

1과목 : 수질오염개론

1. 미생물의 종류를 분류할 때, 탄소 공급원에 따른 분류는?

- ① Aerobic, Anaerobic
- ② Thermophilic, Psychrophilic
- ③ Phytosynthetic, Chemosynthetic
- ④ Autotrophic, Heterotrophic

2. 분뇨의 특징에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 분뇨 내 질소화합물은 알칼리도를 높게 유지시켜 pH의 강하를 막아준다.
- ② 분과 뇨의 구성비는 약 1:8~1:10 정도이며 고액분리가 용이하다.
- ③ 분의 경우 질소산화물은 전체 VS의 12~20% 정도 함유되어 있다.
- ④ 분뇨는 다량의 유기물을 함유하며, 점성이 있는 반고상 물질이다.

3. 콜로이드의 성질과 특성에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 제타전위는 콜로이드 입자의 전하와 전하의 효력이 미치는 분산매의 거리를 측정한다.
- ② 제타전위가 클수록 입자는 응집하기 쉬우므로 콜로이드를 완전히 응집시키는데 제타전위를 5~10mV 이상으로 해야 한다.
- ③ 소수성 콜로이드는 전해질의 첨가에 따라 응집하며 응결시킬 때 필요한 이온에 대한 응결가는 이온가가 높은 쪽이 크다.
- ④ 친수성 콜로이드는 물에 대한 친화력이 대단히 크므로 소량의 전해질 첨가에는 영향을 받지 않고 대량의 전해질을 가하면 염석에 따라 침전한다.

4. BOD가 2000mg/L인 폐수를 제거율 85%로 처리한 후 몇 배 희석하면 방류수 기준에 맞는가? (단, 방류수 기준은 40mg/L이라고 가정한다.)

- ① 4.5배 이상
- ② 5.5배 이상
- ③ 6.5배 이상
- ④ 7.5배 이상

5. 유해물질, 배출원, 유해내용이 맞게 짝지어진 것은?

- ① 카드뮴 - 전해소다공장, 농약공장 - 수축의 지각장애
- ② 수은 - 금속광산, 정련공장, 원자로 - 동요성 보행
- ③ 납 - 합금, 도금, 제련 - 피부궤양
- ④ 망간 - 광산, 합금, 유리착색 - 파킨스병 유사증세

6. 미생물을 진핵세포와 원핵세포로 나눌 때 원핵세포에는 없고 진핵 세포에만 있는 것은?

- ① 리보솜
- ② 세포소기관
- ③ 세포벽
- ④ DNA

7. H₂SO₄의 비중이 1.84이며, 농도는 95중량%이다. N농도는?

- ① 8.9
- ② 17.8
- ③ 35.7
- ④ 71.3

8. 아세트산(CH₃COOH) 1000mg/L 용액의 pH가 3.0이었다면, 이 용액의 해리상수(Ka)는?

- ① 2×10^{-5}
- ② 3×10^{-5}
- ③ 4×10^{-5}
- ④ 6×10^{-5}

9. 호수의 성층현상에 대해 틀린 것은?

- ① 수심에 따른 온도변화로 인해 발생하는 물의 밀도차에 의하여 발생한다.
- ② Thermocline(약층)은 순환층과 정체층의 중간층으로 깊이 에 따른 온도변화가 크다.
- ③ 봄이 되면 얼음이 녹으면서 수표면 부근의 수온이 높아지게 되고 따라서 수직운동이 활발해져 수질이 악화된다.
- ④ 여름이 되면 연직에 따른 온도경사와 용존산소 경사가 반대 모양을 나타낸다.

10. 곰팡이(Fungi)류의 경험적 화학 분자식은?

- ① C₁₂H₇O₄N
- ② C₁₂H₈O₅N
- ③ C₁₀H₁₇O₆N
- ④ C₁₀H₁₈O₄N

11. 알칼리도(Alkalinity)에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 알칼리도가 낮은 물은 철(Fe)에 대한 부식성이 강하다.
- ② 알칼리도가 부족할 때는 소석회(Ca(OH)₂)나 소다회(Na₂CO₃)와 같은 약제를 첨가하여 보충한다.
- ③ 자연수의 알칼리도는 주로 중탄산염(HCO₃⁻)의 형태를 이룬다.
- ④ 중탄산염(HCO₃⁻)이 많이 함유된 물을 가열하면 pH는 낮아진다.

12. 물의 특성에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 수소와 산소의 공유결합 및 수소결합으로 되어 있다.
- ② 수온이 감소하면 물의 점성도가 감소한다.
- ③ 물의 점성도는 표준상태에서 대기의 대략 100배 정도이다.
- ④ 물분자 사이의 수소결합으로 큰 표면장력을 갖는다.

13. 트리할로메탄(THM)에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 일정 기준 이상의 염소를 주입하면 THM의 농도는 급감한다.
- ② pH가 증가할수록 THM의 생성량은 증가한다.
- ③ 온도가 증가할수록 THM의 생성량은 증가한다.
- ④ 수돗물에 생성된 트리할로메탄류는 대부분 클로로포름으로 존재한다.

14. 수질오염과 관련된 미생물에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 박테리아는 용해된 유기물을 섭취한다.
- ② Fungi가 폐수처리 과정에서 많이 발생되면 유출수로부터 분리가 잘 안되며 이를 슬러지 팽화라 한다.
- ③ Protozoa는 호기성이며 탄소동화 작용을 하지 않고 박테리아 같은 미생물을 잡아먹는다.
- ④ 균류는 탄소동화 작용을 하는 생물로 무기물을 섭취하는 호기성 중속 미생물이다.

15. 적조현상에 의해 어패류가 폐사하는 원인으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 적조생물이 어패류의 아가미에 부착하여
- ② 적조류의 광범위한 수면막 형성으로 인해
- ③ 치사성이 높은 유독물질을 분비하는 조류로 인해
- ④ 적조류의 사후분해에 의한 수중 부패 독의 발생으로 인해

16. 부영양화가 진행되는 단계에서의 지표현상으로 틀린 것은?

- ① 심수층의 DO 농도가 점차적으로 감소한다.
- ② 플랑크톤 및 그 잔재물이 증가되고, 물의 투명도가 점차 낮아진다.
- ③ 퇴적된 저니의 용출이 현격하게 늘어나며 COD 농도가 증가한다.
- ④ 식물성 플랑크톤이 늘어나고 남조류, 녹조류 등이 규조류로 변화 되어 진다.

17. 지하수의 일반적 특성으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 수온변동이 적고 탁도가 낮다.
- ② 미생물이 거의 없고 오염물질이 적다.
- ③ 무기염류농도와 경도가 높다.
- ④ 자정속도가 빠르다.

18. 하천의 단면적이 350m², 유량이 428400m³/hr, 평균수심 1.7m일 때 탈산소계수가 0.12/day인 지점의 자정계수는?

(단, $K_2 = 2.2 \times \frac{V}{H^{1.33}}$ 식에서 단위는 V[m/sec], H[m] 이다.)

- ① 0.3 ② 1.6
- ③ 2.4 ④ 3.1

19. 경도가 CaCO₃로서 500mg/L이고 Ca⁺² 100mg/L, Na⁺ 46mg/L, Cl⁻ 1.3mg/L인 물에서의 Mg⁺²의 농도(mg/L)는? (단, 원자량은 Ca 40, Mg 24, Na 23, Cl 35.3)

- ① 30 ② 60
- ③ 120 ④ 240

20. 지구상의 담수 존재량의 가장 많은 부분을 차지하고 있는 것은?

- ① 지하수 ② 토양수분
- ③ 빙하 ④ 하천수

2과목 : 상하수도계획

21. 상수도시설의 내진설계 방법이 아닌 것은?

- ① 등가적정해석법 ② 다중회귀법
- ③ 응답변위법 ④ 동적해석법

22. 도시 하수처리장의 원형 침전지에 3000m³/day의 하수가 유입되고 위어의 월류부하를 12m³/m-day로 하고자 한다면, 최종 침전지 월류위어(weir)의 길이는?

- ① 220 m ② 230 m
- ③ 240 m ④ 250 m

23. 하수도시설기준상 축류펌프의 비교회전도(Ns) 범위로 적절한 것은?

- ① 100 ~ 250 ② 200 ~ 850
- ③ 700 ~ 1200 ④ 1100 ~ 2000

24. 펌프의 토출량이 0.1m³/sec, 토출구의 유속이 2m/sec로 할 때 펌프의 구경은?

- ① 약 255 mm ② 약 365 mm
- ③ 약 475 mm ④ 약 545 mm

25. 하수도계획의 목표연도로 옳은 것은?

- ① 원칙적으로 10년으로 한다.
- ② 원칙적으로 15년으로 한다.
- ③ 원칙적으로 20년으로 한다.
- ④ 원칙적으로 25년으로 한다.

26. 연평균 강우량이 1135mm인 지역에 필요한 저수지의 용량(day)은? (단, 가정법 적용)

- ① 약 126 ② 약 146
- ③ 약 166 ④ 약 186

27. 상수시설 중 배수지에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 유효용량은 시간변동조정용량, 비상대처용량을 합하여 급수구역의 계획1일최대급수량의 12시간분 이상을 표준으로 한다.
- ② 부득이한 경우 외에는 배수지를 급수지역의 중앙 가까이 설치한다.
- ③ 유효수심은 1~2m 정도를 표준으로 한다.
- ④ 자연유하식 배수지의 표고는 최소동수압이 확보되는 높이어야 한다.

28. 강우강도 $I = \frac{3970}{t+31} \text{ mmhr}$, 유역면적 3.0km², 유입시간 180sec, 관거길이 1km, 유출계수 1.1, 하수관의 유속 33m/min일 경우 우수 유출량은? (단, 합리식 적용)

- ① 약 29m³/sec ② 약 33m³/sec
- ③ 약 48m³/sec ④ 약 57m³/sec

29. 원심력 펌프의 규정회전수 N = 30회/sec, 규정토출량 Q=0.8m³/sec, 규정 양정 H = 15m 일 때, 펌프의 비교 회전도는? (단, 양출입이 아님)

- ① 약 1050 ② 약 1250
- ③ 약 1410 ④ 약 1640

30. 상수시설의 도수관 중 공기밸브의 설치에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 관로의 종단도상에서 상향 돌출부의 하단에 설치해야 하지만 제수 밸브의 중간에 상향 돌출부가 없는 경우에는 높은 쪽의 제수밸브 바로 뒤쪽에 설치한다.
- ② 관경 400mm 이상의 관에는 반드시 급속공기밸브 또는 쌍구공기 밸브를 설치하고, 관경 350mm 이하의 관에 대해서는 급속공기밸브또는 단구공기밸브를 설치한다.
- ③ 공기밸브에는 보수용의 제수밸브를 설치한다.
- ④ 매설관에 설치하는 공기밸브에는 밸브실을 설치한다.

31. 하수처리를 위한 생물처리설비 중 회전원판장치에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 접촉지의 용량은 액량면적비로 결정한다.
- ② 처리계열은 2계열 이상으로 하고 각 계열은 2개 이상의 접촉지를 직렬로 배치한다.
- ③ 회전원판의 주변속도는 15~20m/min을 표준으로 한다.
- ④ 접촉지의 내벽과 원판 끝부분과의 간격은 원판직경의 5~8%를 표준으로 한다.

32. 하수의 계획오염부하량 및 계획유입수질에 관한 내용으로 틀린 것은?

- ① 계획유입수질 : 계획오염부하량을 계획1일최대오수량으로 나눈 값으로 한다.

- ② 생활오수에 의한 오염부하량 : 1인1일당 오염부하량 원단위를 기초로 하여 정한다.
- ③ 관광오수에 의한 오염부하량 : 당일관광과 숙박으로 나누고 각각의 원단위에서 추정한다.
- ④ 영업오수에 의한 오염부하량 : 업종의 종류 및 오수의 특징 등을 감안하여 결정한다.

33. 하수도에 사용되는 펌프형식 중 전압정이 3~12m 일 때 적용하고, 펌프구경은 400mm 이상을 표준으로 하며 양정변화에 대하여 수량의 변동이 적고, 또 수량변동에 대해 동력의 변화도 적으므로 우수용 펌프 등 수위변동이 큰 곳에 적합한 것은?

- ① 원심펌프 ② 사류펌프
- ③ 원심사류펌프 ④ 축류펌프

34. 하수도 시설인 중력식 침사지에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 침사지의 평균유속은 0.3m/초를 표준으로 한다.
- ② 저부경사는 보통 1/500~1/1000로 하며 그리트 제거설비의 종류별 특성에 따라 범위가 적용된다.
- ③ 침사지의 표면부하율은 우수침사지의 경우 1800m³/m²일, 우수침사지의 경우 3600m³/m²일 정도로 한다.
- ④ 침사지 수심은 유효수심에 모래 퇴적부의 깊이를 더한 것으로 한다.

35. 침전지 침전효율과 관련된 내용으로 옳은 것은?

- ① 침전제거율 향상을 위해 침전지의 침강면적(A)을 작게 한다.
- ② 침전제거율 향상을 위해 플록의 침강속도(V)를 작게 한다.
- ③ 침전제거율 향상을 위해 유량(Q)을 크게 한다.
- ④ 가장 기본적인 지표는 표면부하율이다.

36. 천정호(얕은 우물)의 경우 양수량 $Q = \frac{\pi k(H^2 - h^2)}{2.3 \log(R/r)}$ 로 표시된다. 반경 0.5m의 천정호 시험정에서 H = 6m, h = 4m, R = 50m의 경우에 Q = 10L/sec의 양수량을 얻었다. 이 조건에서 투수계수 k는?

- ① 0.043 m/분 ② 0.073 m/분
- ③ 0.086 m/분 ④ 0.146 m/분

37. 배수탑에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 배수탑은 총 수심은 20m 정도를 한계로 하여야 한다.
- ② 유출관의 유출구 중심고는 저수위보다 관경의 2배 이상 낮게 하여야 한다.
- ③ 배수탑에는 고수위에 벨 마우스를 갖는 월류관을 설치하여야 한다.
- ④ 배수탑의 유입관, 유출관, 월류관, 배출관에는 부동침하나 신축에는 관계없으므로 신축이음을 설치할 필요가 없다.

38. 배수면적이 50 km²인 지역의 우수량이 800m³/s 일 때 이 지역의 강우강도(I)는 몇 mm/hr 인가? (단, 유출계수: 0.83, 우수량의 산출은 합리식 적용)

- ① 약 70 ② 약 75
- ③ 약 80 ④ 약 85

39. 계획분뇨처리량 기준으로 옳은 것은?

- ① 1일평균 분뇨발생량을 기준으로 한다.
- ② 연간 분뇨발생량을 기준으로 한다.
- ③ 계획지역 수거량을 기준으로 한다.
- ④ 지역별 분뇨처리시설 용량을 기준으로 한다.

40. 상수도 관종을 선정할 때 고려하여야 하는 기본사항이 아닌 것은?

- ① 관 재질에 의하여 물이 오염될 우려가 없어야 한다.
- ② 내압과 외압에 대하여 안전해야 하며 매설조건에 적합해야 한다.
- ③ 통수능력 감소에 따른 내용년수를 고려해야 한다.
- ④ 매설환경에 적합한 시공성을 지녀야 한다.

3과목 : 수질오염방지기술

41. BOD 250mg/L, 유입 폐수량 30000m³/day, MLSS 농도 2500mg/L이고 체류시간이 6시간인 폐수를 활성 슬러지법으로 처리한다면 BOD 슬러지부하는?

- ① 0.4 kgBOD/kgMLSS·day
- ② 0.3 kgBOD/kgMLSS·day
- ③ 0.2 kgBOD/kgMLSS·day
- ④ 0.1 kgBOD/kgMLSS·day

42. SBR의 장점이 아닌 것은?

- ① BOD 부하의 변화폭이 큰 경우에 잘 견딘다.
- ② 처리용량이 큰 처리장에 적용이 용이하다.
- ③ 슬러지 반송을 위한 펌프가 필요 없어 배관과 동력이 절감된다.
- ④ 질소와 인의 효율적인 제거가 가능하다.

43. 펜톤처리공정에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 펜톤시약의 반응시간은 철염과 과산화수소수의 주입 농도에 따라 변화를 보인다.
- ② 펜톤시약을 이용하여 난분해성 유기물을 처리하는 과정은 대체로 산화반응과 함께 pH조절, 펜톤산화, 중화 및 응집, 침전으로 크게 4단계로 나눌 수 있다.
- ③ 펜톤시약의 효과는 pH 8.3~10 범위에서 가장 강력한 것으로 알려져 있다.
- ④ 폐수의 COD는 감소하지만 BOD는 증가할 수 있다.

44. 깊이가 2.75m 인 조에서 물의 체류시간을 2분으로 할 때 G 값을 500s⁻¹로 유지하는데 필요한 공기의 양은? (단, 수온 5°C인 경우, Q= 0.21m³/s, μ = 1.518×10⁻³N·s/m², Pa: 101.3×10³N/m², P = Pa × Qa × ln[(10.3+h)/10.3]식 적용)

- ① 약 0.40 m³/s ② 약 0.55 m³/s
- ③ 약 0.86 m³/s ④ 약 1.21 m³/s

45. 분리막을 이용한 수처리 방법 중 추진력이 정수압차가 아닌 것은?

- ① 투석 ② 정밀여과
- ③ 역삼투 ④ 한외여과

46. 부유입자에 의한 백색광 산란을 설명하는 Raleigh의 법칙은? (단, l : 산란광의 세기, V : 입자의 체적, λ : 빛의 파장, n : 입자의 수)

$$\textcircled{1} I \propto \frac{V^2}{\lambda^4} n$$

$$\textcircled{2} I \propto \frac{V}{\lambda^2} n$$

$$\textcircled{3} I \propto \frac{V}{\lambda} n^2$$

$$\textcircled{4} I \propto \frac{V}{\lambda^2} n^2$$

47. 반지름이 8cm인 원형 관로에서 유체의 유속이 20m/sec일 때 반지름이 40cm인 곳에서의 유속(m/sec)은? (단, 유량은 동일하며 기타 조건은 고려하지 않음)

- ① 0.8 ② 1.6
③ 2.2 ④ 3.4

48. 기계적으로 청소가 되는 바 스크린의 바(bar) 두께는 5mm 이고, 바 간의 거리는 30mm이다. 바를 통과하는 유속이 0.90m/s일 때 스크린을 통과하는 수두손실은? (단,

$$h_L = \left(\frac{V_B^2 - V_A^2}{2g} \right) \left(\frac{1}{0.7} \right)$$

- ① 0.0157 m ② 0.0238 m
③ 0.0325 m ④ 0.0452 m

49. 활성슬러지공법으로부터 1일 3000 kg(건조고형물 기준)이 발생 되는 폐슬러지를 호기성으로 소화처리 하고자 할 때 소화조의 용적(m³)은? (단, 폐슬러지 농도는 3%, 수온이 20°C, 수리학적 체류시간 23일, 비중 1.03)

- ① 약 1515 ② 약 1725
③ 약 1945 ④ 약 2233

50. 폐수 처리시설을 설치하기 위하여 다음 설계기준으로 처리하고자 한다. 필요한 활성슬러지 반응조의 수리학적 체류시간(HRT)은? (단, 설계기준 : 일 폐수량 40L, BOD 농도 20000mg/L, MLSS 5000mg/L, F/M 1.5kgBOD/kgMLSS·d)

- ① 24hr ② 48hr
③ 64hr ④ 88hr

51. 인구 145000 명인 도시에 완전혼합 활성슬러지 처리장을 설계하고자 한다. 다음과 같은 조건을 이용하여 유출수 BOD₅ 10mg/L일 때 반응조의 부피는?

- 유입수 유량 360L/인·d
- 유입수 BOD₅ 205mg/L
- 1차 침전지에서 제거된 유입수 BOD₅는 34%
- MLSS 3000mg/L
- MLVSS는 MLSS의 75%
- K 0.926L/g MLVSS·hr
- 일차반응임

$$\theta = \frac{S_i - S_f}{KX S_f}$$

- ① 약 12000m³ ② 약 13000m³
③ 약 14000m³ ④ 약 15000m³

52. BAC(Biological Activated Carbon: 생물활성탄)의 단점에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 활성탄이 서로 부착, 응집되어 수두손실이 증가될 수 있다.
② 정상상태까지의 기간이 길다.

- ③ 미생물 부착으로 일반 활성탄보다 사용시간이 짧다.
④ 활성탄에 병원균이 자랐을 때 문제가 야기될 수 있다.

53. 활성슬러지법과 비교하여 생물막 공법의 특징이 아닌 것은?

- ① 적은 에너지를 요구한다.
② 단순한 운전이 가능하다.
③ 이차침전지에서 슬러지 별킹의 문제가 없다.
④ 충격독성부하로부터 회복이 느리다.

54. 수질성분이 금속 하수도관의 부식에 미치는 영향으로 틀린 것은?

- ① 잔류염소는 용존산소와 반응하여 금속 부식을 억제시킨다.
② 용존산소는 여러 부식 반응속도를 증가시킨다.
③ 고농도의 염화물이나 황산염은 철, 구리, 납의 부식을 증가시킨다.
④ 암모니아는 착화물의 형성을 통하여 구리, 납 등의 용해도를 증가시킬 수 있다.

55. 활성슬러지 처리변법별 F/M 비가 가장 높은 것은?

- ① 표준활성슬러지법 ② 순산소활성슬러지법
③ 장기포기법 ④ 산화구법

56. Cd²⁺가 함유된 폐수의 pH를 높여주면 수산화카드뮴의 침전물이 생성되어 제거 된다. 20°C, pH 11에서 폐수 내 이론적 카드뮴이온의 농도는? (단, 20°C, pH 11에서 수산화카드뮴의 용해도적은 4.0×10⁻¹⁴ 이며 카드뮴 원자량은 112.4이다.)

- ① 3.5×10⁻⁵ mg/L ② 4.5×10⁻⁵ mg/L
③ 3.5×10⁻³ mg/L ④ 4.5×10⁻³ mg/L

57. 정수장 여과지의 여상 내부에 기포가 생기면 여과효율이 급격히 감소한다. 여상에 기포가 갇히게 되는 원인이 아닌 것은?

- ① 여상 내부의 수온 상승
② 여상 내부의 압력이 대기압보다 저하
③ 여상 내부에 조류가 증식하여 산소 발생
④ 여상 내부 수두손실의 급격한 변동

58. 수은계 폐수 처리방법으로 틀린 것은?

- ① 수산화물 침전법 ② 흡착법
③ 이온교환법 ④ 황화물침전법

59. 고도 수처리를 하기 위한 방법인 정밀여과에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 막은 대칭형 다공성막 형태이다.
② 분리형태는 pore size 및 흡착현상에 기인한 체거름이다.
③ 추진력은 농도차이다.
④ 전자공업의 초순수제조, 무균수제조, 식품의 무균여과에 적용한다.

60. 포기조 내의 혼합액 중 부유물 농도(MLSS)가 2000g/m³, 반송슬러지의 부유물 농도가 9576g/m³ 이라면 슬러지 반송률은? (단, 유입수내 SS는 고려하지 않음)

- ① 23.2% ② 26.4%
③ 28.6% ④ 32.8%

4과목 : 수질오염공정시험기준

61. 현장에서 용존산소 측정이 어려운 경우에는 시료를 가득 채운 300mL BOD병에 황산망간용액 1mL, 알칼리성 요오드화 칼륨-아지이드화 나트륨 용액 1mL를 넣는다. 만약 시료 중 Fe(III)이 함유되어 있을 때에 넣어주는 용액은?

- ① KF 용액 ② KI 용액
③ H₂SO₄ ④ 전분용액

62. 웨어의 수두가 0.8m, 절단의 폭이 5m인 4각 웨어를 사용하여 유량을 측정하고자 한다. 유량계수가 1.6일 때 유량 (m³/day)은?

- ① 약 4345 ② 약 6925
③ 약 8245 ④ 약 10370

63. 음이온 계면활성제를 자외선/가시선 분광법으로 측정할 때 사용되는 시약으로 옳은 것은?

- ① 메틸 레드 ② 메틸 오렌지
③ 메틸렌 블루 ④ 메틸렌 옐로우

64. 아연(자외선/가시선 분광법)정량에 관한 설명 중 ()안의 내용으로 알맞은 것은?

물속에 존재하는 마연을 측정하기 위하여 마연이온이 pH 약 9에서 진공과 반응하며 생성하는 ()에서 측정하는 방법이다.

- ① 적갈색 킬레이트 화합물의 흡광도를 460nm
② 적색 킬레이트 화합물의 흡광도를 520nm
③ 황색 킬레이트 화합물의 흡광도를 560nm
④ 청색 킬레이트 화합물의 흡광도를 620nm

65. 다음 설명 중 틀린 것은?

- ① 연속측정 또는 현장측정의 목적으로 사용하는 측정기기는 공정시험방법에 의한 측정치와의 정확한 보정을 행한 후 사용할 수 있다.
② 검정곡선은 분석물질의 농도변화에 따른 지시값을 나타낸 것을 말한다.
③ 표준편차율이라 함은 평균값을 표준편차로 나눈 값의 백분율로서 반복조작시의 편차를 상대적으로 표시한 것을 말한다.
④ 기기검출한계(IDL)란 시험분석 대상물질을 기기가 검출할 수 있는 최소한의 농도 또는 양을 의미한다.

66. 시료채취 시 유의사항에 관한 내용으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 채취용기는 시료를 채우기 전에 시료로 3회 이상 세척 후 사용한다.
② 수소이온을 측정하기 위한 시료를 채출할 때에는 운반 중 공기와의 접촉이 없도록 용기에 가득 채운다.
③ 휘발성유기화합물 분석용 시료를 채취할 때에는 뚜껑에 격막이 생성되지 않도록 주의한다.
④ 시료채취량은 시험항목 및 시험회수에 따라 차이가 있으나 보통 3~5리터 정도이다.

67. 다이페닐카바자이드와 반응하여 생성하는 적자색 착화합물의 흡광도를 540nm에서 측정하는 중금속은?

- ① 6가 크롬 ② 인산염인

③ 구리

④ 총인

68. 정량한계(LOQ)를 옳게 표시한 것은?

- ① 정량한계 = 3 × 표준편차
② 정량한계 = 3.3 × 표준편차
③ 정량한계 = 5 × 표준편차
④ 정량한계 = 10 × 표준편차

69. 물벼룩을 이용한 급성 독성시험법에서 사용하는 용어의 정의로 틀린 것은?

- ① 치사 : 일정 비율로 준비된 시료에 물벼룩을 투입하고 24시간 경과 후 시험용기를 살며시 움직여주고, 15초 후 관찰했을 때 아무반응이 없는 경우를 '치사'라 판정한다.
② 유영저해 : 독성물질에 의해 영향을 받아 일부 기관(촉각, 후복부등)이 움직임이 없을 경우를 '유영저해'로 판정한다.
③ 반수영향농도 : 투입 시험생물의 50%가 치사 혹은 유영저해를 나타낸 농도이다.
④ 지수식 시험방법 : 시험기간 중 시험용액을 교환하여 농도를 지수적으로 계산하는 시험을 말한다.

70. 부유물질 측정 시 간섭물질에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 증발잔류물이 1000mg/L 이상인 경우의 해수, 공장폐수 등은 특별히 취급하지 않을 경우 높은 부유물질 값을 나타낼 수 있다.
② 큰 모래입자 등과 같은 큰 입자들은 부유물질 측정에 방해가 주며, 경우 직경 1mm 이하에 먼저 통과시킨 후 분석을 실시한다.
③ 철 또는 칼슘이 높은 시료는 금속침전이 발생하며 부유물질 측정에 영향을 줄 수 있다.
④ 유지 및 혼합되지 않는 유기물도 여과지에 남아 부유물질 측정값을 높게 할 수 있다.

71. 수산화나트륨(NaOH) 10g을 물에 녹여서 500mL로 하였을 경우 몇 N 용액인가?

- ① 1.0 N ② 0.25 N
③ 0.5 N ④ 0.75 N

72. 흡광도 측정에서 투과율이 30%일 때 흡광도는?

- ① 0.37 ② 0.42
③ 0.52 ④ 0.63

73. 원자흡수분광광도법에 의한 금속측정에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 아연검정에 있어서 디티존에 따라 선택추출한 경우는 니켈이나 코발트를 억제하기 때문에 펠록키소 아황산 칼륨을 가한다.
② 6가 크롬 측정에 있어서 공존 금속류에 의한 간섭을 억제하기 위해서는 황산나트륨을 첨가한다.
③ 용해성 철 측정에 있어서 다량의 실리카가 포함되어 있을 때는 칼슘을 첨가하여 그 간섭을 억제한다.
④ 용해성 망간 측정에 있어서 미량의 경우에는 철 공침법으로 농축한다.

74. 다이크롬산칼륨법에 의한 화학적 산소요구량에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 2시간 이상 끓인 다음 최초로 넣은 중크롬산칼륨액의 60~70%가 남도록 취하여야 한다.

- ② 황산제일철암모늄용액으로 적정하여 시료에 의해 소비된 다이크롬 산칼륨을 계산하고 이에 상당하는 산소의 양을 측정하는 방법이다.
- ③ 지표수, 지하수, 폐수 등에 적용하며, COD 5~50mg/L의 낮은 농도범위를 갖는 시료에 적용한다.
- ④ 염소이온의 농도가 1000mg/L 이상의 농도일 때에는 COD값이 최소한 250mg/L 이상의 농도이어야 한다.

75. 원자흡수분광광도법에서 일어나는 간섭의 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 광학적 간섭 : 분석하고자 하는 원소의 흡수파장과 비슷한 다른원소의 파장이 서로 겹쳐 비이상적으로 높게 측정되는 경우
- ② 물리적 간섭 : 표준용액과 시료 또는 시료와 시료 간의 물리적 성질(점도, 밀도, 표면장력등)의 차이 또는 표준물질과 시료의 매질(matrix) 차이에 의해 발생
- ③ 화학적 간섭 : 불꽃의 온도가 분자를 들뜬 상태로 만들기엔 충분히 높지 않아서, 해당 파장을 흡수하지 못하여 발생
- ④ 이온화 간섭 : 불꽃온도가 너무 낮을 경우 중성원자에서 전자를 빼앗아 이온이 생성될 수 있으며 이 경우 양(+)의 오차가 발생

76. 기체크로마토그래피법으로 인 또는 유황화합물을 선택적으로 검출하려 할 때 사용되는 검출기는?

- ① ECD ② FID
- ③ FPD ④ TCD

77. 하천의 수심이 0.5m 일 때 유속을 측정하기 위해 각 수심의 유속을 측정한 결과 수심 20%지점 1.7m/sec, 수심 40%지점 1.5m/sec, 60%지점 1.3m/sec, 80%지점 1.0m/sec이었다. 평균 유속(m/sec, 소구단면기준)은?

- ① 1.15 ② 1.25
- ③ 1.35 ④ 1.45

78. 폐수 중의 비소를 자외선/가시선분광법으로 측정하려고 한다. 비소 정량에 방해하는 황화수소 기체를 제거할 때 사용되는 시약은?

- ① 몰리브덴산나트륨 ② 나트륨붕소
- ③ 안티몬수은 ④ 아세트산납

79. BOD 측정용 시료의 전처리 조작에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 산성 시료는 수산화나트륨용액(1M)으로 중화시킨다.
- ② 알칼리성 시료는 염산용액(1M)으로 중화시킨다.
- ③ 일반적으로 잔류염소를 함유한 시료는 반드시 식중을 실시한다.
- ④ 수온이 20℃ 이상인 시료는 10℃ 이하로 식힌 후 통기시켜 산소를 포화시켜 준다.

80. 시료의 전처리 방법인 회화에 의한 분해방법의 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 시료 중에 염화암모늄, 염화마그네슘 등이 다량 함유된 경우에는 납, 철, 주석, 아연 등이 휘산되어 손실을 가져오므로 주의하여야 한다.
- ② 시료 적당량(100~500mL)을 취하여 백금, 실리카 또는 자체증발 점시에 넣고 물중탕 또는 열판에서 가열하여 증발건조 한다.
- ③ 잔류물이 녹으면 냉수 100mL를 넣고 여과하여 거름종이를 냉수로 2회 씻어준다.

- ④ 목적성분이 400℃ 이상에서 휘산되지 않고 쉽게 회화될 수 있는 시료에 적용된다.

5과목 : 수질환경관계법규

81. 오염총량관리기본방침에 포함되어야 하는 사항으로 틀린 것은?

- ① 오염총량관리지역 현황
- ② 오염총량관리의 목표
- ③ 오염원의 조사 및 오염부하량 산정방법
- ④ 오염총량관리의 대상 수질오염물질 종류

82. 상수원 구간의 수질오염경보인 조류경보 단계중 [관심]단계의 발령·해제기준으로 옳은 것은?

- ① 2회 연속 채취 시 남조류 세포수가 1000세포/mL 미만인 경우
- ② 2회 연속 채취 시 남조류 세포수가 1000세포/mL 이상 10000세포/mL 미만인 경우
- ③ 2회 연속 채취 시 남조류 세포수가 5000세포/mL 이상 50000세포/mL 미만인 경우
- ④ 2회 연속 채취 시 남조류 세포수가 10000세포/mL 이상 1000000세포/mL 미만인 경우

83. 환경기술인 등의 교육기관을 맞게 짝지은 것은?

- ① 국립환경과학원 - 환경보전협회
- ② 국립환경과학원 - 한국환경공단
- ③ 국립환경인력개발원 - 환경보전협회
- ④ 국립환경인력개발원 - 한국환경공단

84. 방지시설설치의 면제를 받을 수 있는 기준에 해당되는 경우가 아닌 것은?

- ① 배출시설의 기능 및 공정상 오염물질이 항상 배출허용기준 이하로 배출되는 경우
- ② 폐수처리업의 등록을 한 자에게 환경부령이 정하는 폐수를 전량 위탁처리하는 경우
- ③ 발생 폐수의 전량 재이용 등 방지시설을 설치하지 아니하고도 수질오염물질을 적정하게 처리할 수 있는 경우
- ④ 발생 폐수를 폐수종말처리시설에 재배출하여 처리하는 경우

85. 위임업무 보고사항 중 업무내용과 보고기일이 잘못 짝지어진 것은?

- ① 폐수처리업에 대한 등록·지도단속 실적 및 처리실적 - 매분기 종료 후 15일 이내
- ② 폐수위탁·사업장 내 처리현황 및 처리실적 - 다음해 1월 15일 까지
- ③ 배출업소 등에 따른 수질오염사고 발생 및 조치사항 - 사고발생시
- ④ 과징금 부과 실적 - 매분기 종료 후 15일 이내

86. 사업장별 환경기술인의 자격기준에 관한 설명으로 알맞지 않은 것은?

- ① 방지시설 설치면제대상 사업장과 배출시설에서 배출되는 오염물질 등을 공동방지시설에서 처리하게 하는 사업장은 4,5종 사업장에 해당하는 환경기술인을 두어야 한다.
- ② 연간 90일 미만 조업하는 1,2,3종 사업장은 4,5종 사업장에 해당 하는 환경기술인을 선임할 수 있다.

- ③ 공동방지사설에 있어서 폐수배출량이 4종 및 5종 사업장의 규모에 해당하는 경우에는 3종 사업장에 해당하는 환경기술인을 두어야 한다.
- ④ 1종 또는 2종사업장 중 1월간 실제 작업한 날만을 계산하여 1일 평균 17시간 이상 작업하는 경우에 그 사업장은 환경기술인을 각 2인 이상을 두어야 한다. 이 경우 각각 1인을 제외한 나머지 인원은 3종 사업장에 해당하는 환경기술인으로 대체할 수 있다.
87. 다음 중 폐수종말처리시설 기본계획에 포함되어야 할 사항으로 틀린 것은?
- ① 폐수종말처리시설에서 배출허용기준 적합여부 및 근거에 관한 사항
- ② 폐수종말처리시설의 폐수처리 계통도, 처리능력 및 처리방법에 관한 사항
- ③ 폐수종말처리시설의 설치·운영자에 관한 사항
- ④ 오염원 분포 및 폐수배출량과 그 예측에 관한 사항
88. 오염총량초과부과금에 관한 설명으로 틀린 것은?
- ① 할당오염부하량등을 초과하여 배출한 자로부터 오염총량초과 부과금을 부과·징수한다.
- ② 오염총량초과부과금은 초과배출이익에 초과율별·위반횟수별·지역별 부과계수를 각각 곱하여 산정한다.
- ③ 오염총량초과부과금 납부통지를 받은 자는 그 납부통지를 받은 날 부터 15일 이내에 관제센터에 오염총량초과부과금 조정을 신청할 수 있다.
- ④ 오염총량초과부과금의 납부통지는 부과사유가 발생한 날 부터 60일 이내에 하여야 한다.
89. 측정망 설치계획 결정·고시 시 허가를 받은 것으로 볼 수 있는 사항이 아닌 것은?
- ① 하천법 규정에 의한 하천공사의 허가
- ② 하천법 규정에 의한 하천점용의 허가
- ③ 농지관리법 규정에 의한 농지점용의 허가
- ④ 도로법 규정에 의한 도로점용의 허가
90. 배출시설의 설치를 제한할 수 있는 지역의 범위는 누구의 령(令)으로 정하는가?
- ① 시장, 군수, 구청장 ② 시, 도지사
- ③ 환경부장관 ④ 대통령
91. 환경부장관이 설치할 수 있는 측정망의 종류와 가장 거리가 먼 것은?
- ① 비점오염원에서 배출되는 비점오염물질 측정망
- ② 퇴적물 측정망
- ③ 도심하천 측정망
- ④ 공공수역 유해물질 측정망
92. 기타수질오염원 시설인 골프장의 규모기준은? (단, 골프장 : 체육시설의 설치·이용에 관한 법률 시행령에 따른 골프장)
- ① 면적 10만m² 이상이거나 3홀 이상
- ② 면적 10만m² 이상이거나 9홀 이상
- ③ 면적 3만m² 이상이거나 3홀 이상
- ④ 면적 3만m² 이상이거나 9홀 이상
93. 1일 800m³의 폐수가 배출되는 사업장의 환경기술인의 자격에 관한 기준은?

- ① 수질환경기사 1명 이상
- ② 수질환경산업기사 1명 이상
- ③ 환경기능사 1명 이상
- ④ 2년 이상 수질분야 환경관련 업무에 직접 종사한 자 1명 이상

94. 오염물질 희석처리의 인정을 받으려는 자가 시·도지사에게 제출 하여야 하는 서류가 아닌 것은?

- ① 처리하려는 폐수의 농도
- ② 희석처리의 불가피성
- ③ 희석처리방법 및 계통도
- ④ 처리하려는 폐수의 특성

95. 수질환경기준(하천) 중 사람의 건강보호를 위한 전수역에서 각 성분별 환경기준으로 맞는 것은?

- ① 비소(As) : 0.1 mg/L 이하
- ② 납(Pb) : 0.01 mg/L 이하
- ③ 6가 크롬(Cr⁶⁺) : 0.05 mg/L 이하
- ④ 음이온계면활성제(ABS) : 0.01 mg/L 이하

96. 일일기준초과배출량의 산정방법으로 맞는 것은?

- ① 일일유량 × 배출허용기준농도 × 10⁻⁶
- ② 일일유량 × 배출허용기준농도 × 10⁻³
- ③ 일일유량 × 배출허용기준초과농도 × 10⁻⁶
- ④ 일일유량 × 배출허용기준초과농도 × 10⁻³

97. 초과배출부과금 산정 시 적용되는 위반횟수별 부과계수에 관한 내용이다. ()에 알맞은 것은?

폐수무방류배출시설에 대한 위반횟수별 부과계수는 처음 위반한 경우 (㉠)로 하고, 다음 위반부터는 그 위반직전의 부과계수에 (㉡)를 곱한 것으로 한다.

- ① ㉠ 1.5, ㉡ 1.3 ② ㉠ 1.8, ㉡ 1.5
- ③ ㉠ 2.1, ㉡ 1.7 ④ ㉠ 2.4, ㉡ 1.9

98. 수질 및 수생태계 보전에 관한 법률에서 사용하는 용어 정의로 틀린 것은?

- ① 폐수란 액체성 또는 고체성의 수질오염물질이 혼합되어 그대로 사용할 수 없는 물로 환경부령이 정하는 것을 말한다.
- ② 수면관리자란 다른 법령에 따라 호소를 관리하는 자를 말한다. 이 경우 동일한 호소를 관리하는 자가 둘 이상인 경우에는 하천법에 따른 하천관리청 외의 자가 수면관리자가 된다.
- ③ 특정수질유해물질이란 사람의 건강, 재산이나 동식물의 생육에 직접 또는 간접으로 위해를 줄 우려가 있는 수질오염물질로서 환경부령으로 정하는 것을 말한다.
- ④ 수질오염방지시설이란 점오염원, 비점오염원 및 기타 수질오염원으로부터 배출되는 수질오염물질을 제거하거나 감소하게 하는 시설로서 환경부령으로 정하는 것을 말한다.

99. 기타수질오염원의 대상과 규모 기준으로 틀린 것은?

- ① 자동차 폐차장 시설로서 면적 1500m² 이상인 시설
- ② 조류의 알을 물세척만 하는 시설로서 물 사용량이 1일

5m³ 이상인 시설

- ③ 농산물을 보관·수송 등을 위하여 소금으로 절임만 하는 시설로서 용량 10m³ 이상인 시설
- ④ 「내수면 어업법」에 따른 가두리양식어장으로서 수조 면적 합계 500m² 이상인 시설

100. 변경승인을 받아야 할 폐수종말처리시설 기본계획의 중요 사항 중 “환경부령이 정하는 중요사항”의 변경(기준)으로 가장 적합한 것은?

- ① 총 사업비의 100분의 10 이상에 해당하는 사업비
- ② 총 사업비의 100분의 20 이상에 해당하는 사업비
- ③ 총 사업비의 100분의 25 이상에 해당하는 사업비
- ④ 총 사업비의 100분의 50 이상에 해당하는 사업비

전자문제집 CBT PC 버전 : www.comcbt.com

전자문제집 CBT 모바일 버전 : m.comcbt.com

기출문제 및 해설집 다운로드 : www.comcbt.com/xs

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