다.
  - ② 가스 건조탑은 유리로 만든 것을 쓰며 건조제로는 입사 상태의 실리카겔, 염화칼슘 등 을 쓴다.
  - ③ 펌프는 배기능력 5 -20L/min의 밀폐형 펌프를 사용한 다.
  - ④ 가스미터는 1회전 1L 되는 습식 또는 건식가스 미터로 온도계와 압력계가 붙어 있는 것을 쓴다.
- 38. 아세틸 아세톤법으로 배출가스에 포함된 포름알데히드를 측 정할 때 아황산가스가 공존 하면 영향을 받는다. 이 영향을 방지하기 위하여 흡수발색액에 가하는 시약은?
  - ① 염화제이수은과 염화나트륨
  - ② 요오드칼륨용액, 디에틸아민 용액
  - ③ 디에틸디티오 카바민산나트륨, 질산칼륨
  - ④ 수산화나트륨, 페놀디설폰산 용액
- 39. 환경대기중의 아황산가스 측정방법의 종류중 자동연속측정 법이 아닌 것은?
  - ① 자외선형광법
- ② 불꽃광도법
- ③ 용액전도율법
- ④ 비분삭적외선법
- 40. 굴뚝에서 배출되는 가스 중의 시안화수소 측정법 중 적정법 에 사용되는 적정 용액은?
  - ① 0.01N KMnO₄용액 ② 0.01N NaOH용액
  - ③ 0.01N AgNO3용액
- ④ 0.01N H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>용액

# 3과목: 대기오염방지기술

- 41. CH<sub>3</sub>OH 5kg을 연소시키는데 필요한 실제 공기량(Sm<sup>3</sup>)은? (단, 과잉공기계수 (m) = 1.5)
  - ① 22.5 Sm<sup>3</sup>
- 2 27.5 Sm<sup>3</sup>
- ③ 32.5 Sm<sup>3</sup>
- (4) 37.5 Sm<sup>3</sup>
- 42. 원심력집진기의 사이클론에서 원심력(Fc)을 중력(Fg)으로 나눈 값을 분리계수(separation factor)라 하면, 다음의 분리 계수에 대한 설명중 옳은 것은?
  - ① 분리계수는 중력가속도에 비례한다.
  - ② 분리계수는 배출가스 접선속도의 제곱에 비례한다.
  - ③ 분리계수는 사이클론 원추하부의 반경에 비례한다.
  - ④ 분리계수가 클수록 집진율이 떨어진다.
- 43. 크기가 1.2m × 2.0m × 1.5m 인 연소실에서 저 발열량이 10.000kcal/kg 인 중유를 1시간에 100kg씩 연소시키고 있 다. 연소실 열발생율은?
  - ① 약 12 × 10<sup>4</sup>kcal/m<sup>3</sup>hr
  - ② 약 20 × 10<sup>4</sup>kcal/m<sup>3</sup>hr
  - ③ 약 28 × 10<sup>4</sup>kcal/m<sup>3</sup>hr
  - ④ 약 35 ×  $10^4$ kcal/m<sup>3</sup>hr
- 44. 액체 연료의 버어너에 있어 그 유량의 조절 범위가 가장 큰 것은?
  - ① 유압식 버어너
- ② 회적식 버어너
- ③ 로터리식 버어너
- ④ 고압공기식 베이너
- 45. 세정집진장치에서 입자와 액적 간의 충돌 횟수가 많을 수록 집진효율은 증가하게 되는데 관성출동계수(효과)를 크게 하 기 위한 조건으로 틀린 것은?
  - ① 분진의 입경이 커야 한다.
  - ② 분진의 밀도가 커야 한다.
  - ③ 액적의 직경이 커야 한다.
  - ④ 처리가스의 점도가 낮아야 한다.
- 46. 유황함유량이 1.6%인 중유를 매시 100톤 연소시킬 때 굴뚝 으로 부터의 SO<sub>2</sub> 배출량(Nm<sup>3</sup>/h)은? (단, 유황분중 5%는 SO3로서 배출하며 나머지는 SO2로 배출됨.)
  - ① 약 1120 Nm<sup>3</sup>/h
- ② 약 1060 Nm<sup>3</sup>/h
- ③ 약 950 Nm<sup>3</sup>/h
- ④ 약 530 Nm<sup>3</sup>/h
- 47. 여과집진시설의 입 출구의 데이터가 아래와 같을 때 이 집진기의 집진율?

측정항목	입구덕트	출구덕트		
유량 Sm³/hr	8,000	12,000		
먼지농도 g/Sm³	20	1		

- ① 92.5%
- 2 94.5%
- 3 95.5%
- 4 97.5%
- 48. 다음 가스중 '헨리의 법칙'을 적용하기에 가장 적절치 못한 것은?
  - (1) SO<sub>2</sub>
- (2) NO
- (3) O<sub>2</sub>
- (4) CO
- 49. 다음 중 유해가스를 처리하기 위한 흡수액의 구비 요건 중 틀린 것은?

- ① 용해도가 높아야 한다.
- ② 휘발성이 커야 한다.
- ③ 점성이 비교적 작아야 한다.
- ④ 화학적으로 안정 되어야 한다.
- 50. 지름 300mm, 유효높이 11.5m인 원통형 filter bag을 사용하여 먼지농도 5g/m³인 배출가스를 1200m³/min로 처리한다. 겉보기 여과속도를 1.2cm/sec로 하고자 할 때 filter bag의 필요한 수는?

① 91개

② 142개

③ 149개

④ 154개

- 51. 송풍기를 운전할 때 필요유량에 과부족을 일으켜 송풍기의 유량을 조절해야 한다. 유량 조절 방법과 거리가 가장 먼 것은?
  - ① 회전수 조절
  - ② 안내익 조절(Vane control)
  - ③ 댐퍼(Damper)설치
  - ④ 에어커튼(Ail curtain)설치
- 52. 연료비(고정탄소/휘발분)가 가장 높은 석탄은?

① 갈색갈탄

② 흑색 갈탄

③ 무연탄

- ④ 역청탄
- 53. 탄소 75kg과 수소 15kg을 완전연소 시키는데 필요한 이론 적인 산소의 양은?

① 180kg

2 240kg

③ 280kg

- 4) 320kg
- 54. 발생원으로부터 집진장치를 포함한 송풍기까지의 전압력 손실이 240mmH<sub>2</sub>O일 때 처리 가스량이 36000m<sup>3</sup>/h 였다면, 송풍기의 소요동력은?

① 35.2 kW

2 40.3 kW

③ 46.7 kW

- 4 50.3 kW
- 55. 어떤 1차반응에서 100초 동안 반응물의 반이 분해되었다 반응물이 1/10 남을 때까지 걸리는 시간은?

① 약 612초

② 약 515초

③ 약 420초

- ④ 약 340초
- 56. 부피로 CH<sub>4</sub> 80%, O<sub>2</sub> 10%, N<sub>2</sub> 10% 로 조성된 가스(1Nm<sup>3</sup>) 를 연소하기 위한 이론적 공기량 (Nm<sup>3</sup>)은?

① 약 7.1

② 약 7.7

③ 약 8.4

- ④ 약 8.9
- 57. 어느 유해가스와 물이 일정온도하에서 평형상태를 이루고 있을 때 가스의 분압이 42mmHg, 물 중의 가스농도가 2.4kg · mol/m³이면 이 때의 헨리상수는 얼마인가? (단, 전압은 1기압, 헨리정수의 단위는 atm · m³/kg · mol 이 다.)
  - ① 0.042

② 0.032

③ 0.023

- @ 0.014
- 58. 배출가스 중의 HCI을 충전탑에서 수산화칼슘 수용액과 향류로 접촉시켜 흡수 제거시킨다. 충전탑의 높이가 2.5m 일 때 90%의 흡수효율을 얻었다면, 높를 4m로 높이면 흡수 효율은 몇 %인가? (단, 이동단위수 로 계산되고, E는 효율이며 N<sub>OG</sub>는 일정하다.)

① 92.5

2 94.5

③ 95.3

- 4 97.5
- 59. 다음 분진의 입경측정 방법 중 측정방법과 가장 거리가 먼 것은?
  - ① 관성충돌법

② 액상침강법

③ 광산라법

- ④ 표준체 측정법
- 60. 다음의 연료에 대한 설명중 틀린 것은?
  - ① 중유에는 A, B, C 중유가 있는데 이것은 인화점을 기준 하여 분류된다.
  - ② 기체연료는 연소시 공급연료 및 공기량을 밸브를 이용하여 간단하게 임의로 조절할 수 있어 부하변동범위가 넓다.
  - ③ 기체연료는 적은 과잉공기로써 완전연소가 가능하다.
  - ④ 액체연료는 계량이 용이하다.

#### 4과목: 대기환경 관계 법규

- 61. 공동방지시설을 설치할 경우 운영기구의 대표자가 시·도지 사에게 제출해야할 서류가 아닌 것은?
  - ① 사업장에서 공동방지시설에 이르는 연결관의 설치도면 및 명세서
  - ② 사업장별 원료사용량 및 제품생산량을 기재한 서류와 공 정도
  - ③ 공동방지시설의 위치도 (축척 5만분의 1의 지형도)
  - ④ 공동방지시설의 운영에 관한 규약
- 62. 대기오염물질 배출시설 설치신고(허가)를 한 자가 사업장의 명칭을 변경하는 경우 대기환경보전법 규정의 변경신고 시 기는?
  - ① 그 사유가 발생한 날로부터 7일이내에
  - ② 그 사유가 발생한 날로부터 10일이내에
  - ③ 그 사유가 발생한 날로부터 15일이내에
  - ④ 그 사유가 발생한 날로부터 30일이내에
- 63. 가스상물질 중 시안화수소의 배출허용기준으로 적절한 것 은? (단, 모든 배출시설)
  - (1) 3ppm0| ōł

② 5ppm0|ōl

③ 10ppm이하

- ④ 30ppm0l ōl
- 64. 대기환경보전법의 규정에 의한 초과부과금의 부과대상 오염 물질의 종류가 아닌 것은 ?
  - ① 불소화합물

② 이황화탄소

③ 악취

- ④ 시안화수소
- 65. 환경기준으로 8시간 평균치가 0.06ppm 이하 이고, 1시간 평균치가 0.1ppm 이하인 항목은?
  - ① 아황산가스

② 일산화탄소

③ 이산화질소

- ④ 오존
- 66. 다음의 대기환경기준 설정 항목 중 자외선형광법으로 측정 하는 것은? (단, 환경정책 기본법 기준)
  - ① 일산화탄소

② 오존

- ③ 이산하직소
- ④ 아황산가스
- 67. 대기측정망 설치계획에 포함될 사항으로 가장 알맞은 것은?

- ① 측정망 설치방법
- ② 측정대상오염물질
- ③ 측정망 설치시기
- ④ 측정망 운영방법
- 68. 자동차연료인 휘발유 제조기준 중 황함량 기준은? (단, 2006년 1월 1일부터 적용되는 기준)
  - ① 10ppm 이하
- ② 20ppm 0|ōh
- ③ 30ppm 015h
- (4) 50ppm 015H
- 69. ()안에 들어가야 할 내용은?

대기환경보전법의 규정에 의한 측정기기의 운영. 관리 기준에 따라 사업자는 굴뚝 배출가스 온도측 정기를 설치하거나 교체하는 경우에는 국가표준기 본법에 의한 교정을 받아야 하며, 그 기록을 ( 미상 보관하여야 한다.

- ① 6월
- ② 1년
- ③ 2년
- ④ 3년
- 70. 대기환경보전법에서 사용되는 용어의 정의로 틀린 것은?
  - ① "대기오염물질배출시설"이라 함은 대기오염물질을 대기 에 배출하는 시설물 • 기계 • 기구 기타 물체로서 환 경부령으로 정하는 것을 말한다.
  - ② "먼지"라 함은 대기 중에 떠다니거나 흩날려 내려오는 입자상물질을 말한다.
  - ③ "매연"이라 함은 연소시에 발생하는 유리탄소가 응결하 여 입자의 지름이 1미크론 이상이 되는 입자상물질을 말 한다.
  - ④ "휘발성유기화합물"이라 함은 탄화수소류중 석유화학제 품, 유기용제 그 밖의 물질로서 환경부장관이 관계중앙 행정기관의 장과 협의하여 고시하는 것을 말한다.
- 71. 대기환경기준 항목 중 미세먼지 입자의 크기 기준으로 적절 한 것은?
  - ① 0.1 #m 이하
- ② 1.0 #m 이하
- ③ 10 年 이하
- ④ 100 #m 이하
- 72. 대기오염방지시설과 가장 거리가 먼 것은?
  - ① 미생물을 이용한 처리시설
  - ② 응축에 의한 시설
  - ③ 응집에 의한 시설
  - ④ 흡착에 의한 시설
- 73. 자가측정대상 배출구별 규모에 따른 측정횟수기준으로 알맞 은 것은?
  - ① 먼지ㆍ황산화물 및 질소산화물의 연간 발생량 합계가 20 톤 이상 80톤 미만인 시설 - 월 1회 이상
  - ② 먼지ㆍ황산화물 및 질소산화물의 연간 발생량 합계가 20 톤 이상 80톤 미만인 시설 - 월 2회 이상
  - ③ 먼지ㆍ황산화물 및 질소산화물의 연간 발생량 합계가 10 톤 이상 20톤 미만인 시설 - 월 1회 이상
  - ④ 먼지·황산화물 및 질소산화물의 연간 발생량 합계가 10 톤 이상 20톤 미만인 시설 - 월 2회 이상
- 74. 배출시설등의 가동개시 신고를 하지 아니하고 조업한 자에 대한 벌칙기준으로 적절한 것은?
  - ① 벌금 100만원 이하
  - ② 벌금 200만원 이하

- ③ 1년 이하의 징역 또는 500만원 이하의 벌금
- ④ 2년 이하의 징역 또는 1000만원 이하의 벌금
- 75. 조업정지에 갈음하여 부과할 수 있는 과징금의 최대액수로 알맞은 것은?
  - ① 1억원
- ② 2억원
- ③ 3억원
- ④ 5억원
- 76. 다음중 오염도 검사기관과 가장 거리가 먼 것은?
  - ① 국립환경연구원
- ② 대기환경연구원
- ③ 환경관리공단
- ④ 수도권대기환경청
- 77. 특정대기 유해물질이 아닌 것은?
  - ① 아닐린
- ② 벤지딘
- ③ 스틸렌
- ④ 프로필렌 옥사이드
- 78. 대기환경보전법에 규정된 초과부과금 산정기준 중 먼지 1kg 당 부과 금액은?
  - ① 550원
- ② 770원
- ③ 1,200원
- ④ 1.500원
- 79. 다음 중 자동차 연료용 첨가제의 종류가 아닌 것은?
  - ① 세척제
- ② 유동성 향상제
- ③ 매연 분산제
- ④ 세탄가 향상제
- 80. 대기환경보전법의 규정에 의한 대기오염물질 배출시설인 것 은? (단, 공통시설인 도장시설 기준)
  - ① 용적 2m<sup>3</sup>
- ② 용적 3m<sup>3</sup>
- ③ 동력 2마력
- ④ 동력 3마력

전자문제집 CBT PC 버전 : <u>www.comcbt.com</u> 전자문제집 CBT 모바일 버전 : <u>m.comcbt.com</u> 기출문제 및 해설집 다운로드 : <u>www.comcbt.com/xe</u>

### 전자문제집 CBT란?

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

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

오답 및 오탈자가 수정된 최신 자료와 해설은 전자문제집 CBT 에서 확인하세요.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
3	1	4	1	3	4	3	4	4	1
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
3	2	2	1	4	3	2	2	3	3
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
1	2	2	3	3	3	2	2	3	4
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
3	3	4	3	1	4	3	1	4	3
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
4	2	3	4	3	2	1	1	2	4
51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
4	3	4	2	4	1	3	4	4	1
61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
3	4	3	3	4	4	3	4	4	3
71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
3	3	2	3	2	2	3	2	3	4