

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.)

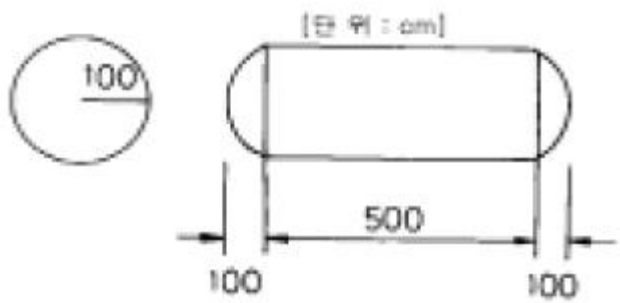
"산화성고체"라 함은 고체로서 산화력의 적인 위험성 또는 충격에 대한 민감성을 판단하기 위하여 ()이 정하여 고시하는 시험에서 고시로 정하는 성질과 상태를 나타내는 것을 말한다.

- ① 대통령 ② 소방방재청장
 ③ 산업자원부장관 ④ 행정자치부장관
20. 다음 중 자연발화성 및 금속성물질에 해당되지 않는 것은?
 ① 철분 ② 황린
 ③ 금속수소화합물류 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=1/2CV²로 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 증독 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 억제 한다.
 ③ 대량 누출은 토사등으로 유출방지를 도모하고 회수한다.
 ④ 소량 유출시 공기의 접촉으로 인한 위험성이 없다.
- 40. 지름 50 m, 높이 50 m인 옥외탱크저장소에 방유제를 설치 하려고 한다. 이때 방유제는 탱크 측면으로부터 몇 m 이상의 거리를 확보하여야 하는가? (단, 인화점이 180℃의 위험 물을 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 무상강화액 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(s²) = 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 위치법

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