

## 1과목 : 대기오염개론

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

- ① N<sub>2</sub>                    ② CO  
③ CO<sub>2</sub>                    ④ H<sub>2</sub>S

2. 지상 10m에서 풍속이 2m/sec 일 때 지상 150m 에서의 풍 속은? (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. 흙채에서 복사되는 에너지 중 파장  $\lambda$ 와  $\lambda + \Delta\lambda$ 사이에 들어 있는 에너지량( $E_\lambda$ )을 아래 식으로 표현하는 것과 관련한 법칙은? (단, T는 흙체의 온도, C<sub>1</sub>·C<sub>2</sub>는 상수)

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

- ① 스텔판볼츠만의 법칙              ② 비인의 변위법칙  
③ 플랑크의 법칙                      ④ 웨버훼이너의 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 배출 양이 매우 적다.  
③ 전기자동차 - 충전시간이 짧으며, 휘발유차량에 비해 1회 충전당 주행거리가 10배 이상으로 길다.  
④ 메탄올자동차 - 금속이나 플라스틱 재료의 침식 가능성 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 O<sub>3</sub>                      ② PAN  
③ CO                        ④ Aldehydes

7. 대류권내에서 CO<sub>2</sub>의 평균농도가 370ppm이고, 대류권의 평균 높이가 10km일 때, 대류권내에 존재하는 CO<sub>2</sub>의 무게는? (단, 지구의 반지름을 6400km라 가정한다.)

- ① 약  $1.87 \times 10^{12}$ ton              ② 약  $3.75 \times 10^{12}$ ton  
③ 약  $1.87 \times 10^{13}$ ton                    ④ 약  $3.75 \times 10^{13}$ 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 H<sub>2</sub>S

9. 대기오염물질에 관한 설명 중 옳지 않은 것은?

- ① 암모니아는 무색의 자극성 가스로서 쉽게 액화하므로 액체상태로 공업분야에 많이 이용된다.  
② 포스겐은 수중에서 재빨리 염산으로 분해되어 거의 급성 전구증상이 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 독성을 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 Cl<sub>2</sub> > HF > CO > NO<sub>2</sub>  
② SO<sub>2</sub> > Cl<sub>2</sub> > HF > CO  
③ HF > SO<sub>2</sub> > NO<sub>2</sub> > CO  
④ O<sub>3</sub> > NH<sub>3</sub> > 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 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
- ③ N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- ④ PBN

20. 다음 특정물질 중 오존 파괴지수가 가장 큰 것은?

- ① CF<sub>3</sub>Br
- ② C<sub>2</sub>F<sub>4</sub>Br<sub>2</sub>
- ③ C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>Br<sub>3</sub>
- ④ CF<sub>2</sub>BrCl

## 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 옮겨 나열한 것은?

“수동식 채취기를 사용하여 굴뚝에서 배출되는 기체중의 먼지를 측정할 때 흡인가스량은 원칙적으로 ( ① ) 며과자 사용시 포집면적 1cm<sup>2</sup>당 ( ② )mg 정도이고, ( ③ ) 며과자 사용시 전체 먼지포집량이 ( 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 옮겨 한 다음 완충액을 가하여 pH를 조절하고 란탄과 알리자린 콤플렉손을 가한 후 흡광도를 측정하는 방법이다.

② 용량법은 불소 이온을 방해이온과 분리한 다음 완충액을 가하여 pH를 조절하고 네오티린을 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 흡수병 까지의 사이를 140°C 이상으로 가열해 준다.

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

제로 적합한 것은?

- ① HCl + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- ② Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + NaNO<sub>3</sub>
- ③ (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + HBr
- ④ HBr + NH<sub>4</sub>OH

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 종 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 정량법으로 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 양의 검체를 취하여 분석 용 저울로 0.1mg까지 다는 것을 뜻한다.
- ② 고체성분의 양을 “정확히 취한다”라 함은 흡피펫, 메스 플라스크 등으로 0.1mL까지 취하는 것을 뜻한다.
- ③ “감압 또는 진공”이라 함은 따로 규정이 없는 한 15mmH<sub>2</sub>O 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 추출하여 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 : 살초만법, 무수설파닌산나트륨용액

② 브롬화합물 : 흡광광도법, 수산화나트륨용액

③ 폐놀 : 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°C, 공기의 비중량 1.3kg/Sm<sup>3</sup>, 피토우관계수 1.2 이다.)

- |        |        |
|--------|--------|
| ① 8.6  | ② 16.9 |
| ③ 25.5 | ④ 35.3 |

31. 표준산소농도 적용을 받는 A성분의 실측농도가 200mg/Sm<sup>3</sup>이고, 실측산소농도가 3.5%이다. 표준산소농도로 보정한 A성분의 농도는? (단, 표준산소농도는 3.25% 이다.)

- |                         |                         |
|-------------------------|-------------------------|
| ① 197mg/Sm <sup>3</sup> | ② 203mg/Sm <sup>3</sup> |
| ③ 212mg/Sm <sup>3</sup> | ④ 221mg/Sm <sup>3</sup> |

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 스팬가스로 바꾸어 기준 유량으로 분석계에 도입하여 그 농도를 눈금 범위 내의 어느 일정한 값으로부터 다른 일정한 값으로 갑자기 변화시켰을 때 스텝응답에 대한 소비시간이 1초 미내미어야 한다. 또 이때 최종 지시치에 대한 90%의 응답을 나타내는 시간은 ( )미어야 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 - 봉산 용액      |
| ② 석영 - 수산화나트륨 용액    |
| ③ 보통강철 - 과산화수소 수용액  |
| ④ 스텐레스강 - 디에틸아민동 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, 76m를 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 스펜값의 0.1% 이하인 고순도 공기를 사용한다.

39. 흡광도법에 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 $I_0 = I_t \cdot 10^{-\epsilon cl}$ | ② $I_0 = I_t \cdot 100^{-\epsilon cl}$ |
| ③ $I_t = I_0 \cdot 10^{-\epsilon cl}$ | ④ $I_t = I_0 \cdot 100^{-\epsilon cl}$ |

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

시료용액에 지시용액 두 방울을 가하고 0.01N 말칼리용액으로 적정하여 ( )미 될 때를 종말점으로 한다.

- |      |      |
|------|------|
| ① 적색 | ② 황색 |
| ③ 녹색 | ④ 회색 |

### 3과목 : 대기오염방지기술

41. 평판형 전기집진장치에서 입자의 이동속도가 5cm/sec, 방전격과 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	가역성미 높음	가역성미 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 향진공기  $143\text{m}^3/\text{min}$ 를 지름 20cm, 유효길이 3m 되는 원통형 Bag filter로 처리하고자 할 때 가스처리 속도를  $1.5\text{m}/\text{min}$ 로 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 충돌 분무화식에서 분무화 입경을 작게 하기 위한 연료 예열온도는  $35\pm 5^\circ\text{C}$  정도이다.  
 ④ 충돌 분무화식에서 분무화 입경은 연료의 정도와 표면장력이 클수록 커진다.

45. 다음은 가솔린엔진과 디젤엔진의 일반적인 특성을 상대비교 한 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 $160\text{mm}$ 이하)	제한없음

- ① ①                    ② ②  
 ③ ③                    ④ ④

46.  $H_{\text{O}_2}$ 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  $15\sim 2000\text{L}/\text{hr}$  정도이다.  
 ④ 분무각도가  $40\sim 90^\circ$  정도로 크다.

48. 굴뚝 입구온도가  $320^\circ\text{C}$ , 출구온도가  $152^\circ\text{C}$ 이면 굴뚝의 평균 가스온도는?

- ① 약  $204^\circ\text{C}$             ② 약  $219^\circ\text{C}$   
 ③ 약  $226^\circ\text{C}$             ④ 약  $242^\circ\text{C}$

49. Propane gas  $1\text{Sm}^3$ 을 공기비 1.21로 완전연소할 때 생성되는 건조 연소가스량은? (단, 표준상태 기준)

- ①  $26.8\text{ Sm}^3$             ②  $24.2\text{ Sm}^3$   
 ③  $22.3\text{ Sm}^3$             ④  $21.8\text{ Sm}^3$

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 ( $\lambda$ )로는  $1.5(\lambda=1.0\pm 0.25)$ 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 Rh은 NO반응을, Pt은 주로 CO와 HC를 저감시키는 산화반응을 촉진시킨다.

51. 염소농도가 0.68%인 배기ガ스  $2500\text{ Sm}^3/\text{hr}$ 을  $\text{Ca(OH)}_2$ 의 혼탁액으로 세정 처리하여 염소를 제거하려 한다. 이론적으로 필요한  $\text{Ca(OH)}_2$  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, 방향 전환 각도가 클수록 압력손실은 커지나 집진은 잘된다.  
 ② 관성력 집진장치는 일반적으로 충돌직전의 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 집진율은 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  $\mu\text{m}$       ② 약 186  $\mu\text{m}$   
 ③ 약 278  $\mu\text{m}$       ④ 약 396  $\mu\text{m}$
56. 조각시설에서 배출되는 다이옥신 생성량을 줄이기 위한 방법 중 적당하지 않은 것은?  
 ① 소각로의 연소 온도를 850°C 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 벤츄리스크러버의 액가스비 범위로 가장 적합한 것은?  
 ① 0.05 ~ 0.1 L/m<sup>3</sup>      ② 0.3 ~ 1.5 L/m<sup>3</sup>  
 ③ 3 ~ 10 L/m<sup>3</sup>      ④ 10 ~ 50 L/m<sup>3</sup>
59. 탄소, 수소의 중량조성이 각각 85%, 15%인 액체연료를 매 시간당 127kg로 완전연소 할 경우 필요한 이론 공기량 (Sm<sup>3</sup>/hr)은?  
 ① 약 1040      ② 약 1260  
 ③ 약 1470      ④ 약 1750
60. Methane Propane 1:1의 비율로 조성된 혼합가스 1Sm<sup>3</sup>를 완전연소 시키는데 20Sm<sup>3</sup>의 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 서모스탯 감시장치(Themostat 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 대기오염문질  
 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 적용 기준으로 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 ( ) 미내에 업무를 시작하지 마니하거나 계속하여 ( ) 이상 업무실적이 없는 경우 등록을 취소하거나 일정 기간을 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) 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 20 톤 이상 80톤 미만인 사업장의 종별 분류로 옳은 것은?  
 ① 1종 사업장      ② 2종 사업장  
 ③ 3종 사업장      ④ 4종 사업장
70. 대기환경보전법상 특별대책지역내의 휘발성유기화합물 배출 시설로서 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 조업시간 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 함께 있어서 해당 행정계획 또는 개별사업에 대한 대안의 설정·분석 등 평가를 통하여 미리 환경측면의 적정성 및 입지의 타당성을 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 아크릴레인
- ③ 황화에틸
- ④ 아세트알데히드

79. 환경정책기본법령상 오존(O<sub>3</sub>)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 “공항시설 중 여객터미널”의 PM10(µg/m<sup>3</sup>) 실내공기질 유지기준은?(관련 규정 개정전 문제로 여기서는 기준 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](http://www.comcbt.com)

전자문제집 CBT 모바일 버전 : [m.comcbt.com](http://m.comcbt.com)

기출문제 및 해설집 다운로드 : [www.comcbt.com/xe](http://www.comcbt.com/xe)

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