

## 2017년03월05일년 수질환경산업기사 필기시험 기출문제 답안

|                            |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
|----------------------------|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 【1과목 : 20문제】<br>수질오염개론     | 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  |
| 【2과목 : 20문제】<br>수질오염방지기술   | 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  |
| 【3과목 : 20문제】<br>수질오염공정시험방법 | 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  |
| 【4과목 : 20문제】<br>수질환경관계법규   | 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  |

전자문제집 CBT 홈페이지 : <https://www.cbtestpro.kr>

최신 수정 자료와 해설(오타 • 오답 • 규정변경)은 cbtestpro.kr 웹 및 앱에서 확인하세요.

기출문제의 저작권은 출제기관에 있습니다. cbtestpro.kr 및 관련 앱에서는 편집 및 재구성 작업만 하였음을 밝힙니다.



전자문제집 CBT

빠르고 효과적으로 배워 시험 합격을 노려라!



**【1과목】 수질오염개론 (20문제)**

- 2차처리 유출수에 포함된 10mg/L의 유기물을 분말활성탄 흡착법으로 3차처리하여 유출수가 1mg/L가 되게 만들고자 한다. 이 때 폐수 1L당 필요한 활성탄의 양(g)은? (단, 흡착식은 Freundlich 등온식을 적용,  $K = 0.5$ ,  $n = 2$ )
  - ① 9
  - ② 12
  - ③ 16
  - ④ 18
- 포도당( $C_6H_{12}O_6$ ) 500mg이 탄산가스와 물로 완전 산화하는데 소요되는 이론적 산소요구량(mg)은?
  - ① 512
  - ② 521
  - ③ 533
  - ④ 548
- 지하수의 특성을 설명한 것으로 가장 거리가 먼 것은?
  - ① 탁도가 높다.
  - ② 자정작용이 느리다.
  - ③ 수온의 변동이 적다.
  - ④ 국지적인 환경조건의 영향을 크게 받는다.
- 1,000개의 세포가 5시간 후에 100,000개로 증식했다면 세대 시간(분)은? (단, 단위시간에 일어난 분열횟수( $k$ )= $(\log X_t - \log X_0)/(0.30) \cdot t$ , 출발시간의 세포수 =  $X_0$ , 일정한 시간이 경과된 후의 세포수 =  $X_t$ )(오류 신고가 접수된 문제입니다. 반드시 정답과 해설을 확인하시기 바랍니다.)
  - ① 80
  - ② 60
  - ③ 45
  - ④ 30
- 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.

- 0.04M-NaOH용액의 농도(mg/L)는? (단, Na 원자량 23)
  - ① 1,000
  - ② 1,200
  - ③ 1,400
  - ④ 1,600
- 수온주높이 300mm는 수주로 몇 mm인가? (단, 표준 상태 기준)
  - ① 1,960
  - ② 3,220
  - ③ 3,760
  - ④ 4070
- 해수의 화학적 성질에 관한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?
  - ① 해수의 pH는 8.2로서 약알칼리성을 가진다.
  - ② 해수의 주요성분 농도비는 지역에 따라 다르며 염분은 적도해역에서 가장 낮다.
  - ③ 해수의 밀도는 수온, 염분, 수압의 함수이며 수심이 깊을수록 증가한다.
  - ④ 해수 내에 주요성분 중 염소이온은 19,000mg/L 정도로 가장 높은 농도를 나타낸다.
- 저수지 및 호소의 sediment()는 수중의 환경변화에 따라 수중으로 오염물질을 유출함으로써 장기적인 내부오염원으로 작용을 한다. 오염물질 유출에 관여하는 영향인자에 대한 설명으로 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.
- 하천의 DO가 6.3mg/L,  $BOD_u$ 가 17.1mg/L일 때 용존산소곡선(DO SagCurve)에서 임계점에 달하는 시간(day)은? (단, 온도는 20°C, 용존산소 포화량은 9.2mg/L,  $K_1 = 0.1/day$ ,  $K_2 = 0.3/day$ ,  $f = K_2/K_1$ ,
 
$$t_c = \frac{1}{k_1(f-1)} \log \left[ f \left( 1 - (f-1) \frac{D_o}{L_o} \right) \right]$$
  - ① 약 1.0
  - ② 약 1.5
  - ③ 약 2.0
  - ④ 약 2.5

11. 탄소동화작용을 하지 않는 다세포 식물로서 유기물을 섭취하여 수중에 질소나 용존산소 부족한 경우에도 잘 성장하는 미생물은?

- ① Bacteria
- ② Algae
- ③ Fungi
- ④ Protozoa

12. 여름 정체기간 중 호수의 깊이에 따른 CO<sub>2</sub>와 DO 농도의 변화를 설명한 것으로 옳은 것은?

- ① 표수층에서 CO<sub>2</sub>농도가 DO 농도 보다 높다.
- ② 심해에서 DO 농도는 매우 낮지만 CO<sub>2</sub>농도는 표수층과 큰 차이가 없다.
- ③ 깊이가 깊어질수록 CO<sub>2</sub>농도 보다 DO농도가 높다.
- ④ CO<sub>2</sub>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(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>N) 10g이 호기성조건에서 CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O 및 HNO<sub>3</sub>로 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 CO<sub>2</sub>를 포화상태로 녹여 순수한 빗물의 pH를 약 5.6으로 만든다.
- ② 일반적으로 빗물은 용해성분이 많아 경수이며 완충작용이 강하다.
- ③ SO<sub>2</sub>나 NO<sub>2</sub>같은 기체가 빗물에 녹아 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>와 HNO<sub>3</sub>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)<sub>2</sub> 800mg/L, 용액의 pH는? (단, Ca(OH)<sub>2</sub>는 완전해리하며, 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°C에서 가장 크며 그 이하의 온도에서는 열 팽창으로 물에 뜬다.
- ② 물은 광합성의 수소공여체이며 호흡의 최종산물이다.
- ③ 생물체의 결빙이 쉽게 일어나지 않는 것은 용해열이 크기 때문이다.
- ④ 물은 기화열이 크기 때문에 생물의 효과적인 체온조절이 가능하다.

20. 반응조에 주입된 물감의 10%, 90%가 용출되기까지의 시간을 t<sub>10</sub>, t<sub>90</sub>이라할 때 Morrill지수는 t<sub>90</sub>/t<sub>10</sub>으로 나타낸다. 이상적인 Plug flow인 경우의 Morrill지수 값은?

- ① 1 보다 작다.
- ② 1 보다 크다.
- ③ 1 이다.
- ④ 0 이다.

21. BOD 1,000mg/L, 유량1,000m<sup>3</sup>/day인 폐수를 활성슬러지법으로 처리하는 경우, 포기조의 수심을 5m로 할 때 필요한 포기조의 표면적(m<sup>2</sup>)은? (단, BOD 용적부하 0.4kg/m<sup>3</sup>·day)

① 400

② 500

③ 600

④ 700

22. 폐수 유입량이 1,000m<sup>3</sup>/day이고, 포기조의 SVI가 100일 때 반송 슬러지의 양(m<sup>3</sup>/day)은? (단, SV<sub>30</sub> = 50%)

① 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 HOCl은 OCl<sup>-</sup>보다 살균력이 크다.

④ Chloramine은 OCl<sup>-</sup>보다 살균력이 작다.

24. 입자간 거리가 2cm이고, 상대속도가 100cm/s인 두 유체 입자의 속도경사(sec<sup>-1</sup>)는?

① 25

② 50

③ 75

④ 100

25. 폐수처리 과정인 침전 시 입자의 농도가 매우 높아 입자들끼리 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((NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>CO)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 외기기에온에 민감하다.

28. 함수율 95%의 슬러지를 함수율 75%의 탈수케익으로 만들었을 때, 탈수 전 슬러지의 체적대비 탈수 후 탈수케익의 체적의 변화는? (단, 분리액으로 유출된 슬러지량은 무시하며, 탈수 전 슬러지와 탈수 후 탈수 케익의 비중은 모두 1.0으로 가정)

① 1/3

② 1/4

③ 1/5

④ 1/6



전자문제집 CBT(App Store) : [\[다운로드\]](#)



전자문제집 CBT(Google Play) : [\[다운로드\]](#)

29. BAC(Biological Activated Carbon)공법을 이용한 고도 정수처리 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 배출한다.

30. 생물학적 방법으로 폐수 중의 질소를 제거 하려고 할 때 가장 적절하지 않은 공법은?

① A/O 공법

② VIP 공법

③ UCT 공법

④ 5단계 Bardenpho 공법

31. 표준활성슬러지법에서 MLSS 농도(mg/L)의 표준 운전범위는?

① 1,000 ~ 1,500

② 1,500 ~ 2,500

③ 2,500 ~ 4,500

④ 4,500 ~ 6,000

32. 40mg/L의 황산제일철( $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ )을 사용하여 폐수를 처리하고자 한다. 이 물에 알칼리도가 없는 경우 공급하여야 하는  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 의 양(mg/L)은? (단, 분자량 :  $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O} = 277.9$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2 = 74.1$ )

① 10.7

② 21.4

③ 32.1

④ 42.8

33. 포기조 혼합액을 30분간 침전시킨 뒤의 침전물의 부피는 400mL/L이었고, MLSS 농도가 3,000mg/L이었다면 침전지에서 침전상태는?

① 슬러지의 침전이 양호하다.

② 슬러지 팽화로 인하여 침전이 되지 않는다.

③ 슬러지 부상(Sludge rising)현상이 발생하여 슬러지 덩어리가 떠오른다.

④ 슬러지 플록이 제대로 형성되지 못하고 미세하게 분산한다.

34. 일반적으로 회전원판법은 원판의 몇 %가 물에 잠긴 상태에서 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 제거할 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 수질부하를 균등하게 하는 조작이다.

③ 응집 - 부유물질의 침전특성을 개선하는 조작이다.

④ 부상분리 - 고형물이나 부유성 물질의 제거를 위해 사용되는 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 일정하다.

④ TON값이 클수록 시료의 냄새가 강하다고 볼 수 있다.

39. 공장에서 pH 2인 황산 폐수 180m<sup>3</sup>/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 1m<sup>3</sup>에 함유되어 있는 산소량이 0.277kg이고 활성슬러지에서 공기용해율이 4%(부피%)라 할때, BOD 5kg을 제거하는데 필요한 공기량(m<sup>3</sup>)은? (단, 공기 내 각 성분은 동일한 비율로 용해된다고 가정)

① 451

② 554

③ 632

④ 712

### 【3과목】 수질오염공정시험방법 (20문제)

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 수은을 금속수은으로 산화시키기 위해 주입하는 것은?

① 이염화주석

② 아연분말

③ 염산하이드록실아민

④ 시안화칼륨

44. 4각 웨어에 의하여 유량을 측정하려고 한다. 수두가 90cm이고, 절단 폭이 1.0m일 때 유량(m<sup>3</sup>/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(NaNO<sub>2</sub>)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 측정항목은?

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. 유도결합플라즈마 - 원자발광분광법(ICP)의 장치 구성을 순서대로 나타낸 것은?

① 시료도입부 - 광원부 - 파장선택부 - 측정부 - 기록부

② 시료도입부 - 파장분리부 - 광원부 - 검출부 - 기록부

③ 시료도입부 - 고주파전원부 - 광원부 - 분광부 - 연산처리부 - 기록부

④ 시료도입부 - 저주파전원부 - 분광부 - 측정부 - 기록부

49. 수질오염공정시험기준에 따라 분석에 요구되는 시료량은 시험 항목 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 시약을 첨가 한다.

④ 5일 저장기간 동안 산소의 소비량이 20~40%범위안의 희석 시료를 선택하여 BOD를 계산한다.

52. 물벼룩을 이용한 급성 독성 시험법에서 적용되는 용어인 '치사'의 정의에 대한 설명으로 ( )에 옳은 것은?

일정 비율로 준비된 시료에 물벼룩을 투입하여 ( ㉠ )시간 경과 후 시험용기를 살때시 움직여 주고, ( ㉡ )초 후 관찰했을 때 아무 반응이 없는 경우 치사로 판정한다.

① ㉠ 12, ㉡ 15

② ㉠ 12, ㉡ 30

③ ㉠ 24, ㉡ 15

④ ㉠ 24, ㉡ 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 정의로 옳지 않은 것은?

① '감압'이라 함은 따로 규정이 없는 한 15mmH<sub>2</sub>O 이하를 뜻한다.

'밀폐용기'라 함은 취급 또는 저장하는 동안에 이물질이  
② 들어가거나 또는 내용물이 손실되지 아니하도록 보호하는 용기를 말한다.

③ '냄새가 없다'라고 기재한 것은 냄새가 없거나 또는 거의 없는 것을 표시하는 것이다.

④ '정확히 취하여'란 규정한 양의 액체를 부피피펫으로 눈금까지 취하는 것을 말한다.

55. 자외선/가시선분광법으로 정량할 때 측정항목과 그에 따른 발색시약이 잘못 연결된 것은?

① 불소 : 란탄알리자린 콤플렉스용액

② 페놀류 : 4 - 아미노안티피린과 헥사시 안화철 ( II ) 산칼륨 용액

③ 질산성질소 : 블루신 - 설퍼민산용액

④ 비소 : 피리딘 - 피라졸론 용액

56. 총대장균군 - 막여과법에 관한 내용으로 ( )에 옳은 것은?

물속에 존재하는 총대장균군을 측정하기 위해 패트리접시에 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) 측정법에서 반응 후 적정에 사용하는 시약과 종말점에서 변하는 색은?

① Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, 무색

② KMnO<sub>4</sub>, 옅은 홍색

③ Ag<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, 옅은 홍색

④ Na<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>, 적색

58. BOD 측정 시 산성 또는 알칼리성 시료의 중화를 위해 전처리로 넣어주는 산 또는 알칼리성용액의 양은 시료량의 얼마를 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 750mmHg 이었다면 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 (20문제)**

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 시설 설치 등의 조치 기준으로 틀린 것은?

사료를 준 후 2시간 지났을 때 침전되는 양이 10% 미만  
① 인 부상사료를 사용한다. 다만, 10센티미터 미만의 치어 또는 종묘에 대한 사료는 제외한다.

부상사료 유실방지대를 수표면 상·하로 각 30센티미터  
② 이상 높이로 설치하여야 한다. 다만, 시료유실의 우려가 없는 경우에는 그러하지 아니하다.

어병의 예방이나 치료를 하기 위한 항생제를 지나치게 사용하여서는 아니 된다.  
③

분뇨를 수집할 수 있는 시설을 갖춘 변소를 설치하여야  
④ 하며, 수집된 분뇨를 육상으로 운반하여 호소에 재유입되지 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

총 사업면적·개발면적 또는 사업장 부지 면적이 처음 신고면적의 100분의 30이상 증가하는 경우  
②

③ 비점오염저감시설의 종류, 위치, 용량이 변경되는 경우

비점오염원 또는 비점오염저감시설의 전부 또는 일부를 폐쇄하는 경우  
④

65. 환경부장관이 제조업의 배출시설(폐수무방류 배출시설을 제외)을 설치·운영하는 사업자에 대하여 조업정지를 명하여야 하는 경우로서 그 조업정지가 주민의 생활, 대외적인 신용, 고용, 물가 등 국민경제, 그 밖에 공익에 현저한 지장을 초래할 우려가 있다고 인정되는 경우에 조업정지처분에 갈음하여 부과할 수 있는 과징금의 최대 액수는?

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 행정처분 현황

68. 폐수 수탁처리 영업을 하려는 자의 준수사항으로 틀린 것은?

- ① 폐수의 처리능력과 처리가능성을 고려하여 수탁할 것
- ② 처리능력이나 용량 미만의 시설을 설치하거나 운영하지 아니할 것
- ③ 등록된 사항 중 환경부령이 정하는 중요사항을 변경하는 때에는 시장·군수에게 등록할 것
- ④ 기술능력·시설 및 장비 등을 항상 유지·점검하여 폐수처리업의 적정 운영에 지장이 없도록 할 것

69. 폐수무방류배출시설의 설치허가 또는 변경허가를 받은 사업자가 폐수무방류배출시설에서 배출되는 폐수를 오수 또는 다른 배출시설에서 배출되는 폐수와 혼합하여 처리하거나 처리할 수 있는 시설을 설치하는 행위를 한 경우 벌칙 기준은?

- 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 이상 측정하여야 하며 이에 따른 수질 측정 주기는 ( ) 간격으로 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 종사한 자 1명 이상
- ④ 제4종사업장·제5종사업장 : 배출시설 설치허가를 받거나 배출시설 설치신고가 수리된 사업자 또는 배출시설 설치허가를 받거나 배출시설 설치신고가 수리된 사업자가 그 사업장의 배출시설 및 방지시설업무에 종사하는 피고용인 중에서 임명하는 자 1명 이상

73. 공공폐수처리시설의 방류수 수질기준(mg/L) 중 BOD, COD, T-N 각각의 농도 기준은? (단, 상수원보호구역으로 현재 적용하는 기준)

- ① 10 이하, 20 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 처리가 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 낚시제한구역 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 재정목적이 아닌 것은?

- ① 수질오염으로 인한 국민건강 예방
- ② 공공수역 수질 적정 관리
- ③ 미래의 세대에게 책임관리
- ④ 국민에게 혜택향유

79. 수질오염방제센터에서 수행하는 사업으로 틀린 것은?

- ① 공공지역의 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