

1과목 : 대기오염개론

1. 대기오염물질인 Mn, Zn 및 그 화합물이 인체에 미치는 영향으로 가장 일반적인 것은?  
 ① 기형                      ② 비중격천공  
 ③ 발열                      ④ 감암
2. 대기오염사건 중 LA스모그(Smog)사건에 대한 설명이 아닌 것은?  
 ① 발생기온: 25-30℃      ② 발생시간: 이른 아침  
 ③ 오염원: 석유계 연료      ④ 역전종류: 침강형 역전
3. 바람장미(Wind Rose)에 기록되는 내용과 가장 거리가 먼 것은?  
 ① 풍향                      ② 풍속  
 ③ 풍압                      ④ 무풍률
4. 표준상태에서 1m<sup>3</sup>의 공기 중에 오존량이 10mg 검출되었다. 이 때 오존의 농도는 몇 ppm인가?  
 ① 4.7ppm                      ② 5.3ppm  
 ③ 7.1ppm                      ④ 13.4ppm
5. 지구에서 복사에 관련된 법칙 중 '최대에너지 파장과 흑체표면의 절대온도는 반비례함'을 나타내는 법칙은?  
 ① 스테판-볼츠만의 법칙    ② 플랑크 법칙  
 ③ 비인의 변위법칙          ④ 알베도 법칙
6. 유효 굴뚝높이가 50m이다. 동일한 기상조건에서 최대지표농도를 1/4로 감소시키기 위해서는 유효 굴뚝높이를 얼마만큼 더 증가시켜야 하는가? (단, 중심축 기준)  
 ① 25m                      ② 50m  
 ③ 75m                      ④ 100m
7. 지상 10m에서의 풍속이 8m/sec이라면 지상 60m에서의 풍속은? (단, P= 0.12 Deacon식을 적용)  
 ① 약 8.0m/sec              ② 약 9.9m/sec  
 ③ 약 12.5m/sec              ④ 약 14.8m/sec
8. 비스코스 섬유제조시 주로 발생하는 무색의 유독한 휘발성액체이고, 그 불순물은 불쾌한 냄새를 나타내는 대기오염물질은?  
 ① 포름알데히드(HCHO)    ② 이황화탄소(CS<sub>2</sub>)  
 ③ 암모니아(NH<sub>3</sub>)            ④ 일산화탄소(CO)
9. 악취(냄새)의 물리적, 화학적 특성에 관한 설명으로 틀린 것은?  
 ① 예외는 있으나 일반적으로 증기압이 높을수록 냄새는 더 강하다  
 ② 악취유발물질은 Paraffin과 CS<sub>2</sub>를 제외하고는 일반적으로 적외선을 강하게 흡수한다.  
 ③ 악취유발가스는 통상 활성탄과 같은 표면흡착제에 잘 흡수된다.  
 ④ 악취는 물리적 차이보다는 화학적 구성에 의해서 결정된다는 주장이 더 지배적이다.
10. 시골지역의 분진에 의한 빛 흡수율을 조사하기 위하여 직경 120mm인 여과지에 500L/분의 속도로 10시간 동안 포집하여 빛 전달율을 측정하니 60%였다. 1000m당 Coh는?

- ① 0.84                      ② 1.42  
 ③ 2.43                      ④ 3.68
11. 다이옥신의 대표적인 물리적인 성질을 알맞게 나타낸 것은?  
 ① 열적불안정. 높은 증기압. 높은 수용성  
 ② 열적안정. 낮은 증기압. 높은 수용성  
 ③ 열적불안정. 높은 증기압. 낮은 수용성  
 ④ 열적안정. 낮은 증기압. 낮은 수용성
12. 어느 굴뚝의 높이가 50m, 굴뚝내의 평균 배출가스 온도가 220℃, 대기온도가 25℃라 할 때, 이 굴뚝의 자연통풍력은 얼마인가? (단, 굴뚝 속에서의 마찰손실이나 압력손실 등에 대한 손실은 없는 것으로 한다. 표준상태에서의 대기와 가스의 비중량은 1.3kg/Sm<sup>3</sup>으로 같다고 가정한다.)  
 ① 약 24mmH<sub>2</sub>O              ② 약 35mmH<sub>2</sub>O  
 ③ 약 47mmH<sub>2</sub>O              ④ 약 51mmH<sub>2</sub>O
13. 파장 5320 Å인 빛 속에서 밀도가 1.32g/cm<sup>3</sup>이고, 직경 0.2 μm인 기름방울의 분산면적비가 3일 때의 분진농도가 0.4mg/m<sup>3</sup>이라면 가시거리는 몇 m인가? (단, V= {(5.2×ρ×r)/(K×C)}식 적용)  
 ① 572m                      ② 685m  
 ③ 780m                      ④ 830m
14. 다음 중 2차 대기오염물질과 가장 거리가 먼 것은?  
 ① H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>                      ② NaCl  
 ③ SO<sub>2</sub>                      ④ SO<sub>3</sub>
15. 상대습도가 70%일 때 가시거리 계산식으로 맞는 것은? (단, L: 가시거리(km), G: 부유분진농도(μg/m<sup>3</sup>), A: 상수)  
 ①  $L = \frac{70}{100} \times A$               ②  $L = \frac{1000 \times A}{G}$   
 ③  $L = \frac{1000 \times G}{A}$               ④  $L = \frac{G}{\frac{70}{100} \times A}$
16. 프로판가스(C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>) 100kg을 액화시켜 만든 연료가 완전기화될 때 그 용적은? (단, 표준상태 기준)  
 ① 25.4 Sm<sup>3</sup>                      ② 50.9 Sm<sup>3</sup>  
 ③ 75.2 Sm<sup>3</sup>                      ④ 102.1 Sm<sup>3</sup>
17. 상온 25℃에서 가스의 체적이 400m<sup>3</sup> 이었다. 이 때 기온이 35℃로 상승하였다면 가스의 체적은 얼마로 되는가?  
 ① 408.2 m<sup>3</sup>                      ② 410.6 m<sup>3</sup>  
 ③ 431.4 m<sup>3</sup>                      ④ 422.8 m<sup>3</sup>
18. 굴뚝에서 배출된 연기형태 중 대기가 불안정하여 난류가 심할 때 발생하고, 오염물질의 연직 확산이 커서 굴뚝부근의 지표면에서는 국지적, 일시적인 고농도현상이 발생되기도 하며, 일반적으로 지표면이 가열되고 바람이 약한 맑은 날 낮에 주로 일어나는 형태는?  
 ① 훈증형                      ② 지붕형  
 ③ 원추형                      ④ 환상형

19. 다음 중 탄화수소(HC)가 가장 많이 배출될 수 있는 자동차 운행 조건은? (단, 가솔린 자동차 기준)

- ① 감속                      ② 가속
- ③ 정속                      ④ 공회전

20. 오존(O<sub>3</sub>)에 관한 설명으로 알맞지 않은 것은?

- ① 오염지역에서 대기 중 오존농도의 일변화는 매우 크며 새벽에 가장 높은 농도로 나타낸다.
- ② 온실가스로 작용한다.
- ③ 오염된 대기 중의 오존은 LA스모그 사건에서 확인되었다.
- ④ 대기 중에서 오존의 배경농도는 0.01-0.02ppm 정도로 알려져 있다.

**2과목 : 대기오염 공정시험 기준(방법)**

21. 다음의 분석가스별 시험방법 중 종말점의 색깔이 틀린 것은? (단, 배출허용기준 시험방법 기준)

- ① 암모니아 - 종화적정법 - 적자색
- ② 염화수소 - 질산은적정법 - 옅은적색
- ③ 황산화물 - 아르세나조III - 청색
- ④ 황화수소 - 용량법 - 적색

22. 굴뚝에서 배출되는 염소가스를 오르토 톨리딘 법으로 정량시 (흡광도 측정시) 반응온도는?

- ① 약 20℃                      ② 약 30℃
- ③ 약 40℃                      ④ 약 60℃

23. 굴뚝배출가스의 유속을 구하기 위하여 피토우관으로 측정했을 때의 유속이 14.5m/sec였다. 이 때의 동압은 얼마인가? (단, 피토우관 계수는 1, 습식배기가스의 단위체적당 질량은 1.2kg/m<sup>3</sup> 으로 한다.)

- ① 12.8 mmH<sub>2</sub>O                      ② 10.6 mmH<sub>2</sub>O
- ③ 8.8 mmH<sub>2</sub>O                      ④ 6.2 mmH<sub>2</sub>O

24. 굴뚝의 직경이 1.5m인 원형굴뚝의 측정점수는?

- ① 4                                  ② 8
- ③ 12                                  ④ 16

25. 가스크로마토그래프법에서 분리관 내경이 4mm일 경우 사용되는 흡착제 및 담체의 입경범위로 맞는 것은? (단, 기체-고체 가스크로마토그래프법)

- ① 110-125μm                      ② 149-177μm
- ③ 177-250μm                      ④ 280-350μm

26. 공사장에서 발생하는 비산먼지를 고용량 공기포집기를 이용하여 측정하고자 한다. 이 때 측정을 위한 대조지점이 1개소 일 때 원칙적으로 농도가 가장 높을 것으로 예상되는 측정지점 몇 개소 이상을 선정하여야 하는가?

- ① 1                                  ② 2
- ③ 3                                  ④ 4

27. 가스크로마토그래프법에 의한 분석결과가 다음과 같을 경우, 이 성분에 관하여 1 이론단에 해당하는 분리관의 길이(HETP)? (단, 분리관 길이 2m, 이론단수 1600, 보유시간 20분, 피이크의 좌우 변곡점에서 접선이 자르는 바탕선의 길이 10mm, 기록지의 이동속도는 5mm/min이다.)

- ① 1.00mm                      ② 1.25mm
- ③ 1.50mm                      ④ 1.75mm

28. 다음 내용 중 틀린 것은?

- ① 시험에 사용하는 시약은 따로 규정이 없는 한 특급 또는 1급 이상 또는 이와 동등한 규격의 것을 사용하여야 한다.
- ② “약”이란 그 무게 또는 부피에 대하여 ±5% 이상의 차가 있어서는 안된다.
- ③ 시험에 사용하는 표준품은 원칙적으로 특급시약을 사용한다.
- ④ 시험에 사용하는 물은 따로 규정이 없는 한 정제증류수 또는 이온교환수지로 정제한 탈염수를 사용한다.

29. 원자흡광광도 분석장치 중 광원부에 가장 일반적으로 쓰이는 램프는?

- ① 열음극선램프                      ② 중수소방전램프
- ③ 텅스텐램프                      ④ 증공음극램프

30. 이온크로마토그래프법에서 사용되는 검출기의 종류와 가장 거리가 먼것은?

- ① 전기 전도도 검출기    ② 가시선 흡수 검출기
- ③ 전기 화학적 검출기    ④ 적외선 흡수 검출기

31. [ 방울수라 함은 ( ① )℃에서 정제수 ( ② )방울을 떨어뜨릴 때 그 부피가 약 ( ③ )mL가 되는 것을 말한다. ] ( )안에 알맞은 내용은?

- ① ① 25, ② 10, ③ 1    ② ① 25, ② 20, ③ 1
- ③ ① 20, ② 10, ③ 1    ④ ① 20, ② 20, ③ 1

32. 환경대기중의 먼지농도를 연속자동측정하는 주 시험방법으로 적합한 것은?

- ① 적외선전해법                      ② 비분산적외선법
- ③ 정전위전해법                      ④ 베타선법

33. 폐기물소각로, 연소시설 등에서 배출되는 다이옥신류의 측정 및 분석에 사용되는 증류수를 세정할 때 사용하는 시약은?

- ① 노말렉산                      ② 디글로로메탄
- ③ 톨루엔                                  ④ 아세톤

34. 굴뚝에서 배출되는 가스 중 일산화탄소를 분석하는 방법으로 틀린 것은?

- ① 비분산 적외선 분석법                      ② 정전위 전해법
- ③ 질산은 적정법                      ④ 가스크로마토그래프법

35. 굴뚝에서 배출되는 가스 중 염소가스를 채취하기 위한 흡수액은?

- ① 오르토 톨리딘 질산염용액
- ② 오르토 톨리딘 황산염용액
- ③ 오르토 톨리딘 인산염용액
- ④ 오르토 톨리딘 염산염용액

36. 배출가스 중 페놀류의 분석방법인 흡광광도법에 관한 설명 중 틀린것은?

- ① 흡수액으로 수산화나트륨 용액을 사용하낱.
- ② pH를 4±0.5로 조절한 후 4-아미노안티피린 용액과 페

- 리시안산칼륨 용액을 가한다.
- ③ 적색액을 510nm의 가시부에서의 흡광도를 측정하여 페놀류의 농도를 산출한다.
- ④ 4-아미노안티피린법은 시료가스 채취량이 10L인 경우 페놀류의 농도가 1-20V/Vppm 범위의 분석에 적합하다.
37. 굴뚝에서 배출되는 다이옥신류를 분석할 때 원통형여과지를 사용하기로 하였다. 사용 전 조치사항으로 알맞은 것은?
- ① 550℃에서 2시간 작열시킨 후, 아세톤과 톨루엔으로 각각 30분간 초음파 세정을 한 다음 진공건조 시킨다.
- ② 550℃에서 4시간 작열시킨 후, 아세톤과 톨루엔으로 각각 30분간 초음파 세정을 한 다음 진공건조 시킨다.
- ③ 850℃에서 2시간 작열시킨 후, 아세톤과 톨루엔으로 각각 30분간 초음파 세정을 한 다음 진공건조 시킨다.
- ④ 850℃에서 4시간 작열시킨 후, 아세톤과 톨루엔으로 각각 30분간 초음파 세정을 한 다음 진공건조 시킨다.
38. 환경대기중의 아황산가스 농도를 측정함에 있어 파라로자린법을 사용할 경우 주요 방해물질로 알려진 물질이 아닌 것은?
- ① 크롬(Cr)                      ② 염화수소(HCl)
- ③ 질소산화물(NOx)          ④ 오존(O<sub>3</sub>)
39. 배출가스 중의 시안화수소를 흡수액에 흡수시킨 다음 흡광도를 측정하여 정량하는 방법에 관한 설명으로 틀린 것은?
- ① 할로겐 등의 산화성 기체와 황화수소 등의 영향을 무시할 수 있는 경우에 적용된다.
- ② 흡수액은 과산화수소수(3%)용액을 사용한다.
- ③ 피리딘-피라졸론 용액을 사용한다.
- ④ 시료 채취량 100-1000mL인 경우 시안화수소의 농도가 0.5-100ppm인 것의 분석에 적합하다.
40. 오르자트 가스분석계로 보일러 배출가스 중의 산소농도를 측정할 때 사용되는 이산화탄소 흡수액은?
- ① 물 + 수산화칼륨          ② 피로가를 용액
- ③ 포화식염수 + 황산        ④ 염화제일동용액

**3과목 : 대기오염방지기술**

41. 굴뚝 배기량이 100m<sup>3</sup>/hr이고 HCl농도가 600ppm일 때 1m<sup>3</sup>의 물에 2시간 흡수시켰다. 이 때 수용액의 pH는? (단, 표준상태기준 HCl의 흡수율은 70%, 흡수된 HCl은 전량해리. HCl 이외의 영향은 없다.)
- ① 2.63                              ② 2.43
- ③ 2.23                              ④ 2.03
42. 액체연료 중 경유에 관한 설명으로 알맞지 않은 것은?
- ① 가솔린 보다 약간 무거운 중류성분으로 끓는점의 범위가 180-350℃로 등유와 중유의 중간에서 유출된다.
- ② 경유의 착화성을 나타내는 척도로는 옥탄가가 사용된다.
- ③ 주로 자동차나 산업기계 등 소형 고속디젤기관용으로 사용된다.
- ④ 디젤엔진에 사용되는 경유는 쉽게 자기착화가 되어야 한다.
43. 세정집진장치의 장점이라 볼 수 없는 것은?
- ① 입자상 물질과 가스의 동시제거가 가능하다.

- ② 연소성 및 폭발성 가스의 처리가 가능하다.
- ③ 제진된 먼지의 재비산 염려가 없다.
- ④ 친수성, 부착성 먼지에 의한 폐쇄염려가 없다.
44. 반지름 200mm, 유효높이 12m인 원통형 Filter bag을 사용하여 농도 6g/m<sup>3</sup>인 배출가스를 20m<sup>3</sup>/sec로 할 때 필요한 Filter bag의 수는?
- ① 111개                              ② 115개
- ③ 121개                              ④ 125개
45. 전기집진장치에서 집진효율이 90%이다. 이 때 집진판의 면적을 두 배로 하면 집진효율은 몇 %가 되는가? (단, 기타 조건은 같음)
- ① 93                                      ② 95
- ③ 97                                      ④ 99
46. 탄소 85%, 수소 14%, 황 1%의 조성을 가진 중유 2kg당 필요한 이론공기량은?
- ① 약 17.8 Sm<sup>3</sup>                      ② 약 19.7 Sm<sup>3</sup>
- ③ 약 21.2 Sm<sup>3</sup>                      ④ 약 22.6 Sm<sup>3</sup>
47. 충전탑에서 충전물의 구비조건에 관한 설명중 틀린 것은?
- ① 단위용적에 대한 표면적이 커야 한다.
- ② 내열성과 내식성이 커야 한다.
- ③ 압력손실과 충전밀도가 적어야 한다.
- ④ 액가스 분포를 균일하게 유지할 수 있어야 한다.
48. 흡착제와 유해물질 처리를 위한 주된 용도를 짝지은 것으로 가장 거리가 먼 것은?
- ① 활성탄 - 용제회수, 악취제거
- ② 실리카겔 - NaOH 용액 중 불순물 제거
- ③ 마그네시아 - 가스, 공기 및 액체의 건조
- ④ 보오크사이트 - 석유 중의 유분제거
49. 전기집진장치의 특징에 관한 설명 중 틀린 것은?
- ① 고집진율을 얻을 수 있다.
- ② 운전조건 변화에 따른 유연성이 크다.
- ③ 고온가스 처리가 가능하다.
- ④ 대량의 공기를 다룰 수 있다.
50. CH<sub>4</sub> 0.5Sm<sup>3</sup>, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> 0.5Sm<sup>3</sup>를 m=1.5으로 완전연소시킬 경우 습연소가스량(Sm<sup>3</sup>/Sm<sup>3</sup>)은?
- ① 약 22                                      ② 약 24
- ③ 약 26                                      ④ 약 29
51. 황 2%(무게기준)를 함유하는 석탄 1ton을 완전연소시키면 표준상태에서 몇 Sm<sup>3</sup>의 SO<sub>2</sub>가 발생하는가?
- ① 7    ② 14
- ③ 28    ④ 56
52. 중력침강실 내의 항진가스의 유속이 2m/sec인 경우, 바닥면으로부터 1m 높이(H)로 유입된 분진은 몇 m 떨어진 지점에 착지하겠는가? (단, 층류기준, 먼지의 침강속도는 0.6m/sec)
- ① 2.3m                                      ② 2.6m
- ③ 3.3m                                      ④ 3.6m

53. 연소계산에서 연소 후 배기가스중의 산소농도가 5%라면 완전연소시 공기비(m)는?  
 ① 1.15                      ② 1.23  
 ③ 1.31                      ④ 1.42
54. 굴뚝의 모양이 직사각형으로 가로, 세로가 각각 1m, 2m라면 상당직경은 약 몇 m인가?  
 ① 1.33                      ② 1.85  
 ③ 2.34                      ④ 2.47
55. 총괄이동 단위높이(HOG)가 0.6m이고, 제거율이 97%일 때 이 흡수층의 높이는 몇 m인가?  
 ① 1.2m                      ② 2.1m  
 ③ 3.5m                      ④ 4.2m
56. 다음 기체를 각각 1Sm<sup>3</sup>씩 완전연소 하기 위하여 필요한 이론공기량이 가장 많은 것은?  
 ① CO                        ② H<sub>2</sub>  
 ③ CH<sub>4</sub>                      ④ C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>
57. 화력발전소에서 전기집진기로 100m<sup>3</sup>/min의 배출가스를 처리하고자 한다. 입자의 이동속도가 10cm/sec 일 때, 이 집진장치의 효율을 99.8%로 유지하려면 집진극의 면적은 얼마이어야 하는가? (단,  $\eta = 1 - e^{-AV/Q}$ )  
 ① 82m<sup>2</sup>                      ② 93m<sup>2</sup>  
 ③ 104m<sup>2</sup>                    ④ 118m<sup>2</sup>
58. 어떤 배출가스 중 염소(Cl<sub>2</sub>)농도가 80mL/Sm<sup>3</sup>이다. 염소(Cl<sub>2</sub>) 농도를 20mg/Sm<sup>3</sup>로 저하시키기 위하여 제거해야 할 양은 대략 얼마인가? (단, 염소 원자량: 35.5)  
 ① 약 44mL/Sm<sup>3</sup>            ② 약 54mL/Sm<sup>3</sup>  
 ③ 약 64mL/Sm<sup>3</sup>            ④ 약 74mL/Sm<sup>3</sup>
59. 먼지 집진장치에서 진비중(S)과 겉보기 비중(S<sub>B</sub>)의 비(S/S<sub>B</sub>)가 가장 큰 먼지는?  
 ① 시멘크질린 발생먼지  
 ② 카본블랙 먼지  
 ③ 골재건조기 먼지  
 ④ 미분탄보일러 발생먼지
60. 유해가스 흡수처리시 적용되는 '헨리법칙'이 가장 잘 적용되는 기체는?  
 ① HF                        ② N<sub>2</sub>  
 ③ SO<sub>2</sub>                      ④ HCl

**4과목 : 대기환경 관계 법규**

61. 규모별 사업장의 구분 기준이 알맞은 것은?  
 ① 1종사업장 - 대기오염물질발생량의 합계가 연간 70톤 이상인 사업장  
 ② 2종사업장 - 대기오염물질발생량의 합계가 연간 20톤 이상인 사업장  
 ③ 3종사업장 - 대기오염물질발생량의 합계가 연간 10톤 이상인 사업장  
 ④ 4종사업장 - 대기오염물질발생량의 합계가 연간 1톤 이상인 사업장

62. 대기환경기준이 설정되어 있지 않은 항목은?  
 ① O<sub>3</sub>                        ② Pb  
 ③ PM-10                    ④ CO<sub>2</sub>
63. 배출부과금 부과시 고려사항으로 가장 거리가 먼 것은?  
 ① 오염물질의 배출기간  
 ② 오염물질의 배출량  
 ③ 배출오염물질의 유해여부  
 ④ 배출허용기준 초과여부
64. 대기오염도가 환경정책기본법상의 환경기준을 초과하여 주민의 건강 등에 중대한 위해를 가져올 우려가 있다고 인정되는 때 대기오염경보를 발령할 수 있는데 이를 행할 수 있는 주체는?  
 ① 환경부장관              ② 국립환경과학원장  
 ③ 시·도지사                ④ 건설교통부장관
65. 다음 기본부과금의 부과대상이 되는 오염물질의 종류는 어느 것인가?  
 ① 암모니아                ② 황산화물  
 ③ 황화수소                ④ 불소화합물
66. 다음중 대기환경보전법 시행규칙에 의거 대기오염물질로 규정되어 있지 않은 오염물질은?  
 ① 일산화탄소              ② 이산화탄소  
 ③ 사염화탄소              ④ 이황화탄소
67. 휘발유를 사용하는 자동차의 제작차배출허용기준이 설정된 오염물질이 아닌 것은?  
 ① 오존                      ② 일산화탄소  
 ③ 탄화수소                ④ 질소산화물
68. 환경기술인 자격기준에 대한 설명이다. 그 중 알맞지 않은 내용은?  
 ① 전체배출시설에 대하여 방지시설 설치면제를 받은 사업장은 5종사업장에 해당하는 기술인을 둘 수 있다.  
 ② 4종사업장에서 특정대기유해물질이 포함된 오염물질을 배출하는 경우에는 3종사업장에 해당하는 기술인을 두어야 한다.  
 ③ 공동방지시설에 있어서 각 사업장의 대기오염물질발생량의 합계가 4종 및 5종사업장의 규모에 해당하는 경우에는 3종사업장에 해당되는 기술인을 둘 수 있다.  
 ④ 대기오염물질배출시설 중 일반보일러만 설치한 사업장과 대기오염물질중 먼지만 발생하는 사업장은 5종사업장에 해당하는 기술인을 둘 수 있다.
69. 대기환경규제지역을 관할하는 시·도지사는 당해 지역이 대기환경규제지역으로 지정, 고시된 후 얼마기간 이내에 당해 지역의 환경기준을 달성, 유지하기 위한 계획을 수립하여야 하는가?  
 ① 6월                        ② 1년  
 ③ 2년                        ④ 3년
70. 대기환경보전법에서 "첨가제"라 함은 자동차연료에 소량을 첨가하여 자동차성능을 향상시키거나 배출가스를 줄이기 위하여 자동차의 연료에 첨가하는 탄소와 수소만으로 구성된 물질을 제외한 화학물질을 말한다. 다음 중 자동차연료용첨가제의 종류가 아닌 것은?

- ① 매연분산제                      ② 다목적첨가제
  - ③ 세탄가향상제                  ④ 세척제
71. 대기환경보전법상 기후·생태계변화 유발물질로 규정되지 않은 것은?
- ① 메탄                                ② 육불화황
  - ③ 일산화탄소                      ④ 염화불화탄소
72. 초과부과금 산정기준에서 아래의 오염물질항목 중 1킬로그램당 부과금액이 가장 높은 것은?
- ① 이황화탄소                      ② 불소화합물
  - ③ 암모니아                         ④ 황화수소
73. 대기환경보전법 시행규칙 측정기기의 운영·관리기준에 의거, 사업자는 굴뚝배출가스 온도측정기를 신규로 설치하거나 교체하는 경우에는 국가표준기본법에 의한 교정을 받아야 하며, 그 기록을 몇 년이상 보관하도록 되어 있는가?
- ① 1년                                ② 2년
  - ③ 3년                                ④ 5년
74. 대기 중 미세먼지(PM-10)의 환경기준으로 적절한 것은? (단, 24시간 평균치 기준)
- ① 100  $\mu\text{g}/\text{m}^3$ 이하              ② 150  $\mu\text{g}/\text{m}^3$ 이하
  - ③ 200  $\mu\text{g}/\text{m}^3$ 이하              ④ 250  $\mu\text{g}/\text{m}^3$ 이하
75. 시·도지사는 사업장에서 발생하는 악취가 규정에 의한 배출허용기준 초과시 사업자에게 개선명령을 할 때, 악취의 제거 또는 억제 등의 조치에 소요되는 기간을 고려하여 얼마의 범위 안에서 조치기간을 정할 수 있는가? (단, 연장기간 제외)
- ① 6월 범위 안                      ② 1년 범위 안
  - ③ 1년 6월 범위 안                ④ 2년 범위 안
76. 환경부장관이 조업정지를 명할 수 있는 경우로 틀린 것은?
- ① 이전명령을 이행하지 아니한 경우
  - ② 개선명령을 이행하였으나 규정에 의한 배출허용기준을 계속 초과하는 경우
  - ③ 개선명령 불이행시
  - ④ 대기오염으로 인한 주민의 건강상의 위해와 환경상의 피해가 급박한 경우
77. 위임업무보고사항 중 '휘발성유기화합물 배출시설 지도, 점검 실적'의 보고횟수 기준으로 알맞은 것은?
- ① 연 1회                              ② 연 2회
  - ③ 연 4회                              ④ 연 6회
78. 배출시설의 변경신고 등을 하고자 하는 자는 사유가 발생한 날로부터 며칠 이내에 배출시설변경신고서와 변경을 증명하는 서류 및 배출시설설치허가증을 첨부하여 시·도지사에게 제출하여야 하는가? (단, 사업장의 명칭을 변경하는 경우)
- ① 7일                                 ② 10일
  - ③ 15일                                ④ 30일
79. 배출오염물질을 자가측정하는 경우에 있어서, 매 2월 1회이하 측정하여야 할 시설 중 특정유해물질이 포함된 오염물질을 배출하는 경우의 자가측정횟수 기준은?
- ① 시설의 규모에 관계없이 수시로 측정하여야 한다.
  - ② 시설의 규모에 관계없이 주 1회 이상 측정하여야 한다.

- ③ 시설의 규모에 관계없이 월 1회 이상 측정하여야 한다.
  - ④ 시설의 규모에 관계없이 월 2회 이상 측정하여야 한다.
80. 대기오염 방지시설이라 볼 수 없는 것은?
- ① 중화에 의한 시설              ② 음파집진시설
  - ③ 응축에 의한 시설              ④ 직접연소에 의한 시설

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