

1과목 : 대기오염 개론

1. 다음은 가우시안(Gaussian) 확산방정식이다. 정상 상태 (steady state)를 고려할 경우 "0"이 되는 항은?

$$\frac{\partial c}{\partial t} = - \frac{\partial}{\partial x} (Cu) + \frac{\partial}{\partial x} \left[\frac{\partial (D \times C)}{\partial x} \right] + \frac{\partial}{\partial y} \left[\frac{\partial (D_y C)}{\partial y} \right] + \frac{\partial}{\partial z} \left[\frac{\partial (D_z C)}{\partial z} \right]$$

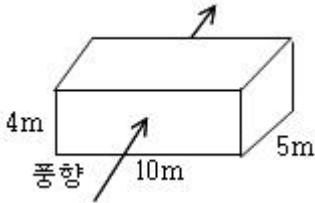
① ② ③
 ④ ⑤

- ① ①번 ② ②번
 ③ ③번 ④ ④번과 ⑤번
2. '라돈'에 관한 설명으로 틀린 것은?
 ① 일반적으로 인체의 조혈기능 및 중추신경계통에 영향을 미치는 것으로 알려져 있다.
 ② 무색, 무취의 기체로 액화되어도 색을 띠지 않는 물질이다.
 ③ 지구상에서 발견된 약 70여가지의 자연 방사능물질이다.
 ④ 주로 건축자재를 통하여 인체에 영향을 미치고 있으며 화학적으로 거의 반응을 일으키지 않는다.

3. 오존(O₃)에 대한 설명으로 알맞지 않은 것은?
 ① 대류권의 오존은 국지적인 광화학스모그로 생성된 옥시단트의 지표물질이다.
 ② 대류권에서 광화학반응으로 생성된 오존은 대기중에서 소멸되지 않고 축적되어 지속적인 오염을 유발시킨다.
 ③ 오염된 대기 중의 오존은 로스앤젤레스 스모그 사건에서 처음 확인되었다.
 ④ 대류권의 오존 자신은 온실가스로도 작용한다.

4. 먼지 농도가 40µg/m³일 때 가시거리는? (단, 상대습도 70%, A=1.2)
 ① 25km ② 30km
 ③ 35km ④ 40km

5. 가로/세로/높이가 10m×5m×4m인 교실에서 분진이 1mg/s 발생되고 있다. 교실 내의 공기의 분진농도가 100µg/m³이며 풍속 1m/s의 바람이 교실면과 통하고 있다면 정상상태 (steady state)에서의 교실내 분진농도는?



- ① 125µg/m³ ② 130µg/m³
 ③ 135µg/m³ ④ 145µg/m³
6. 섬유강도저하, 염료변색의 원인이 되는 대기오염물질과 가장 거리가 먼 것은?
 ① NO₂ ② O₃

- ③ HF ④ SO₂
7. 다음 중 황화수소의 발생과 가장 관계가 깊은 업종은?
 ① 석유정제업 ② 금속정련업
 ③ 유리공업 ④ 소다공업
8. Deacon법칙을 이용하여 지표높이 10m에서의 풍속이 4m/s 일 때, 상공의 풍속이 12m/s인 경우의 높이는? (단, P=0.28)
 ① 300m ② 400m
 ③ 500m ④ 600m
9. 고속도로상의 교통밀도가 5,000대/hr이고, 차량의 평균속도가 100km/hr이다. 차량 한 대의 탄화수소 방출량이 2×10⁻²g/sec·대 일 때 고속도로에서 방출되는 탄화수소의 양(g/sec·m)은?
 ① 0.1 ② 0.01
 ③ 0.001 ④ 0.0001

10. 다음은 질소산화물(NOx)에 대한 설명이다. 틀린 것은?
 ① NOx는 혈액중의 헤모글로빈과 결합하여 일산화탄소보다 친화력이 수백배 더 강하다.
 ② 연소과정 중 고온에서는 90% 이상이 NO로 발생한다.
 ③ NO₂는 적갈색, 자극성 기체로 독성이 NO보다 약5배 정도 나 더 크다.
 ④ NO 독성은 오존보다 10-15배 강하여 폐렴, 폐수종을 일으킨다.

11. 열섬효과(heat island effect)에 대한 설명중 틀린 것은?
 ① 교외지역에서는 도시지역에 비하여 고온의 공기층을 형성하게 되는데 이를 열섬(heat island)현상이라 한다.
 ② 도시지역과 교외지역은 풍속이나 대기안정도의 특성이 서로 다르고, 열섬의 규모와 현상은 시공간적으로 다양하게 나타난다.
 ③ 열섬현상의 요인으로서 인공열 발생증가, 건물등 구조물에 의한 거칠기변화, 지표면에서의 증발잠열 차이 등이다.
 ④ 도시지역에서의 풍속은 교외지역에 비하여 평균적으로 25-30% 감소하며, 대기오염물질이 응결핵으로 작용하여 운량과 강우량의 증가 현상이 나타난다.

12. 대기오염물질 중에서 대기중의 체류시간이 긴 순서대로 나열된 것은?
 ① NO₂ > SO₂ > CO > CH₄
 ② N₂ > CH₄ > CO > SO₂
 ③ CO > N₂ > SO₂ > CH₄
 ④ SO₂ > NO₂ > CH₄ > CO

13. 대기중에 금속판을 노출시킬 때 가장 중량손실이 큰 금속으로 알맞은 것은?
 ① 구리 ② 알루미늄
 ③ 납 ④ 아연

14. 대기오염사건과 그 원인이 되는 물질을 짝지은 것으로 적절치 않은 것은?
 ① 유즈계곡 사건-염소
 ② 도노라사건-아황산가스, 황산미세먼지
 ③ 포자리카사건-황화수소

- ③ 4.16m ④ 5.16m

46. 배기가스의 탈황법 중 금속 산화물법의 특징을 알맞게 설명한 것은?

- ① 부산물이 생성되지 않는다.
- ② 흡수와 재생이 같은 온도에서 같은 시간동안에 이루어지지 않는다.
- ③ 흡수제의 기능과 효율이 장시간 지속되지 않는다.
- ④ 고온의 배기가스 배출온도에서만 반응이 가능하다.

47. 배출가스중의 질소산화물 처리 방법인 촉매 환원법에는 선택적인 환원과 비선택적인 환원이 고려 될 수 있다. 다음 환원제 중 비선택적인 환원제로 주로 사용되는 것은?

- ① CO ② NH₃
- ③ H₂S ④ CH₄

48. 사이클론의 집진율을 제거하기 위하여 절단입경(Dpc)란 용어를 사용하는데 Dpc는 다음식으로 계산된다. 식에서 Ne는 무엇을 뜻하는가?

$$D_{pc} = \left(\frac{g \cdot \mu \cdot Wt}{e \pi \cdot Vt (\rho_s - \rho)} \right)$$

- ① cyclone내의 제거입자 특성지수
- ② Cyclone내의 제거입자 평균치
- ③ 사용 Cyclone의 적정 멀티갯수
- ④ Cyclone내에서의 가스의 회전수

49. 한 송풍기가 표준공기 (밀도: 1.2kg/m³)를 10m³/sec로 이동시키고 1000rpm으로 회전할 때 정압이 900N/m²이었다면 공기밀도가 1.0kg/m³으로 변할 때 송풍기의 정압은?

- ① 520N/m² ② 625N/m²
- ③ 750N/m² ④ 820N/m²

50. 중유탈황방법중 기술적, 경제적으로 실현가능하여 현재 가장 많이 사용되고 있는 것은?

- ① 접촉산화 탈황법 ② 접촉수소화 탈황법
- ③ 석회석 탈황법 ④ 흡착 탈황법

51. 3개의 평형관으로 구성된 전기집진기에서 집진극판 규격은 3.64m×3.64m이고 극판간 거리는 20cm이며, 이 집진기의 포집입자 이동속도가 0.12m/sec일 때 처리가스의 50%가 하나의 평형관에 나머지는 두 평형관에 각각 25%씩 처리될 경우의 효율(%)은? (단, 처리가스유량은 113.2m³/min, 20℃, 1기압)

- ① 98.15 ② 98.85
- ③ 99.20 ④ 99.60

52. 악취제거 방법에 관한 다음의 설명 중에서 틀린 것은?

- ① 희석 방법은 악취를 대량의 공기로 희석시켜 감지되지 않도록 하는 영가의 방법이다.
- ② 유기성의 냄새 유발 물질을 태워서 산화 시키면 불완전 연소가 있더라도 냄새의 강도를 줄일 수 있다.
- ③ 백금이나 금속 산화물등의 산화 촉매를 이용하여 260-350℃정도의 온도에서 산화 처리 할 수 있다.
- ④ 물리흡착법이 주로 이용된다.

53. 탈취방법중 '수세법'에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 알데히드류, 저급유기산류, 페놀등친수성의 극성기를 가

지는 성분을 제거할 수 있다.

- ② 수온변화에 따라 탈취효과가 변동되고 압력손실이 큰 것이 단점이다.
- ③ 조작이 간단하며 처리효율이 우수하여 주로 단독으로 사용된다.
- ④ 분뇨처리장, 계란건조장, 주물공장등의 악취제거에 주로 적용된다.

54. 원심력집진기에 관한 내용으로 알맞지 않은 것은?

- ① 싸이크론을 병렬 사용하는 경우 먼지에 응집성이 있으면 집진율이 높아진다.
- ② 일반적으로 축류식 직진형, 접선유입식, 소구경 multiclone에서 blow down 효과를 나타내는 장치를 적용한다.
- ③ 원심력집진기에는 가동부(movingpart)가 없는 것이 기계적 특징이라고 할 수 있다.
- ④ 배기관경(내경)이 작을수록 입경이 작은 더스트를 제거할 수 있다.

55. 상온·상압의 함진가스 180m³/min을 지름 250mm, 유효길이 2.8m인 원통형 bag filter로 처리한다면 처리가스 속도를 1.8m/min으로 할 때 소요되는 bag의 수는?

- ① 36개 ② 46개
- ③ 56개 ④ 66개

56. 시운전 중이던 NaOH 용액을 이용한 HCl가스 제거 흡수탑의 HCl 제거효율이 갑자기 떨어졌다. HCl농도는 HCl분석기로 자동연속측정되고 있었다면 제거효율 감소원인을 찾고자 하는 방법과 가장 거리가 먼 것은?

- ① 흡수탑의 입출구 압력을 측정하여 흡수탑내의 차압 변동 값을 정상운전시의 값과 비교해본다.
- ② HCl 분석기의 오작동 여부를 확인하고 오작동시에는 수동 측정으로 HCl 제거효율을 확인한다.
- ③ 흡수탑으로 투입되는 흡수액 투입량을 확인하고 설계치와 비교해본다.
- ④ 탑내의 충전물을 일부 꺼내어 물질전달 계수를 실험적으로 결정한 후 설계치와 비교해 본다.

57. 충전탑에 사용되는 충전물에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 가스와 액체가 전체에 균일하게 분포될 수 있도록 하여야 한다.
- ② 충전물 간격의 단면적은 기액간의 충분한 접촉을 위해 작은 것이 바람직하다.
- ③ 충전물의 질량은 하단의 충전물이 상단의 충전물에 의해 압력을 받게 되므로 가벼운 것이 좋다.
- ④ 충분한 기계적 강도와 내식성이 요구되며 단위부피내의 표면적이 커야 한다.

58. 가스중에 불화수소를 수산화나트륨 용액과 향류로 접촉시켜 90% 흡수시키는 충전탑의 흡수율을 99.9%로 향상시키려면 충전탑의 높이는? (단, 흡수액상의 불화수소의 평형분압은 0으로 가정함)

- ① 100배 높아져야 한다. ② 27배 높아져야 한다.
- ③ 9배 높아져야 한다. ④ 3배 높아져야 한다.

59. 염소를 함유하는 배출가스에 50kg의 수산화나트륨 수용액을 순환 사용하여 100% 반응시킨다면 몇 kg의 염소가스를 처리할 수 있는가? (단, Cl의 원자량 : 35.5)

- ① 약 34kg ② 약 44kg

- ③ 약 54kg ④ 약 64kg

60. 일반적으로 가스의 처리속도는 1-3m/sec, 액가스비는 0.5-1.5l/m³, 압력손실은 50-150mmH₂O 정도로 대용량의 가스의 처리가 가능하며 미스트 발생이 적고 구조가 간단하여 수용성 가스처리에 적합한 것은?
- ① 분무탑 ② 벤츄리 스크러버
 - ③ 사이클론 스크러버 ④ 제트스크러버

4과목 : 대기오염 공정시험기준(방법)

61. 4-아미노안티피린을 사용하여 발색시킨 후 흡광도를 측정하여 정량되는 화합물은?
- ① 질소화합물 ② 비소화합물
 - ③ 페놀화합물 ④ 납 화합물

62. 단면이 정방형의 굴뚝에서 굴뚝을 등면적으로 4구분으로 나누어 먼지농도를 측정하여 보니 각 구분의 농도는 각각 0.50, 0.48, 0.52, 0.55g/Sm³이며 각 구분의 유속은 각각 4.8, 5.01, 5.2, 4.5m/sec이었다. 이 굴뚝의 평균먼지농도는? (단, 각 구분의 단면적은 1m²이다.)
- ① 560mg/Sm³ ② 540mg/Sm³
 - ③ 512mg/Sm³ ④ 500mg/Sm³

63. 가스크로마토그래프의 설치조건(장소, 전기관계)으로 적합하지 않은 것은?
- ① 분석에 사용하는 유해물질을 안전하게 처리할 수 있는 곳이어야 한다.
 - ② 접지점의 접지 저항은 15-20Ω범위내내여야 한다.
 - ③ 전원변동은 지정전압의 10%이내로서 주파수의 변동이 없어야 한다.
 - ④ 실온 5-35℃, 상대습도 85% 이하로 직사광선이 쬐이지 않는 곳이어야 한다.

64. 대기시료 채취시 일반적 주의사항이라 볼 수 없는 것은?
- ① 시료채취시 되도록 측정하려는 가스 또는 입자의 손실이 없도록 한다.
 - ② 약취물질의 채취는 가능한한 장시간 채취하고 입자상 물질 중의 금속성분이나 발암성물질은 되도록 짧은 시간내에 끝내야 한다.
 - ③ 미리 측정하려고 하는 성분과 이외의 성분에 대한 물리적, 화학적성질을 조사하여 방해성분의 영향이 적은 방법을 선택한다.
 - ④ 환경기준이 설정되어 있는 물질의 채취시간은 원칙적으로 법에 정해져 있는 시간을 기준으로 한다.

65. 흡광광도 분석법에는 일반적으로 램버트-비어(Lambert-beer)의 법칙을 이용한다. 이 법칙을 적용할 경우 다음 중 올바른 관계식은? (단, I₀ : 입사광의 강도, C : 농도, ε : 흡광계수, l_t : 투과광의 강도, l : 빛의 투과거리)

① $I_0 = I_t \cdot 10^{-\epsilon C l}$ ② $I_t = I_0 \cdot 10^{-\epsilon C l}$

③ $C = \frac{I_t}{I_0} \cdot 10^{-\epsilon l}$ ④ $C = \frac{I_0}{I_t} \cdot 10^{-\epsilon l}$

66. 배출가스시료를 채취하여 질산은 적정법으로 시안화수소를 측정하기 위하여 다음과 같은 측정치를 얻었다. 시안화수소의 농도는? (대기압:760mmHg, 시료가스온도:10℃, 건조시

료가스량:48l, 시험용액의 전량:250ml, 적정에 사용한 시험용액:250ml, 적정에 소비된 N/100 AgNO₃량:4.0ml, 공시험에 소비된 N/100 AgNO₃량:0.1ml, N/100 AgNO₃역가:1.000, N/100 AgNO₃ 1ml=0.448mlHCN)

- ① 약 36ppm ② 약 27ppm
- ③ 약 12ppm ④ 약 8ppm

67. 환경대기중 아황산가스를 측정하기 위한 불꽃 광 도법(FPD)에 관한 설명으로 맞지 않는 것은?

- ① 황화합물의 농도가 아황산가스 농도의 5% 이상일 때는 적당한 전처리를 하여 방해물질을 제거한다.
- ② 측정범위는 0.005-1.0ppm이다.
- ③ 황화합물이 열분해할 때 근적외선 영역에 강한 발광현상을 일으키는 것을 이용한다.
- ④ 모든 황화합물에 대하여 반응한다.

68. 유황분 1.6% 이하 함유한 액체연료를 사용하는 연소시설에서 배출되는 황산화물(표준산소농도를 적용받는 항목)을 측정된 결과 700ppm이었다. 배출가스 중의 산소농도는 7%, 표준산소 농도는 4%이다. 시험성적서에 명시해야할 황산화물의 농도(ppm)는?

- ① 750ppm ② 800ppm
- ③ 850ppm ④ 900ppm

69. 오르자트 가스 분석계로 산소를 측정할 때 사용되는 산소 흡수액은?

- ① 황산 + 수산화칼륨용액 + 피리딘용액
- ② 물 + KOH + 피로가롤용액
- ③ 오르토톨리딘용액 + 아지드나트륨용액 + 메틸레드
- ④ 황산 묽은용액 + 아연아민용액

70. 기체 중의 농도를 mg/m³로 표시했을 때 m³가 의미하는 것으로 옳은 것은?

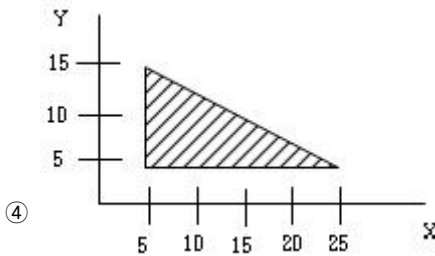
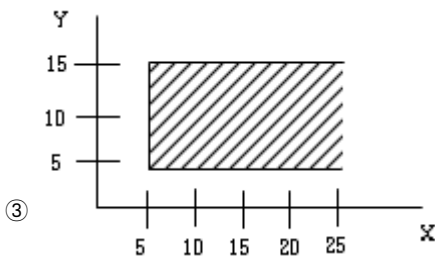
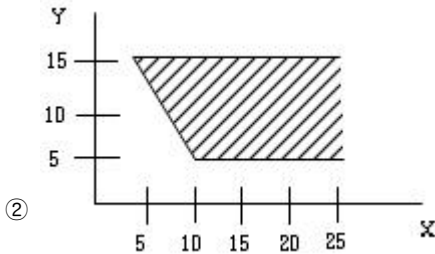
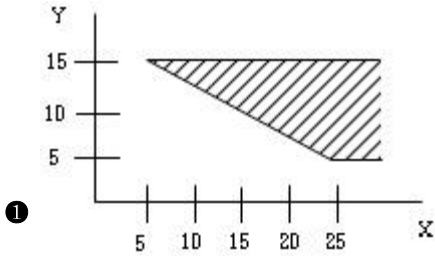
- ① 실측상태의 온도, 압력하에서의 1m³ 기체용적
- ② 표준상태의 온도, 압력하에서의 1m³ 기체용적
- ③ 상온상태의 온도, 압력하에서의 1m³기체용적
- ④ 절대온도, 절대압력하에서의 1m³ 기체용적

71. 질소산화물 측정방법 중 페놀디술폰산법에서의 농도 계산식으로 알맞은 것은? [단, C=질소 산화물의 농도(V/V ppm), V_s=시료가스 채취량(ml)(표준상태), n=분석용 시험용액의 희석배수, v=검량선으로부터 구한 질소산화물(ml)]

① $C = \frac{10^3 n v}{V_s}$ ② $C = \frac{10^4 n v}{V_s}$

③ $C = \frac{10^5 n v}{V_s}$ ④ $C = \frac{10^6 n v}{V_s}$

72. 부유 먼지 측정기의 설치가 가능한 위치를 표현한 그림에서 설치가 가능한 영역을 가장 잘 표현한 그림은? (단, X축은 도로변으로부터의 거리(m)을 나타내며, 빗금친 부분은 설치 가능영역)



73. 황화수소를 요오드 적정법으로 정량할때 종말점의 판단을 위한 지시약은?

- ① 녹말 용액 ② 메틸렌 레드
- ③ 아르세나조 ④ 메틸렌 블루

74. A 도시면적이 150Km²이고 인구밀도가 4000명/Km²이며 전국 평균 인구밀도가 800명/Km²일 때 A도시에 환경기준 시험을 위한 시료채취 측정점수(채취지점수)를 인구비례에 의한 방법으로 구하면? [단, A도시면적은 지역의 거주지(可住地)면적(총면적에서 전답, 호수, 임야, 하천 등의 면적을 뺀 면적)]

- ① 30개 ② 25개
- ③ 20개 ④ 15개

75. 중화적정법으로 황산화물을 정량할 때 적정액으로 사용하는 N/10-NaOH 용액의 역가를 구하기 위한 표정에 사용하는 용액은?

- ① 황산용액 ② 술폰산용액
- ③ 붕산용액 ④ 초산바륨용액

76. 굴뚝에서 배출되는 가스중 벤젠을 분석하고자 할 때 채취관이나 도관의 재질로 알맞지 않는 것은?

- ① 경질유리 ② 석영
- ③ 불소수지 ④ 보통강철

77. 원자흡광광도법에 사용되는 용어의 정의로 알맞지 않는 것은?

- ① 역화: 불꽃의 연소속도가 크고 혼합기체의 분출속도가 작을 때 연소현상이 내부로 옮겨지는 것
- ② 충전가스: 증공음극램프에 채우는 가스
- ③ 선프로파일: 스펙트럼선의 파장을 나타내는 직선
- ④ 다연료불꽃: 가연성가스/조연성가스의 값을 크게 한 불꽃

78. 피토우관으로 연도 배출가스의 유속을 측정한 결과 동압(動壓)이 10mmH₂O였다. 이때 유속은? (단, $r=1.3(g/m^3)$, 피토우관 계수는 1.0이다.)

- ① 10.5m/sec ② 12.3m/sec
- ③ 16.2m/sec ④ 18.9m/sec

79. 카드뮴화합물을 채취한 시료는 그의 성상에 따라 아래와 같은 처리방법에 의하여 처리한 후 분석시료 용액을 조제한 다. 이 중 처리방법이 틀린 것은?

- ① 타르 기타소량의 유기물을 함유하는 것→질산-연화불소법
- ② 유기물을 함유하지 않는 것→질산법
- ③ 다량의 유기물 유리탄소를 함유하는 것→저온회화법
- ④ 셀룰로오스성유제 여과제를 사용한 것→저온회화법

80. 환경대기중 아황산가스를 파라로자닐린법으로 분석할 때 방해물질에 대한 설명으로 맞는 것은?

- ① NO_x : 측정기간을 늦춘다.
- ② Mn, Fe, Cr : EDTA를 사용하여 방해를 방지한다.
- ③ O₃ : 슬퍼민산을 사용하여 제거한다.
- ④ 탄산가스 : pH를 4.5이하로 조절한다.

5과목 : 대기환경관계법규

81. 대기오염 방지시설에 포함되는 부대 기계, 기구류가 아닌 것은?

- ① 오염물질을 이송하기 위한 송풍기
- ② 연소효율을 높이기 위한 연소보조장치
- ③ 오염물질 포집을 위한 후드장치
- ④ 오염물질이 통과하는 관로

82. 공기회석관능법으로 약취측정시 배출허용기준인 회석배율은? (단, 부지경계선 기준, 공업지역외 기타지역의 사업장)

- ① 10이하 ② 15이하
- ③ 20이하 ④ 25이하

83. 대기 배출부과금의 부과대상 오염물질로 만 짝지어진 것은?

- ① 약취, 디옥신, 황화수소
- ② 약취, 먼지, 이산화탄소
- ③ 일산화탄소, 염소, 시안화수소
- ④ 염화수소, 이황화탄소, 염소

84. 다음 중 시도지사가 설치하는 대기오염측정망에 해당되는 것은?

- ① 유해대기물질측정망 ② 산성강하물측정망
- ③ 지역배경농도측정망 ④ 대기중금속측정망

85. 환경관리인을 임명하지 아니하거나 임명에 대한 신고를 하

지 아니한 자에 관한 벌칙기준은?

- ① 50만원이하의 과태료에 처한다.
- ② 100만원이하의 과태료에 처한다.
- ③ 100만원이하의 벌금에 처한다.
- ④ 200만원이하의 벌금에 처한다.

86. 사업장의 배출구별별 규모가 고체환산 연료사용량으로 연간 2100톤인 경우 자가측정횟수기준은?

- ① 주 1회이상 ② 매 2월 1회이상
- ③ 월 2회이상 ④ 매반기 1회이상

87. 특정유해물질 배출시설을 증설하고자 하는 경우 배출시설 변경허가를 받아야 하는 시설의 규모는?

- ① 100분의 50 ② 100분의 40
- ③ 100분의 30 ④ 100분의 20

88. 사업장에서 배출하는 비산먼지의 배출허용 기준은?

- ① 0.1mg/Sm³이하 ② 0.5mg/Sm³이하
- ③ 1.0mg/Sm³이하 ④ 5.0mg/Sm³이하

89. 자가측정 항목이 아닌 것은?

- ① 황산화물 ② 매연
- ③ 아연화합물 ④ 비산먼지

90. 사업장별 환경관리인 자격기준으로 알맞지 않은 것은?

- ① 2,3종 사업장 중 특정대기 유해물질이 포함된 오염물질을 배출하는 경우에는 1종 사업장에 해당하는 관리인을 두어야 한다.
- ② 대기오염물질 배출시설중 일반 보일러만 설치한 사업장은 5종 사업장에 해당하는 관리인을 둘 수 있다.
- ③ 대기 1종 내지 3종 사업장의 대기환경관리인이 수질환경보전법에 의한 수질환경관리인의 자격을 갖춘 경우에는 수질 1종 내지 3종 사업장의 수질환경관리인을 겸임할 수 있다.
- ④ 1종 및 2종 사업장 중 1개월간 실제 작업한 날만을 계산하여 1일 평균 17시간 이상 작업한 경우에는 해당 사업장의 관리인을 각 2인 이상 두어야 한다.

91. 배출부과금 부과시 고려사항으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 배출허용기준 초과여부 ② 오염물질 배출기간
- ③ 배출되는 오염물질의 종류 ④ 오염물질의 농도

92. 대기환경보전법상 총량규제에 대한 설명이다. 옳지 않은 것은?

- ① 특별대책지역중 사업장이 밀집되어 있는 지역에서 실시한다.
- ② 대기오염이 환경기준을 초과하여 주민의 건강, 재산에 위해를 가져올 우려가 있는 지역에서 실시한다.
- ③ 일정지역에 적정규모 이상의 공단이 조성된 지역에서 실시한다.
- ④ 총량규제의 항목, 방법 기타 필요한 사항은 환경부령으로 정한다.

93. 환경관리인이 교육받을 기관으로 적절한 곳은?

- ① 환경보전협회 ② 환경관리인협회
- ③ 환경관리공단 ④ 환경공무원교육원

94. 다음 중 생활 악취시설에 대한 내용으로 알맞지 않은 것은?

- ① 수질환경보전법에 의한 폐수배출시설, 수질오염방지시설 및 폐수중말처리시설
- ② 축산물 가공처리법에 의한 도축업의 시설
- ③ 비료관리법에 의한 부산물비료 생산 시설
- ④ 공중위생관리법에 의한 공중위생 시설

95. 석탄사용시설이외의 기타 고체연료 사용시설의 설치기준으로 적합지 않은 것은?

- ① 배출시설의 굴뚝높이는 20m 이상이어야 한다.
- ② 연료 및 그 연소재의 수송은 덮개가 있는 차량을 이용하여야 한다.
- ③ 연료는 옥내에 저장하여야 한다.
- ④ 굴뚝에서 배출되는 먼지를 측정할수 있는 기기를 설치하여야 한다.

96. 무공해 저공해자동차의 운행에 관한 설명중 틀린 것은? (단, 대기환경규제지역안에서 운행하는 자동차기준)

- ① 시도지사는 경유를 연료로 사용하는 자동차의 소유주에 대해 당해 자동차를 환경부장관이 정하는 무공해 저공해차로 전환하도록 권고할 수 있다.
- ② 시도지사는 경유를 연료로 사용하는 자동차의 소유주에 대해 당해 자동차를 환경부장관이 정하는 배출 가스저감장치를 부착하도록 권고할 수 있다.
- ③ 시도지사는 대중교통용 시내버스에 대하여는 천연가스를 연료로 사용하는 자동차로 우선하여 전환하도록 권고할 수 있다.
- ④ 시도지사가 정하는 무공해 저공해 자동차중 환경부령이 정하는 대중교통용 자동차를 구입하고자 하는 자는 국가 또는 지자체로부터 필요한 자금을 융자받을 수 있다.

97. 개선명령을 받은 경우로 개선하여야 할 사항이 배출시설 또는 방지시설인 경우 개선계획서에 포함되어야 하는 사항이 아닌 것은?

- ① 배출시설 또는 방지시설의 개선명세서 및 설계도
- ② 오염물질 등의 처리방식 및 처리효율
- ③ 배출허용기준 초과사유 및 대책
- ④ 공사기간 및 공사비

98. 개선명령이행 확인을 위한 오염도를 검사하는 기관이 아닌 것은?

- ① 지방환경관리청 ② 시,도보건환경연구원
- ③ 환경관리공단 ④ 환경보전협회

99. 조업정지명령을 받은 자가 조업정지일 이후에 조업을 계속한 경우, 1차 행정처분기준은?

- ① 경고 ② 폐쇄
- ③ 사용금지 ④ 허가취소

100. 환경기준항목과 측정방법이 알맞게 짝지어진 것은?

- ① 아황산가스:원자흡광광도법
- ② 일산화탄소:비분산적외선분석법
- ③ 이산화질소:베타선 흡수법
- ④ 총먼지:자외선광도법

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
①	①	②	②	①	③	①	③	③	④
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
①	②	④	①	③	④	①	①	②	③
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
①	①	②	①	③	④	①	①	①	①
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
④	②	③	③	①	①	②	③	④	③
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
②	④	③	②	②	①	④	④	③	②
51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
①	②	③	①	②	④	②	④	②	③
61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
③	③	②	②	②	①	②	③	②	②
71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
④	①	①	①	②	④	③	②	①	②
81	82	83	84	85	86	87	88	89	90
②	②	④	④	④	③	③	②	④	①
91	92	93	94	95	96	97	98	99	100
④	③	①	④	④	④	③	④	①	②