1과목: 수질오염개론

- 1. 2차처리 유출수에 포함된 10mg/L의 유기물을 분말활성탄 흡 착법으로 3차처리하여 유출수가 1mg/L가 되게 만들고자 한 다. 이 때 폐수 1L당 필요한 활성탄의 양(g)은? (단, 흡착식 은 Freundlich 등온식을 적용, K = 0.5, n = 2)
 - 1 9

- (2) 12
- 3 16
- (4) 18
- 2. 포도당($C_6H_{12}O_6$) 500mg이 탄산가스와 물로 완전 산화하는데 소요되는 이론적 산소요구량(mg)은?
 - ① 512
- 2 521
- ③ 533
- **(4)** 548
- 3. 지하수의 특성을 설명한 것으로 가장 거리가 먼 것은?
 - ① 탁도가 높다.
 - ② 자정작용이 느리다.
 - ③ 수온의 변동이 적다.
 - ④ 국지적인 환경조건의 영향을 크게 받는다.
- 4. 1,000개의 세포가 5시간 후에 100,000개로 증식했다면 세대 시간(분)은? (단, 단위시간에 일어난 분열횟수 (k)=(logX_t-logX_o)/(0.30)-t, 출발시간의 세포수 = X_o, 일정한 시간이 경과된 후의 세포수 = X_t)
 - ① 80
- (2) 60
- 3 45
- (4) 30
- 5. 남조류(Blue-green algae)에 관한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 독립된 세포핵이 있다.
 - ② 세포벽의 구조는 박테리아와 흡사하다.
 - ③ 광합성 색소가 엽록체 안에 들어 있지 않다.
 - ④ 호기성 신진대사를 하며 전자공여체로 물을 사용한다.
- 6. 0.04M-NaOH용액의 농도(mg/L)는? (단, Na 원자량 23)
 - 1,000
- 2 1,200
- 3 1,400
- **4** 1,600
- 7. 수은주높이 300mm는 수주로 몇 mm인가? (단, 표준 상태 기준)
 - 1,960
- ② 3,220
- ③ 3,760
- 4 4070
- 8. 해수의 화학적 성질에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?
 - ① 해수의 pH는 8.2로서 약알칼리성을 가진다.
 - ② 해수의 주요성분 농도비는 지역에 따라 다르며 염분은 적 도해역에서 가장 낮다.
 - ③ 해수의 밀도는 수온, 염분, 수압의 함수이며 수심이 깊을 수록 증가한다.
 - ④ 해수 내에 주요성분 중 염소이온은 19,000mg/L 정도로 가장 높은 농도를 나타낸다.
- 9. 저수지 및 호소의 sediment()는 수중의 환경변화에 따라 수 중으로 오염물질을 유출함으로써 장기적인 내부오염원으로 작용을 한다. 오염물질 유출에 관여하는 영향인자에 대한 설 명으로 가장 거리가 먼 것은?
 - ① 수중의 DO 농도가 감소함에 따라 유출이 증가한다.

- ② 수중의 pH가 10 이상으로 높아질수록 유출이 증가한다.
- ③ 수중의 pH가 5 이하로 줄어들수록 유출이 증가한다.
- 4) 수온은 유출과 관계가 없다.
- 10. 하천의 DO가 6.3mg/L, BOD_u가 17.1mg/L일 때 용존산소곡 선(DO SagCurve)에서 임계점에 달하는 시간(day)은? (단, 온도는 20℃, 용존산소 포화량은 9.2mg/L, K₁= 0.1/day, K₂ = 0.3/day, f = K₂/K₁,

$$t_c = \frac{1}{k_1(f-1)} \log [f_1 - (f-1)\frac{D_o}{L_o}]$$

- ① 약 1.0
- ② 약 1.5
- ③ 약 2.0
- ④ 약 2.5
- 11. 탄소동화작용을 하지 않는 다세포 식물로서 유기물을 섭취 하여 수중에 질소나 용존산소 부족한 경우에도 잘 성장하는 미생물은?
 - 1 Bacteria
- 2 Algae
- ③ Fungi
- 4 Protozoa
- 12. 여름 정체기간 중 호수의 깊이에 따른 CO₂와 DO 농도의 변화를 설명한 것으로 옳은 것은?
 - ① 표수층에서 CO₂ 농도가 DO 농도 보다 높다.
 - ② 심해에서 DO 농도는 매우 낮지만 CO₂농도는 표수층과 큰 차이가 없다.
 - ③ 깊이가 깊어질수록 CO₂ 농도 보다 DO농도가 높다.
 - ④ CO₂ 농도와 DO 농도가 같은 지점(깊이)이 존재한다.
- 13. 개미산(HCOOH)의 ThOD/TOC의 비는?
 - ① 1.33
- 2 2.14
- 3 2.67
- 4 3.19
- 14. 글리신(C₂H₅O₂N) 10g이 호기성조건에서 CO₂, H₂O 및 HNO₃로 변화될 때 필요한 총 산소량(g)은?
 - 1 15
- ② 20
- ③ 30
- **4** 40
- 15. 부영양호(eutrophic lake)의 특성에 해당하는 것은?
 - ① 생산과 소비의 균형 ② 낮은 영양 염류
 - ③ 조류의 과다발생
- ④ 생물종 다양성 증가
- 16. 빗물의 특성에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?
 - ① 빗물은 낙하하면서 대기 중의 CO₂를 포화상태로 녹여 순수한 빗물의 pH를 약 5.6으로 만든다.
 - ② 일반적으로 빗물은 용해성분이 많아 경수이며 완충작용 이 강하다.
 - ③ SO_2 나 NO_2 같은 기체가 빗물에 녹아 H_2SO_4 와 HNO_3 가 되어 산성비를 만든다.
 - ④ 수자원으로서는 비정기적인 강우패턴과 집수·저장방법 문제로 가치가 비교적 크지 않은 편이다.
- 17. 시험용 동물의 50%를 사망시킬 때 그 환경 중의 약물 농도를 나타내는 것은?
 - ① TLN₅₀
- ② LD₅₀
- 3 LC₅₀
- 4 LI₅₀
- 18. Ca(OH)₂ 800mg/L, 용액의 pH는? (단, Ca(OH)₂는 완전해

리하며, Ca의 원자량은 40)

- ① 약 12.1
- ② 약 12.3
- ③ 약 12.7
- ④ 약 12.9
- 19. 물이 가지는 특성으로 틀린 것은?
 - ① 물의 밀도는 0℃에서 가장 크며 그 이하의 온도에서는 얼음형태로 물에 뜬다.
 - ② 물은 광합성의 수소공여체이며 호흡의 최종산물이다.
 - ③ 생물체의 결빙이 쉽게 일어나지 않는 것은 융해열이 크 기 때문이다.
 - ④ 물은 기화열이 크기 때문에 생물의 효과적인 체온조절이 가능하다.
- 20. 반응조에 주입된 물감의 10%, 90%가 용출되기까지의 시간 을 t₁₀, t₉₀이라할 때 Morrill지수는 t₉₀/t₁₀으로 나타낸다. 이상 적인 Plug flow인 경우의 Morrill지수 값은?
 - ① 1 보다 작다.
- ② 1 보다 크다.
- ③ 1 이다.
- ④ 0 이다.

2과목: 수질오염방지기술

- 21. BOD 1,000mg/L, 유량1,000m³/day인 폐수를 활성슬러지법 으로 처리하는 경우, 포기조의 수심을 5m로 할 때 필요한 포기조의 표면적(m²)은? (단, BOD 용적부하 0.4kg/m·day)
 - 1 400
- 2 500
- ③ 600
- (4) 700
- 22. 폐수 유입량이 1,000m³/day이고, 포기조의 SVI가 100일 때 반송 슬러지의 양(m³/day)은? (단, SV₃₀ = 50%)
 - 1,000
- 2 850
- ③ 700
- (4) 550
- 23. 염소의 살균력에 관한 내용으로 틀린것은?
 - ① pH가 낮을수록 살균능력이 크다.
 - ② 온도가 낮을수록 살균능력이 크다.
 - ③ HOCI은 OCIT보다 살균력이 크다.
 - ④ Chloramine은 OCI⁻보다 살균력이 작다.
- 24. 입자간 거리가 2cm이고, 상대속도가 100cm/s인 두 유체 입자의 속도경사(sec⁻¹)는?
 - ① 25
- ⁽²⁾ 50
- 3 75
- **4** 100
- 25. 폐수처리 과정인 침전 시 입자의 농도가 매우 높아 입자들 끼리 구조물을 형성하는 침전형태는?
 - ① 농축침전
- ② 응집침전
- ③ 압밀침전
- ④ 독립침전
- 26. 식품공장 폐수를 생물학적 호기성 공정으로 처리하고자 한다. 수질을 분석한 결과, 질소분이 없어 요소((NH₂)₂CO)를 주입하고자 할 때 필요한 요소의 양(mg/L)은? (단, BOD = 5,000mg/L, TN = 0, BOD: N: P = 100: 5: 1 기준)
 - ① 약 430
- ② 약 540
- ③ 약 670
- ④ 약 790
- 27. 회전원판법(RBC)의 단점으로 가장 거리가 먼 것은?
 - ① 일반적으로 회전체가 구조적으로 취약하다.

- ② 처리수의 투명도가 나쁘다.
- ③ 충격부하 및 부하변동에 약하다.
- ④ 외기기온에 민감하다.
- 28. 함수율 95%의 슬러지를 함수율 75%의 탈수케익으로 만들 었을 때, 탈수 전 슬러지의 체적대비 탈수 후 탈수케익의 체적의 변화는? (단, 분리액으로 유출된 슬러지양은 무시하 며, 탈수 전 슬러지와 탈수 후 탈수 케익의 비중은 모두 1.0으로 가정)
 - $\bigcirc 1/3$
- (2) 1/4
- ③ 1/5
- 4 1/6
- 29. BAC(Biological Activated Carbon)공법을 이용한 고도 정수 처리 시 장점이 아닌 것은?
 - ① 오염 물질에 따라 생물분해, 흡착작용이 상호 보완하여 준다.
 - ② 생물학적으로 분해 불가능한 독성물질이라도 흡착기능에 의하여 오염물질 제거가 가능하다.
 - ③ 분해 속도가 빠른 물질이나 적응시간이 필요없는 유기물 제거에 효과적이다.
 - ④ 부유물질과 유기물 농도가 낮은 깨끗한 유출수를 배출한 다.
- 30. 생물학적 방법으로 폐수 중의 질소를 제거 하려고 할 때 가 장 적절하지 않은 공법은?
 - ① A/O 공법
- ② VIP 공법
- ③ UCT 공법
- ④ 5단계 Bardenpho 공법
- 31. 표준활성슬러지법에서MLSS농도(mg/L)의 표준 운전범위는?
 - ① $1,000 \sim 1,500$
- ② 1,500 ~ 2,500
- $32,500 \sim 4,500$
- $4,500 \sim 6,000$
- 32. 40mg/L의 황산제일철(FeSO₄·7H₂O)을 사용하여 폐수를 처리하고자 한다. 이 물에 알칼리도가 없는 경우 공급하여야하는 Ca(OH)₂의 양(mg/L)은? (단, 분자량: FeSO₄·7H₂O = 277.9, Ca(OH)₂ = 74.1)
 - ① 10.7
- 2 21.4
- 3 32.1
- 4 42.8
- 33. 포기조 혼합액을 30분간 침전시킨 뒤의 침전물의 부피는 400mL/L이었고, MLSS농도가 3,000mg/L이었다면 침전지에 서 침전상태는?
 - ① 슬러지의 침전이 양호하다.
 - ② 슬러지 팽화로 인하여 침전이 되지 않는 다.
 - ③ 슬러지 부상(Sludge rising)현상이 발생하여 슬러지 덩어 리가 떠오른다.
 - ④ 슬러지 플록이 제대로 형성되지 못하고 미세하게 분산한 다.
- 34. 일반적으로 회전원판법은 원판의 몇 %가 물에 잠긴 상태에 서 운영되는가?
 - ① 10 ~ 20%
- ② 30 ~ 40%
- ③ 50 ~ 60%
- **4** 70 ~ 80%
- 35. 상수 원수 내의 비소 처리에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?
 - ① 응집처리에는 응집침전에 의한 제거방법과 응집여과에 의한 제거방법이 있다.

- ② 이산화망간을 사용하는 흡착처리에서는 5가비소를 제거 할 수 있다.
- ③ 흡착시의 pH는 활성알루미나에서는 1 ~ 3이 효과적인 범위이다.
- ④ 수산화세륨을 흡착제로 사용하는 경우는 3가 및 5가 비소를 흡착할 수 있다.
- 36. 하수처리에 적용되는 물리적 조작과 기능에 대한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 분쇄 수로 내에서 고형물을 분쇄하는 것으로 예비처리 조작이다.
 - ② 유량조정 후속의 처리시설에 걸리는 유량 및 수질부하 를 균등하게 하는 조작이다.
 - ③ 응집 부유물질의 침전특성을 개선하는 조작이다.
 - ④ 부상분리 고형물이나 부유성 물질의 제거를 위해 사용 되는 조작이다.
- 37. 생물학적 인 제거 공법에서 호기성 공정의 주된 역할은?
 - ① 용해성 인의 과잉 산화
- ② 용해성 인의 과잉 방출
- ③ 용해성 인의 과잉 환원
- ④ 용해성 인의 과잉 섭취
- 38. 냄새역치(TON, threshold odornumber)에 대한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 냄새의 강도를 나타낼 때 사용한다.
 - ② 관능분석에 의해 결정한다.
 - ③ 같은 시료에 대해서는 시험자가 다르더라도 TON값이 일 정하다.
 - ④ TON값이 클수록 시료의 냄새가 강하다고 볼 수 있다.
- 39. 공장에서 pH 2인 황산 폐수 180m³/day가 배출되고 있다. 이 폐수를 중화시키고자 할 때 필요한 NaOH 양(kg/day)은? (단, NaOH 순도 90%)
 - ① 약 60
- ② 약 70
- ③ 약 80
- ④ 약 90
- 40. 공장폐수의 BOD 1kg을 제거하기 위해 필요한 산소량이 1kg이다. 공기 1m³에 함유되어 있는 산소량이 0.277kg이고 활성슬러지에서 공기용해율이 4%(부피%)라 할때, BOD 5kg을 제거하는데 필요한 공기량(m³)은? (단, 공기 내 각 성분은 동일한 비율로 용해된다고 가정)
 - 1 451
- 2 554
- 3 632
- 4 712

3과목: 수질오염공정시험방법

- 41. 분석을 위해 채취한 시료수에 다량의 점토질 또는 규산염이 함유된 경우, 적합한 전처리 방법은?
 - ① 질산 황산에 의한 분해
 - ② 질산 과염소산 불화수소산에 의한 분해
 - ③ 질산 황산 과염소산에 의한 분해
 - ④ 회화에 의한 분해
- 42. 물속의 냄새 측정 시 잔류염소 냄새는 측정에서 제외한다. 잔류염소 제거를 위해 첨가하는 시약은?
 - ① 티오황산나트륨용액
- ② 과망간산칼륨용액
- ③ 아스코르빈산암모늄용액
- ④ 질산암모늄용액

- 43. 수은(냉증기 원자흡수분광광도법)측정 시 물속에 있는 수 온을 금속수은으로 산화시키기 위해 주입하는 것은?
 - ① 이염하주석
- ② 아연분말
- ③ 염산하이드록실아민 ④ 시안화칼륨
- 44. 4각 웨어에 의하여 유량을 측정하려고 한다. 수두가 90cm 이고, 절단 폭이 1.0m일 때 유량(m³/min)은? (단, 유량계수 K = 1.2)
 - ① 약 1.03
- ② 약 1.26
- ③ 약 1.37
- ④ 약 1.53
- 45. 아질산성 질소 표준원액(약 0.25mg/mL)을 제조하기 위해서 아질산나트륨(NaNO₂)을 데시케이터에서 24시간 건조시킨 후, 일정량을 취하여 물에 녹이고 클로로포름 0.5mL와 물을 넣어 500mL로 하였다. 표준원액 제조를 위해 취한 아질산나트륨의 양(g)은? (단, 원자량 Na = 23)
 - ① 약 0.31
- ② 약 0.62
- ③ 약 1.23
- ④ 약 2.46
- 46. 분석에 요구되는 시료의 최대 보존기간이 가장 짧은 측정항 목은?
 - ① 염소이온
- ② 부유물질
- ③ 총인
- ④ 용존 총인
- 47. 기체크로마토그래피법에서 검출하고자 하는 화합물에 대한 검출기가 바르게 연결된 것은?
 - ① 유기할로겐화합물 : 열전도도 검출기(TCD), 황화합물 : 불꽃이온화 검출기(FID)
 - ② 유기할로겐화합물 : 불꽃이온화 검출기(FID), 황화합물 : 열전도도 검출기(TCD)
 - ③ 유기할로겐화합물 : 전자포획형 검출기(ECD), 황화합물 : 불꽃광도형 검출기(FPD)
 - ④ 유기할로겐화합물 : 불꽃광도형 검출기(FPD), 황화합물 : 불꽃이온화 검출기(FID)
- 48. 유도결합플라스마 원자발광분광법(ICP)의 장치 구성을 순 서대로 나타낸 것은?
 - ① 시료도입부 광원부 파장선택부 측정부 기록부
 - ② 시료도입부 파장분리부 광원부 검출부 기록부
 - ③ 시료도입부 고주파전원부 광원부 분광부 연산처 리부 - 기록부
 - ④ 시료도입부 저주파전원부 분광부 측정부 기록부
- 49. 수질오염공정시험기준에 따라 분석에 요구되는 시료량은 시험항목 및 시험횟수에 따라 차이가 있으나 일반적으로 채취하는 시료의 양(L)은?
 - ① 0.5 ~ 1
- 2 1.5 ~ 2
- ③ 2 ~ 3
- 4 3 ~ 5
- 50. 0.1N 과망간산칼륨액의 표정에 사용되는 표준시약은?
 - ① 무수탄산나트륨
- ② 옥살산나트륨
- ③ 티오황산나트륨
- ④ 수산화나트륨
- 51. 생물화학적산소요구량(BOD) 분석방법에 대한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 시료의 예상 BOD값으로부터 단계적으로 희석배율을 정하여 3~5종의 희석시료를 조제한다.

- ② 공장폐수나 혐기성 발효의 상태에 있는 시료는 호기성 산화에 필요한 미생물을 식종하여야 한다.
- ③ 탄소계 BOD를 측정해야 할 경우에는 질산화 억제 시약 을 첨가 한다.
- ④ 5일 저장기간 동안 산소의 소비량이 20~40%범위안의 희석 시료를 선택하여 BOD를 계산한다.
- 52. 물벼룩을 이용한 급성 독성 시험법에서 적용되는 용어인 '치 사'의 정의에 대한 설명으로 ()에 옳은 것은?

일정 비율로 준비된 시료에 물벼룩을 투입하며 (①)시간 경과 후 시험용기를 살며시 움직여 주고, (C)초 후 관찰했을 때 마무 반응이 없 는 경우 치사로 판정한다.

- ① ① 12, ⑤ 15
- ② ¬ 12, □ 30
- ③ つ 24. 🗅 15
- (4) (7) 24. (L) 30
- 53. 흡광 광도계 측광부의 광전측광에 광전 도셀이 사용될 때 적용되는 파장은?
 - ① 자외 파장
- ② 가시 파장
- ③ 근적외 파장
- ④ 근자외 파장
- 54. 수질오염공정시험기준에서 일반적으로 적용되는 용어의 정 의로 옳지 않은 것은?
 - ① '감압'이라 함은 따로 규정이 없는 한 $15mmH_2O$ 이하를
 - ② '밀폐용기'라 함은 취급 또는 저장하는 동안에 이물질이 들어가거나 또는 내용물이 손실되지 아니하도록 보호하 는 용기를 말한다.
 - ③ '냄새가 없다'라고 기재한 것은 냄새가 없거나 또는 거의 없는 것을 표시하는 것이다.
 - ④ '정확히 취하여'란 규정한 양의 액체를 부피피펫으로 눈 금까지 취하는 것을 말한다.
- 55. 자외선/가시선분광법으로 정량항 때 측정항목과 그에 따른 발색시약이 잘못 연결된 것은?
 - ① 불소 : 란탄알리자린 콤프렉속용액
 - ② 페놀류: 4 아미노안티피린과 헥사시 안화철(11)산칼륨 용액
 - ③ 질산성질소 : 블루신 설퍼민산용액
 - ④ 비소 : 피리딘 피라졸론 용액
- 56. 총대장균군 막여과법에 관한 내용으로 ()에 옳은 것은?

물속에 존재하는 총대장균군을 측정하기 위해 패 트리접시에 배지를 올려놓은 다음 배양 후 () 계통의 집락을 계수하는 방법이다.

- ① 금속성 광택을 띠는 적색이나 진한 적색
- ② 금속성 광택을 띠는 청색이나 진한 청색
- ③ 여러 가지 색조를 띠는 적색
- ④ 여러 가지 색조를 띠는 청색
- 57. 알칼리성 과망간산칼륨에 의한 화학적 산소요구량(COD) 측 정법에서 반응 후 적정에 사용하는 시약과 종말점에서 변하 는 색은?
 - ① Na₂S₂O₃, 무색
- ② KMnO₄, 엷은 홍색

- ③ Ag₂SO₄, 엷은 홍색 ④ Na₂C₂O₄, 적색
- 58. BOD 측정 시 산성 또는 알칼리성 시료의 중화를 위해 전처 리로 넣어주는 산 또는 알칼리성용액의 양은 시료량의 얼마 를 넘지 않도록 해야 하는가?
 - ① 0.5%
- 2 1.5%
- 3 2.5%
- 4 3.5%
- 59. 시료의 용존산소량은 8.50mg/L이었고. 순수 중의 용존산소 포화량은 8.84mg/L이었다. 시료채취 시의 대기압이 750mmHg이었다면 용존산소포화율(%)은?
 - ① 95.5
- ② 96.2
- 3 97.4
- (4) 98.8
- 60. 시험에 적용되는 온도 표시로 틀린 것은?
 - ① 실온은 1 ~ 35℃
- ② 찬 곳은 0℃ 이하
 - ③ 온수는 60 ~ 70℃ ④ 상온은 15 ~ 25℃

4과목: 수질환경관계법규

- 61. 폐수처리업에 종사하는 기술요원의 폐수처리기술요원과정의 교육기간은?
 - ① 8시간(1일) 이내
- ② 2일 이내
- ③ 4일 이내
- ④ 6일 이내
- 62. 기타수질오염원인 수산물양식시설 중 가두리 양식어장의 시 설 설치 등의 조치 기준으로 틀린 것은?
 - ① 사료를 준 후 2시간 지났을 때 침전되는 양이 10% 미만 인 부상사료를 사용한다. 다만, 10센티미터 미만의 치어 또는 종묘에 대한 사료는 제외한다.
 - ② 부상사료 유실방지대를 수표면 상·하로 각 30센티미터 이상 높이로 설치하여야 한다. 다만, 시료유실의 우려가 없는 경우에는 그러하지 아니하다.
 - ③ 어병의 예방이나 치료를 하기 위한 항생제를 지나치게 사용하여서는 아니 된다.
 - ④ 분뇨를 수집할 수 있는 시설을 갖춘 변소를 설치하여야 하며, 수집된 분뇨를 육상으로 운반하여 호소에 재유입 되지 아니하도록 처리하여야 한다.
- 63. 폐수무방류배출시설의 설치가 가능한 특정수질 유해물질이 아닌 것은?

 - ① 구리 및 그 화합물 ② 망간 및 그 화합물
 - ③ 디클로로메탄
- ④ 1, 1 디클로로에틸렌
- 64. 비점오염원의 변경신고 기준으로 틀린 것은?
 - ① 상호·대표자·사업명 또는 업종의 변경
 - ② 총 사업면적·개발면적 또는 사업장 부지 면적이 처음 신 고면적의 100분의 30이상 증가하는 경우
 - ③ 비점오염저감시설의 종류, 위치, 용량이 변경되는 경우
 - ④ 비점오염원 또는 비점오염저감시설의 전부 또는 일부를 폐쇄하는 경우
- 65. 환경부장관이 제조업의 배출시설(폐수무방류 배출시설을 제 외)을 설치·운영하는 사업자에 대하여 조업정지를 명하여야 하는 경우로서 그 조업정지가 주민의 생활, 대외적인 신용, 고용, 물가 등 국민경제, 그 밖에 공익에 현저한 지장을 초 래할 우려가 있다고 인정되는 경우에 조업정지처분에 갈음 하여 부과할 수 있는 과징금의 최대 액수는?(오류 신고가 접수된 문제입니다. 반드시 정답과 해설을 확인하시기 바랍

니다.)

- ① 1억원 이하
- ② 2억원 이하
- ③ 3억원 이하
- ④ 5억원 이하
- 66. 배출부과금을 부과할 때 고려해야 할 사항이 아닌 것은?
 - ① 배출허용기준 초과 여부
 - ② 배출되는 수질오염물질의 종류
 - ③ 배출시설의 정상가동 여부
 - ④ 수질오염물질의 배출기간
- 67. 위임업무 보고사항 중 보고 횟수가 다른 것은?
 - ① 배출업소의 지도·점검 및 행정처분 실적
 - ② 배출부과금 부과 실적
 - ③ 과징금 부과 실적
 - ④ 비점오염원의 설치신고 및 방지시설 설치 현황 및 행정 처분 현황
- 68. 폐수 수탁처리 영업을 하려는 자의 준수사항으로 틀린 것 은?
 - ① 폐수의 처리능력과 처리가능성을 고려하여 수탁할 것
 - ② 처리능력이나 용량 미만의 시설을 설치하거나 운영하지 아니학 것
 - ③ 등록한 사항 중 환경부령이 정하는 중요사항을 변경하는 때에는 시장·군수에게 등록할 것
 - ④ 기술능력·시설 및 장비 등을 항상 유지·점검하여 폐수처 리업의 적정 운영에 지장이 없도록 할 것
- 69. 폐수무방류배출시설의 설치허가 또는 변경허가를 받은 사업 자가 페수무방류배출시설에서 배출되는 폐수를 오수 또는 다른 배출시설에서 배출되는 폐수와 혼합하여 처리하거나 처리할 수 있는 시설을 설치하는 행위를 한 경우 벌칙 기준 2?
 - ① 2년 이하의 징역 또는 2천만원 이하의 벌금
 - ② 3년 이하의 징역 또는 3천만원 이하의 벌금
 - ③ 5년 이하의 징역 또는 5천만원 이하의 벌금
 - ④ 7년 이하의 징역 또는 7천만원 이하의 벌금
- 70. 수질오염경보인 조류경보 단계 중 조류 대발생 시 취수장· 정수장 관리자의 조치사항으로 틀린 것은?
 - ① 정수의 독소분석 실시
 - ② 정수처리 강화(활성탄 처리, 오존 처리)
 - ③ 조류증식 수심 이하로 취수구 이동
 - ④ 취수구 등에 대한 조류 방어막 설치
- 71. 총량관리 단위 유역의 수질 측정방법에 관한 내용으로 ()에 옳은 것은?

목표수질지점별로 연간 30회 미상 측정하여야 하 며 미에 따른 수질 측정 주기는 (일정하여야 한다. 다만, 홍수, 결빙, 갈수 등으로 채수가 불가능한 특정 기간에는 그 측정 주기를 늘리거나 줄일 수 있다.

- ① 3일
- ② 5일
- ③ 8일
- ④ 10일

- 72. 사업장별 환경기술인의 자격기준으로 틀린 것은?
 - ① 제1종사업장 : 수질환경기사 1명 이상
 - ② 제2종사업장 : 수질환경산업기사 1명 이상
 - ③ 제3종사업장 : 2년 이상 수질분야 환경 관련 업무에 종 사한 자 1명 이상
 - ④ 제4종사업장·제5종사업장 : 배출시설 설치허가를 받거나 배출시설 설치신고가 수리된 사업자 또는 배출시설 설치 허가를 받거나 배출시설 설치신고가 수리된 사업자가 그 사업장의 배출시설 및 방지시설업무에 종사하는 피고용 인 중에서 임명하는 자 1명 이상
- 73. 공공폐수처리시설의 방류수 수질기준(mg/L) 중 BOD, COD, T-N 각각의 농도 기준은? (단, 상수원보호구역으로 현재 적 용하는 기준)
 - ① 10 이하, 15 이하, 20 이하
 - ② 20 이하, 40 이하, 40 이하
 - ③ 20 이하, 40 이하, 60 이하
 - 4 30 이하, 50 이하, 60 이하
- 74. 공공수역에 특정수질유해물질 등을 누출·유출하거나 버린 자가 받을 수 있는 벌칙기준은?
 - ① 100만원 이하의 벌금 ② 500만원 이하의 벌금
 - ③ 1천만원 이하의 벌금 ④ 3천만원 이하의 벌금
- 75. 시·도지사가 희석하여야만 오염물질의 처리가 가능하다고 인정할 수 있는 경우로 틀린 것은?
 - ① 폐수의 염분 농도가 높아 원래의 상태로는 생물화학적 처리가 어려운 경우
 - ② 폐수의 유기물 농도가 높아 원래의 상태로는 생물화학적 처리가 어려운 경우
 - ③ 폐수의 중금속 농도가 높아 원래의 상태로는 화학적 처 리가 어려운 경우
 - ④ 폭발의 위험 등이 있어 원래의 상태로는 화학적 처리가 어려운 경우
- 76. 폐수처리업의 종류(업종 구분)로 가장 옳은 것은?
 - ① 폐수 수탁처리업, 폐수 재이용업
 - ② 폐수 수탁처리업, 폐수 재활용업
 - ③ 폐수 위탁처리업, 폐수 수거·운반업
 - ④ 폐수 수탁처리업, 폐수 위탁처리업
- 77. 시장·군수·구청장이 하천, 호소에 낚시금지구역 또는 낚시제 한구역 지정 시 고려할 사항으로 틀린 것은?
 - ① 연도별 낚시 어획량
 - ② 연도별 낚시 인구 현황
 - ③ 낚시터 인근에서의 쓰레기 발생 현황 및 처리 여건
 - ④ 용수의 목적
- 78. 수질 및 수생태계 보전에 관한 법률의 제정목적이 아닌 것 은?
 - ① 수질오염으로 인한 국민건강 예방
 - ② 공공수역 수질 적정 관리
 - ③ 미래의 세대에게 책임관리
 - ④ 국민에게 혜택향유
- 79. 수질오염방제센터에서 수행하는 사업으로 틀린 것은?

- ① 공공시역의 수질오염사고 감시
- ② 지자체별 수질오염사고 예방 및 처리 대행
- ③ 수질오염 방지기술 관련 교육·훈련, 연구개발 및 홍보
- ④ 수질오염사고에 대비한 장비, 자재, 약품 등의 비치 및 보관을 위한 시설의 설치·운영

80. 낚시금지, 제한구역의 안내판 규격에 관한 내용으로 옳은 것은?

① 바탕색 : 흰색, 글씨 : 청색 ② 바탕색 : 청색, 글씨 : 흰색 ③ 바탕색 : 녹색, 글씨 : 흰색 ④ 바탕색 : 흰색, 글씨 : 녹색

> 전자문제집 CBT PC 버전 : <u>www.comcbt.com</u> 전자문제집 CBT 모바일 버전 : <u>m.comcbt.com</u> 기출문제 및 해설집 다운로드 : <u>www.comcbt.com/xe</u>

전자문제집 CBT란?

종이 문제집이 아닌 인터넷으로 문제를 풀고 자동으로 채점하며 모의고사, 오답 노트, 해설까지 제공하는 무료 기출문제 학습 프 로그램으로 실제 시험에서 사용하는 OMR 형식의 CBT를 제공합 니다.

PC 버전 및 모바일 버전 완벽 연동 교사용/학생용 관리기능도 제공합니다.

오답 및 오탈자가 수정된 최신 자료와 해설은 전자문제집 CBT 에서 확인하세요.

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