

1. 처리유량 $10,000\text{m}^3/\text{day}$, 황산알루미늄 200원/kg, 황산알루미늄 주입농도 50mg/L인 조건이라면 한 달 약품비는? (단, 한 달은 30일로 한다.)

- ① 3,000,000 원/월
- ② 2,000,000 원/월
- ③ 1,500,000 원/월
- ④ 1,000,000 원/월

2. 미생물의 성장단계별 특징에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 유도단계는 미생물이 환경에 적응하는 단계이다.
- ② 정체기에서는 미생물의 증식률과 사멸률이 비슷해 진다.
- ③ 내생성장단계에서는 미생물의 자산화가 일어난다.
- ④ 대수성장단계에서는 유기물질의 제거율이 최소가 된다.

3. 어느 공장폐수에 대해 BOD 실험을 실시하였다. 5일 후 남아있는 BOD가 50mg/L, 최종 BOD(UBOD)가 500mg/L일 경우 탈산소 계수[/ day]는? (단, BOD 분해 반응은 1차 반응식을 따르며, $\log(e)=0.4$ 로 한다.)

- | | |
|---------------------|---------------------|
| ① 0.3/ day | ② 0.4/ day |
| ③ 0.5/ day | ④ 0.6/ day |

4. 이상적인 비피압 대수층의 지하수를 사용하기 위해 설치한 우물에 대해 <보기>를 참고할 때 일정유량 Q와 영향 반경내에서의 수두의 관계로 가장 옳은 것은?

<보기>

$$Q = \text{우물 유출수량} (\text{L/s})$$

$$K = \text{투수계수} (\text{mm/s})$$

$$h_o = \text{양수 전 대수층의 두께} (\text{m})$$

$$h_w = \text{양수 후 우물의 수심} (\text{m})$$

$$r_o = \text{영향반경} (\text{m})$$

$$r_w = \text{우물의 반경} (\text{m})$$

$$b = \text{대수층의 두께} (\text{m})$$

$$\textcircled{1} \quad Q = \pi K \frac{h_o^2 - h_w^2}{\ln(r_o/r_w)}$$

$$\textcircled{2} \quad Q = \pi K \frac{h_w^2}{\ln(r_o/r_w)}$$

$$\textcircled{3} \quad Q = 2\pi Kb \frac{h_o - h_w}{\ln(r_o/r_w)}$$

$$\textcircled{4} \quad Q = 2\pi Kb \frac{h_w}{\ln(r_o/r_w)}$$

5. 물리적, 화학적 및 생물학적 과정들은 수체의 바닥 부분에 퇴적물의 침전을 일으킬 수 있다. 이러한 퇴적물은 바닥에 퇴적 광물을 생성하기도 한다. 이러한 침전 반응에 의해 생성된 퇴적물에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 광합성 반응에 의해 pH가 상승될 때 탄산칼슘의 생성이 촉진된다.
- ② pH가 감소할 때 유기부식 물질로부터 불용성 부식산 퇴적물이 생성된다.
- ③ 수체 바닥 부분에서 생성되는 검은색의 황화철(FeS) 퇴적물은 온도가 비교적 높은 여름에 생성된다.
- ④ 퇴적물은 소수성 유기화합물의 중요한 흡수원이다.

6. 활성슬러지 포기조 내의 용존산소 농도가 0.5mg/L 이고 이때의 포화용존산소 농도가 8.2mg/L 이다. MLSS $2,500\text{mg/L}$ 에서 산소의 소비속도는 65mg/(L \cdot hr) 라고 하면 이 포기조에서의 총괄산소전달계수(K_{La})는?

(단, 산소농도는 일정한 값으로 유지되고, 결과의 소수점은 둘째자리에서 반올림한다.)

- | | |
|-------------------------|-------------------------|
| ① 15.0 hr^{-1} | ② 12.8 hr^{-1} |
| ③ 10.6 hr^{-1} | ④ 8.4 hr^{-1} |

7. 화학소독제에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 염소는 기체나 액체상태로 존재하며 염소기체는 공기에 비해 약 2.48 배 무거운 성질을 갖는다.
- ② 차아염소산 나트륨은 기체나 액상으로 이용가능하며 고농도에서 더 쉽게 분해된다.
- ③ 차아염소산 칼슘은 소규모 설비에서 가장 보편적으로 사용된다.
- ④ 클로라민은 반응이 느리지만 소독제로서의 역할을 한다.

8. 도시로 공급되는 수자원의 이용에 대한 설명으로 가장 옳은 것은?

- ① 도시로 공급되는 물 중 물수지분석으로 해석되지 않는 부분은 상수배수시스템에서의 누수가 대부분을 차지한다.
- ② 물 사용량은 지리적 위치에 따라 다양하며, 건조한 지역에 비해 습한 지역에서 상대적으로 많이 필요하다.
- ③ 물을 사용하는 이들의 경제적 상태에 따라 이용하는 물의 양이 다른데, 경제적 약자의 경우가 부유층보다 더 많은 경향이 있다.
- ④ 연 평균값으로 산정되는 물 사용량은 상수도시스템 설계를 위해 매우 중요한 인자이다.

9. 수중에 함유된 용존무기탄소와 알칼리도의 관계에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 같은 알칼리도에서 총 용존무기탄소의 농도는 pH에 따라 변화한다.
- ② 용존무기탄소가 조류를 합성하는 데 사용되면 물의 pH는 상승한다.
- ③ 알칼리도가 증가할수록 물에서 이산화탄소 용해도가 감소한다.
- ④ 추가적으로 CO_2 가 유입되지 않는다고 가정하면, 같은 pH변화에 대해 알칼리도가 낮을수록 조류가 적게 발생된다.

10. A하천의 유기물 오염부하는 300kg/d , 유량은 $10,000\text{m}^3/\text{d}$, B하천의 유기물 오염부하는 200kg/d , 유기물 농도는 10mg/L 라고 할 때, A와 B 하천이 합류된 이후의 유기물 농도 [g/m^3]는? (단, 두 하천의 자정작용은 없고, 두 하천이 합류될 때 두 하천은 순간적으로 완전혼합된다고 가정한다.)

- ① 14.7 g/m^3
- ② 16.7 g/m^3
- ③ 18.7 g/m^3
- ④ 20.7 g/m^3

11. 일반적으로 활성슬러지 미생물의 분자식은 $\text{C}_5\text{H}_7\text{O}_2\text{N}$ 으로 나타낸다. 이 슬러지 $1,500\text{ mg/L}$ 의 이론적인 COD 값은? (단, C, O, H, N의 원자량은 각각 12, 16, 1, 14이고, 계산과정에의 소수점은 셋째자리에서 반올림한다.)

- ① $1,420\text{ mg/L}$
- ② $1,067\text{ mg/L}$
- ③ $1,780\text{ mg/L}$
- ④ $2,130\text{ mg/L}$

12. 총유기탄소(TOC) 분석과 관련된 용어에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 무기성 탄소(IC)는 탄산염, 중탄산염, 용존 이산화 탄소를 포함한다.
- ② 비정화성 유기탄소(NPOC)는 휘발성 유기탄소이다.
- ③ 용존성 유기탄소(DOC)는 공극 $0.45\mu\text{m}$ 의 막여지를 통과하는 유기탄소이다.
- ④ 총유기탄소(TOC)는 산화성 촉매를 이용한 연소 과정에 의해 분석될 수 있다.

13. 우수유출량을 계산하는 데 널리 이용되는 합리식에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 우수유출량 계산에 중요한 인자는 유출계수, 강우강도 및 유역면적이다.
- ② 강우강도는 강우지속시간과 밀접한 관련이 있다.
- ③ 강우강도의 계산에 활용되는 강우지속시간은 유입 시간과 유달시간의 합이다.
- ④ 유입시간은 빗물이 배수구역의 가장 면 지점에서 하수거에 유입할 때까지의 시간으로 지표상태, 경사, 면적에 따라 다르다.

14. 어느 물을 분석하여 <보기>와 같은 결과를 얻었다. 총경도와 알칼리도의 합은? (단, C, O, H, Ca, Mg의 원자량은 각각 12, 16, 1, 40, 24이다.)

<보기>	
$\text{OH}^- : 34\text{ mg/L}$	$\text{CO}_3^{2-} : 120\text{ mg/L}$
$\text{HCO}_3^- : 61\text{ mg/L}$	$\text{Ca}^{2+} : 120\text{ mg/L}$
$\text{Mg}^{2+} : 24\text{ mg/L}$	

- ① 850 mg/L as CaCO_3
- ② 750 mg/L as CaCO_3
- ③ 650 mg/L as CaCO_3
- ④ 550 mg/L as CaCO_3

15. 물의 특성에 대한 <보기>의 설명 중 옳은 것을 모두 고른 것은?

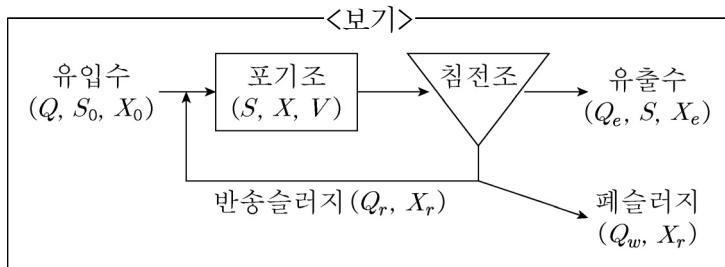
<보기>	
ㄱ. 물의 점성과 표면장력은 온도가 증가할수록 함께 증가한다.	
ㄴ. 물은 쌍극성 분자특성을 가진다.	
ㄷ. 물은 수소와 산소의 공유결합과 수소결합으로 이루어져 있다.	
ㄹ. 물은 일반적으로 비슷한 분자량을 갖는 다른 화합물 보다 비열이 작다.	

- ① ㄴ, ㄷ
- ② ㄱ, ㄴ
- ③ ㄱ, ㄴ, ㄷ
- ④ ㄱ, ㄴ, ㄹ

16. 수중에 함유된 유기물질에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 처리되지 않은 하수의 BOD/TOC 비에 비해 생물학적 하수처리수의 BOD/TOC 비는 낮다.
- ② 처리되지 않은 폐수의 BOD/COD 비가 0.5 이상이면 그 폐수는 생물학적으로 쉽게 처리될 수 있다.
- ③ specific ultraviolet absorption(SUVA)은 DOC와 흡광도의 관계이며, 트리할로메탄 생성가능성을 평가 하는 데 이용될 수 있다.
- ④ 리그닌과 같은 생물학적으로 산화되기 용이한 물질이 함유된 하수의 BOD/COD 비는 높다.

17. 활성슬러지 공정은 포기조와 침전조로 구성되어 있다. <보기>와 같이 유입유량을 Q , 포기조의 용량을 V , 포기조 내 MLSS 농도를 X , 침전조 하부 반송슬러지 농도를 X_r , 유입수 내 SS 농도는 X_0 , 유출수 내 SS 농도를 X_e , 그리고 반송라인에서 폐기되는 폐슬러지 유량을 Q_w 라고 할 때, 슬러지 반송비율(R)과 슬러지 체류시간(SRT)을 주어진 기호로 알맞게 표기한 것은?



- $$\textcircled{1} \quad R = \frac{X - X_0}{X_r - X}, \quad SRT = \frac{V \cdot X}{X_r \cdot Q_w + (Q - Q_w) \cdot X_e}$$
- $$\textcircled{2} \quad R = \frac{X_r - X}{X - X_0}, \quad SRT = \frac{V \cdot X}{X_r \cdot Q_w + (Q - Q_w) \cdot X_e}$$
- $$\textcircled{3} \quad R = \frac{X - X_0}{X_r - X}, \quad SRT = \frac{X_r \cdot Q_w + (Q - Q_w) \cdot X_e}{V \cdot X}$$
- $$\textcircled{4} \quad R = \frac{X_r - X}{X - X_0}, \quad SRT = \frac{X_r \cdot Q_w + (Q - Q_w) \cdot X_e}{V \cdot X}$$

18. 물의 이온화 반응과 그 평형상수에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 물분자는 가수분해나 해리반응에 의해 H^+ 와 OH^- 이온을 형성하며 가역적으로 반응한다.
- ② 물분자와 H^+ 및 OH^- 이온간의 평형은 너무나 빨라서 반응이 항상 평형상태에 있다고 가정할 수 있다.
- ③ 물의 이온화 반응에 대한 평형상수 식은 $K_w = [H^+] [OH^-]$ 이다.
- ④ K_w 값은 $25^\circ C$ 에서 10^{14} 이며 온도가 증가할수록 증가 한다.

19. 유량측정방법에 대한 설명으로 가장 옳은 것은?

- ① 유량측정용 노즐은 벤튜리미터와 피토우관 간의 특성을 고려하여 만든 기구이다.
- ② 벤튜리미터는 긴 관의 일부로써 확대부분에서 정력학적 수두의 일부가 속도수두로 변하게 된다.
- ③ 자기식 유량측정기는 패러데이의 법칙을 이용하는 기구이다.
- ④ 직각 3각 웨어의 수두는 웨어 상류측 수두측정 부분의 수위와 웨어의 절단하부점과의 수평거리를 말한다.

20. 「폐수무방류처리시설의 세부 설치기준」으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 폐수를 고체 상태의 폐기물로 처리하기 위하여 증발, 농축, 건조, 탈수 또는 소각시설을 설치하여야 한다.
- ② 배출시설의 처리공정도 및 폐수 배관도는 누구나 알아볼 수 있도록 주요 배출시설의 설치장소와 폐수 처리장에 부착한다.
- ③ 폐수를 수집·이송 또는 처리하기 위하여 사용되는 설비는 폐수의 누출을 맨눈으로 관찰되지 않도록 한다.
- ④ 폐수는 고정된 관로를 통하여 수집, 이송, 처리, 저장 된다.

이 면은 여백입니다.