

1과목 : 임의구분

1. 피난계단의 출입구가 구비해야 할 조건으로 틀린 것은?
 - ① 출입구의 유효너비는 0.9m 이상으로 한다.
 - ② 옥내에서 특별피난계단의 부속실이나 노대로 통하는 출입구는 반드시 을중방화문을 설치한다.
 - ③ 출입구는 항상 피난방향으로 열 수 있도록 설치한다.
 - ④ 출입구는 언제나 닫혀 있는 것이 원칙이다.
2. 할론1301 소화약제는 플루오르가 몇 개 있다는 뜻인가?
 - ① 0개
 - ② 1개
 - ③ 2개
 - ④ 3개
3. 제2류 위험물과 제4류 위험물의 공통적 성질로 맞는 것은?
 - ① 모두 물에 의해 소화가 가능하다.
 - ② 모두 산소원소를 포함하고 있다.
 - ③ 모두 물보다 가볍다.
 - ④ 모두 가연성 물질이다.
4. 위험물안전관리자의 책무 및 선임에 대한 설명 중 맞지 않는 것은?
 - ① 위험물 취급에 관한 일지의 작성·기록
 - ② 화재 등의 발생시 응급조치 및 소방관서에 연락
 - ③ 위험물제조소 등의 계측장치·제어장치 및 안전장치 등의 적정한 유지관리
 - ④ 위험물을 저장하는 각 저장창고의 바닥면적의 합계가 1천 제곱미터 이하인 옥내 저장소는 1인의 안전관리자를 중복 선임해야 한다.
5. 다음 중 제 1종 판매취급소의 기준으로 옳지 않은 것은?
 - ① 건축물의 1층에 설치할 것
 - ② 위험물을 배합하는 실의 바닥면적은 6m²이상 15m² 이하 일 것
 - ③ 위험물을 배합하는 실의 출입구 문턱높이는 바닥면으로부터 0.1m이상으로 할 것
 - ④ 저장 또는 취급하는 위험물의 수량이 40배 이하인 판매취급소에 대하여 적용할 것
6. 다음 중 결합력이 가장 큰 것은?
 - ① HCl
 - ② HF
 - ③ HBr
 - ④ HI
7. 배관을 지하에 매설하는 경우의 안전거리로 옳지 않은 것은?
 - ① 건축물(지하가 내의 건축물을 제외한다.) - 1.5m 이상
 - ② 지하가 및 터널 - 10m 이상
 - ③ 배관의 외면과 지표면과의 거리는(산이나 들) - 0.3m이상
 - ④ 수도법에 의한 수도시설(위험물의 유입우려가 있는 것)- 300m 이상
8. 다음 중 물과 접촉하여도 위험하지 않은 물질은?
 - ① 과산화나트륨
 - ② 과염소산나트륨
 - ③ 마그네슘
 - ④ 알칼라루미늄
9. 방화재를 처리한 작업복은 화염에 노출하는 작업장에서 작업시 가열에 의한 위험성이 있으므로 착용하게 된다. 방화재로 사용하는 물질은?

- ① 황산암모늄
 - ② 질산암모늄
 - ③ 염소산칼륨
 - ④ 파라핀유
10. 다음 중 Grignard 시약에 대한 설명이 옳은 것은?
 - ① 에테르와 맹렬히 반응하므로 용매는 물이다.
 - ② S_N2 치환반응에서 친핵제로 작용한다.
 - ③ 몇몇 무기할로겐화합물로부터 할로겐을 부가시킬 수 있다.
 - ④ 할로겐화알킬 또는 할로겐화아릴로부터 알코올을 제조하는데 쓰인다.
 11. 다음 중 CH₃CHO의 저장 및 취급시 주의사항으로 옳지 않은 것은?
 - ① 산 또는 강산화제와의 접촉을 피한다.
 - ② 취급설비에 구리, 마그네슘 및 그의 합금성분으로 된 것은 사용해서는 안된다.
 - ③ 이동탱크 및 옥외탱크에 저장시 불연성가스 또는 수증기를 봉입시킨다.
 - ④ 휘발성이 강하므로 용기의 파열을 방지하기 위해 마개에 구멍을 낸다.
 12. 다음 중 품목을 달리하는 위험물을 동일장소에 저장할 경우 위험물의 시설로서 허가를 받아야 할 수량을 저장하고 있는 것은? (단, 제4류 위험물의 경우 비수용성 임)
 - ① 이황화탄소 10L, 가솔린 20L와 칼륨 3kg을 취급하는 곳
 - ② 제1석유류 60L, 제2석유류 300L와 제3석유류 950L를 취급하는 곳
 - ③ 경유 600L, 나트륨 1kg과 무기과산화물 10kg을 취급하는 곳
 - ④ 황 10kg, 등유 300L와 황린 10kg을 취급하는 곳
 13. 특정옥외저장탱크 구조기준 중 필렛용접의 사이즈(S, mm)를 구하는 식으로 옳은 것은? (단, t₁=얇은 쪽의 강판의 두께[mm], t₂=두꺼운 쪽의 강판의 두께[mm]이다.)
 - ① t₁ = S = t₂
 - ② t₁ = S = √2t₂
 - ③ √2t₁ = S = t₂
 - ④ t₁ = S = 2t₂
 14. 이산화탄소 소화설비의 장·단점으로 틀린 것은?
 - ① 비중이 공기보다 커서 심부화재에도 적합하다.
 - ② 약제가 방출될 때, 사람·가축에 해를 준다.
 - ③ 전기절연성이 높아 전기화재에도 적합하다.
 - ④ 배관 및 관 부속이 저압이므로 시공이 간편하다.
 15. 화재 시 주수소화로 위험성이 더 커지는 위험물은?
 - ① S
 - ② P
 - ③ P₄S₃
 - ④ Si분
 16. 다음 ()안에 알맞는 것을 옳게 짝지은 것은?

이동저장탱크는 그 내부에 (a)리터 이하 마다 (b)mm이상의 강철판 또는 이와 동등 이상의 강도·내열성 및 내식성 있는 금속성의 것으로 칸막이를 설치하여야 한다.

- ① a : 2000, b : 2.4
- ② a : 2000, b : 3.2
- ③ a : 4000, b : 2.4
- ④ a : 4000, b : 3.2

17. 유기용제의 공통취성의 설명으로서 옳지 않는 것은?
- ① 방향족화합물, 고리모양의 화합물은 선상화합물 보다 취성이 강하다.
 - ② 지방족 탄화수소의 경우 저급일수록 마취작용이 커진다.
 - ③ 할로겐화 탄화수소는 그 모체 화합물보다 취성이 더욱 강해 인체에 큰 해를 미친다.
 - ④ 방향족 탄화수소는 주로 조혈기관(골수)을 해친다.
18. 탄화칼슘의 저장 및 취급방법으로 잘못된 것은?
- ① 물과 습기와 접촉을 피한다.
 - ② 통풍이 되지 않는 건조한 장소에 저장한다.
 - ③ 냉암소에 밀봉 저장한다.
 - ④ 장기간 저장할 용기는 질소가스로 충전시킨다.
19. 다음 ()안에 알맞은 것은?(관련 규정 개정전 문제로 여기서는 기존 정답인 4번을 누르면 정답 처리됩니다. 자세한 내용은 해설을 참고하세요.)

"산화성고체"라 함은 고체로서 산화력의 적인 위험성 또는 충격에 대한 민감성을 판단하기 위하여 ()이 정하며 고시하는 시험에서 고시로 정하는 성질과 상태를 나타내는 것을 말한다.

- ① 대통령
 - ② 소방방재청장
 - ③ 산업자원부장관
 - ④ 행정자치부장관
20. 다음 중 자연발화성 및 금속성물질에 해당되지 않는 것은?
- ① 철분
 - ② 황린
 - ③ 금속수산화합물류
 - ④ 알칼리토금속류

2과목 : 임의구분

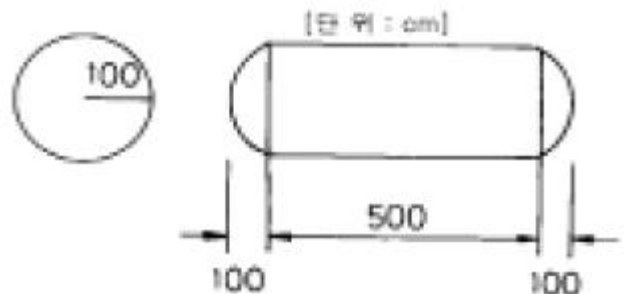
21. 수산화나트륨을 취급하는 장소에서 사용하는 장갑으로 적당한 재질은?
- ① 니트릴부타디엔고무
 - ② 폴리에틸렌
 - ③ 폴리비닐알코올
 - ④ 폴리염화비닐
22. 염소산칼륨을 가열하면 발생하는 가스는?
- ① 염소가스
 - ② 산소가스
 - ③ 산화염소
 - ④ 염화칼륨
23. 황(S)의 저장 및 취급시의 주의사항으로 옳지 않은 것은?
- ① 정전기의 축적을 방지한다.
 - ② 환원제로 부터 격리시켜 저장한다.
 - ③ 저장 시 목탄가루와 혼합하면 안전하다.
 - ④ 금속과는 반응하지 않으므로 금속제통에 보관한다.
24. 과산화벤조일은 중량 함유량(%)이 얼마 이상일 때 위험물로 취급되는가?
- ① 30
 - ② 35.5
 - ③ 40
 - ④ 50
25. 다음 중 청정소화약제의 종류가 아닌 것은?

- ① FC-3-1-10
- ② HCFC BLEND A
- ③ FC-124
- ④ IG-541

26. 자동화재탐지설비의 설치기준 중 하나의 경계구역은 600m² 이하로 하고 그 한변의 길이는 광전식분리형일 경우 얼마이하로 하여야 하는가?
- ① 10m
 - ② 100m
 - ③ 150m
 - ④ 300m
27. 산소 16g과 수소 4g이 반응할 때 몇 g의 물을 얻을 수 있는가?
- ① 9g
 - ② 16g
 - ③ 18g
 - ④ 36g
28. 이산화탄소 소화약제의 상태도에 의한 설명 중 임계점(Critical Point)은?
- ① 이산화탄소는 -78.5℃에서 -56.6℃ 사이에서 기체가 고체로 변할 수 있는 구간이다.
 - ② 압력이 72.8atm이고, 31℃의 온도로 액체와 증기가 동일한 밀도를 갖는 구간이다.
 - ③ 압력이 5.3atm이고, -56.6℃의 온도에서 고체, 액체, 기체가 공존하는 구간이다.
 - ④ 비점이 -78.5℃이고, 증발 잠열이 크므로 냉각효과의 특성구간이다.

29. 고온에서 용융된 유황과 반응하여 H₂S가 생성되는 것은?
- ① 수소
 - ② 아연
 - ③ 철
 - ④ 염소
30. 인화성액체 위험물의 일반적인 성질에 대한 설명으로 가장 적합한 것은?
- ① 상온에서 증발성으로 대부분의 증기는 공기보다 가볍다.
 - ② 물에 비교적 잘 녹으며 인화성이 크다.
 - ③ 착화온도가 낮은 것은 위험성이 높다.
 - ④ 전기도체로서 정전기에 의하여도 인화되기 쉽다.

31. 에틸알코올의 요오드포름 반응시 색깔은?
- ① 적색
 - ② 청색
 - ③ 노란색
 - ④ 검정색
32. 정전기의 방전에너지는 $E=1/2CV^2$ 로 표시한다. 이 때 C의 단위는?
- ① 줄(Joule)
 - ② 다인(Dyne)
 - ③ 패러데이(Farady)
 - ④ 볼트(Volt)
33. 그림과 같이 원형탱크를 설치하여 일정량의 위험물을 저장 취급하려고 한다. 탱크의 내용적은 얼마인가?



- ① 16.67m³
- ② 17.79m³

③ 18.85m³

④ 19.96m³

34. 유기용제 중독 예방수칙으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 오픈시스템으로 하여 용제 증기를 외부로 내 보낸다.
- ② 밀폐 시스템으로 하여 용제 증기가 새어 나오지 않도록 한다.
- ③ 용제 액체에 직접 닿지 않게 한다.
- ④ 마스크사용, 작업시간의 조정등 임시적 의미의 조치가 필요하다.

35. 제4류 위험물 중 알코올류에 속하는 것은?

- ① 아세톤(Acetone)
- ② 글리세린(Glycerine)
- ③ 아밀알코올(Amyl Alcohol)
- ④ 제삼부틸알코올(tert-Butyl Alcohol)

36. 법령상 알코올류의 분자량 증가에 따른 성질 변화에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 증기비중의 값이 커진다.
- ② 이성질체 수가 증가한다.
- ③ 연소범위가 좁아진다.
- ④ 비점이 낮아진다.

37. 제4류 위험물 중 지정수량이 4000리터인 것은? (단, 수용성 액체이다.)

- ① 제1석유류 ② 제2석유류
- ③ 제3석유류 ④ 제4석유류

38. 이동탱크저장소에 주유설비를 설치하는 경우 분당 토출량은 얼마 이하이어야 하는가?

- ① 100L ② 150L
- ③ 200L ④ 250L

39. 아세톤이 탱크에서 누출비산에 대한 처리 및 대책 요령과 관계가 먼 것은?

- ① 경보설비를 설치한다.
- ② 증기 발생이 많은 경우는 분무살수로서 증기발생을 억제한다.
- ③ 대량 누출은 토사등으로 유출방지를 도모하고 회수한다.
- ④ 소량 유출시 공기의 접촉으로 인한 위험성이 없다.

40. 지름 50 m, 높이 50 m인 옥외탱크저장소에 방유제를 설치하려고 한다. 이때 방유제는 탱크 측면으로부터 몇 m 이상의 거리를 확보하여야 하는가? (단, 인화점이 180℃의 위험물을 저장·취급한다.)

- ① 10 m ② 15 m
- ③ 20 m ④ 25 m

3과목 : 임의구분

41. 제4류 위험물의 지정품명은 모두 몇 품명인가? (단, 수용성 및 비수용성의 구분은 고려하지 않는다.)

- ① 10품명 ② 8품명
- ③ 9품명 ④ 7품명

42. 위험물을 수납한 운반용기는 수납하는 위험물에 따라 주의

사항을 표시하여 적재하여야 한다. 주의사항으로 옳지 않은 것은?

- ① 제2류 위험물 중 인화성 고체 - 화기엄금
- ② 제6류 위험물 - 가연물접촉주의
- ③ 금수성물질(제3류) - 물기주의
- ④ 자연발화성물질(제3류) - 화기엄금 및 공기접촉엄금

43. 니트로화제로 사용되는 것은?

- ① 암모니아와 아세틸렌
- ② 무수크롬산과 과산화수소
- ③ 진한황산과 진한질산
- ④ 암모니아와 이산화탄소

44. 금수성물질에 대한 소화설비의 적응성으로서 가장 적당한 것은?

- ① 이산화탄소 소화설비 ② 무산강화액 소화기
- ③ 탄산수소염류 소화기 ④ 포 소화기

45. 다음 할로겐물 소화기 중 CB소화기(Halon1011) 약제의 화학식을 올바르게 나타낸 것은?

- ① CH₂ClBr ② CBrF₃
- ③ CH₃Br ④ CCl₄

46. 어떤 기체의 확산속도가 SO₂의 2배 일 때 이 기체의 분자량을 추정하면 얼마인가?

- ① 16 ② 21
- ③ 28 ④ 32

47. 다음 보기 중 유기화합물에 속하는 것은?

- ① (NH₂)₂CO ② K₂CrO₄
- ③ HNO₃ ④ CO

48. 휘발유의 위험성 중 잘못 설명하고 있는 것은?

- ① 증기는 정전기스파크에 의해서 인화된다.
- ② 휘발유의 연소범위는 아세트알데히드보다 넓다.
- ③ 비전도성으로 정전기의 발생, 축적이 용이하다.
- ④ 강산화제, 강산류와의 혼촉발화의 위험이 있다.

49. 유황의 연소시 발생한 유독성 연소가스가 물과 접촉시 어떤 화합물이 되는가?

- ① 염산 ② 인산
- ③ 아황산 ④ 아질산

50. 할로겐 화합물 소화약제의 공통적인 특성이 아닌 것은?

- ① 잔사가 남지 않는다. ② 전기 전도성이 좋다.
- ③ 소화능도가 낮다. ④ 침투성이 우수하다.

51. 표준상태에서 1L의 질량이 1.429g 이었다. 이 기체의 분자량은 약 얼마인가?

- ① 16 ② 28
- ③ 32 ④ 44

52. 인화점이 낮은 것에서 높은 순서로 올바르게 나열된 것은?

- ① 디에틸에테르 → 아세트알데히드 → 이황화탄소 → 아세톤

- ② 아세톤 → 디에틸에테르 → 이황화탄소 → 아세트알데히드
 ③ 이황화탄소 → 아세톤 → 디에틸에테르 → 아세트알데히드
 ④ 아세트알데히드 → 아세톤 → 이황화탄소 → 디에틸에테르
53. 화재 발생 시 이를 알릴 수 있는 경보설비는 지정수량의 몇 배 이상의 위험물을 저장 또는 취급하는 제조소에 설치하여야 하는가?
 ① 10배 ② 50배
 ③ 100배 ④ 200배
54. HCOOH의 증기비중을 계산하면 약 얼마인가? (단, 공기의 평균분자량은 29이다.)
 ① 1.59 ② 2.45
 ③ 2.78 ④ 3.54
55. 생산보전(PM:Productive Maintenance)의 내용에 속하지 않는 것은?
 ① 사후보전 ② 안전보전
 ③ 예방보전 ④ 개량보전
56. 다음 데이터로부터 통계량을 계산한 것 중 틀린 것은?
 [데이터] : 21.5, 23.7, 24.3, 27.2, 29.1
- ① 중앙값(Me) = 24.3
 ② 제곱합(S) = 7.59
 ③ 시료분산(s^2) = 8.988
 ④ 범위(R) = 7.6
57. 다음 중 계량치 관리도는 어느 것인가?
 ① R 관리도 ② nP 관리도
 ③ C 관리도 ④ U 관리도
58. 여력을 나타내는 식으로 가장 올바른 것은?
 ① 여력 = 1일 실동시간 × 1개월 실동시간 × 가동대수
 ② 여력 = (능력 - 부하) (f) 1/100
 ③ 여력 = 능력 - 부하/능력 (f) 100
 ④ 여력 = 능력 - 부하/부하 (f) 100
59. 다음 중 로트별 검사에 대한 AQL 지표형 샘플링검사 방식은 어느 것인가?
 ① KS A ISO 2859-0 ② KS A ISO 2859-1
 ③ KS A ISO 2859-2 ④ KS A ISO 2859-3
60. 다음 중에서 작업자에 대한 심리적 영향을 가장 많이 주는 작업측정의 기법은?
 ① PTS법 ② 워크 샘플링법
 ③ WF법 ④ 스톱 워치법

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