

1과목 : 폐기물 개론

1. 함수율이 25%인 쓰레기를 건조시켜 함수율이 10%인 쓰레기로 만들려면 쓰레기 ton당 얼마의 수분을 증발시켜야 되는가?

- ① 167Kg
- ② 174Kg
- ③ 179Kg
- ④ 184Kg

2. 함수율이 98%인 슬러지를 함수율 95%로 낮추었을 때 운반량이 변화는 어떻게 되겠는가?(단, 슬러지 비중은 1.0, 질량 기준)

- ① 1/3로 감소
- ② 2/3로 감소
- ③ 2/5로 감소
- ④ 4/5로 감소

3. 두껍고 단력있는 물질과 가볍고 단력없는 물질을 선별하는데 사용하는 방법으로 콘베이어를 통해 폐기물을 주입시켜 천천히 회전하는 드럼위에 떨어뜨려서 분리하는 것은?

- ① Stoners
- ② Jigs
- ③ Secators
- ④ Table

4. PCB에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 화학적으로 불안정하다.
- ② 물에는 녹지 않으나 지방질에는 녹는 성질이 있다.
- ③ Biphenyl의 탄소기가 모두 염소로 치환된 합성물질이다.
- ④ 열에 대해 안정하고 전기전도성이 우수하여 공업용 재료로 많이 쓰였다.

5. 적환 및 적환장에 관한 내용으로 알맞지 않은 것은?

- ① 수송차량 종류에 따라 직접적환, 간접적환, 저장적환으로 구분할 수 있다.
- ② 적환을 시행하는 주된 이유는 폐기물 운반거리가 연장되었기 때문이다.
- ③ 적환장 설계시는 사용하고자 하는 적환작업의 종류, 용량 소요량, 환경요건 등을 고려하여야 한다.
- ④ 적환장 설치장소는 수거하고자 하는 개별적 고형물 발생 지역의 하중중심에 되도록 가까운 곳에 설치한다

6. 다음 중 폐기물의 발생량 조사 방법이 아닌 것은?

- ① 직접 계근법
- ② 간접 계근법
- ③ 적재 차량 계수 분석법
- ④ 물질 수지법

7. 혈기성 소화에서 독성을 유발시킬수 있는 물질의 농도로 가장 적절한 것은?

- ① Fe : 1,000 mg/l
- ② Na : 3,500 mg/l
- ③ Ca : 1,500 mg/l
- ④ Mg : 800 mg/l

8. 다음중 도시폐기물의 상업, 산업, 농업 활동에 의해 발생하는 유해 폐기물의 성분 물질 중 하나인 As의 증세와 가장 거리가 먼 것은?

- ① 무기력증 유발
- ② 피부염 유발
- ③ Fanconi씨 증상
- ④ 발암성 및 돌연 변이성

9. 폐기물 중의 회분 및 가연분 등의 함량을 분석하기 위하여 시료를 조제할 때 시료의 크기기준은?

- ① 건조시료를 2mm이하로 분쇄한다.
- ② 건조시료를 3mm이하로 분쇄한다.

③ 건조시료를 4mm이하로 분쇄한다.

④ 건조시료를 5mm이하로 분쇄한다.

10. 파쇄방법 중 전단파쇄방법에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 회전전단형 파쇄기- 플라스틱, 고무 등을 비교적 적은 입도로 파쇄가 가능하다.
- ② 회전전단형 파쇄기- 용량이 적고 금속 및 토사류가 혼입되어서는 곤란하다.
- ③ 왕복전단형 파쇄기- 소각로 전 파쇄등 대량, 연속 파쇄에 적합하다.
- ④ 왕복전단형 파쇄기- 긴 목재류를 소각로에 공급할때 절단하는 것을 주목적으로 한다.

11. 건조된 고형분의 비중이 1.5이며, 이 슬러지의 건조 이전 고형분 함량 42%, 건조중량 300kg 이라고 한다. 건조이전의 슬러지 부피(m^3)는?

- ① 약 0.55
- ② 약 0.61
- ③ 약 0.83
- ④ 약 1.09

12. 함수율이 90%인 슬러지의 걸보기 비중이 1.02 이었다. 이 슬러지를 진공여과기로 탈수하여 함수율이 60%인 슬러지를 얻었다면 이 슬러지가 갖는 걸보기 비중은?

- ① 약 1.32
- ② 약 1.24
- ③ 약 1.16
- ④ 약 1.08

13. 유해폐기물을 소각하였을 때 발생하는 물질로서 광화학 스모그의 원인이 되는 주된 물질은?

- ① 염화수소
- ② 일산화탄소
- ③ 메탄
- ④ 일산화질소

14. 폐기물 발생량을 예측하는 방법 중 단지 시간과 그에 따른 쓰레기 발생량(또는 성상)간의 상관관계만을 고려하는 것은?

- ① 동적모사모델
- ② 상관변수법
- ③ 경향법
- ④ 다중회귀모델

15. 다음은 관거(pipeline)를 이용한 폐기물의 수거방식에 관한 설명이다. 틀린 것은?

- ① 장거리 수송이 곤란하다.
- ② 전처리 공정이 필요 없다.
- ③ 가설후에 경로변경이 곤란하고 설치비가 비싸다.
- ④ 쓰레기 발생밀도가 높은 곳에서만 사용이 가능하다.

16. 다음 중 적환장(transfer station)을 설치해야 될 경우와 관계가 가장 먼 것은?

- ① 압축식 수거시스템의 경우
- ② 처리장이 멀리 떨어져 있는 경우
- ③ 최종처리장이 소규모인 경우
- ④ 수거차량이 소형일 때

17. 최근 국내에서 발생하는 지정폐기물 중 발생량이 가장 많은 것은?

- ① 소각재
- ② 부식성폐기물(폐산, 폐알칼리)
- ③ 폐합성고무
- ④ 산업폐수처리오니

18. 다음과 같은 조성의 폐기물의 저위발열량(kcal/kg)을 Dulong 식을 이용하여 계산한 값으로 적절한 것은? [조성 (%) : 휘발성고형물= 50, 수분= 20, 회분= 30이며, 휘발성

고형물의 원소분석결과는 C= 50, H= 30, O= 10, N= 10이다.] (단, 탄소, 수소, 황의 연소반응열은 각각 8100 kcal/kg 34000 kcal/kg, 2500 kcal/kg으로 한다.)

- | | |
|----------|----------|
| ① 5682.5 | ② 5782.5 |
| ③ 5882.5 | ④ 5982.5 |

19. 쓰레기 발생량이 5백만톤/년 인 지역의 수거인부의 하루 작업시간이 10시간이고, 1년의 작업일수는 300일이며, 수거 효율(MHT)은 1.8로 운영되고 있다면 필요한 수거인부의 수는?

- | | |
|--------|--------|
| ① 3000 | ② 3100 |
| ③ 3200 | ④ 3300 |

20. 다음 중 폐기물관리 원칙인 3R에 포함되지 않는 것은?

- | | |
|-------------|-------------|
| ① Recycling | ② Reuse |
| ③ Resourse | ④ Reduction |

2과목 : 폐기물 처리 기술

21. 슬러지 소화(sludge digestion)의 목적에 대한 설명중 가장 타당한 내용은?

- ① 혼기성 또는 호기성 처리공법으로 슬러지의 양을 감소시키기 위한 것이다.
- ② 혼기성 또는 호기성 처리공법으로 이용 가능한 가스를 생산하기 위한 것이다.
- ③ 혼기성 처리공법으로 온도가 높은 cake를 생산할 수 있다.
- ④ 혼기성 처리공법으로 비료가치가 높은 슬러지를 생산할 수 있다.

22. BOD가 15000mg/l, Cl-I 800ppm인 분뇨를 희석하여 활성 오니법으로 처리한 결과 BOD가 30mg/l, Cl-I 40ppm이었다면 처리효율은? (단, 희석수중에 BOD, Cl-I는 없음)

- | | |
|-------|-------|
| ① 90% | ② 92% |
| ③ 94% | ④ 96% |

23. 시안을 함유한 폐액의 처리방법에 대한 설명중 옳지 않은 것은?

- ① 알칼리염소법으로 처리할 경우 최종 생성물은 CO₂와 N₂이다.
- ② 시안을 철의 작화합물로 침전제거 시키는 방법은 슬러지량이 많고 시안제거가 완전하지 못하다.
- ③ pH10 이상에서 산화시 HCN 가스가 다량 발생하므로 주의를 요한다.
- ④ 오존에 의한 시안처리의 장점은 처리 과정 중 화합물의 투여가 불필요하다는 것이다.

24. 도랑식(trench)으로 밀도가 0.48t/m³인 폐기물을 매립하려고 한다. 도랑의 깊이가 3m이고, 다짐에 의해 폐기물을 2/3로 압축시킨다면 도랑 1m²당 매립할 수 있는 폐기물양은 몇 ton인가?

- | | |
|-----------|-----------|
| ① 1.44ton | ② 1.96ton |
| ③ 2.16ton | ④ 2.44ton |

25. 쓰레기 종량제 봉투의 재질 중 특히 여름철 및 소각장용으로 가장 적합한 것은?

- | | |
|--------|-------|
| ① EDPM | ② CPE |
|--------|-------|

③ PVC

① MDPE

26. 다음과 같은 조건의 최초 침전지에서 1일 발생하는 슬러지의 부피는? · 폐수유입량: 20,000m³/일 · 유입폐수의 SS: 400mg/l · 침전지의 SS 제거율: 45% · 슬러지의 비중: 1.15 (단, 기타사항은 고려하지 않음)

- | | |
|----------------------|----------------------|
| ① 3.13m ³ | ② 3.83m ³ |
| ③ 4.14m ³ | ④ 5.06m ³ |

27. 평균온도가 15°C인 수거분뇨 20㎘/일을 처리하는 혼기성 소화조의 소화온도를 외부 가온에 의해 35°C로 유지하고자 한다. 이때 소요되는 열량은 몇 Kcal/일인가? (단, 소화조의 열손실은 없는 것으로 간주하고, 분뇨의 비열은 1.2Kcal/kg·°C, 비중은 1.02이다.)

- | | |
|----------------------------------|----------------------------------|
| ① 293.8 × 10 ³ Kcal/일 | ② 391.7 × 10 ³ Kcal/일 |
| ③ 489.6 × 10 ³ Kcal/일 | ④ 587.5 × 10 ³ Kcal/일 |

28. Crystallinity가 증가할수록 합성차수막이 나타내는 성질이라 볼 수 없는 것은?

- | | |
|-------------------|----------------|
| ① 인장강도 증가 | ② 열에 대한 저항성 증가 |
| ③ 화학물질에 대한 저항성 증가 | ④ 투수계수의 증가 |

29. 현재 우리나라의 매립지에서 침출수 생성에 가장 큰 영향을 주는 인자는?

- ① 표토를 침투하는 강수
- ② 쓰레기 분해과정에서 발생하는 발생수
- ③ 매립쓰레기 자체 수분
- ④ 지하수 유입

30. 쓰레기의 밀도가 750kg/m³이며 년간 매립된 쓰레기의 총량은 30,000t이다. 여기에서 유출되는 침출수(Leachate)는? (단, 쓰레기의 매립 높이는 6m이며, 년간강우량은 1,300mm이다. 침출수발생량 강우량의 30%)

- | | |
|-----------------------------|----------------------------|
| ① 약 30,000m ³ /년 | ② 약 2,600m ³ /년 |
| ③ 약 1,300m ³ /년 | ④ 약 600m ³ /년 |

31. 매립지 기체 발생단계를 4단계로 나눌 때 매립초기의 호기성 단계(혼기성,비메탄화 전단계)에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 매립물의 분해속도에 따라 수일에서 수개월동안 계속 된다.
- ② N₂의 발생이 급격히 소모된다.
- ③ O₂가 대부분 소모된다.
- ④ 주요 생성기체는 CO₂이다.

32. 토양오염 처리기술중 토양세척법에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 적절한 세척제를 사용하여 토양 입자에 결합되어 있는 유해 유기오염물질의 표면장력을 약화시키거나 중금속을 분리시켜 처리하는 기법이다.
- ② 세척제로 사용되는 산,염기,착염물질은 금속물질을 추출, 정화시키는데 주로 이용된다.
- ③ 적용방법에 따라 in-situ, ex-situ 방법이 있으며 in-situ 기법은 토양의 투수성에 많은 제약을 받는다
- ④ 휘발성이 큰 물질을 주로 정화하게 되며 비휘발성, 생물학적 난분해성물질도 분리 정화되는 부수적인 효과도 기대할 수 있다.

33. 오염된 토지를 정화하기 위한 물리적 처리기술로 가장 적절

한 것은?

- ① 전기응집을 이용한 상분리 및 제거
 ② 자외선 등을 이용하여 강산화제인 레디컬을 생성하여 유기오염물 분해처리
 ③ 저온연소에서 촉매이용 미량 유기물을 산화
 ④ 용매추출에 의한 중금속물질의 제거

34. 폐기물 광역처리의 장점이 아닌 것은?

- ① 건설비의 경감
 ② 수집운반비의 감소
 ③ 처리안정성의 향상 및 처리의 고도화
 ④ 처리, 처분용지의 확보가 용이

35. 슬러지에 수분이 결합하는 상태는 보통 5가지로 나누어진다. 이 중에서 그 속에 들지 않는 것은?

- ① 모관결합수 ② 뼈기상유리수
 ③ 간극모관결합수 ④ 표면부착수

36. 다음과 같은 조건인 경우 침출수가 차수층을 통과하는 시간은?

- 조건: 점토층
- 두께: 1.0m
- 유효공극률: 0.35
- 투수계수: 10^{-7} cm/sec
- 상부침출수 수두: 0.4m

- ① 약 4년 ② 약 6년
 ③ 약 8년 ④ 약 10년

37. 합성수지계 차수막에 관한 설명으로 틀린 것은?(단, 점토와 비교)

- ① 경제성: 재료의 가격이 고가이다
 ② 차수성: Bentonite 첨가시 차수성이 높아진다
 ③ 적용지반: 어떤 지반에도 가능하나 급경사에는 시공시 주의가 요구된다
 ④ 내구성: 내구성은 높으나 파손 및 열화위험이 있으므로 주의가 요구된다

38. 침출수 처리방법인 오존산화처리 및 펜턴산화처리에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 오존산화처리는 유입수질 변화시 탄력적인 대응이 어렵다
 ② 오존산화처리는 상수처리시설이나 화학폐수처리시설에 적용할 수 있다
 ③ 펜턴산화처리의 필요시설은 pH조정조, 급속, 완속 교반조, 침전지가 있다
 ④ 펜턴산화처리시에 사용되는 주요약품은 과산화수소수와 철염이다

39. 호기성 퇴비화에 대한 다음 설명중 틀린 것은?

- ① 퇴비화에 적당한 함수율은 50~60%이다.
 ② 내부온도가 60~70°C까지 상승하므로 병원균, 회충란 등이 사멸한다.
 ③ 퇴비화 과정에서 산소요구량을 만족시키기 위하여 폐기물을 교반시키거나 공기주입장치를 사용하여 공기를 공급한다.

- ④ C/N비는 탄소와 질소의 비를 말하며 퇴비화가 끝나면 C/N비는 상승한다.

40. 혼기성 소화조의 가온 방법중 자동제어설비가 필요하고 시설비가 싸며 조작이 간단하나 소화액의 양이 다소 증가하는 특징이 있는 것은?

- ① 온수 통과방법
 ② 열교환기를 사용하는 방법
 ③ 조내에 수증기를 흡입하는 방법
 ④ 국부적 열가열 방식

3과목 : 폐기물 소각 및 열회수

41. 스토카식 소각로에 있어서 여러 개의 부채형 화격자를 로폭(爐幅) 방향으로 병열로 조합하고, 한 조의 화격자를 형성하여 편심 캠에 의한 역주행 Grate로 되어 있는 연소 장치의 종류는?

- ① 반전식 (Traveling back Stoker)
 ② 계단식 (Multistepped pushing grate Stoker)
 ③ 병열계단식 (Rows forced feed grate Stoker)
 ④ 역동식 (Pushing back grate Stoker)

42. 다음 조성의 기체연료 1Sm³을 완전연소시키기 위해 필요한 이론공기량(Sm³/Sm³)은?

$$\begin{array}{lll} \text{H}_2 : 30\%, & \text{CO} : 9\%, & \text{CH}_4 : 20\%, \\ \text{C}_3\text{H}_8 : 5\%, & \text{CO}_2 : 5\%, & \text{O}_2 : 6\%, \\ \text{N}_2 : 25\% \end{array}$$

- ① 8.9 ② 5.4
 ③ 3.8 ④ 2.1

43. 다이옥신의 생성방지 및 제거대책에 대한 설명이다. 틀린 것은?

- ① 소각로의 온도를 850°C 이상의 고온으로 유지한다.
 ② 소각로의 상부에 2차 연소로를 설치하여 연소ガ스의 체류시간을 증가시킨다.
 ③ 다이옥신 함유 배기가스가 촉매층을 통과하면서 촉매와 반응하여 H₂O, CO₂, 미량의 HCl로 산화분해 시키는 In-Duct SCR을 적용한다
 ④ 다공성 활성탄을 주입과 함께 전기집진시설을 설치한다.

44. 완전연소일 경우의 (CO₂)_{max}의 값(%)은?

$$\begin{array}{ll} \text{① } \frac{21(\text{CO}_2)}{21-(\text{O}_2)} & \text{② } \frac{(\text{CO}_2)}{79+(\text{CO}_2)} \\ \text{③ } \frac{21(\text{CO}_2)}{(\text{CO}_2)+(\text{N}_2)} & \text{④ } \frac{21(\text{N}_2)}{21(\text{N}_2)-79(\text{O}_2)} \end{array}$$

45. 아세틸렌(C₂H₂) 1kg을 완전연소시 발생한 CO₂량(kg)은 프로판(C₃H₈) 1kg 연소시의 몇 배인가?

- ① 약 0.8 ② 약 1.1
 ③ 약 1.4 ④ 약 1.8

46. 연소에 필요한 가연물의 구비조건으로 틀린 것은?

- ① 화학적으로 활성이 강할 것 ② 반응열이 클 것

- ③ 활성화에너지가 클 것 ④ 표면적이 클 것
47. CO_2 100kg은 표준상태에서 부피가 얼마인가?(단, CO_2 는 이상기체이고, 표준상태로 간주한다.)
- ① 22.4m^3 ② 44.8m^3
 ③ 50.9m^3 ④ 67.1m^3
48. 용적밀도가 700kg/m^3 인 폐기물을 처리하는 소각로에서 질량감소율과 부피감소율이 각각 85%, 90%인 경우 이 소각로에서 발생하는 소각재의 밀도는?
- ① 820kg/m^3 ② 890kg/m^3
 ③ 910kg/m^3 ④ 1050kg/m^3
49. 다음은 쓰레기 고체연료화(RDF)소각로의 문제점에 대하여 설명하고 있다. 잘못된 것은?
- ① 시설비가 고가이며 숙련된 기술이 필요하다.
 ② 연료공급의 신뢰성 문제가 있을 수 있다.
 ③ 소각시설의 부식발생으로 인하여 수명이 단축될 수 있다.
 ④ 유황함량이 상대적으로 많아 SO_x 의 발생이 문제가 된다.
50. 다음의 열교환기에 대한 설명 중 틀린 것은?
- ① 공기예열기는 연료의 착화와 연소를 양호하게 하고 연소온도를 높이는 부대효과가 있다.
 ② 과열기는 증기 터어빈속에서 포화증기를 이용하여 그 압력으로 재차 가열하여 다시 터어빈을 돌릴 때 사용한다.
 ③ 이코노マイ저(절단기)는 굴뚝에 설치되며, 연소가스 여열로 보일러의 급수를 예열하여 보일러의 효율을 높이는 장치이다.
 ④ 공기예열기는 굴뚝 배출가스 여열로 연소용 공기를 예열하여 보일러의 효율을 높인다.
51. 열분해 장치의 방식 중 주입폐기물의 입자가 작아야 하고 주입량이 크지 못한 단점과 어떤 종류의 폐기물도 처리가 가능한 장점을 가지는 것으로 가장 적절한 것은?
- ① 부유상 방식 ② 유동상 방식
 ③ 다단상 방식 ④ 고정상 방식
52. 다음 중 다단로 소각로의 설명 중 틀린 것은?
- ① 다단로소각로는 건조영역, 연소 및 탈취 영역, 냉각 영역으로 나눌 수 있다.
 ② 물리, 화학적 성분이 다른 각종 폐기물을 처리할 수 있다.
 ③ 분진발생율이 높다.
 ④ 단계적 온도반응으로 보조연료이용 조절이 용이하다.
53. 그림은 어떤 소각로의 소각로 길이에 대한 연소용 공기량을 나타낸 것이다. 가장 적절한 내용은?
-
- ① 주연소부가 일정치 않다.
 ② 소각로 상단부에 주연소부가 있다.
 ③ 주입공기량이 가장 많은 부근이 주연소부위가 된다.
 ④ 소각로 후미에 주연소 부위가 있다.
54. 폐기물 열분해 연소공정에 대한 설명으로 잘못된 것은?
- ① 열분해공정 중 고온법이란 열분해온도가 $1,100 \sim 1,500^\circ\text{C}$ 의 고온에서 행하는 방법이다
 ② 열분해공정 중 저온법이란 고온법에 비해 타르(Tar), 유기산, 탄화물(Char) 및 액체상태의 연료가 적게 생성된다
 ③ 폐기물내 수분함량이 많을수록 열분해에 소요되는 시간이 길어진다
 ④ 폐기물의 입경이 미세할수록 열분해가 쉽게 일어난다
55. 다음과 같은 중량조성의 고체연료의 고위발열량(Hh)은? (다음: C=75%, H=5%, O=10%, S=4%, 기타)
- ① 약 3400kcal/kg ② 약 5400kcal/kg
 ③ 약 7400kcal/kg ④ 약 9400kcal/kg
56. 폐기물 소각로에 관한 설명이다. 다음 중 잘못된 것은?
- ① 화상부하율은 연소량에 비례하여 증가한다.
 ② 소각로의 열부하율이 적은 경우 보조 연료 사용량이 감소한다.
 ③ 화상면적이 줄면 화상부하율은 증가한다.
 ④ 화상부하율은 소각로 구조, 형식 및 폐기물의 성상에 영향을 받는다.
57. $20,000\text{kJ/m}^3$ 의 열을 방출하는 회전로에서 400kg/hr 의 속도로 슬러지케이크를 소각하기 위해 필요한 퀄론의 길이는 (m)? (단, 슬러지케이크의 발열량 $6,500\text{kJ/kg}$ 이며 회전로의 길이와 지름의 비는 5:1이다.)
- ① 8.2 ② 12.1
 ③ 14.4 ④ 16.1
58. 액상폐기물의 소각처리를 위하여 액체 주입형 연소기(Liquid Injection Incinerator)를 사용하고자 할 때 장점으로서 적당하지 않은 것은?
- ① 광범위한 종류의 액상폐기물을 연소할 수 있다.
 ② 대기오염 방지시설 이외에 소각재의 처리설비가 필요 없다.
 ③ 구동장치가 없어서 고장이 적다.
 ④ 대량처리가 가능하다.
59. 소각로에서 열교환기를 사용하여 고온의 배기가스로 부터 열을 회수해 급수를 예열하고자 한다. 공기의 유량은 1000kg/hr , 물의 유량은 2000kg/hr 이며, 이 때 배기가스의 입구온도는 600°C , 출구온도는 400°C , 급수의 입구온도는 10°C 일 경우에 급수의 출구온도($^\circ\text{C}$)는? (단, 물, 배기가스의 비열은 각 $1.0, 0.22\text{kcal/kg}\cdot^\circ\text{C}$)
- ① 24 ② 28
 ③ 32 ④ 38
60. 다음중 연소온도를 높일 수 있는 조건과 가장 거리가 먼 것은?
- ① 공기비를 높인다.
 ② 완전연소를 시킨다.
 ③ 연료와 공기를 예열한다.
 ④ 발열량이 높은 연료를 사용한다.

4과목 : 폐기물 공정시험기준(방법)

61. 시료의 재취방법에 관한 설명 중 올바른 것은?

- ① 콘크리트 고형화물의 시료를 채취하는 경우 대형의 고형화물로써 분쇄가 어려울 경우에는 임의의 3개소에서 채취하여 각각 파쇄하고 100g씩 균등량 혼합하여 채취한다.
- ② 액상혼합물의 시료를 채취하는 경우 원칙적으로 최초 지점의 유입구에서 흐르는 도중에 채취한다.
- ③ 노르말헥산추출물질, 유기인, PCB 및 휘발성저급염소화탄화수소류 시험을 위한 시료의 채취시 시료용기는 무색 경질의 유리병 또는 폴리에틸렌병을 사용하여야 한다.
- ④ 폐기물이 적재되어 있는 운반차량에서 시료를 채취할 경우 채취 갯수는 5톤 이상의 차량에 적재되어 있을 때 평면상에서 9등분한 후 각 등분마다 시료를 채취한다
62. 액상(물)유기성 폐기물을 용매 추출에 의하여 처리하고자 할 때 용매 선택기준으로 옳지 않은 것은?
- ① 폐기물 성분에 대한 선택성(Selectivity)이 높아야 효율이 좋다.
 - ② 폐기물 성분과 용매가 휘발성(Volatility)이 비슷해야 한다.
 - ③ 물에 대한 용해도가 낮아야 한다.
 - ④ 물과 용매의 비중차이가 커야 한다.
63. 유기인을 가스크로마토 그래피법으로 정량하고자 한다. 정제용 컬럼으로 적당하지 않은 것은?
- ① 규산칼럼
 - ② 활성탄칼럼
 - ③ 알루미나칼럼
 - ④ 플로리실칼럼
64. 시안(CN)분석을 위한 흡광광도법의 시험방법과 흡광도가 측정되는 용액이 나타내는 최종 색(色)을 바르게 나타낸것은?
- ① 피리딘 피라졸론법 - 청색
 - ② 디페닐 카르바지드법 - 적자색
 - ③ 디에틸 디티오카르바민산은법 - 적자색
 - ④ 디티존법 - 청록색
65. 가스크로마토그래프 검출기 중 아래와 같은 특징을 갖는 것은?
- 인 또는 유활화합물을 선택적으로 검출할 수 있다.
 - 문반가스와 조연가스의 혼합부, 수소공급부, 연소노즐, 광학필터, 광전자증배관 및 전원 등으로 구성되어 있다.
- ① 알칼리열이온화 검출기
 - ② 수소염이온화 검출기
 - ③ 전자포획형 검출기
 - ④ 불꽃광형 검출기
66. 폐기물공정시험법에서 지정된 시험방법에 따라 시험하였을 경우 유효측정농도는?
- ① 그 시험방법에 대한 최소정량한계를 의미한다.
 - ② 그 시험방법에 대한 평균정량한계를 의미한다.
 - ③ 그 시험방법에 대한 최대정량한계를 의미한다.
 - ④ 그 시험방법에 대한 정량인정한계를 의미한다.
67. 폐기물공정시험방법상 흡광광도법과 이온전극법 두 가지 시험법을 병행할 수 있는 물질은?
- ① 크롬
 - ② 시안
 - ③ 할로겐화유기물질
 - ④ 카드뮴

68. 다음은 구리의 시험법에 관한 기술이다. 옳지 않은 것은?
- ① 원자흡광광도법으로 정량할 때 정량범위는 장치 및 측정 조건에 따라 다르지만 324.7nm에서 0.2~4mg/l이다.
 - ② 흡광광도법으로 정량할 때 정량범위는 440nm에서 0.002~0.03mg이다.
 - ③ 원자흡광광도법으로 정량할 때 구리중공음극램프와 아세틸렌-공기를 사용한다.
 - ④ 흡광광도법으로 정량할 때 검수 중 비스마스가 구리의 양의 50%이상 존재할 때는 청색을 나타내어 방해 한다.
69. 다음은 강열감량 및 유기물함량 분석에 관한 내용이다 () 알맞는 것은? (순서대로 ①, ②, ③, ④)
- 백금제, 석영제 또는 사기제 도가니 또는 접시를 미리 (①)에서 30분 강열하고 활산데시케이터 안에서 방냉한 다음 그 무게를 정밀히 달고 여기에 시료 적당량(②)을 취하여 도가니 또는 접시와 시료의 무게를 정밀히 단다. 여기에 (③)를 넣어 시료를 적시고 천천히 가열하여 탄화 시킨 다음 (④)의 전기로 만에서 3시간 강열하고 활산데시케이터 안에서 방냉하고 그 무게를 정밀히 단다.
- ① $550 \pm 25^{\circ}\text{C}$, 10g 이상, 25% 활산암모늄용액, $550 \pm 25^{\circ}\text{C}$
 - ② $600 \pm 25^{\circ}\text{C}$, 10g 이상, 25% 활산암모늄용액, $600 \pm 25^{\circ}\text{C}$
 - ③ $550 \pm 25^{\circ}\text{C}$, 20g 이상, 25% 질산암모늄용액, $550 \pm 25^{\circ}\text{C}$
 - ④ $600 \pm 25^{\circ}\text{C}$, 20g 이상, 25% 질산암모늄용액, $600 \pm 25^{\circ}\text{C}$
70. 흡광광도법에서 흡광도 눈금의 보정시 사용되는 용액은?
- ① 중탄산칼륨
 - ② 중크롬산칼륨
 - ③ 과망간산칼슘
 - ④ 탄산나트륨
71. 시료 용기에 기재할 사항과 가장 거리가 먼 것은?
- ① 채취기구, 대상 폐기물 분석항목
 - ② 시료번호, 채취책임자 이름
 - ③ 채취방법, 보관상태
 - ④ 채취시간 및 일기, 시료의 양
72. [가스크로마토그래피법에서의 정량분석은 각 분석방법에서 규정하는 방법에 따라 시험하여 얻어진 (), (), ()의 관계를 검토하여 분석한다.] ()안에 들어갈 내용으로 적합치 못한 것은?
- ① 크로마토그램의 재현성
 - ② 시료성분의 양
 - ③ 피아크의 유지시간
 - ④ 피아크의 면적
73. 원자흡광광도법의 정량법 중 분석시료중에 다량으로 함유된 공존원소와 목적원소와의 흡광도 비를 구하는 동시, 측정을 행하는 것은?
- ① 검량선법
 - ② 표준첨가법
 - ③ 내부표준법
 - ④ 비교표준법
74. 회화에 의한 유기물 분해시 회화로의 가열온도로서 적당한 것은?
- ① $200 \sim 300^{\circ}\text{C}$
 - ② $300 \sim 400^{\circ}\text{C}$
 - ③ $400 \sim 500^{\circ}\text{C}$
 - ④ $500 \sim 600^{\circ}\text{C}$
75. 유도결합플라스마발광광도법(ICP)에 관한 설명 중 틀린것

은?

- ① ICP는 시료를 고주파유도코일에 의하여 형성된 알곤플라스마에 도입하여 4000~6000K에서 기저된 원자가 여기 상태로 이동할 때 방출하는 발광선 및 발광광도를 측정하여 원소의 정성 및 정량분석에 이용하는 방법이다.
- ② ICP는 알곤가스를 플라스마 가스로 사용하여 수정발진식 고주파 발생기로부터 발생된 27.13MHz 주파수영역에서 유도코일에 의하여 플라스마를 발생시킨다.
- ③ ICP의 구조는 중심에 저온, 저전자 밀도의 영역이 형성되어 도너츠 형태로 되는데 이 도너츠 모양의 구조가 ICP의 특징이다.
- ④ 플라스마의 온도는 최고 15,000K까지 이른다.
76. 다음 중 유기인을 가스크로마토그래프법으로 분석할 때 고정상 담체가 아닌 것은?
 ① 크로마토그래피용 크로모솔브 W
 ② 크로마토그래피용 크로모솔브 G
 ③ 크로마토그래피용 가스크롬 Q
 ④ 크로마토그래피용 실리콘 DC-20
77. 수소이온농도 측정에 관한 내용으로 틀린 것은?
 ① 고상폐기물인 경우는 시료 10g을 50mL 비이커에 취하여 증류수 25mL를 넣어 잘 교반하여 30분 이상 방치한 다음 이 혼탁액을 검액으로 한다.
 ② pH 11이상의 시료는 오차가 크므로 알칼리에서 오차가 적은 특수전극을 쓴다.
 ③ 액상폐기물인 경우는 유리전극을 미리 물에 수시간 이상 담그어 두어야 하며, 측정기에 전원을 넣어 5분 이상 경과 후 사용한다.
 ④ 수소이온농도의 재현성은 3회 이상 되풀이하여 측정하였을 때 ± 0.5이내이어야 한다.
78. 원자흡광광도법에 의한 수은(Hg) 측정방법에 관한 내용으로 틀린 것은?
 ① 환원기화장치를 사용하여 수은증기를 발생시킨다.
 ② 시료중의 수은을 금속수은으로 환원시키려면 염화제일주석용액이 필요하다.
 ③ 원자흡광분석장치에는 유리제 흡수셀을 부착하여 사용한다.
 ④ 시료중 벤젠, 아세톤 등의 휘발성 유기물질도 253.7nm에서 흡광도를 나타내므로 추출분리 후 시험한다.
79. 다음 총칙에 관한 사항 중 잘못 정의된 것은?
 ① '정확히 단다'라 함은 규정된 양의 검체를 취하여 분석용 저울로 0.1mg까지 다는 것을 말한다.
 ② '정확히 취하여'라 하는 것은 규정된 양의 검체 또는 시액을 메스실린더로 정확한 눈금까지 취하는 것을 말한다.
 ③ '냄새가 없다.'라고 기재한 것은 냄새가 없거나 또는 거의 없는 것은 표시하는 것이다.
 ④ 여과용 기구 및 기기를 기재하지 아니하고 '여과한다'라고 하는 것은 KSM 7602거름종이 5종 A 또는 이와 동등한 여지를 사용하여 여과함을 말한다.
80. 폐기물시료를 조제하기 위한 축소방법중 쓰여진 육면체의 측면을 교대로 돌면서 균등량씩을 취하여 두개의 원추를 쌓고 이중 하나는 버리면서 계속 시료의 크기를 줄이는 방법은?
 ① 구획법
 ② 교호삽법

③ 원추 2분법

④ 원추 4분법

5과목 : 폐기물 관계 법규

81. 사업장폐기물배출자 등은 매년 폐기물의 발생·처리 및 재활용 등에 관한 사항을 관할 기관의 장에게 보고하여야 하는데, 그 기한으로 적절한 것은?
 ① 다음연도 1월말까지
 ② 다음연도 2월말까지
 ③ 다음연도 3월말까지
 ④ 다음연도 4월말까지
82. 중간처리시설인 기계적 처리시설 중 증기열균분쇄시설에 관한 설명으로 틀린 것은?
 ① 섭씨 100°C 이상 및 계기압으로 3기압이상인 상태에서 폐기물이 10분이상 체류되도록 유지하여야 한다
 ② 폐기물은 원형을 알아 볼 수 없을 정도로 분쇄하되, 딱딱한 것은 2센티미터이하로 분쇄하여야 한다
 ③ 자동기록지는 연결방식으로 사용하여야 한다
 ④ 수분함량이 50%이하가 되도록 건조하여야 한다
83. 다음 중 감염성폐기물의 종류에 관한 내용으로 틀린 것은?
 ① 시험,검사등에 사용된 배양용기
 ② 주사바늘, 치과용침(한방침 제외)
 ③ 일회용 주사기
 ④ 수액세트
84. 시간당 처리능력이 2톤이상인 소각시설에서 배출되는ダイ옥신 측정주기기준으로 적절한 것은?
 ① 월 1회이상
 ② 분기 1회이상
 ③ 반기 1회이상
 ④ 연 1회이상
85. 지정폐기물의 분류번호가 잘못된 것은?
 ① 01-00-00 : 특정시설에서 발생되는 폐기물
 ② 02-00-00 : 부식성폐기물
 ③ 05-00-00 : 유해물질함유 폐기물
 ④ 10-00-00 : 감염성 폐기물
86. 청정지역에서의 관리형 매립시설에서 배출되는 침출수내 오염물질 중 총인의 허용기준(mg/L)으로 적절한 것은?
 ① 20이하
 ② 40이하
 ③ 80이하
 ④ 160이하
87. 지정폐기물은 처리하기 전에 그 처리의 적법성을 증명하는 서류를 사전에 제출하여 행정관청의 확인을 받아야 한다. 배출량에 관계없이 확인대상이 되는 폐기물로 적절치 않은 것은?
 ① 감염성폐기물
 ② 폐유독물
 ③ 폴리클로리네이티드비페닐 함유 폐기물
 ④ 폐유기용제
88. 폐기물처리업자가 허가를 받은 후 1년이내에 영업을 개시하지 아니한 경우, 1차 행정 처분기준은?
 ① 경고
 ② 개시명령
 ③ 허가취소
 ④ 등록취소
89. 다음 중 관리형 매립시설의 라이너로 사용되는 매끄러운 고밀도 폴리에틸렌의 기준에 적합하지 않는 사항은?
 ① 밀도 : 0.940g/cm³이상

- ② 카본블랙함량 : 2.0~3.0%
 ③ 항복인장강도 : 10kgf/cm²이상
 ④ 내환경응력균열성 : 1,500hr 이상

90. 매립시설의 검사기관과 거리가 먼 것은?

- ① 환경관리공단 ② 한국건설기술연구원
 ③ 농업기반공사 ④ 국립환경연구원

91. 폐기물관리법에서 규정하고 있는 폐기물처리업종이 아닌 것은?

- ① 폐기물수집·운반업 ② 폐기물종합처리업
 ③ 폐기물중간처리업 ④ 폐기물재생처리업

92. 시간당 처리능력이 2톤이상인 생활폐기물 소각시설(1997년 7월19일전 설치된 시설)의 현재 다이옥신 배출 기준으로 적절한 것은?(단, 단위 ng-TEQ/Nm³)

- ① 0.1 ② 0.3
 ③ 0.5 ④ 1.0

93. 기술관리인을 임명하지 아니하고 기술관리대행계약을 체결하지 아니한 자에 대한 처분으로 적절한 내용은?

- ① 1천만원이하의 과태료에 처한다
 ② 2년이하의 징역 또는 1500만원이하의 벌금에 처한다
 ③ 3년이하의 징역 또는 2000만원이하의 벌금에 처한다
 ④ 5년이하의 징역 또는 3000만원이하의 벌금에 처한다

94. [폐기물처리자는 폐기물을 인수하는 때에 인계받은 폐기물 인계서 5매의 작성 해당란을 기재, 확인한 후 폐기물을 인계서(5)는 운반자에게 돌려주고 폐기물을 인계서(4)는 보관하며, 폐기물인계서(3)은 운반자로부터 폐기물을 인수받은 날부터 ()이내에 배출자에게 송부하고...] ()안에 알맞는 내용은?

- ① 3일 ② 7일
 ③ 10일 ④ 15일

95. 폐기물관리법상 특별시장, 광역시장, 도지사와 시장,군수 구청장(자치구의 구청장)이 수립하는 폐기물처리에 관한 기본 계획에 포함될 사항으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 소요재원의 확보계획
 ② 폐기물 감량화 및 재활용등 자원화에 관한 사항
 ③ 폐기물처리시설의 설치현황 및 향후 설치계획
 ④ 폐기물처리업 현황 및 향후 수요에 관한 사항

96. 생활폐기물의 처리대행자에 해당되지 않는 것은?

- ① 폐기물처리업의 허가를 받은 자
 ② 한국자원재생공사(폐가구 및 폐가전제품을 재활용 하는 경우에 한한다)
 ③ 환경관리공단(음식물류 폐기물 포함)
 ④ 폐기물재활용신고를 한 자

97. 기술관리인을 두어야 하는 '사료화' 시설기준으로 적절한 것은?

- ① 1일 처리능력이 3톤이상인 시설
 ② 1일 처리능력이 5톤이상인 시설
 ③ 1일 처리능력이 10톤이상인 시설
 ④ 1일 처리능력이 25톤이상인 시설

98. 폐기물처리시설중 기계적 처리시설이 아닌 것은?

- ① 연료화시설 ② 증발, 농축시설
 ③ 유수분리시설 ④ 고형화시설

99. 다음은 폐기물처리담당자 교육대상자의 선발 및 등록에 관한 설명이다. 틀린 것은?

- ① 환경부장관은 교육계획을 매년 12월 31일까지 시·도지사에게 통보하여야 한다.
 ② 시·도지사는 교육대상자를 선발하여 교육과정 개시 15일전까지 교육기관장에게 통보하여야 한다.
 ③ 시·도지사는 교육대상자를 선발한 때에는 교육대상자를 고용한 자에게 지체없이 통보하여야 한다.
 ④ 교육대상자로 선발된 자는 해당 교육기관에 교육개시 전까지 등록을 하여야 한다.

100. 매립시설의 기술관리인 자격기준에 해당되지 않은 것은?

- ① 폐기물처리기사 ② 대기환경기사
 ③ 건설기계기사 ④ 토목기사

전자문제집 CBT PC 버전 : www.comcbt.com

전자문제집 CBT 모바일 버전 : m.comcbt.com

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