

1과목 : 수질오염개론

- 박테리아의 경험적인 화학적 분자식이 $C_5H_7O_2N$ 일 때 10 g의 박테리아가 산화될 때 소모되는 이론 산소량은? (단, 박테리아의 질소는 암모니아로 전환됨)
 - 10.1 g
 - 12.4 g
 - 14.2 g
 - 16.2 g
- 소수성 colloid 에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?
 - 물과 반발하는 성질을 가지고 있다.
 - 물 속에 현탁상태로 존재한다.
 - 매우 작은 입자로 존재한다.
 - 염에 대하여 큰 영향을 받지 않는다.
- 깊은 호수나 저수지의 수직방향의 물 운동이 없을 때 생기는 성층현상(成層現象)의 성층 구분 순서로 맞는 것은? (단, 수 표면으로부터)
 - Epilimnion → Thermocline → Hypolimnion → 침전물층
 - Epilimnion → Hypolimnion → Thermocline → 침전물층
 - Hypolimnion → Thermocline → Epilimnion → 침전물층
 - Hypolimnion → Epilimnion → Thermocline → 침전물층
- 인구 50만의 신도시가 건설되어 인구 1명당 하루에 BOD 500mg/L, 200 L 썩의 물을 하천으로 배출한다. 하수유입 전 하천수의 유량이 100,000m³/day이고 BOD가 4.0mg/L 이었다면 하수 유입 후의 하천의 BOD는? (단, 완전혼합, 합류점 기준)
 - 238 mg/L
 - 252 mg/L
 - 282 mg/L
 - 296 mg/L
- pH 2인 용액은 pH 5인 용액보다 몇 배 더 산성인가?
 - 3
 - 300
 - 1000
 - 296
- 부영양화의 방지 대책과 가장 거리가 먼 것은?
 - N, P 유입을 방지하여야 한다.
 - 조류의 번식을 방지하기 위해 CaCO₃를 살포한다.
 - 포기(aeration)등의 방법으로 저 산소층을 제거한다.
 - 영양염류를 침전시키고 이 침전 물질을 불활성화시켜야 한다.
- Na⁺ 368mg/L, Ca²⁺ 200mg/L, Mg²⁺ 264mg/L인 농업용수가 있다. 이 때 SAR(Sodium Adsorption Rate)의 값은? (단, Na의 원자량 : 23, Ca의 원자량 : 40, Mg의 원자량 : 24)
 - 4
 - 8
 - 16
 - 32
- 5% NaCl의 M농도는? (단, NaCl 화학식량 = 58.5, 용액비중은 1.0)
 - 0.35M
 - 0.55M
 - 0.85M
 - 1.25M
- 물 500mL에 NaOH 0.08g을 용해시킨 용액의 pH는?
 - 2.4
 - 2.7
 - 11.3
 - 11.6
- 어느 하천의 DO가 7.3mg/L, BOD_u가 17mg/L이었다. 이

때 용존산소곡선(DO Sag Curve)에서 임계점에 달하는 시간은? (단, 온도는 20℃, 용존산소 포화량 9.2mg/L, $K_1 = 0.1/\text{day}$, $K_2 = 0.3/\text{day}$,

$$t_c = \frac{1}{K_1(f-1)} \log \left[f \times \left(1 - (f-1) \frac{D_0}{L_0} \right) \right], \quad f = K_2/K_1$$

- 약 2일
 - 약 4일
 - 약 6일
 - 약 8일
- 하천의 수질모델인 DO Sag - I · II 에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?
 - 1차원 정상상태 모델이다.
 - 저질의 영향 및 광합성 작용에 의한 DO반응을 고려한 모델이다.
 - 점오염원과 비점오염원이 하천의 DO에 미치는 영향을 나타낼 수 있다.
 - Streeter-Phelps 식을 기본으로 한다.
 - 물의 물리 화학적 특성에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?
 - 물은 고체상태인 경우 수소결합에 의해 육각형 결정구조를 가진다.
 - 물(액체)분자는 H⁺ 와 OH⁻의 극성을 형성하므로 다양한 용질에 유효한 용매이다.
 - 물은 광합성의 수소 공여체이며 호흡의 최종산물로서 생체의 중요한 대사물이 된다.
 - 물은 융해열이 크지 않기 때문에 생명체의 결빙을 방지할 수 있다.
 - 어느 폐수의 BOD_u가 200mg/L이며 K_1 (상용대수)값이 0.2/day 라면 5일 후 남아 있는 BOD는?
 - 25 mg/L
 - 20 mg/L
 - 15 mg/L
 - 10 mg/L
 - BOD 20mg/L 인 하수처리장 유출수가 50,000m³/day로 방출되고 있다. 하수가 방출되기 전에 하천의 BOD는 3mg/L이며, 유량은 5.8m³/sec 이다. 방출된 하수가 하천수에 의해 완전 혼합된다고 한다면 혼합지점에서의 BOD 총량(kg/day)은?
 - 503
 - 1503
 - 2503
 - 3503
 - 0.02M-KBr과 0.03M-SO₄를 함유하고 있는 용액의 이온강도는? (단, 완전히 해리 기준)
 - 0.06
 - 0.11
 - 0.14
 - 0.18
 - 수온이 20℃이고 재포기 계수가 0.2/day인 수체에서 수온이 15℃로 변할 때의 재포기 계수는? (단, 온도보정계수는 1.024)
 - 0.169/day
 - 0.178/day
 - 0.187/day
 - 0.192/day
 - 어떤 용액의 NaOH 농도가 0.02M이다. 이 농도를 mg/L 단위로 옳게 표시한 것은? (단, Na 원자량은 23임)
 - 200
 - 400
 - 600
 - 800
 - 미생물군 중에서 에너지원으로 빛을 이용하며 유기탄소를

탄소원으로 이용하는 미생물군은?

- ① 광합성 독립영양 미생물
- ② 화학합성 독립영양 미생물
- ③ 광합성 종속영양 미생물
- ④ 화학합성 종속영양 미생물

19. Glucose($C_6H_{12}O_6$) 400mg/L 용액을 호기성 처리시 필요한 이론적 인량(P, mg/L)은? (단, $BOD_5 : N : P = 100 : 5 : 1$, $K_1 = 0.1/day^{-1}$, 상용대수기준)

- ① 약 1.6 ② 약 2.9
- ③ 약 3.8 ④ 약 4.6

20. 해수의 주요 성분(Holy seven)으로 볼 수 없는 것은?

- ① 중탄산염 ② 마그네슘
- ③ 아연 ④ 황

2과목 : 수질오염방지기술

21. 하수고도처리에 적용하는 생물학적 인제거 공정인 연속 회분식 반응조에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 설계자료가 제한적이다.
- ② 소유량에 적합하지 않다.
- ③ 수리학적 과부하에서도 MLSS의 누출이 없다.
- ④ 질소, 인 동시 제거 시 운전의 유연성이 크다.

22. SS 가 10,000ppm인 분뇨를 전처리에서 15% 그리고 1차 처리에서 70%의 SS를 제거하였을 때 1차처리 후 유출되는 분뇨의 SS 농도는?

- ① 약 2350 ppm ② 약 2550 ppm
- ③ 약 2750 ppm ④ 약 2950 ppm

23. 유량이 $5,000m^3/day$ 이고 포기조의 MLSS $4,500kg$ 이다. F/M비($kg/kg \cdot day$)를 0.25로 유지하기 위해서는 유입수의 BOD농도를 얼마로 유입시켜야 되는가?

- ① 225 mg/L ② 325 mg/L
- ③ 375 mg/L ④ 475 mg/L

24. 응집제로 많이 사용되고 있는 황산알루미늄의 장점에 대한 설명과 가장 거리가 먼 것은?

- ① 여러 폐수에 적용이 가능하다.
- ② 결정은 부식 자극성이 거의 없고 취급이 용이하다.
- ③ 저렴하고 독성이 거의 없기 때문에 대량 첨가가 가능하다.
- ④ 철염보다 플럭(floc)이 무겁다.

25. 생물학적 공정의 인제거 공정 중 A/O 프로세스에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 높은 BOD/P 비가 요구된다.
- ② 비교적 수리학적 체류시간이 짧다.
- ③ 높은 정도의 질소와 인의 동시 제거가 어렵다.
- ④ 공정의 운전 유연성이 크다.

26. 어느 특정한 산화지에 대해 1일 BOD부하를 $10kg/day \cdot m^2$ 으로 설계하였다. 평균 유량이 $3m^3/min$ 이고 BOD농도가 $300mg/L$ 일 때 필요한 면적(m^2)은? (단, 비중은 1.0 으로 가정함)

- ① 약 90 ② 약 110
- ③ 약 130 ④ 약 150

27. 혐기성 반응기에 있어서 생물학적 고형물량을 유지하고 증가시키는 방법으로 옳지 않은 것은?

- ① 짧은 수리학적 체류시간으로의 시스템 운전
- ② 시스템내의 고형물을 유지하는 농후한 슬러지 블랭킷의 개발
- ③ 시스템에서 박테리아가 자라고 유지될 수 있는 고정된 표면의 제공
- ④ 반응기 유출수로부터의 고형물의 분리 및 이 고형물의 반응기로의 재순환

28. 슬러지 함수율이 95%에서 80%로 줄어든다면 슬러지의 부피는? (단, 슬러지 비중은 1.0)

- ① 1/9 로 감소한다. ② 1/6 로 감소한다.
- ③ 1/5 로 감소한다. ④ 1/4 로 감소한다.

29. 화학합성을 하는 자가영양계미생물의 에너지원과 탄소원으로 옳은 것은? (순서대로 에너지원, 탄소원)

- ① 무기물의 산화환원반응, 유기탄소
- ② 무기물의 산화환원반응, CO_2
- ③ 유기물의 산화환원반응, 유기탄소
- ④ 유기물의 산화환원반응, CO_2

30. 직경이 1.0m이고 비중이 3.0인 입자를 $17^\circ C$ 의 물에 넣었다. 입자가 2m 침강하는데 걸리는 시간은? (단, $17^\circ C$ 의 물의 점성계수는 $1.089 \times 10^{-3} kg/m \cdot s$, Stokes 침강이론 기준)

- ① 2초 ② 16초
- ③ 38초 ④ 56초

31. 폐수 플럭 형성탱크에서 속도구배(G), 유체의 점도(μ), 소요동력(P)과 탱크부피(V)의 관계식 표현이 적절한 것은? (단, 단위는 적절하다고 가정함)

- ① $G = \frac{1}{P} \sqrt{\frac{V}{\mu}}$ ② $G = \frac{1}{V} \sqrt{\frac{P}{\mu}}$
- ③ $G = \sqrt{\frac{V}{\mu P}}$ ④ $G = \sqrt{\frac{P}{\mu V}}$

32. 도금폐수가 $100m^3/일$ 로 유입되고 CN 농도가 $300mg/L$ 이었다. 이 폐수를 알칼리 염소법으로 처리하고자 할 때 요구되는 이론적 염소량(Cl_2)은? (단, $2CN^- + 5Cl_2 + 4H_2O \rightarrow 2CO_2 + N_2 + 8HCl + 2Cl^-$, Cl 분자량 : 71)

- ① 121.7 kg/day ② 142.3 kg/day
- ③ 168.2 kg/day ④ 204.8 kg/day

33. 가압부상조 설계에 있어서 유량이 $2000m^3/day$ 인 폐수 내에 SS 농도가 $250mg/L$, 공기의 용해도는 $18.7mg/L$ 이라고 할 때 압력이 4기압인 부상조에서의 A/S 비는? (단, 용존공기의 분율은 0.5 이며 반송은 고려하지 않음)

- ① 0.027 ② 0.048
- ③ 0.064 ④ 0.097

34. 염소요구량이 $8mg/L$ 인 하수에 잔류염소의 농도가 $0.5mg/L$ 가 되도록 하기 위해서 주입하여야 하는 염소량은?

- ① 4 mg/L ② 7.5 mg/L

- ③ 8.5 mg/L ④ 10 mg/L
35. 유입기질 5g BOD_u 을 혐기성 분해시 발생하는 이론적인 CH₄ 량은 표준상태에서 몇 L 인가?
 ① 1.38 L ② 1.48 L
 ③ 1.75 L ④ 1.89 L
36. BOD 1000mg/L , 폐수량 1000m³/일의 공정폐수를 BOD 용적부하 0.4kg/m³·일의 활성 슬러지법으로 처리하는 경우 포기조의 수심을 5m로 하면 포기조의 표면적은?
 ① 400m² ② 500m²
 ③ 600m² ④ 700m²
37. 600m³인 포기조에 1000m³/day으로 폐수가 유입될 때 포기 시간(hr)은? (단, 반송슬러지는 고려하지 않음)
 ① 11.6 hr ② 12.6 hr
 ③ 13.2 hr ④ 14.4 hr
38. 활성슬러지법에서 포기조 내 처리상황이 악화되었을 때 검토해야 할 사항과 가장 거리가 먼 것은?
 ① 유입수의 유해성분 유무조사
 ② MLSS가 적정 유지되는가를 조사
 ③ 유입수의 pH 변동 유무를 조사
 ④ 원폐수의 SS 농도 변동 유무를 조사
39. 어느 하수 처리장의 포기조 용적이 800m³, MLSS가 3000mg/L , 그리고 SRT(고형물 체류시간)가 3일이라면 1일 생산되는 슬러지의 건조중량은?
 ① 0.8 ton ② 1.6 ton
 ③ 2.4 ton ④ 3.2 ton
40. 유입수량이 4,000m³/day이고, BOD 는 200mg/L, SS 는 150mg/L 일 때 침전지의 깊이를 3m , 체류시간을 4시간으로 할 때 침전지의 표면부하율은?
 ① 12 m³/m²·day ② 14 m³/m²·day
 ③ 16 m³/m²·day ④ 18 m³/m²·day

3과목 : 수질오염공정시험방법

41. 0.05N-KMnO₄ 4.0L를 만들려고 한다. KMnO₄는 약 몇 g 이 필요한가? (단, 원자량은 K=39, M_n=55 이다.)
 ① 3.2 ② 4.6
 ③ 5.2 ④ 6.3
42. 흡광광도법으로 측정하고자 할 때 투과율 30% 의 흡광도는?
 ① 0.699 ② 0.643
 ③ 0.572 ④ 0.523
43. 페놀류 측정에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?(단, 흡광광도법 기준)
 ① 적색의 안티피린계색소의 흡광도를 측정하는 방법으로 수용액에서는 510nm에서 측정한다.
 ② 적색의 안티피린계색소의 흡광도를 측정하는 방법으로 클로로포름용액에서는 460nm에서 측정한다.
 ③ 정량범위는 추출법일 때 0.01~0.05mg 이다.
 ④ 정량범위는 직접법일 때 0.05~0.5mg 이다.

44. DO 측정 시 텡클러-아지드화나트륨 변법의 정량범위 기준으로 옳은 것은?
 ① 0.01 mg/L 이상 ② 0.05 mg/L 이상
 ③ 0.1 mg/L 이상 ④ 0.5 mg/L 이상
45. 시안 측정 시 초산아연 용액을 주입하여 제거하는 시료 내 물질은? (단, 흡광광도법 기준)
 ① 알루미늄 및 철 ② 잔류염소
 ③ 유지류 ④ 황화합물
46. 수질오염공정시험기준상의 색도 시험방법(투과율법)에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?
 ① 시료 중의 부유물질은 제거하여야 한다.
 ② 색도의 측정은 시각적으로 눈에 보이는 색상에 관계없이 단순 색도차 또는 단일 색도차를 계산하는데 아담스-니컬슨의 색도공식을 근거로 하고 있다.
 ③ 백금-코발트 표준물질과 아주 다른 색상의 폐하수에서는 적용할 수 없다.
 ④ 백금-코발트 표준물질과 비슷한 색상의 폐하수에서 적용할 수 있다.
47. 취급 또는 저장하는 동안에 기체 또는 미생물이 침입하지 아니하도록 내용물을 보호하는 용기는?
 ① 차광용기 ② 밀봉용기
 ③ 기밀용기 ④ 밀폐용기
48. 다음 측정항목 중 시료의 최대보존기간이 가장 짧은 것은?
 ① 시안 ② 클로로필-a
 ③ 부유물질 ④ 색도
49. 수질오염공정시험기준의 총칙에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?
 ① 온도의 영향이 있는 실험결과 판정은 표준온도를 기준으로 한다.
 ② 찬 곳은 따로 규정이 없는 한 4~20℃의 곳을 뜻한다.
 ③ 제반시험 조작은 따로 규정이 없는 한 상온에서 실시한다.
 ④ 기체의 농도는 표준상태(0℃, 1기압, 비교습도 0%)로 환산 표시한다.
50. 다음 중 시안 정량에 사용되지 않는 시약은? (단, 흡광광도법 기준)
 ① 염화암모늄 ② 에틸알코올
 ③ 수산화나트륨 ④ 초산
51. 중크롬산칼륨에 의한 화학적 산소요구량 특정 시“시료적당량”에 관한 설명으로 가장 적합한 것은?
 ① 1시간 동안 끓인 다음 최초로 넣은 0.025N-중크롬산칼륨용액의 약 1/2이 남도록 취한다.
 ② 1시간 동안 끓인 다음 최초로 넣은 0.025N-중크롬산칼륨용액의 약 1/3이 남도록 취한다.
 ③ 2시간 동안 끓인 다음 최초로 넣은 0.025N-중크롬산칼륨용액의 약 1/2이 남도록 취한다.
 ④ 2시간 동안 끓인 다음 최초로 넣은 0.025N-중크롬산칼륨용액의 약 1/3이 남도록 취한다.
52. 개수로에 의한 유량측정 시 평균유속은 Chezy의 유속공식

을 적용한다. 여기서 경심에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 유수단면적을 유변으로 나눈 것을 말한다.
- ② 수로의 중앙지점의 수심을 말한다.
- ③ 측정지점에서 평균단면적을 말한다.
- ④ 흙바닥의 경사를 말한다.

53. 철을 흡광광도법과 원자흡광광도법으로 측정하고자 한다. 각각의 측정파장은?

- ① 흡광광도법 : 460nm , 원자흡광광도법 : 259.9nm
- ② 흡광광도법 : 510nm , 원자흡광광도법 : 248.3nm
- ③ 흡광광도법 : 620nm , 원자흡광광도법 : 259.9nm
- ④ 흡광광도법 : 650nm , 원자흡광광도법 : 248.3nm

54. 다음 중 시료를 질산-과염소산으로 전처리하여야 하는 경우로 가장 적합한 것은?

- ① 유기물 함량이 비교적 높지 않고 금속의 수산화물, 산화물, 인산염 및 황화물을 함유하고 있는 시료를 전처리하는 경우
- ② 유기물을 다량 함유하고 있으면서 산화분해가 어려운 시료를 전처리하는 경우
- ③ 다량의 점토질 또는 규산염을 함유한 시료를 전처리하는 경우
- ④ 유기물 등을 많이 함유하고 있는 대부분의 시료를 전처리하는 경우

55. 수로의 구성, 재질, 수로단면의 형상, 기울기 등이 일정하지 않은 개수로에서 부표를 사용하여 유속을 측정한 경과 수로의 평균 단면적이 1.6m^2 , 표면최대유속은 2.4m/sec 이라면 이 수로에 흐르는 유량(m^3/sec)은?

- ① 약 2.88 ② 약 3.66
- ③ 약 4.33 ④ 약 5.88

56. 다음 () 안에 옳은 내용은? (단, 흡광광도법 기준)

6가크롬 측정원리 : 6가크롬에 ()을(를) 작용시켜 생성되는 적자색의 착화합물의 흡광도를 측정, 정량한다.

- ① 디아조화페닐 ② 디에틸디티오카르바민산나트륨
- ③ 아스코르빈산 ④ 디페닐카르바지드

57. 이온 전극법의 특징으로 옳지 않은 것은?

- ① 이온농도의 측정범위는 일반적으로 $10^{-4}\text{mol/L} \sim 10^{-7}\text{mol/L}$ (또는 10^{-9}mol/L)이다.
- ② 측정용액의 온도가 10°C 상승하면 전위기울기는 1가 이온이 약 2 mV, 2가 이온이 약 1 mV 변화한다.
- ③ 이온전극의 종류나 구조에 따라 사용 가능한 pH 범위가 있다.
- ④ 시료용액의 교반은 이온전극의 전극범위, 응답속도, 정량한계 값에 영향을 나타낸다.

58. 다음 중 4각 위어에 의한 유량측정 공식은? (단, Q : 유량(m^3/min), K : 유량계수, h : 위어의 수두(m), b : 절단의 폭(m))

- ① $Q=Kh^{5/2}$ ② $Q=Kh^{3/2}$
- ③ $Q=Kbh^{5/2}$ ④ $Q=Kbh^{3/2}$

59. BOD 시험을 위한 시료의 전처리에 관한 내용으로 옳지 않은 것은?

- ① pH가 6.5~8.5의 범위를 벗어나는 시료는 염산(1+11) 또는 4% 수산화나트륨 용액으로 시료를 중화 하여 pH 7로 한다.
- ② 중화를 위해 산성 또는 알칼리성 시료에 넣어주는 알칼리 또는 산의 양은 시료량의 0.5%가 넘지 않도록 한다.
- ③ 일반적으로 잔류염소가 함유된 시료는 $23 \sim 25^\circ\text{C}$ 에서 5분간 통기하여 염소이온을 탈기시킨 후 방냉한다.
- ④ 시료는 시험하기 바로 전에 온도를 $20 \pm 1^\circ\text{C}$ 로 조정한다.

60. 흡광광도계의 흡수셀 중 자외부 파장범위에 사용되는 흡수셀의 재질은?

- ① 유리 ② 석영
- ③ 플라스틱 ④ 아크릴

4과목 : 수질환경관계법규

61. 비점오염원관리대책에 포함되는 사항과 가장 거리가 먼 것은? (단, 그 밖에 관리지역의 적정한 관리를 위하여 환경부령이 정하는 사항은 제외)

- ① 관리현황
- ② 관리목표
- ③ 관리대상 수질오염물질의 종류 및 발생량
- ④ 관리대상 수질오염물질의 발생예방 및 저감방안

62. 수질 및 수생태계 환경기준 중 해역의 사람의 건강보호를 위한 전수역의 수질환경기준으로 옳은 것은?

- ① 시안 : 검출되어서는 안됨
- ② 비소 : 0.05 mg/L
- ③ 수은 : 0.001 mg/L
- ④ 음이온 계면활성제 : 0.1 mg/L

63. 다음 수질오염방지시설 중 물리적 처리시설에 해당되는 것은?

- ① 침전물 개량시설 ② 흡착시설
- ③ 응집시설 ④ 폭기시설

64. 다음 위임업무 보고사항 중 연간 보고 횟수가 가장 적은 것은?

- ① 과징금 징수 실적 및 체납처분 현황
- ② 골프장 맹 · 고독성 농약 사용 여부 확인 결과
- ③ 비점오염원의 설치신고 및 방지시설 설치현황 및 행정처분 현황
- ④ 환경기술인의 자격별 · 업종별 신고사항

65. 해당부과기간의 시작일 전 1년 6개월 동안 방류수 수질기준을 초과하지 아니한 사업자의 기본배출부과금 감면율로 옳은 것은?

- ① 100분의 20 ② 100분의 30
- ③ 100분의 40 ④ 100분의 50

66. 조류경보 단계 중 조류대발생경보시 취수장, 정수장 관리자가 조치하여야 하는 사항과 가장 거리가 먼것은?

- ① 취수구 주변 방어막 설치 및 조류제거 실시
- ② 정수처리강화(활성탄처리, 오존처리)

- ③ 정수의 독소분석 실시
- ④ 조류증식 수심 이하로 취수구 이동

67. 환경정책기본법상 적용되는 용어의 정의로 옳지 않은 것은?

- ① 생활환경이라 함은 대기, 물, 폐기물, 소음·진동, 악취, 일조 등 사람의 일상생활과 관계되는 환경을 말한다.
- ② 환경보전이라 함은 환경오염 및 환경훼손으로부터 환경을 보호하고 오염되거나 훼손된 환경을 개선함과 동시에 쾌적한 환경의 상태를 유지, 조성하기 위한 행위를 말한다.
- ③ 환경용량이라 함은 환경의 질을 유지하며 환경오염 또는 환경훼손을 복원할 수 있는 능력을 말한다.
- ④ 환경훼손이라 함은 야생 동, 식물의 남획 및 그 서식지의 파괴, 생태계질서의 교란, 자연경관의 훼손, 표토의 유실 등으로 인하여 자연환경의 본래적 기능에 중대한 손상을 주는 상태를 말한다.

68. [오염총량관리기본방침]에 포함될 사항과 가장 거리가 먼 것은?

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

69. 기타 수질오염원을 설치 또는 관리하고자 하는 자는 환경부령이 정하는 바에 의하여 환경부장관에게 신고하여야 한다. 이 규정에 의한 신고를 하지 아니하고 기타 수질오염원을 설치 또는 관리한 자에 대한 벌칙기준으로 옳은 것은?

- ① 500만원 이하의 벌금
- ② 1년 이하의 징역 또는 1천만원 이하의 벌금
- ③ 2년 이하의 징역 또는 1천5백만원 이하의 벌금
- ④ 2년 이하의 징역 또는 2천만원 이하의 벌금

70. 개선명령을 받은 자가 개선명령을 이행하지 아니하거나 기간 이내에 이행은 하였으나 검사결과가 배출허용기준을 계속 초과할 때의 처분인 “조업정지명령”을 위반한 자에 대한 벌칙기준은?

- ① 3년 이하의 징역 또는 1천5백만원 이하의 벌금에 처한다.
- ② 3년 이하의 징역 또는 2천만원 이하의 벌금에 처한다.
- ③ 5년 이하의 징역 또는 3천만원 이하의 벌금에 처한다.
- ④ 7년 이하의 징역 또는 5천만원 이하의 벌금에 처한다.

71. 2013년 1월 1일 이후에 적용되는 폐수종말처리시설의 BOD(mg/L) 방류수 수질기준으로 옳은 것은?(단, III지역 기준)

- ① 5 이하 ② 10 이하
- ③ 15 이하 ④ 20 이하

72. 배출부과금 부과 시 고려해야할 사항과 가장 거리가 먼 것은?

- ① 배출허용기준 초과 여부
- ② 배출되는 수질오염물질의 종류
- ③ 수질오염물질의 배출기간
- ④ 수질오염방지시설 설치여부

73. 법률에서 사용되는 용어의 정의로 옳지 않은 것은?

- ① 강우 유출수 : 비점오염원의 수질오염물질이 섞여 유출되는 빗물 또는 눈 녹은 물 등을 말한다.
- ② 불투수층 : 빗물 또는 눈 녹은 물 등이 지하로 스며들 수 없게 하는 인공 지하 구조물, 암반 등을 말한다.
- ③ 기타 수질오염원 : 점오염원 및 비점오염원으로 관리되지 아니하는 수질오염 물질을 배출하는 시설 또는 장소로서 환경부령이 정하는 것을 말한다.
- ④ 수질오염물질 : 수질오염의 요인이 되는 물질로서 환경부령이 정하는 것을 말한다.

74. 환경부장관이 대권역별로 수질 및 수생태계 보전을 위한 기본계획을 수립하고자 할 때 계획에 포함되어야 하는 사항과 가장 거리가 먼 것은?

- ① 수질 및 수생태계 변화추이 및 목표기준
- ② 수질오염물질 처리현황 및 계획
- ③ 점오염원, 비점오염원 및 기타 수질오염원의 분포현황
- ④ 점오염원, 비점오염원 및 기타 수질오염원에 의한 수질오염물질 발생량

75. 다음 중 국가환경종합계획에 포함되어야 하는 사항과 가장 거리가 먼 것은?

- ① 자연환경의 현황 및 전망
- ② 사업의 시행에 소요되는 비용의 산정 및 재원조달방법
- ③ 환경개선 목표의 설정과 환경의 변화 전망
- ④ 인구, 산업, 경제, 토지 및 해양의 이용 등 환경변화 여건에 관한 사항

76. 폐수처리업의 등록기준 중 폐수재이용업의 기술능력 기준으로 옳은 것은?

- ① 수질환경산업기사, 화공산업기사 중 1명 이상
- ② 수질환경산업기사, 대기환경산업기사, 화공산업기사 중 1명 이상
- ③ 수질환경기사, 대기환경기사 중 1명 이상
- ④ 수질환경산업기사, 대기환경기사 중 1명 이상

77. 수질 및 수생태계 정책 심의 위원회에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?(관련 규정 개정전 문제로 여기서는 기존 정답인 2번을 누르면 정답 처리됩니다. 자세한 내용은 해설을 참고하세요.)

- ① 위원회의 위원장은 환경부 장관이다.
- ② 위원회의 운영 등에 관하여 필요한 사항은 환경부령으로 정한다.
- ③ 수계, 호소 등의 관리 우선순위 및 관리대책에 관한 사항을 심의한다.
- ④ 위원회는 위원장과 부위원장 각 1인을 포함한 20인 이내의 위원으로 구성한다.

78. 폐수처리업에 종사하는 기술요원을 교육하는 기관으로 옳은 곳은?

- ① 국립환경인력개발원 ② 보건환경연구원
- ③ 국립환경과학원 ④ 한국환경공단

79. 1일 폐수배출량이 2,000m³ 미만인 규모의 지역별, 항목별 배출허용기준으로 옳지 않은 것은?

지역 \ 농도	BOD(mg/L)	COD(mg/L)	SS(mg/L)
	40 이하	50 이하	40 이하
① 청정지역	40 이하	50 이하	40 이하

②	농도 지역	BOD(mg/L)	COD(mg/L)	SS(mg/L)
	가지역	80 이하	90 이하	80 이하

③	농도 지역	BOD(mg/L)	COD(mg/L)	SS(mg/L)
	나지역	100 이하	110 이하	100 이하

④	농도 지역	BOD(mg/L)	COD(mg/L)	SS(mg/L)
	특례지역	30 이하	40 이하	30 이하

80. 낙시제한구역 안에서 낙시를 하고자 하는 자는 낙 시의 방법, 시기 등 환경부령이 정하는 사항을 준수하여야 한다. 이러한 규정에 의한 제한사항을 위반하여 낙시제한구역 안에서 낙시행위를 한 자에 대한 과태료 부과기준은?

- ① 30만원 이하의 과태료
- ② 50만원 이하의 과태료
- ③ 100만원 이하의 과태료
- ④ 300만원 이하의 과태료

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