

2018년04월28일년 수질환경산업기사 필기시험 기출문제 답안

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

1. 해수의 특성에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 해수의 밀도는 1.5~1.7g/cm³정도로 수심이 깊을수록 밀도는 감소한다.
- ② 해수는 강전해질이다.
- ③ 해수의 Mg/Ca비는 3~4정도이다.
- ④ 염분은 적도해역보다 남·북극의 양극해역에서 다소 낮다.

2. 농도가 A인 기질을 제거하기 위하여 반응조를 설계하고자 한다. 요구되는 기질의 전환율이 90%일 경우 회분식 반응조의 체류시간(hr)은? (단, 기질의 반응은 1차 반응, 반응상수 K=0.35hr⁻¹)

- ① 6.6
- ② 8.6
- ③ 10.6
- ④ 12.6



전자문제집 CBT(App Store) : [\[다운로드\]](#)



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

3. 다음 설명에 해당하는 하천 모델로 가장 적절한 것은?

- 하천 및 호수의 부영양화를 고려한 생태계 모델이다.
- 정적 및 동적인 하천의 수질, 수문학적 특성이 광범위하게 고려된다.
- 호수에는 수심별 1차원 모델이 적용된다.

- ① QUAL
- ② DO-SAG
- ③ WQRRS
- ④ WASP

4. 소수성 콜로이드 입자가 전기를 띠고 있는 것을 조사하고자 할 때 다음 실험 중 가장 적합한 것은?

- ① 전해질을 소량 넣고 응집을 조사한다.
- ② 콜로이드 용액의 삼투압을 조사한다.
- ③ 한외현미경으로 입자의 Brown 운동을 관찰한다.
- ④ 콜로이드 입자에 강한 빛을 조사하여 틴달현상을 조사한다.

5. 시판되고 있는 액상 표백제는 8W/W(%) 하이포아염소산나트륨(NaOCl)을 함유한다고 한다. 표백제 2886mL 중 NaOCl의 무게(g)는? (단, 표백제의 비중=1.1)

- ① 254
- ② 264
- ③ 274
- ④ 284

6. 하천의 수질이 다음과 같을 때 이 물의 이온강도는?

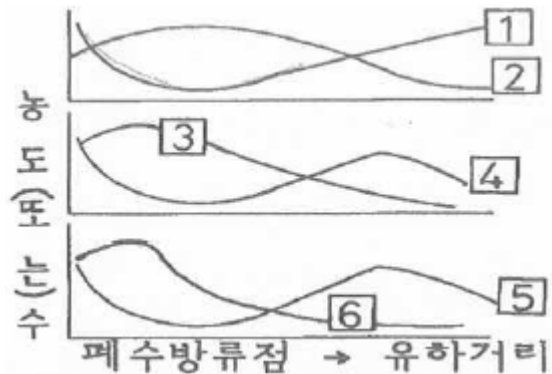
$$Ca^{2+} = 0.02M, Na^{+} = 0.05M, Cl^{-} = 0.02M$$

- ① 0.055
- ② 0.065
- ③ 0.075
- ④ 0.085

7. 용존산소(DO)에 대한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① DO는 염류농도가 높을수록 감소한다.
- ② DO는 수온이 높을수록 감소한다.
- ③ 조류의 광합성작용은 낮동안 수중의 DO를 증가시킨다.
- ④ 아황산염, 아질산염 등의 무기화합물은 DO를 증가시킨다.

8. 유기성 오수가 하천에 유입된 후 유하하면서 자정작용이 진행되어 가는 여러 상태를 그래프로 표시하였다. ☒~☒ 그래프가 각각 나타내는 것을 순서대로 나열한 것은?



- ① BOD, DO, NO₃-N, NH₃-N, 조류, 박테리아
- ② BOD, DO, NH₃-N, NO₃-N, 박테리아, 조류
- ③ DO, BOD, NH₃-N, NO₃-N, 조류, 박테리아
- ④ DO, BOD, NO₃-N, NH₃-N, 박테리아, 조류

9. 친수성 콜로이드(Colloid)의 특성에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 염에 대하여 큰 영향을 받지 않는다.
- ② 틈달효과가 현저하게 크고 점도는 분산매 보다 작다.
- ③ 다량의 염을 첨가하여야 응결 침전된다.
- ④ 존재 형태는 유탁(에멀션) 상태이다.

10. Ca^{2+} 가 200mg/L일 때 몇 N농도인가? (단, 원자량 $\text{Ca}=40$)

- ① 0.01
- ② 0.02
- ③ 0.5
- ④ 1.0

11. 광합성에 영향을 미치는 인자로는 빛의 강도 및 파장, 온도, CO_2 농도 등이 있는데, 이들 요소별 변화에 따른 광합성의 변화를 설명한 것 중 틀린 것은?

- ① 광합성량은 빛의 광포화점에 이를 때까지 빛의 강도에 비례하여 증가한다.
- ② 광합성 식물은 390~760nm 범위의 가시광선을 광합성에 이용한다.
- ③ 5~25°C 범위의 온도에서 10°C 상승시킬 경우 광합성량은 약 2배로 증가된다.
- ④ CO_2 농도가 저농도일 때는 빛의 강도에 영향을 받지 않아 광합성량이 감소한다.

12. 부영양호의 평가에 이용되는 영양상태지수에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① Shannon과 Brezonik지수는 전도율, 총유기질소, 총인 및 클로로필-a를 수질변수로 선택 하였다.
- ② Carlson지수는 총유기질소, 클로로필-a 및 총인을 수질변수로 선택하였다.
- ③ Porcella지수는 Carlson지수 값을 일부 이용하였고 부영양호 회복방법의 실시 효과를 분석하는데 이용되는 지수이다.
- ④ Walker지수는 총인을 근거로 만들었고 투명도를 기준으로 계산된 Carlson지수를 보완한 지수로서 조류 외의 투명도에 영향을 주는 인자를 계산에 반영하였다.

13. 주간에 연못이나 호수 등에 용존산소(DO)의 과포화 상태를 일으키는 미생물은?

- ① 비루스(Virus)
- ② 윤충(Rotifer)
- ③ 조류(Algae)
- ④ 박테리아(Bacteria)

14. 물의 밀도가 가장 큰 값을 나타내는 온도는?

- ① -10°C
- ② 0°C
- ③ 4°C
- ④ 10°C

15. 0.05N의 약산인 초산이 16% 해리되어 있다면 이 수용액의 pH는?

- ① 2.1
- ② 2.3
- ③ 2.6
- ④ 2.9

16. 하천 상류에서 $\text{BOD}_t=10\text{mg/L}$ 일 때 2m/min 속도로 유하한 20km 하류에서의 $\text{BOD}(\text{mg/L})$ 는? (단, K_1 (탈산소 계수, $\text{base}=\text{상용대수})=0.1\text{day}^{-1}$, 유하도중에 재폭기나 다른 오염물질 유입은 없다.)

- ① 2
- ② 3
- ③ 4
- ④ 5

17. 수인성 전염병의 특징이 아닌 것은?

- ① 환자가 폭발적으로 발생한다.
- ② 성별, 연령별 구분없이 발병한다.
- ③ 유행지역과 급수지역이 일치한다.
- ④ 잠복기가 길고 치사율과 2차 감염률이 높다.

18. 난용성염의 용해이온과의 관계, $A_mB_n(aq) \rightleftharpoons mA^+(aq)nB^-(aq)$ 에서 이온농도와 용해도적 (K_{sp})과의 관계 중 과포화상태로 침전이 생기는 상태를 옳게 나타낸 것은?

- ① $[A^+]^m[B^-]^n > K_{sp}$
- ② $[A^+]^m[B^-]^n = K_{sp}$
- ③ $[A^+]^m[B^-]^n < K_{sp}$
- ④ $[A^+]^n[B^-]^m < K_{sp}$

19. 우리나라의 수자원 이용현황 중 가장 많은 양이 사용되고 있는 용수는?

- ① 생활용수
- ② 공업용수
- ③ 하천유지용수
- ④ 농업용수

20. 음용수를 염소 소독할 때 살균력이 강한 것부터 순서대로 옳게 배열된 것은? (단, 강함 > 약함)

㉠ HOCl, ㉡ OCl⁻, ㉢ Chloramine

- ① ㉠ > ㉡ > ㉢
- ② ㉡ > ㉢ > ㉠
- ③ ㉡ > ㉠ > ㉢
- ④ ㉠ > ㉢ > ㉡

【2과목】 수질오염방지기술 (20문제)

21. 살수여상에서 연못화(ponding) 현상의 원인으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 너무 낮은 기질부하율
- ② 생물막의 과도한 탈리
- ③ 1차 침전지에서 불충분한 고형물 제거
- ④ 너무 작거나 불균일한 여재

22. 생물학적 처리공정에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① SBR은 같은 탱크에서 폐수유입, 생물학적 반응, 처리수 배출 등의 순서를 반복하는 오염물 처리공정이다.
- ② 회전원판법은 혐기성조건을 유지하면서 고형물을 제거하는 처리공정이다.
- ③ 살수여상은 여재를 사용하지 않으면서 고부하의 운전에 용이한 처리공정이다.
- ④ 고효율 활성슬러지공정은 질소, 인 제거를 위한 미생물 부착성장 처리공정이다.

23. 평균 길이 100m, 평균 폭 80m, 평균 수심 4m인 저수지에 연속적으로 물이 유입되고 있다. 유량이 0.2m³/s이고 저수지의 수위가 일정하게 유지된다면 이 저수지의 평균 수리학적 체류 시간(day)은?

- ① 1.85
- ② 2.35
- ③ 3.65
- ④ 4.35

24. 호기성 미생물에 의하여 진행되는 반응은?

- ① 포도당 → 알코올
- ② 아세트산 → 메탄
- ③ 아질산염 → 질산염
- ④ 포도당 → 아세트산

25. 하수 슬러지 농축 방법 중 부상식 농축의 장·단점으로 틀린 것은?

- ① 잉여슬러지의 농축에 부적합하다.
- ② 소요면적이 크다.
- ③ 실내에 설치할 경우 부식문제의 유발 우려가 있다.
- ④약품 주입 없이 운전이 가능하다.

26. 혐기성 슬러지 소화조의 운영과 통제를 위한 운전관리지표가 아닌 항목은?

- ① pH
- ② 알칼리도
- ③ 잔류염소
- ④ 소화가스의 CO₂함유도

27. 분뇨처리장에서 발새오디는 악취물질을 제거하는 방법 중 직접적인 탈취효과가 가장 낮은 것은?

- ① 수세법
- ② 흡착법
- ③ 촉매산화법
- ④ 중화 및 masking법

28. 폐수 시료 200mL를 취하여 Jar-test한 결과 $\text{Al}(\text{SO}_4)_3$ 300mg/L에서 가장 양호한 결과를 얻었다. $2000\text{m}^3/\text{day}$ 의 폐수를 처리하는데 필요한 $\text{Al}(\text{SO}_4)_3$ 의 양(kg/day)은?

- ① 450
- ② 600
- ③ 750
- ④ 900

29. 침전지 설계 시 침전시간 2hr, 표면부하율, $30\text{m}^3/\text{m}^2 \cdot \text{day}$, 폭과 길이의 비는 1 : 5로 하고 폭을 10m로 하였을 때 침전지의 크기(m^3)는?

- ① 875
- ② 1250
- ③ 1750
- ④ 2450

30. 도금공장에서 발생하는 CN 폐수 30m^3 를 NaOCl를 사용하여 처리하고자 한다. 폐수 내 CN- 농도가 150mg/L일 때 이론적으로 필요한 NaOCl의 양(kg)은? (단, $2\text{NaCN} + 5\text{NaOCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{N}_2 + 2\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} + 5\text{NaCl}$, 원자량 : Na=23, Cl=35.5)

- ① 20.9
- ② 22.4
- ③ 30.5
- ④ 32.2

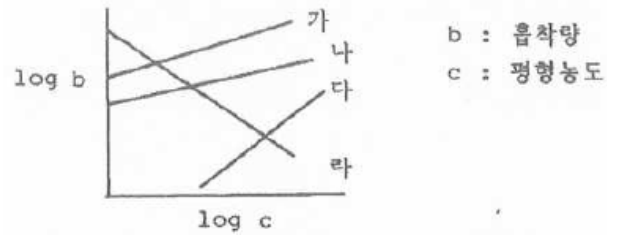
31. 폐수처리장의 설계유량을 산정하기 위한 첨두유량을 구하는 식은?

- ① 첨두인자 × 최대유량
- ② 첨두인자 × 평균유량
- ③ 첨두인자 / 최대유량
- ④ 첨두인자 / 평균유량

32. 폐수의 용존성 유기물질을 제거하기 위한 방법으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 호기성 생물학적 공법
- ② 혐기성 생물학적 공법
- ③ 모래 여과법
- ④ 활성탄 흡착법

33. 농도와 흡착량과의 관계를 나타내는 그림 중 고농도에서 흡착량이 커지는 반면에 저농도에서의 흡착량이 현저히 적어지는 것은? (단, Freundlich 등온흡착식으로 Plot한 것임)



- ① 가
- ② 나
- ③ 다
- ④ 라

34. 도시하수에 함유된 영양물질인 질소, 인을 동시에 처리하기 어려운 생물학적 처리공법은?

- ① AO
- ② A2O
- ③ 5단계 Bardenpho
- ④ UCT

35. 생물막법의 미생물학적인 특징이 아닌 것은?

- ① 정화에 관여하는 미생물의 다양성이 높다.
- ② 각단에서 우점 미생물이 상이하다.
- ③ 먹이연쇄가 짧다.
- ④ 질산화세균 및 탈질균이 잘 증식된다.

36. 염소의 살균력에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 살균강도는 HOCl가 OCl-의 80배 이상 강하다.
- ② chloramines은 소독 후 살균력이 약하여 살균작용이 오래 지속되지 않는다.
- ③ 염소의 살균력은 온도가 높고 pH가 낮을 때 강하다.
- ④ 바이러스는 염소에 대한 저항성이 커 일부 생존할 염려가 있다.

37. 하수소독 시 사용되는 이산화염소(ClO_2)에 관한 내용으로 틀린 것은?

- ① THMs이 생성되지 않음
- ② 물에 쉽게 녹고 냄새가 적음
- ③ 일광과 접촉할 경우 분해됨
- ④ pH에 의한 살균력의 영향이 큼

38. 표준활성슬러지법의 일반적 설계범위에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① HRT는 8~10시간을 표준으로 한다.
- ② MLSS는 1500~2500mg/L를 표준으로 한다.
- ③ 포기조(표준식)의 유효수심은 4~6m를 표준으로 한다.
- ④ 포기방식은 전면포기식, 선회류식, 미세기포 분사식, 수중 교반식 등이 있다.

39. 유량이 100m³/day이고 TOC농도가 150mg/L인 폐수를 고정상 탄소흡착 칼럼으로 처리하고자 한다. 유출수의 TOC농도를 10mg/L로 유지하려고 할 때, 탄소 kg당 처리된 유량(L/kg)은? (단, 수리학적 용적부하율=1.5m³/m³·hr, 탄소밀도=500kg/m³, 파괴점 농도까지 처리된 유량=300m³)

- ① 약 205
- ② 약 216
- ③ 약 275
- ④ 약 311

40. 수중에 존재하는 오염물질과 제거방법을 기술한 내용 중 틀린 것은?

- ① 부유물질－급속여과, 응집침전
- ② 용해성 유기물질－응집침전, 오존산화
- ③ 용해성 염류－역삼투, 이온교환
- ④ 세균, 바이러스－소독, 급속여과

【3과목】 수질오염공정시험방법 (20문제)

41. 아연을 자외선/가시선분광법으로 분석할 때 어떤 방해 물질 때문에 아스코르빈산을 주입하는가?

- ① Fe²⁺
- ② Cd²⁺
- ③ Mn²⁺
- ④ Sr²⁺

42. 투명도 판(백색원판)을 사용한 투명도 측정에 관한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 투명도판의 색도차는 투명도에 크게 영향을 주므로 표면이 더러울 때에는 깨끗하게 닦아 주어야 한다.
- ② 강우시에는 정확한 투명도를 얻을 수 없으므로 투명도를 측정하지 않는 것이 좋다.
- ③ 흐름이 있어 줄이 기울어질 경우에는 2kg 정도의 추를 달아서 줄을 세워야 한다.
- ④ 투명도판을 보이지 않는 깊이로 넣은 다음 천천히 끌어 올리면서 보이기 시작한 깊이를 반복해 측정한다.

43. 기체크로마토그래피 분석에서 전자포획형 검출기(ECD)를 검출기로 사용할 때 선택적으로 검출할 수 있는 물질이 아닌 것은?

- ① 유기할로겐화합물
- ② 니트로화합물
- ③ 유기금속화합물
- ④ 유기질소화합물

44. 물벼룩을 이용한 급성독성시험을 할 때 희석수 비율에 해당되는 것은? (단, 원수 100%기준)

- ① 35%
- ② 25%
- ③ 15%
- ④ 5%

45. 취급 또는 저장하는 동안에 기체 또는 미생물이 침입하지 아니하도록 내용물을 보호하는 용기는?

- ① 밀봉용기
- ② 기밀용기
- ③ 밀폐용기
- ④ 완밀용기

46. 식물성플랑크톤 현미경계수법에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 시료의 개체수는 계수면적당 10~40 정도가 되도록 조정한다.
- ② 시료 농축은 원심분리방법과 자연침전법을 적용한다.
- ③ 정성시험의 목적은 식물성 플랑크톤의 종류를 조사하는 것이다.
- ④ 식물성 플랑크톤의 계수는 정확성과 편리성을 위하여 고배율이 주로 사용된다.

47. 수질오염공정시험방법에 적용되고 있는 용어에 관한 설명으로 옳은 것은?

- ① 진공이라 함은 따로 규정이 없는 한 15mmH₂O 이하를 말한다.
- ② 방울수는 정제수 10방울 적하 시 부피가 약 1mL가 되는 것을 뜻한다.
- ③ 항량이란 1시간 더 건조하거나 또는 강열할 때 전후 차가 g당 0.1mg 이하일 때를 말한다.
- ④ 온수는 60~70°C, 냉수는 15°C 이하를 말한다.

48. 순수한 물 200L에 에틸알코올(비중 0.79) 80L를 혼합하였을 때, 이 용액중의 에틸알코올 농도(중량 %)는?

- ① 약 13
- ② 약 18
- ③ 약 24
- ④ 약 29

49. 유기물 함량이 비교적 높지 않고 금속의 수산화물, 산화물, 인산염 및 황화물을 함유하고 있는 시료에 적용되는 전처리 방법은?

- ① 질산법
- ② 질산-염산법
- ③ 질산-과염소산법
- ④ 질산-과염소산-불화수소산법

50. 수질오염공정시험기준상 불소화합물을 측정하기 위한 시험방법이 아닌 것은?

- ① 원자흡수분광광도법
- ② 이온크로마토그래피
- ③ 이온전극법
- ④ 자외선/가시선 분광법

51. 수질오염공정시험기준상 바륨(금속류)을 측정하기 위한 시험방법이 아닌 것은?

- ① 원자흡수분광광도법
- ② 자외선/가시선 분광법
- ③ 유도결합플라즈마 원자발광분광법
- ④ 유도결합플라즈마 질량분석법

52. 기체크로마토그래피법에 관한 설명으로 틀린 것은?

- 충전물로서 적당한 담체에 정지상 액체를 함침시킨 것을
- ① 사용할 경우에는 기체-액체 크로마토그래피법이라 한다.
- ② 일반적으로 유기화합물에 대한 정상 및 정량 분석에 이용된다.
- 전처리한 시료를 운반가스에 의하여 크로마토 관내에 전
- ③ 개시켜 분리되는 각 성분의 크로마토그램을 이용하여 목적성분을 분석하는 방법이다.
- ④ 운반가스는 시료주입부로부터 검출기를 통한 다음 분리관과 기록부를 거쳐 외부로 방출된다.

53. 산성 과망간산칼륨법으로 폐수의 COD를 측정하기 위해 시료 100mL를 취해 제조한 과망간산칼륨으로 적정하였더니 11.0mL가 소모되었다. 공시험 적정에 소요된 과망간산칼륨 0.2mL이었다면 이 폐수의 COD(mg/L)는? (단, 과망간산칼륨 용액의 factor 1.1로 가정, 원자량 : K=39, Mn=55)

- ① 약 5.9
- ② 약 19.6
- ③ 약 21.6
- ④ 약 23.8

54. 자외선/가시선 분광법 구성장치의 순서를 바르게 나타낸 것은?

- ① 시료부-광원부-파장선택부-측광부
- ② 광원부-파장선택부-시료부-측광부
- ③ 광원부-시료원자화부-단색화부-측광부
- ④ 시료부-고주파전원부-검출부-연산처리부

55. 수로의 구성, 재질, 수로단면의 형상, 기울기 등이 일정하지 않은 개수로에서 부표를 사용하여 유속을 측정한 결과, 수로의 평균 단면적이 3.2m², 표면 최대유속이 2.4m/s일 때, 이 수로에 흐르는 유량(m³/s)은?

- ① 약 2.7
- ② 약 3.6
- ③ 약 4.3
- ④ 약 5.8

56. 0.25N 다이크롬산칼륨액 조제 방법에 관한 설명으로 틀린 것은? (단, $K_2Cr_2O_7$ 분자량=294.2)

- ① 다이크롬산칼륨은 1g분자량이 6g당량에 해당한다.
- 다이크롬산칼륨(표준시약)을 사용하기 전에 103°C에서
- ② 2시간 동안 건조한 다음 건조용기(실리카겔)에서 식힌다.
- 건조용기(실리카겔)에서 식힌 다이크롬산칼륨 14.71g을
- ③ 정밀히 담아 물에 녹여 1000mL로 한다.
- 0.025N 다이크롬산칼륨액은 0.25N 다이크롬산칼륨액
- ④ 100mL를 정확히 취하여 물을 넣어 정확히 1000mL로 한다.

57. BOD 실험 시 희석수는 5일 배양 후 DO(mg/L) 감소가 얼마 이하여야 하는가?

- ① 0.1
- ② 0.2
- ③ 0.3
- ④ 0.4

58. 수로의 폭이 0.5m인 직각 삼각웨어의 수두가 0.25m일 때 유량(m^3/min)은? (단, 유량계수=80)

- ① 2.0
- ② 2.5
- ③ 3.0
- ④ 3.5

59. 냄새 측정 시 냄새역치(TON)를 구하는 산식으로 옳은 것은? (단, A : 시료부피(mL), B : 무취 정제수 부피(mL))

- ① 냄새역치=(A+B)/A
- ② 냄새역치=A/(A+B)
- ③ 냄새역치=(A+B)/B
- ④ 냄새역치=B/(A+B)

60. 수중의 중금속에 대한 정량을 원자흡수분광광도법으로 측정할 경우, 화학적 간섭 현상이 발생되었다면 이 간섭을 피하기 위한 방법이 아닌 것은?

- ① 목적원소 측정에 방해되는 간섭원소 배제를 위한 간섭원소의 상대원소 첨가
- ② 은폐제나 킬레이트제의 첨가
- ③ 이온화 전압이 높은 원소를 첨가
- ④ 목적원소의 용매 추출

61. 배출부과금을 부과할 때 고려할 사항이 아닌 것은?

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

62. 정당한 사유 없이 공공수역에 특정수질유해 물질을 누출·유출하거나 버린 자에게 부과되는 벌칙기준은?

- 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

63. 환경기술인 등의 교육을 받게 하지 아니한 자에 대한 과태료 처분기준은?

- ① 과태료 300만원 이하
- ② 과태료 200만원 이하
- ③ 과태료 100만원 이하
- ④ 과태료 50만원 이하

64. 다음 ()안에 알맞은 내용은?

배출시설을 설치하려는 자는 (㉠)으로 정하는 바에 따라 환경부장관의 허가를 받거나 환경부장관에게 신고하여야 한다. 다만, 규정에 의하여 폐수무방류배출 시설을 설치하려는 자는 (㉡).

- ① ㉠ 환경부령, ㉡ 환경부장관의 허가를 받아야 한다.
- ② ㉠ 대통령령, ㉡ 환경부장관의 허가를 받아야 한다.
- ③ ㉠ 환경부령, ㉡ 환경부장관에게 신고하여야 한다.
- ④ ㉠ 대통령령, ㉡ 환경부장관에게 신고하여야 한다.

65. 국립환경과학원장이 설치·운영하는 측정망의 종류에 해당하지 않는 것은?

- ① 생물 측정망
- ② 공공수역 오염원 측정망
- ③ 퇴적물 측정망
- ④ 비점오염원에서 배출되는 비점오염물질 측정망

66. 폐수의 처리능력과 처리가능성을 고려하여 수탁하여야 하는 준수사항을 지키지 아니한 폐수처리업자에 대한 벌칙기준은?

- ① 3년 이하의 징역 또는 3천만원 이하의 벌금
- ② 2년 이하의 징역 또는 2천만원 이하의 벌금
- ③ 1년 이하의 징역 또는 1천만원 이하의 벌금
- ④ 5백만원 이하의 벌금

67. 공공폐수처리시설의 관리·운영자가 처리시설의 적정운영 여부를 확인하기 위하여 실시하여야 하는 방류수수질의 검사 주기는? (단, 처리시설은 2000m³/일 미만)

- ① 매분기 1회 이상
- ② 매분기 2회 이상
- ③ 월 2회 이상
- ④ 월 1회 이상

68. 2회 연속 채취 시 남조류 세포수가 50000세포/mL인 경우의 수질오염경보 단계는? (단, 조류경보, 상수원 구간 기준)

- ① 관심
- ② 경계
- ③ 조류 대발생
- ④ 해제

69. 대권역 물환경관리계획의 수립에 포함되어야 하는 사항이 아닌 것은?

- ① 배출허용기준 설정 계획
- ② 상수원 및 물 이용현황
- ③ 수질오염 예방 및 저감 대책
- ④ 점오염원, 비점오염원 및 기타수질오염원에서 배출되는 수질오염물질의 양

70. 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

71. 초과부과금 산정기준 중 1킬로 그램당 부과금액이 가장 큰 수질오염물질은?

- ① 6가크롬화합물
- ② 납 및 그 화합물
- ③ 카드뮴 및 그 화합물
- ④ 유기인화합물

72. 환경부장관이 측정결과를 전산처리할 수 있는 전산망을 운영하기 위하여 수질원격감시체계 관제센터를 설치·운영하는 곳은?

- ① 국립환경과학원
- ② 유역환경청
- ③ 한국환경공단
- ④ 시·도 보건환경연구원

73. 수질오염방지시설 중 물리적 처리시설에 해당되는 것은?

- ① 응집시설
- ② 흡착시설
- ③ 침전물 개량시설
- ④ 중화시설

74. 폐수처리업 중 폐수재이용업에서 사용하는 폐수운반차량의 도장 색깔로 적절한 것은?

- ① 황색
- ② 흰색
- ③ 청색
- ④ 녹색

75. 다음 중 특정수질유해물질이 아닌 것은?

- ① 불소와 그 화합물
- ② 셀레늄과 그 화합물
- ③ 구리와 그 화합물
- ④ 테트라클로로에틸렌

76. 수질 및 수생태계 환경기준 중 해역인 경우 생태기반 해수수질기준으로 옳은 것은?(단, V(아주 나쁨) 등급)

- ① 수질평가 지수값 : 30이상
- ② 수질평가 지수값 : 40이상
- ③ 수질평가 지수값 : 50이상
- ④ 수질평가 지수값 : 60이상

77. 수질 및 수생태계 환경기준 중 하천(사람의 건강 보호 기준)에 대한 항목별 기준값으로 틀린 것은?

- ① 비소 : 0.05mg/L 이하
- ② 납 : 0.05mg/L 이하
- ③ 6가 크롬 : 0.05mg/L 이하
- ④ 수은 : 0.05mg/L 이하

78. 낚시제한구역에서의 제한사항에 관한 내용으로 틀린 것은?
(단, 안내판 내용기준)

- ① 고기를 잡기 위하여 폭발물·배터리·어망 등을 이용하는 행위
- ② 낚시바늘에 끼워서 사용하지 아니하고 고기를 유인하기 위하여 떡밥·어분 등을 던지는 행위
- ③ 1개의 낚시대에 3개 이상의 낚시 바늘을 사용하는 행위
- ④ 1인당 4대 이상의 낚시대를 사용하는 행위

79. 초과배출부과금 부과 대상 수질오염물질의 종류가 아닌 것은?

- ① 아연 및 그 화합물
- ② 벤젠
- ③ 페놀류
- ④ 트리클로로에틸렌

80. 물환경보전법에서 사용되는 용어의 정의로 틀린 것은?

- 강우유출수 : 비점오염원의 수질오염물질이 섞여 유출되는 빗물 또는 눈 녹은 물 등을 말한다.
- ① 공공수역 : 하천, 호소, 항만, 연안해역, 그 밖에 공공용으로 사용되는 수역과 이에 접속하여 공공용으로 사용되는 대통령령으로 정하는 수로를 말한다.
- 기타수질오염원 : 점오염원 및 비점오염원으로 관리되지
- ③ 아니하는 수질오염물질을 배출하는 시설 또는 장소로서 환경부령으로 정하는 것을 말한다.
- 수질오염물질 : 수질오염의 요인이 되는 물질로서 환경
- ④ 부령으로 정하는 것을 말한다.