

1과목 : 임의구분

1. 다음 반응에서 과산화수소가 산화제로 작용한 것은?

- Ⓐ $2\text{HI} + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 Ⓑ $\text{MnO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MnSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
 Ⓒ $\text{PbS} + 4\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{PbSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$

- ① Ⓐ, Ⓑ ② Ⓐ, Ⓒ
 ③ Ⓑ, Ⓒ ④ Ⓐ, Ⓑ, Ⓒ

2. 위험물안전관리법령에서 정한 자기반응성 물질이 아닌 것은?

- ① 유기금속화합물 ② 유기과산화물
 ③ 금속의 아지화합물 ④ 질산구아니딘

3. 다음 중 강화액 소화기의 방출방식으로 가장 많이 쓰이는 것은?

- ① 가스 가압식 ② 반응식(파병식)
 ③ 축압식 ④ 전도식

4. 다음 중 인화점이 가장 낮은 물질은?

- ① 이소프로필알코올 ② n-부틸알코올
 ③ 에틸렌글리콜 ④ 아세트산

5. 위험물안전관리법령상 위험물의 운송 시 혼재할 수 없는 위험물은? (단, 지정수량의 1/10초과의 위험물이다.)

- ① 적린과 경유
 ② 칼륨과 등유
 ③ 아세톤과 니트로셀룰로오스
 ④ 과산화칼륨과 크실렌

6. 스프링클러소화설비가 전체적으로 적응성이 있는 대상물은?

- ① 제1류 위험물 ② 제2류 위험물
 ③ 제4류 위험물 ④ 제5류 위험물

7. 위험물안전관리법령에서 정한 위험물을 수납하는 경우의 운반용기에 관한 기준으로 옳은 것은?

- ① 고체 위험물은 운반용기 내용적의 98% 이하로 수납한다.
 ② 액체 위험물은 운반용기 내용적의 95% 이하로 수납한다.
 ③ 고체 위험물의 내용적은 25[℃]를 기준으로한다.
 ④ 액체 위험물은 55[℃]에서 누설되지 않도록 공간용적을 유지하여야 한다.

8. 비중이 1.15인 소금물이 무한히 큰 탱크의 밑면에서 내경 3[cm]인 관을 통하여 유출된다. 유출구 끝이 탱크 수면으로부터 3.2m 하부에 있다면 유출 속도는 얼마인가? (단, 배출시의 마찰 손실은 무시한다.)

- ① 2.92[m/s] ② 5.92[m/s]
 ③ 7.92[m/s] ④ 12.92[m/s]

9. Halon 1211과 Halon 1301 소화약제에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 모두 부촉매 효과가 있다.
 ② 증기는 모두 공기보다 무겁다.
 ③ 증기비중과 액체비중 모두 Halon 1211이 더 크다.

④ 소화기의 유효방사거리는 Halon 1301이 더 길다.

10. 물체의 표면온도가 200[℃]에서 500[℃]로 상승하면 열복사량은 약 몇 배 증가하는가?

- ① 3.3 ② 7.1
 ③ 18.5 ④ 39.2

11. 과염소산의 취급·저장 시 주의사항으로 틀린 것은?

- ① 가열하면 폭발할 위험이 있으므로 주의한다.
 ② 종이, 나무조각 등과 접촉을 피하여야 한다.
 ③ 구멍이 뚫린 코르크 마개를 사용하여 통풍이 잘되는 곳에 저장한다.
 ④ 물과 접촉하면 심하게 반응하므로 접촉을 금지한다.

12. TNT와 니트로글리세린에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① TNT는 햇빛에 노출되면 다갈색으로 변한다.
 ② 모두 폭약의 원료로 사용될 수 있다.
 ③ 위험물안전관리법령상 품명은 서로 다르다.
 ④ 니트로글리세린은 상온(약25[℃])에서 고체이다.

13. 단백질 검출반응과 관련이 있는 위험물은

- ① HNO_3 ② HClO_3
 ③ HClO_2 ④ H_2O_2

14. 휘발유를 저장하는 옥외탱크저장소의 하나의 방유제안에 10000L, 20000L 탱크 각각 1기가 설치되어 있다. 방유제의 용량은 몇 L 이상이어야 하는가?

- ① 11,000 ② 20,000
 ③ 22,000 ④ 30,000

15. 위험물제조소내의 위험물을 취급하는 배관은 최대상용압력의 몇 배 이상의 압력으로 수압시험을 실시하여 이상이 없어야 하는가?

- ① 1.1 ② 1.5
 ③ 2.1 ④ 2.5

16. 위험물의 저장 또는 취급하는 방법을 설명한 것 중 틀린 것은?

- ① 산화프로필렌 : 저장시 은으로 제작된 용기에 질소가스와 같은 불연성가스를 충전하여 보관한다.
 ② 이황화탄소 : 용기나 탱크에 저장 시 물로 덮어서 보관한다.
 ③ 알킬알루미늄 : 용기는 완전 밀봉하고 질소등 불활성가스를 충전한다.
 ④ 아세트알데히드 : 냉암소에 저장한다.

17. 다음 중 품목을 달리하는 위험물을 동일장소에 저장할 경우 위험물의 시설로서 허가를 받아야 할 수량을 저장하고 있는 것은? (단, 제4류 위험물의 경우 비수용성이고 수량 이외의 저장기준은 고려하지 않는다.)

- ① 이황화탄소 10[l], 가솔린 20[l]과 칼륨 3[kg]을 취급하는 곳
 ② 가솔린 60[l], 등유 300[l]과 중유 950[l]를 취급하는 곳
 ③ 경유 600[l], 나트륨 1[kg]과 무기과산화물 10[kg]을 취급하는 곳
 ④ 황 10[kg], 등유 300[l]과 황린 10[kg]을 취급하는 곳

18. 산소 16g과 수소 4g이 반응할 때 몇 g 의물을 얻을 수 있는가?

- ① 9g ② 16g
③ 18g ④ 36g

19. 위험물제조소의 환기설비에 대한 기준에 대한 설명 중 옳지 않은 것은?

- ① 환기는 팬을 사용한 국소배기방식으로 설치하여야 한다.
② 급기구는 바닥면적 150[m²]마다 1개 이상으로 한다.
③ 급구구는 낮은 곳에 설치하고 가는 눈의 구리망 등으로 인화방지망을 설치해야 한다.
④ 환기구구는 회전식 고정벤티레이터 또는 루프팬방식으로 설치한다.

20. 하나의 특정한 사고 원인의 관계를 논리게이트를 이용하여 도해적으로 분석하여 연역적·정량적 기법으로 해석해 가면서 위험성을 평가하는 방법은?

- ① FTA(결함수 분석기법)
② PHA(예비위험 분석기법)
③ ETA(사건수 분석기법)
④ FMECA(이상위험도 분석기법)

2과목 : 임의구분

21. 제4류 위험물 중 정도가 높고 비휘발성인 제3석유류 또는 제4석유류의 주된 연소형태는?

- ① 증발연소 ② 표면연소
③ 분해연소 ④ 불꽃연소

22. 마그네슘 화재를 소화할 때 사용하는 소화약제의 적응성에 대한 설명으로 잘못된 것은?

- ① 건조사에 의한 질식소화는 오히려 폭발적인 반응을 일으키므로 소화 적응성이 없다.
② 물을 주수하면 폭발의 위험이 있으므로 소화 적응성이 없다.
③ 이산화탄소는 연소반응을 일으키며 일산화탄소를 발생하므로 소화 적응성이 없다.
④ 할로겐화합물과 반응하므로 소화적응성이 없다.

23. 다음 물질이 연소의 3요소 중 하나의 역할을 한다고 했을 때 그 역할이 나머지 셋과 다른 하나는?

- ① 삼산화크롬 ② 적린
③ 황린 ④ 이황화탄소

24. 다음 중 위험물안전관리법령에서 정한 위험물의 지정수량이 가장 작은 것은?

- ① 브롬산염류 ② 금속의 인화물
③ 니트로소화합물 ④ 과염소산

25. 황이 연소하여 발생하는 가스의 성질로 옳은 것은?

- ① 무색 무취이다. ② 물에 녹지 않는다.
③ 공기보다 무겁다. ④ 분자식은 H₂S 이다.

26. 정전기와 관련해서 유체 또는 고체에 의해 한 표면에서 다른 표면으로 전자가 전달될 때 발생하는 전기의 흐름을 무엇이라고 하는가?

- ① 유도전류 ② 전도전류
③ 유동전류 ④ 변위전류

27. 다음 [보기]와 같은 공통점을 갖지 않는 것은?

- 탄화수소이다.
- 치환반응보다는 첨가반응을 잘 한다.
- 석유화학공업 공정으로 얻을 수 있다.

- ① 에텐 ② 프로필렌
③ 부텐 ④ 벤젠

28. 에탄올과 진한 황산을 섞고 170[°C]로 가열하여 얻어지는 기체 탄화수소(A)에 브롬을 작용시켜 20[°C]에서 액체화합물(B)을 얻었다. 화합물 A와 B의 화학식은?

- ① A : C₂H₂ B : CH₃-CHBr₂
② A : C₂H₄ B : CH₂Br-CH₂Br
③ A : C₂H₅OC₂H₅ B : C₂H₄BrOC₂H₄Br
④ A : C₂H₆ B : CHBr=CHBr

29. 다음 위험물 중에서 지정수량이 나머지 셋과 다른 것은?

- ① KBrO₃ ② KNO₃
③ KIO₃ ④ KCl₃

30. 위험물안전관리법령상 할로겐화물소화설비의 기준에서 용적식 국소방출방식에 대한 저장소화약제 양은 다음의 식을 이용하여 산출한다. 하론 1211의 경우에 해당하는 X와 Y의 값으로 옳은 것은? (단, Q는 단위체적당 소화약제의 양(kg/m³), a는 방호대상물 주위에 실제로 설치된 고정벽의 면적합계(m²), A는 방호공간 전체둘레의 면적(m²)이다.)

$$Q = X - Y(a/A)$$

- ① X : 5.2, Y : 3.9 ② X : 4.4, Y : 3.3
③ X : 4.0, Y : 3.0 ④ X : 3.2, Y : 2.7

31. 다음 중 알칼리토금속의 과산화물로서 비중이 약 4.96, 융점이 약 450[°C]인 것으로 비교적 안정한 물질은?

- ① BaO₂ ② CaO₂
③ MgO₂ ④ BeO₂

32. 제2종 분말소화약제가 열분해할 때 생성되는 물질로 4[°C] 부근에서 최대 밀도를 가지며 분자내 104.5°의 결합각을 갖는 것은?

- ① CO₂ ② H₂O
③ H₃PO₄ ④ K₂CO₃

33. 다음 중 제1류 위험물이 아닌 것은?

- ① LiClO ② NaClO₂
③ KClO₃ ④ HClO₄

34. 임계온도에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 임계온도보다 낮은 온도에서 기체는 압력을 가하면 액체로 변화할 수 있다.
② 임계온도보다 높은 온도에서 기체는 압력을 가하면 액체로 변화할 수 있다.
③ 이산화탄소의 임계온도는 약 -119[°C]이다.

- ④ 물질의 종류에 상관없이 동일부피, 동일압력에서는 같은 임계온도를 갖는다.
35. 위험물안전관리법령에서 정한 위험물의 유별에 따른 성질에서 물질의 상태는 다르지만 성질이 같은 것은?
 ① 제1류와 제6류 ② 제2류와 제5류
 ③ 제3류와 제5류 ④ 제4류와 제6류
36. 다음 중 물보다 무거운 물질은?
 ① 디에틸에테르 ② 칼륨
 ③ 산화프로필렌 ④ 탄화알루미늄
37. 위험물안전관리법령상 국소방출방식의 이산화탄소소화설비 중 저압식 저장 용기에 설치되는 압력경보장치는 어느 압력 범위에서 작동하는 것으로 설치하여야 하는가?
 ① 2.3MPa 이상의 압력과 1.9MPa 이하의 압력에서 작동하는 것
 ② 2.5MPa 이상의 압력과 2.0MPa 이하의 압력에서 작동하는 것
 ③ 2.7MPa 이상의 압력과 2.3MPa 이하의 압력에서 작동하는 것
 ④ 3.0MPa 이상의 압력과 2.5MPa 이하의 압력에서 작동하는 것
38. 옥내저장소에 가솔린 18[l] 용기 100개, 아세톤 200[l] 드럼통 10개, 경유 200[l] 드럼통 8개를 저장하고 있다. 이 저장소에는 지정수량의 몇 배를 저장하고 있는가?
 ① 10.8배 ② 11.6배
 ③ 15.6배 ④ 16.6배
39. 공기 중 약 34[℃]에서 자연발화의 위험이 있기 때문에 물속에 보관해야 하는 위험물은?
 ① 황화린 ② 이황화탄소
 ③ 황린 ④ 탄화알루미늄
40. 어떤 액체 연료의 질량조성이 C 75%, H25% 일 때 C : H의 mole 비는?
 ① 1:3 ② 1:4
 ③ 4:1 ④ 3:1

3과목 : 임의구분

41. 다음 중 은백색의 금속으로 가장 가볍고, 물과 반응 시 수소가스를 발생시키는 것은?
 ① Al ② Na
 ③ Li ④ Si
42. 위험물안전관리법령상 원칙적인 경우에 있어서 이동저장탱크의 내부는 몇 리터 이하마다 3.2[mm] 이상의 강철판으로 칸막이를 설치해야 하는가?
 ① 2000 ② 3000
 ③ 4000 ④ 5000
43. 다음 중 요오드값이 가장 높은 것은?
 ① 참기름 ② 채종유
 ③ 동유 ④ 땅콩기름

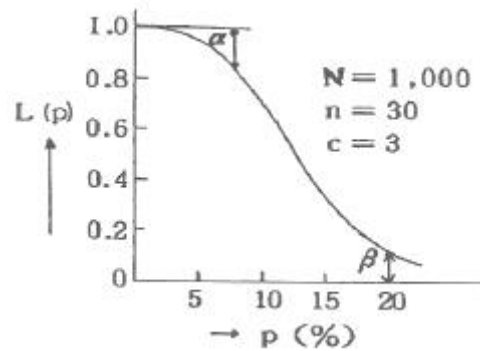
44. 위험물이송취급소에 설치하는 경보설비가 아닌 것은?
 ① 비상벨장치 ② 확정장치
 ③ 가연성증기경보장치 ④ 비상방송설비
45. 위험물제조소등에 설치하는 옥내소화전설비 또는 옥외소화전설비의 설치기준으로 옳지 않은 것은?
 ① 옥내소화전설비의 각 노즐 선단 방수량 : 260[l/min]
 ② 옥내소화전설비의 비상전원 용량 : 45분 이상
 ③ 옥외소화전설비의 각 노즐 선단 방수량 : 260[l/min]
 ④ 표시등 회로의 배선공사 : 금속관공사, 가요전선관공사, 금속덕트공사, 케이블공사
46. NH_4NO_3 에 대한 설명으로 옳은 것은?
 ① 물에 녹을 때는 발열반응을 일으킨다.
 ② 트리니트로페놀과 혼합하여 안포폭약을 제조하는데 사용된다.
 ③ 가열하면 수소, 발생기산소 등 다량의 가스를 발생한다.
 ④ 비중이 물보다 크고, 흡습성과 조해성이 있다.
47. 과산화나트륨의 저장법으로 가장 옳은 것은?
 ① 용기는 밀전 및 밀봉하여야 한다.
 ② 안정제로 황분 또는 알루미늄분을 넣어 준다.
 ③ 수증기를 혼입해서 공기와 직접 접촉을 방지한다.
 ④ 저장시설 내에 스프링클러설비를 설치한다.
48. 위험물안전관리법령상 제조소등의 관계인은 그 제조소등의 용도를 폐지한 때에는 폐지한 날로부터 며칠 이내에 신고하여야 하는가?
 ① 7일 ② 14일
 ③ 30일 ④ 90일
49. 유황에 대한 설명 중 옳지 않은 것은?
 ① 물에 녹지 않는다.
 ② 일정 크기 이상을 위험물로 분류한다.
 ③ 고온에서 수소와 반응할 수 있다.
 ④ 청색 불꽃을 내며 연소한다.
50. 다음 중 Cl의 산화수가 +3 인 물질은?
 ① HClO_4 ② HClO_3
 ③ HClO_2 ④ HClO
51. 황화린에 대한 설명으로 틀린 것은?
 ① P_4S_3 , P_2S_5 , P_4S_7 은 동소체이다.
 ② 지정수량은 100kg이다.
 ③ 삼황화린의 연소생성물에는 이산화황이 포함된다.
 ④ 오황화린은 물 또는 알칼리에 분해하여 이황화탄소와 황산이 된다.
52. 소화약제가 환경에 미치는 영향을 표시하는 지수가 아닌 것은?
 ① ODP ② GWP
 ③ ALT ④ LOAEL
53. 위험물안전관리법령상 위험등급II에 속하는 위험물은?

- ① 제1류 위험물 중 과염소산염류
- ② 제4류 위험물 중 제2석유류
- ③ 제5류 위험물 중 니트로화합물
- ④ 제3류 위험물 중 황린

54. 위험물의 반응에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 트리에틸알루미늄은 물과 반응하여 수소가스를 발생한다.
- ② 황린의 연소생성물은 P_2O_5 이다.
- ③ 리튬은 물과 반응하여 수소가스를 발생한다.
- ④ 아세트알데히드의 연소생성물은 CO_2 와 H_2O 이다.

55. np관리도에서 시료군마다 시료수(n)는 100이고, 시료군의 수(k)는 20, $\Sigma np=77$ 이다. 이때 np관리도의 관리상한선(UCL)을 구하면 약 얼마인가?



- ① 8.94 ② 3.85
- ③ 5.77 ④ 9.62

56. 그림의 OC곡선을 보고 가장 올바른 내용을 나타낸 것은?

- ① α : 소비자 위험
- ② $L(P)$: 로트가 합격할 확률
- ③ β : 생산자 위험
- ④ 부적합품률 : 0.03

57. 미국의 마틴 마리에타사(Martin Marietta Corp.)에서 시작된 품질개선을 위한 동기부여 프로그램으로, 모든 작업자가 무결점을 목표로 설정하고, 처음부터 작업을 올바르게 수행함으로써 품질비용을 줄이기 위한 프로그램은 무엇인가?

- ① TPM 활동 ② 6 시그마 운동
- ③ ZD 운동 ④ ISO 9001 인증

58. 다음 중 단속생산 시스템과 비교한 연속생산 시스템의 특징으로 옳은 것은?

- ① 단위당 생산원가가 낮다.
- ② 다품종 소량생산에 적합하다.
- ③ 생산방식은 주문생산방식이다.
- ④ 생산설비는 범용설비를 사용한다.

59. 일정 통제를 할 때 1일당 그 작업을 단축하는데 소요되는 비용의 증가를 의미하는 것은?

- ① 정상소요시간 (Normal duration time)
- ② 비용견적 (Cost estimation)
- ③ 비용구배 (Cost slope)
- ④ 총비용 (Total cost)

60. MTM(Method Time Measurement)법에서 사용되는 1 TMU(Time Measurement Unit)는 몇 시간인가?

- ① 1/100,000 시간 ② 1/10,000 시간¹
- ③ 6/10,000 시간 ④ 36/1,000 시간

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
②	①	③	①	④	④	④	③	④	②
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
③	④	①	③	②	①	②	③	①	①
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
③	①	①	③	③	③	④	②	④	②
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
①	②	④	①	①	④	①	③	③	②
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
③	③	③	④	③	④	①	②	②	③
51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
④	④	③	①	④	②	③	①	③	①