

1과목 : 대기오염개론

1. 포스겐에 관한 설명으로 가장 적합한 것은?

- ① 분자량 98.9 정도, 비등점은 8.2℃ 정도이며, 수분 존재 시 금속을 부식시킨다.
- ② 물에 쉽게 용해되는 기체이며, 인체에 대한 유독성은 약한 편이다.
- ③ 시안색의 수용성 기체이며, 인체에 대한 급성 중독으로는 과혈당과 소화기관 및 중추신경계의 이상 등이 있다.
- ④ 비점은 120℃, 융점은 -58℃ 정도로서 공기중에서 쉽게 가분해 되는 성질을 가진다.

2. 굴뚝연기의 분산형태 중 환상형(Looping)을 옳게 설명한 것은?

- ① 바람이 약하고 대기가 안정할 때 생긴다.
- ② 복사역전이 발달하는 초저녁부터 이른 아침 사이에 많이 발생한다.
- ③ 풍속이 매우 강하여 상하층 혼합이 크게 일어날 때 발생한다.
- ④ 상층에는 침강역전, 하층에는 복사역전이 형성되었을 때 발생한다.

3. 대기 구조에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 행성경계층(Planetary Boundary Layer)에서는 지표면의 마찰의 영향을 받기 때문에 풍속이 지표에서 머러질수록 강하게 분다.
- ② 고도 80km 이상을 열권이라고 하며, 이 권역에서는 분자들이 전리상태에 있기 때문에 전리층이라고도 한다.
- ③ 성층권은 고도 증가에 따라 온도가 상승하는 구간이며, 고도 약 50km 부근에서 오존의 밀도가 최대로 된다.
- ④ 중간권은 기층은 불안하지만 기상현상은 생기지 않는다.

4. 휘발성유기화합물질(VOCs)은 다양한 배출원에서 배출되는데 우리나라의 경우 최근 가장 큰 부분(총배출량)을 차지하는 배출원은?

- ① 유기용제 사용 ② 자동차 등 도로이동 오염원
- ③ 폐기물처리 ④ 에너지 수송 및 저장

5. 층류의 항력을 구할 때 입경(d_p)에 따른 커닝햄 계수(C_f)의 적용으로 옳은 것은?

- ① $d_p < 3\mu m$ 인 경우 $C_f=1$
- ② $d_p \gg 3\mu m$ 인 경우 $C_f=1$
- ③ $1\mu m < d_p < 3\mu m$ 인 경우 $C_f=1$
- ④ $d_p=1\mu m$ 인 경우 $C_f=1$

6. A지역에서 빗물의 pH를 측정한 결과 5.1 이었다. 빗물의 산성우 판정기준이 pH 5.6 이라고 할 때 A지역에서 측정한 빗물의 수소이온농도의 비는 산성우 판정기준의 경우에 비해 어떻게 되겠는가?

- ① 약 2.3배 높다. ② 약 2.3배 낮다.
- ③ 약 3.2배 높다. ④ 약 3.2배 낮다.

7. DME(Dimethyl Ether) 연료에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 산소함유율이 34.8% 정도로 높아 연소시 매연이 적은 편이다.
- ② 점도가 경유에 비해 높으며, 금속의 부식성이 문제가 된다.

다.

- ③ 고무류와 반응하므로 재질에 주의해야 하며, 세탄가가 55 이상으로 높아 경유를 대체할 수 있다.
- ④ 물성이 LPG와 유사한 특성이 있으며, 발열량은 경유에 비해 낮은 편이다.

8. 과거의 역사적으로 발생한 대기오염사건 중 London형 Smog의 기상 및 안정도 조건으로 옳지 않은 것은?

- ① 무풍상태 ② 습도는 85% 이상
- ③ 침강성 역전 ④ 접지 역전

9. “수용모델”에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 새로운 오염원, 불확실한 오염원과 불법 배출 오염원을 정량적으로 확인 평가할 수 있다.
- ② 지형, 기상학적 정보 없이도 사용 가능하다.
- ③ 측정자료를 입력자료로 사용하므로 시나리오 작성이 용이하다.
- ④ 현재나 과거에 일어났던 일을 추정하여 미래를 위한 계획을 세울 수 있으나 미래 예측은 어렵다.

10. 지상 10m 에서의 풍속이 5m/sec이라고 한다면 지상 50m 에서의 풍속(m/sec)은 얼마인가? (단, Deacon의 Power Law 적용, 풍속지수는 0.14)

- ① 5.24 ② 6.26
- ③ 7.23 ④ 8.45

11. 입자상 오염물질 측정방법을 중량농도법과 개수농도법으로 분류할 때, 다음 중 개수농도법에 해당하는 것은?

- ① 정전식 분급법 ② β -ray 흡수법
- ③ 다단식 충돌판 측정법 ④ Piezobalance

12. 다음 중 “내연기관, 폭약, 비료, 필름제조, 금속의 부식, 아크 등” 이 주된 배출관련 업종인 오염물질은?

- ① NOx ② Zn
- ③ HCHO ④ CS₂

13. 프로판가스 120kg을 액화시켜 만든 LPG가 기화될 때 표준상태에서의 용적은?

- ① 46Sm³ ② 61Sm³
- ③ 86Sm³ ④ 102Sm³

14. 휘발유를 사용하는 가솔린 기관에서 배출되는 오염물질에 관한 설명 중 가장 거리가 먼 것은? (단, 휘발유의 대표적인 화학식은 Octene으로 가정하고, AFR은 중량비 기준)

- ① AFR을 10에서 14 로 증가시키면 CO 농도는 감소한다.
- ② AFR이 16 까지는 HC 농도가 증가하나, 16 이 지나면 HC 농도는 감소한다.
- ③ CO와 HC는 불완전연소시에 배출비율이 높고, NOx는 이론 AFR 부근에서 농도가 높다.
- ④ AFR이 18 이상 정도의 높은 영역은 일반 연소기관에 적용하기는 곤란하다.

15. 다음 중 오존층 보호를 위한 국제협약은?

- ① 바젤 협약 ② 베엔나 협약
- ③ 람사 협약 ④ 오슬로 협약

16. 코리올리 힘에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 지구의 자전운동에 의하여 생긴다.
- ② 운동의 방향만 변화시키고 속도에는 영향을 미치지 않는다.
- ③ 지구의 극지방에서 최소가 된다.
- ④ 힘의 방향은 경도력과 반대이다.

17. 대기오염의 역사적 사건에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 유즈계곡사건 - 벨기에 유즈계곡에서 발생한 사건으로 금속, 유리, 아연, 제철, 황산공장 및 비료공장 등에서 배출되는 SO_2 , H_2SO_4 등이 계곡에서 무풍상태에서 기온 역전 조건에서 발생했다.
- ② 포자리카 사건 - 멕시코 공업지역에서 발생한 오염사건으로 H_2S 가 대량으로 인근 마을로 누출되어 기온역전으로 피해를 일으켰다.
- ③ 보팔시 사건 - 인도에서 일어난 사건으로 비료공장 저장 탱크에서 MIC 가스가 유출되어 발생한 사건이다.
- ④ 크라카타우 사건 - 인도네시아에서 발생한 산화티타늄 공장에서 발생한 질산미스트 및 황산미스트에 의한 사건으로 이 지역에 주둔하던 미군과 가족들에게 큰 피해를 준 사건이다.

18. 파장이 $5,240\text{\AA}$ 인 빛 속에서 밀도가 0.85g/cm^3 이고, 지름이 $0.8\mu\text{m}$ 인 기름방울의 분산면적비 K가 4.1이라면 가시도가 2,414m 되기 위해서는 분진의 농도는 약 얼마가 되어야 하는가?

- ① $1.23 \times 10^{-4} \text{ g/m}^3$
- ② $1.44 \times 10^{-4} \text{ g/m}^3$
- ③ $1.62 \times 10^{-4} \text{ g/m}^3$
- ④ $1.79 \times 10^{-4} \text{ g/m}^3$

19. 이황화탄소에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 상온에서 무색, 투명하며 일반적으로 불쾌한 자극성 냄새를 내는 물질이다.
- ② 이황화탄소는 보통 목탄 또는 메탄과 증기상태의 황을 $750 \sim 1,000^\circ\text{C}$ 에서 반응시켜 제조한다.
- ③ 상온에서도 빛에 의해 서서히 분해되며, 인화되기 쉽다.
- ④ 전도성 및 부식성이 큰 편이다.

20. 다음 중 가장 낮은 농도의 불화수소(HF)에 쉽게 피해를 받는 지표식물은?

- ① 장미
- ② 라일락
- ③ 글라디올러스
- ④ 양배추

2과목 : 대기오염 공정시험 기준(방법)

21. 황분 1.6% 이하를 함유한 액체연료를 사용하는 연소시설에서 배출되는 황산화물(표준산소 농도를 적용받는 항목)을 측정된 결과 710ppm 이었다. 배출가스 중 산소농도는 7%, 표준 산소농도는 4% 이다. 시험성적서에 명시해야 할 황산화물의 농도는?

- ① 584ppm
- ② 635ppm
- ③ 862ppm
- ④ 926ppm

22. 대기오염공정시험기준에서 따로 규정이 없는 한 시약의 조건으로 적합하지 않은 것은?

- ① HCl : 농도 35.0~37.0%, 비중 1.18
- ② H_2SO_4 : 농도 85.0%, 비중 1.80
- ③ HNO_3 : 농도 60.0~62.0%, 비중 1.38
- ④ H_3PO_4 : 농도 85.0% 이상, 비중 1.69

23. 다음은 굴뚝 배출가스 중 다이옥신류 분석을 위한 원통형여지의 사용 전 조치사항이다. ()안에 가장 적합한 것은?

원통형여지는 사용에 앞서 (㉠) $^\circ\text{C}$ 에서 2시간 작열시킨 후, (㉡)으로 각각 30분간 초음파 세정을 한 다음 진공건조시킨다.

- ① ① 600, ② 에탄올 및 노멀헥산
- ② ① 850, ② 에탄올 및 노멀헥산
- ③ ① 600, ② 아세톤 및 톨루엔
- ④ ① 850, ② 아세톤 및 톨루엔

24. 배출가스 중의 총탄화수소(THC)의 분석을 위한 장치구성에 관한 설명으로 거리가 먼 것은?

- ① 시료도관은 스테인레스강 또는 테플론 재질로 시료의 응축방지를 위해 가열할 수 있어야 한다.
- ② 시료채취관은 스테인레스강 또는 이와 동등한 재질의 것으로 하고 굴뚝중심 부분의 30%범위 내에 위치할 정도의 길이의 것을 사용한다.
- ③ 기록계를 사용하는 경우에는 최소 4화/분이 되는 기록계를 사용한다.
- ④ 영점 및 교정가스를 주입하기 위해서는 삼방밸브나 순간 연결장치(Quick Connector)를 사용한다.

25. 굴뚝, 덕트 등을 통하여 대기중으로 배출되는 가스상 물질을 분석하기 위한 시료채취방법에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 채취관은 흡인가스의 유량, 채취관의 기계적 강도, 청소의 용이성 등을 고려하여 안지름 6~25mm정도의 것을 쓴다.
- ② 도관은 가능한 한 수직으로 연결해야 하고, 부득이 구부러진 관을 쓸 경우에는 응축수가 흘러나오기 쉽도록 경사지게(5° 이상) 한다.
- ③ 도관의 안지름은 도관의 길이, 흡인가스의 유량, 응축수에 의한 막힘, 또는 흡입펌프의 능력 등을 고려하여 4~25mm로 한다.
- ④ 채취부의 수은마노미터는 대기압과 압력차가 150mmHg 이하인 것을 쓴다.

26. 굴뚝 배출가스 중 페놀화합물을 흡광광도법으로 측정할 때 시료용액 4 - 아미노 안티피린용액과 페리시안산 칼륨용액을 가한 경우 발색된 색은?

- ① 황색
- ② 황록색
- ③ 적색
- ④ 청색

27. 다음 계산식은 브롬화합물을 적정법(차아염소산법)으로 분석하여 나타낸 것이다. 이 농도값(C)을 올바르게 설명한 것은?

$$C = \frac{0.133 \times (a - b)}{V_s} \times 0.140 \times 1,000$$

- a : 적정에 소비된 N/100 티오황산나트륨용액량 (mL)
 - b : 바탕시험에 소비된 N/100 티오황산나트륨용액량 (mL)
 - V_s : 건조시료 가스량 (L)

- ① 분석시료 중의 총브롬(Br_2 로 환산)의 농도(mg/m^3)
- ② 분석시료 중의 총브롬(Br_2 로 환산)의 농도(V/V ppm)

- ③ 분석시료 중의 총브롬(HBr로 환산)의 농도(mg/m^3)
 ④ 분석시료 중의 총브롬(HBr로 환산)의 농도(V/V ppm)
28. 굴뚝에서 배출되는 시안화수소의 질산은 적정법에 쓰이는 시약이 아닌 것은?
 ① p-디메틸 아미노 벤질리덴 로다닌의 아세톤용액
 ② 수산화나트륨용액(2W/V%)
 ③ N/100 질산은 용액
 ④ 질산(10V/V%)
29. 연료용 유류 중의 황함유량을 측정하기 위한 분석방법에 해당하는 것은?
 ① 전기화학식 분석법 ② 광산란법
 ③ 연소관식 공기법 ④ 광투과율법
30. 환경대기 중 일산화탄소를 비분산 적외선 분석법(자동연속 측정)으로 분석할 경우 측정기의 성능기준으로 옳지 않은 것은?
 ① 스펠가스를 흘려 보냈을 때 정상적인 지시 변동의 범위는 최대누금치의 $\pm 2\%$ 이내여야 한다.
 ② 제로교정 및 스펠교정을 한 후 중간누금부근의 교정용 가스를 주입시켰을 때 이에 대응하는 일산화탄소 농도에 대한 지시오차는 최대누금치의 $\pm 5\%$ 이내여야 한다.
 ③ 시료대기의 유량이 표시된 설정유량에 대하여 $\pm 5\%$ 이내로 변동해도 지시변화는 최대누금치의 $\pm 2\%$ 이내여야 한다.
 ④ 대기압변화에 대한 안정성은 대기압의 1% 변화에 대하여 동일시료농도의 측정치의 차가 5% 이내여야 한다.
31. 원자흡수분광광도법으로 Zn을 분석할 때의 측정파장으로 적합한 것은?
 ① 213.8nm ② 248.3nm
 ③ 324.8nm ④ 357.9nm
32. 자동기록식 광전분광 광도계의 파장교정에 사용되는 흡수 스펙트럼은?
 ① 흡음유리 ② 석영유리
 ③ 플라스틱 ④ 방전유리
33. 흡광광도계에서 빛의 강도가 I_0 의 단색광이 어떤시료용액을 통과할 때 그 빛의 90%가 흡수될 경우 흡광도는?
 ① 0.05 ② 0.2
 ③ 0.5 ④ 1.0
34. 환경대기 중 휘발성유기화합물을 고체흡착 열탈착방법으로 분석하고자 할 때, 다음 중 열탈착 장치에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?
 ① 각 흡착관은 분석하기 전에 누출시험을 실시하며, 시료가 흐르는 모든 유로는 분석하기 전 흡착관에 열이나 가스가 공급된 상태에서 누출시험을 실시한다.
 ② 퍼지용가스는 제로가스와 동등이상의 순도를 지닌 질소나 헬륨가스를 사용한다.
 ③ 일반적으로 흡착관을 저온으로 유지하기 위해서 액체질소, 액체아르곤, 드라이아이스와 같은 냉매를 사용하거나 전기적으로 온도를 강하시킨다.
 ④ 고농도(10ppb이상)시료에서 수분의 간섭으로 인한 분리관과 검출기 피해를 최소화하기 위해 보통 10 : 1 이상으로 시료분할(Splitting)을 실시한다.

35. 환경대기 중 가스상 물질의 시료채취 방법에 해당하지 않는 것은?
 ① 용매포집법 ② 용기포집법
 ③ 고체흡착법 ④ 고온흡수법
36. 원형굴뚝단면의 반경이 0.5m인 경우 측정점수는?
 ① 1 ② 4
 ③ 8 ④ 12
37. 환경대기 내의 아황산가스 농도의 자동 연속 측정방법 중 주 시험방법에 해당하는 것은?
 ① 용액전도율법 ② 불꽃광도법
 ③ 자외선형광법 ④ 화학발광법
38. 가스크로마토그래피법의 정량법 중 정량하려는 성분으로 된 순물질을 단계적으로 취하여 크로마토그램을 기록하고 피크의 넓이 또는 높이를 구하는 방법으로써 성분량을 횡축에, 피이크 넓이 또는 피이크 높이를 종축으로 하는 것은?
 ① 보정넓이백분율법 ② 절대검량선법
 ③ 넓이백분율법 ④ 내부표준법
39. 분석대상가스가 이황화탄소인 경우 사용할 수 있는 채취관 및 도관의 재질로 부적당한 것은?
 ① 경질유리 ② 석영
 ③ 불소수지 ④ 스테인레스강
40. 다음은 환경대기 중 알데하이드류-고성능액체크로마토그래피법에서 적용되는 내부정도관리방법 중 방법검출한계에 관한 설명이다. ()안에 알맞은 것은?

방법검출한계(MDL, Method Detection Limit)는 알데하이드류 표준용액을 측정하며 i-발레르 알데하이드로서 1ppb 이하 이어야 한다. 방법검출한계를 결정하기 위해서는 검출한계에 다다를 것으로 생각되는 농도의 표준시료를 (①) 반복 측정한 후 이 농도 값을 바탕으로 하여 얻은 표준편차에 (②)를 곱한다.

- ① ① 5번, ② 3 ② ① 5번, ② 3.14
 ③ ① 7번, ② 3 ④ ① 7번, ② 3.14

3과목 : 대기오염방지기술

41. 상온상압의 황진공기 100 m^3/min 을 지름 26cm, 유효길이 3m 되는 원통형 Bag Filter로 처리하고자 한다. 가스처리 속도를 1.5m/min 할 때 소요되는 Bag의 수는?
 ① 21개 ② 28개
 ③ 33개 ④ 41개
42. CH_4 95%, CO_2 2%, O_2 1%, N_2 2%인 연료가스 1 Sm^3 에 대하여 10.8 Sm^3 의 공기를 사용하여 연소하였다. 이때의 공기비는?
 ① 1.6 ② 1.4
 ③ 1.2 ④ 1.0
43. 다음 중 후드의 형식에 해당되지 않는 것은?
 ① Diffusion Type ② Enclosure Type

③ Booth Type

④ Receiving Type

44. 유량 $210,000\text{m}^3/\text{day}$ 의 공기를 흡수탑을 거쳐 정화하려고 한다. 흡수탑 접근 유속을 0.8m/sec 로 유지하기 위해 소요되는 흡수탑의 직경은?

- ① 3.21m ② 2.75m
③ 2.18m ④ 1.97m

45. 스토크(Stokes)의 법칙을 만족하는 입자의 침강속도에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 입자와 유체의 밀도차에 비례한다.
② 입자 직경의 제곱에 비례한다.
③ 가스의 점도에 비례한다.
④ 중력가속도에 비례한다.

46. 입자가 미세할수록 표면에너지는 커지게 되어 다른 입자간에 부착하거나 혹은 동종 입자 간에 응집이 이루어지는데 이러한 현상이 생기게 하는 결합력 중 거리가 먼 것은?

- ① 분자간의 인력 ② 정전기적 인력
③ 브라운 운동에 의한 확산력 ④ 입자에 작용하는 항력

47. 화학적 흡착에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 흡착제는 대부분이 고체이다.
② 여러층의 흡착층이 가능하다.
③ 흡착제의 재생성이 낮다.
④ 흡착열이 물리적 흡착에 비하여 높다.

48. 다음 중 원심형 송풍기에 해당하지 않는 것은?

- ① 터보형 ② 평판형
③ 다익형 ④ 프로펠라형

49. 악취에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 악취의 공기중에서의 최소감지농도(ppm)는 아세트이 염소보다 더 높다.
② 악취처리방법 중 응축법은 유기용매증기를 고농도($200\text{g}/\text{Sm}^3$ 이상)로 함유하고 있는 배출가스에 주로 적용한다.
③ 악취처리방법 중 불꽃소각법의 경우 보조연료가 필요없으며, 연소농도는 보통 $850\sim 1,100^\circ\text{C}$ 정도이다.
④ 악취처리방법 중 화학적산화법은 주로 알데히드, 케톤, 페놀, 스티렌 등의 유기물 제거에 이용된다.

50. 여과집진장치에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 유지비용이 많이 드는 단점이 있으며, 수분과 여과 속도에 대한 적응성이 낮은 편이다.
② 폭발 및 점착성의 먼지제거가 힘들다.
③ 간헐식은 하나의 방에서 처리가스를 차단하는 방법으로 연속식에 비해 효율은 높으나, 재비산의 우려가 크다.
④ 진동형, 역기류형, 역기류 진동형 등은 간헐식에 해당한다.

51. 다음 석탄의 특성에 관한 설명으로 옳은 것은?

- ① 고정탄소의 함량이 큰 연료는 발열량이 높다.
② 회분이 많은 연료는 발열량이 높다.
③ 탄화도가 높을수록 착화온도는 낮아진다.
④ 휘발분 함량이 큰 연료는 매연을 적게 발생시킨다.

52. 다음 질소화합물 중 일반적으로 공기중에서의 최소감지농도(ppm)가 가장 낮은 것은?

- ① 삼메틸아민 ② 피리딘
③ 아닐린 ④ 암모니아

53. 후드의 유입계수가 0.79, 속도압이 $20\text{mmH}_2\text{O}$ 일 때 후드의 압력손실(mmH_2O)은?

- ① 8.5 ② 12
③ 15.8 ④ 18

54. $50\text{m}^3/\text{min}$ 의 공기를 지경 28cm 의 원형관을 사용하여 수송하고자 할 때 관내의 속도압(mmH_2O)을 구하면? (단, 공기의 비중은 1.2)

- ① 8.6 ② 9.6
③ 11.2 ④ 15.6

55. 유해물질의 처리방법으로 옳지 않은 것은?

- ① 아크로레인은 NaClO 등의 산화제를 혼합한 가성소다 용액으로 흡수시켜 제거한다.
② 이황화탄소는 암모니아를 불어넣는 방법이 이용된다.
③ 이산화셀렌은 코트렐집진기로 포집하는 방법이 이용된다.
④ 일산화탄소는 증기회수법으로 회수 후 산소주입하여 오존형태로 제거한다.

56. 760mmHg , 20°C 이고, 공기 동점성계수 $1.5 \times 10^{-5}\text{m}^2/\text{sec}$ 일 때 관지름을 50mm 로 하면 그 관로의 풍속(m/sec)은? (단, 레이놀즈수는 21,667)

- ① 1.2 ② 4.5
③ 6.5 ④ 9.0

57. 중력 집진장치를 사용하여 배출 가스 중의 입자를 제거하려고 한다. 침전실의 길이 L, 침전실의 높이 H, 가스의 평균 유속 V, 스토크 법칙에 의한 입자의 침강속도를 V_g 라 할 때 성립하는 관계식으로 옳은 것은?

- ① $V_g = (V \times H)/L$ ② $H = (V \times V_g)/L$
③ $V = (L \times H)/V_g$ ④ $L = (V_g \times H)/V$

58. 휘발성유기화합물(VOCs) 제어 기술로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 활성탄 흡착(Activated Carbon Adsorption)
② 응축(Condensation)
③ 수은환원(Mercury Reduction)
④ 흡수(Absorption)

59. 배출가스 중의 HF를 충전탑에서 수산화나트륨 수용액과 향류로 접촉시켜 흡수시킬 때 효율이 90%였다. 동일조건에서 95%의 효율을 얻기 위해서는 이론적으로 충전층의 높이를 원래의 몇 배로 하면 되겠는가? (단, 기타 조건은 변동사항 없음)

- ① 1.1배 ② 1.3배
③ 2.3배 ④ 3배

60. 20°C , 1기압에서 충전탑으로 혼합가스 중의 암모니아를 제거하려고 한다. Stripping Factor가 0.8 이고, 평형선의 기울기가 0.8일 경우 흡수액의 양(kg-mol/h)은? (단, 흡수액은 암모니아를 포함하지 않고, 재순환되지 않으며, 등온상태라 가정, 혼합가스량은 20°C , 1기압에서 40kg-mol/h 이다.)

- ① 약 28 ② 약 40
③ 약 57 ④ 약 89

4과목 : 대기환경 관계 법규

61. 대기환경보전법상 대기환경규제지역을 관할하는 시, 도지사 등은 당해 지역이 대기환경규제지역으로 지정, 고시된 후 얼마기간 이내에 당해 지역의 환경기준을 달성, 유지하기 위한 계획을 수립하여야 하는가?
① 6월 이내 ② 1년 이내
③ 2년 이내 ④ 3년 이내
62. 대기환경보전법규상 환경기술인의 준수사항 및 관리사항을 이행하지 아니한 경우 각 위반차수별 행정처분기준(1차~4차)으로 옳은 것은?
① 선임명령-경고-경고-조업정지5일
② 선임명령-경고-조업정지5일-조업정지30일
③ 변경명령-경고-조업정지5일-조업정지30일
④ 경고-경고-경고-조업정지5일
63. 대기환경보전법령상 자동차제작자에 대한 매출액 산정 및 위반행위 정도에 따른 과징금의 부과기준 중 인증받은 내용과 다르게 자동차를 제작 판매한 경우 가중부과계수는?
① 0.5 ② 1.0
③ 1.5 ④ 2.0
64. 대기환경보전법규상 휘발유를 연료로 사용하는 경자동차의 배출가스 보충적용기간(기준)으로 옳은 것은? (단, 2013년 1월 1일 이후 제작자동차)(2022년 확인된 규정 적용됨)
① 6년 또는 100,000km ② 8년 또는 160,000km
③ 10년 또는 192,000km ④ 15년 또는 240,000km
65. 대기환경보전법상 용어의 뜻으로 옳지 않은 것은?
① “특정대기유해물질”이란 유해성대기감시물질 중 규정에 따른 심사·평가 결과 저농도에서도 장기적인 섭취나 노출에 의하여 사람의 건강이나 동식물의 생육에 직접 또는 간접으로 위해를 끼칠 수 있어 대기 배출에 대한 관리가 필요하다고 인정된 물질로서 환경부령으로 정하는 것을 말한다.
② “공회전제한장치”란 자동차에서 배출되는 대기오염물질을 줄이고 연료를 절약하기 위하여 자동차에 부착하는 장치로서 환경부령으로 정하는 기준에 적합한 장치를 말한다.
③ “저공해엔진”이란 자동차에서 배출되는 대기오염물질을 줄이기 위한 엔진(엔진 개조에 사용하는 부품은 제외한다)을 말한다.
④ “검댕”이란 연소할 때에 생기는 유리(遊離) 탄소가 응결하여 입자의 지름이 1미크론 이상이 되는 입자성물질을 말한다.
66. 대기환경보전법규상 정밀검사대상 자동차 및 정밀검사 유효기간 중 차령 2년 경과된 사업용 기타자동차의 검사유효기간 기준으로 옳은 것은? (단, “정밀검사대상 자동차”란 「자동차관리법」에 따라 등록된 자동차를 말하며, “기타자동차”란 승용자동차를 제외한 승합·화물·특수자동차를 말한다.)
① 1년 ② 2년
③ 3년 ④ 5년

67. 대기환경보전법규상 대기오염방지시설과 가장 거리가 먼 것은? (단, 기타 환경부장관이 인정하는 시설 등은 제외)
① 미생물을 이용한 처리시설 ② 응축에 의한 시설
③ 흡광광도에 의한 시설 ④ 흡착에 의한 시설
68. 대기환경보전법규상 자동차연료 검사기관은 검사대상 연료의 종류에 따라 구분하고 있는데, 다음 중 그 구분으로 옳지 않은 것은?
① 휘발유·경유검사기관 ② 세일가스 검사기관
③ 엘피지(LPG) 검사기관 ④ 바이오디젤(BD100) 검사기관
69. 다음은 대기환경보전법령상 배출시설로부터 나오는 특정대기유해물질의 환경기준 유지가 곤란하다고 인정되어 시·도지사가 배출시설의 설치를 제한할 수 있는 경우이다. ()안에 알맞은 것은?

배출시설 설치 지점으로부터 반경 1킬로미터 만의 상주 인구가 () 만명 이상인 지역으로서 특정대기유해물질 중 한 가지 종류의 물질을 연간 10톤 이상 배출하거나 두 가지 이상의 물질을 연간 () 톤 이상 배출하는 시설을 설치하는 경우

- ① ① 1만, ② 20 ② ① 1만, ② 25
③ ① 2만, ② 20 ④ ① 2만, ② 25
70. 대기환경보전법규상 대기오염물질 배출시설기준으로 옳지 않은 것은? (단, 1차 금속제조시설 중 금속의 용융·용해 또는 열처리시설)
① 풍구(노복)면의 횡단면적이 0.2제곱미터 이상인 제선로
② 용적이 1세제곱미터 이상인 정련로
③ 1회 주입 연료 및 원료량의 한계가 0.5톤 이상인 용선로
④ 노상면적이 3.5제곱미터 이상인 반사로
71. 대기환경보전법령상 부과금 납부자가 천재지변으로 사업자의 재산에 중대한 손실이 발생하여 부과금을 납부할 수 없다고 인정될 때 ① 초과부과금의 징수유예의 기간과 ② 그 기간 중의 분할납부의 횟수기준으로 옳은 것은?
① ① 유예한 날의 다음날부터 2년 이내, ② 6회 이내
② ① 유예한 날의 다음날부터 2년 이내, ② 12회 이내
③ ① 유예한 날의 다음날부터 1년 이내, ② 6회 이내
④ ① 유예한 날의 다음날부터 1년 이내, ② 12회 이내
72. 대기환경보전법규상 특정대기유해물질에 해당되지 않는 것은?
① 염소 및 염화수소 ② 클로로포름
③ 탄화수소 ④ 불소화물
73. 대기환경보전법규상 사업자가 배출시설 및 방지시설 운영기록부에 기록하여야 하는 사항으로 가장 거리가 먼 것은?
① 시설의 가동시간 ② 대기오염물질 배출량
③ 시설관리 및 운영자 ④ 배출시설 및 방지시설의 형식
74. 대기환경보전법상 휘발성유기화합물함유기준을 초과하는 도료를 공급하거나 판매한 자에 대한 벌칙기준으로 옳은 것은?
① 7년 이하의 징역 또는 1억원 이하의 벌금에 처한다.

- ② 5년 이하의 징역 또는 3천만원 이하의 벌금에 처한다.
 ㉠ 1년 이하의 징역 또는 1천만원 이하의 벌금에 처한다.
 ④ 500만원 이하의 벌금에 처한다.

75. 대기환경보전법령상 초과부과금 산정기준에서 다음 오염물질 중 오염물질 1킬로그램 당 부과금액이 가장 큰 것은?

- ① 불소화합물 ② 암모니아
 ㉠ 시안화수소 ④ 황화수소

76. 다음은 대기환경보전법령상 국가 기후변화 적응센터의 평가에 관한 사항이다. ()안에 알맞은 것은?

환경부장관은 다음 각 호의 구분에 따라 국가 기후변화 적응센터를 평가하여야 한다.
 - 정기평가 : 매년 국가 기후변화 적응센터의 전년도 사업실적 등을 평가
 - 종합평가 : () 국가 기후변화 적응센터의 운영 전반을 평가

- ① 1년마다 ㉠ 3년마다
 ③ 5년마다 ④ 10년마다

77. 대기환경보전법령상 기본부과금의 지역별 부과계수 기준 중 “전원개발사업구역 및 예정구역”의 지역별 부과계수는? (단, 지역구분은 국토의 계획 및 이용에 관한 법률적용)

- ㉠ 0.5 ② 1.0
 ③ 1.5 ④ 2.0

78. 대기환경보전법규상 비산먼지 발생을 억제하기 위한 시설의 설치 및 필요한 조치에 관한 기준 중 야외탈청 배출공정인 경우의 기준으로 옳지 않은 것은?

- ① 야외 작업 시 이동식 집진시설을 설치할 것. 다만, 이동식 집진시설의 설치가 불가능할 경우 진공식 청소차량 등으로 작업현장에 대한 청소작업을 지속적으로 할 것
 ② 풍속이 평균초속 8m 이상(강선건조업과 합성수지선건조업인 경우에는 10m 이상)인 경우에는 작업을 중지할 것
 ③ 야외 작업 시에는 간이칸막이 등을 설치하여 먼지가 흩날리지 아니하도록 할 것
 ㉠ 탈청구조물의 길이가 30m 미만인 경우에는 옥내작업을 할 것

79. 대기환경보전법규상 자동차연료 제조기준 중 경유의 세탄지수(또는 세탄가) 제조기준으로 옳은 것은?

- ① 18 이상 ② 26 이상
 ③ 36 이상 ㉠ 52 이상

80. 대기환경보전법규상 “기타 고체연료 사용시설”의 설치기준으로 옳지 않은 것은?

- ㉠ 배출시설의 굴뚝높이는 100m 이상이어야 한다.
 ② 연료와 그 연소재의 수송은 덮개가 있는 차량을 이용하여야 한다.
 ③ 연료는 옥내에 저장하여야 한다.
 ④ 굴뚝에서 배출되는 매연을 측정할 수 있어야 한다.

전자문제집 CBT PC 버전 : www.comcbt.com

전자문제집 CBT 모바일 버전 : m.comcbt.com

기출문제 및 해설집 다운로드 : www.comcbt.com/x

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