

1과목 : 일반화학

1. 다음 중 벤젠 고리를 함유하고 있는 것은?

- ① 아세틸렌 ② 아세톤
③ 메탄 ④ 아닐린

2. NaOH 1g 이 250mL 메스플라스크에 녹아 있을 때 NaOH 수용액의 농도는?

- ① 0.1N ② 0.3N
③ 0.5N ④ 0.7N

3. 금속은 열, 전기를 잘 전도한다. 이와 같은 물리적 특성을 갖는 가장 큰 이유는?

- ① 금속의 원자 반지름이 크다.
② 자유전자를 가지고 있다.
③ 비중이 대단히 크다.
④ 이온화 에너지가 매우 크다.

4. 발연황산이란 무엇인가?

- ① H₂SO₄의 농도가 98% 이상인 거의 순수한 황산
② 황산과 염산을 1:3의 비율로 혼합한 것
③ SO₃를 황산에 흡수시킨 것
④ 일반적인 황산을 총괄

5. 다음 물질 중에서 염기성인 것은?

- ① C₆H₅NH₂ ② C₆H₅NO₂
③ C₆H₅OH ④ C₆H₅COOH

6. 어떤 온도에서 물 200g에 최대 설탕이 90g 이 녹는다. 이 온도에서 설탕의 용해도는?

- ① 45 ② 90
③ 180 ④ 290

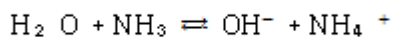
7. 테르밋(thermit)의 주성분은 무엇인가?

- ① MG 와 Al₂O₃ ② Al 과 Fe₂O₃
③ Zn 과 Fe₂O₃ ④ Cr 와 Al₂O₃

8. 배수비례의 법칙이 적용 가능한 화합물을 옳게 나열한 것은?

- ① CO, CO₂ ② HNO₃, HNO₂
③ H₂SO₄, H₃SO₃ ④ O₂, O₃

9. 다음 반응식에서 브뢴스테드의 산·염기 개념으로 볼 때 산에 해당하는 것은?



- ① NH₃ 와 NH₄⁺ ② NH₃ 와 OH⁻
③ H₂O 와 OH⁻ ④ H₂O 와 NH₄⁺

10. 다음 물질 중 물에 가장 잘 용해되는 것은?

- ① 디에틸에테르 ② 글리세린
③ 벤젠 ④ 톨루엔

11. 납축전지를 오랫동안 방전시키면 어느 물질이 생기는가?

- ① Pb ② PbO₂

③ H₂SO₄

④ PbSO₄

12. 한 원자에서 네 양자수가 똑같은 전자가 2개 이상 있을 수 없다는 이론은?

- ① 네른스트의 식 ② 파울리의 배타원리
③ 패러데이의 법칙 ④ 플랑크의 양자론

13. 액체 0.2g 을 기화시켰더니 그 증기의 부피가 97℃ 740mmHg에서 80mL 였다. 이 액체의 분자량은?

- ① 40 ② 46
③ 78 ④ 121

14. H₂O 가 H₂S 보다 비등점이 높은 이유는 무엇인가?

- ① 분자량이 적기 때문에
② 수소결합을 하고 있기 때문에
③ 공유결합을 하고 있기 때문에
④ 이온결합을 하고 있기 때문에

15. 어떤 용기에 수소 1g 과 산소 16g을 넣고 전기불꽃을 이용하여 반응시켜 수증기를 생성하였다. 반응 전과 동일한 온도·압력으로 유지시켰을 때, 최종 기체의 총 부피는 처음 기체 총 부피의 얼마가 되는가?

- ① 1 ② 1/2
③ 2/3 ④ 3/4

16. 다음 중 끓는점이 가장 높은 물질은?

- ① HF ② HCl
③ HBr ④ HI

17. PbSO₄의 용해도를 실험한 결과 0.045g/L 이었다. PbSO₄의 용해도곱 상수(Ks)는? (단, PbSO₄의 분자량은 303.27이다.)

- ① 5.5×10⁻² ② 4.5×10⁻⁴
③ 3.4×10⁻⁶ ④ 2.2×10⁻⁸

18. FeCl₃의 존재하에서 톨루엔과 염소를 반응시키면 어떤 물질이 생기는가?

- ① O-클로로톨루엔 ② p-살리실산메틸
③ 아세트아닐리드 ④ 염화벤젠디아조늄

19. 다음 중 염기성 산화물에 해당하는 것은?

- ① 이산화탄소 ② 산화나트륨
③ 이산화규소 ④ 이산화황

20. 밑줄 친 원소의 산화수가 +5 인 것은?

- ① H₃PO₄ ② KMnO₄
③ K₂Cr2O₇ ④ K₃[Fe(CN)₆]

2과목 : 화재예방과 소화방법

21. 연소할때 자기연소에 의하여 질식소화가 곤란한 위험물은?

- ① C₃H₅(ONO₂)₃ ② C₆H₄(CH₃)₂
③ CH₃CHCH₂ ④ C₂H₅OC₂H₅

22. 제4종 분말 소화약제의 주성분으로 옳은 것은?

- ① 탄산수소칼륨과 요소의 반응생성물
- ② 탄산수소칼륨과 인산염의 반응생성물
- ③ 탄산수소나트륨과 요소의 반응생성물
- ④ 탄산수소나트륨과 인산염의 반응생성물

23. 소화약제의 종류에 해당하지 않는 것은?

- ① CH_2BrCl ② NaHCO_3
- ③ NH_4BrO_3 ④ CF_3Br

24. 물을 소화약제로 사용하는 가장 큰 이유는?

- ① 기화잠열이 크므로 ② 부촉매 효과가 있으므로
- ③ 환원성이 있으므로 ④ 기화하기 쉬우므로

25. 표시색상이 황색인 화재는?

- ① A급 화재 ② B급 화재
- ③ C급 화재 ④ D급 화재

26. 제3종 분말 소화약제가 열분해 했을 때 생기는 부착성이 좋은 물질은?

- ① NH_3 ② HPO_3
- ③ CO_2 ④ P_2O_5

27. 위험물제조소의 환기설비 설치 기준으로 옳지 않은 것은?

- ① 환기구는 지붕위 또는 지상 2m이상의 높이에 설치할 것
- ② 급기구는 바닥면적 150 m^2 마다 1개 이상으로 할 것
- ③ 환기는 자연배기방식으로 할 것
- ④ 급기구는 높은 곳에 설치하고 인화방지망을 설치할 것

28. 이산화탄소 소화설비의 배관에 대한 기준으로 옳은 것은?

- ① 원칙적으로 겸용이 가능하도록 할 것
- ② 동관의 배관은 고압식인 경우 16.5MPa 이상의 압력에 견딜 것
- ③ 관이음쇠는 저압식의 경우 5.0MPa 이상의 압력에 견디는 것일 것
- ④ 배관의 가장 높은 곳과 낮은 곳의 수직거리는 30m 이하

29. 위험물의 화재발생시 사용하는 소화설비(약제)를 연결한 것이다. 소화효과가 가장 떨어진 것은?

- ① $(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{Al}$ - 팽창질석 ② $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5$ - CO_2
- ③ $\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3\text{OH}$ - 수소 ④ $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$ - 수소

30. 동식물유류 400000L 의 소화설비 설치시 소요단위는 몇 단 위인가?

- ① 2 ② 4
- ③ 20 ④ 40

31. 위험물제조소등의 스프링클러설비의 기준에 있어 개방형스프링클러헤드는 스프링클러헤드의 반사판으로부터 하방과 수평방향으로 각각 몇 m 의 공간을 보유하여야 하는가?

- ① 하방 0.3m, 수평방향 0.45m
- ② 하방 0.3m, 수평방향 0.3m
- ③ 하방 0.45m, 수평방향 0.45m
- ④ 하방 0.45m, 수평방향 0.3m

32. 제1류 위험물 중 알칼리금속과 산화물이 화재에 적응성이

있는 소화약제는?

- ① 인산염류분말 ② 이산화탄소
- ③ 탄산수소염류분말 ④ 할로겐화합물

33. 처마의 높이가 6m 이상인 단층 건물에 설치된 옥내저장소의 소화설비로 고려될 수 없는 것은?

- ① 고정식 포소화설비
- ② 옥내소화전설비
- ③ 고정식 이산화탄소소화설비
- ④ 고정식 할로겐화합물소화설비

34. 위험물제조소등에 설치된 옥외소화전설비는 모두 옥외소화전(설치개수가 4개 이상인 경우는 4개의 옥외소화전)을 동시에 사용할 경우에 각 노즐선단의 방수압력은 몇 KPa 이상이어야 하는가?

- ① 170 ② 350
- ③ 420 ④ 540

35. 위험물의 화재시 주수소화하면 가연성 가스의 발생으로 인하여 위험성이 증가하는 것은?

- ① 황 ② 염소산칼륨
- ③ 인화칼슘 ④ 질산암모늄

36. 알루미늄분의 연소시 주수소화하면 위험한 이유는?

- ① 물에 녹아 산이 된다
- ② 물과 반응하여 유독 가스를 발생한다
- ③ 물과 반응하여 수소 가스를 발생한다.
- ④ 물과 반응하여 산소 가스를 발생한다.

37. 위험물의 취급을 주된 작업내용으로 하는 다음의 장소에 스프링클러설비를 설치할 경우 확보하여야 하는 1분장 방사밀도는 몇 L/m^2 이상이어야 하는가? (단, 내화구조의 자막 및 벽에 의하여 2개의 실로 구획되고, 각 실의 바닥면적은 500 m^2 이다.)

- 취급하는 위험물 : 제 4류 제3석유류
- 위험물을 취급하는 장소의 바닥면적 : 1000 m^2

- ① 8.1 ② 12.2
- ③ 13.9 ④ 16.4

38. 고체가연물의 연소형태에 해당하지 않는 것은?

- ① 등심연소 ② 증발연소
- ③ 분해연소 ④ 표면연소

39. 위험물제조소등에 설치하는 자동화재탐지설비의 설치기준으로 틀린 것은?

- ① 원칙적으로 경계구역은 건축물의 2 이상의 층에 걸쳐지 아니하도록 한다.
- ② 원칙적으로 상층이 있는 경우에는 감지기 설치를 하지 않을 수 있다.
- ③ 원칙적으로 하나의 경계구역의 면적은 600 m^3 이하로 하고 그 한 변의 길이는 50m 이하로 한다.
- ④ 비상전원을 설치하여야 한다.

40. A약제인 NaHCO_3 와 B약제인 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 로 되어 있는 소화기는?

- ① 산 · 알칼리소화기 ② 드라이케이크소화기

- ③ 탄산가스소화기 ④ 화학포소화기

3과목 : 위험물의 성질과 취급

41. 디에틸에테르의 성질 및 저장, 취급할 때 주의사항으로 틀린 것은?

- ① 장시간 공기와 접촉하면 과산화물이 생성되어 폭발위험이 있다.
 ② 연소범위는 가솔린보다 좁지만 발화점이 낮아 위험하다.
 ③ 정전기 생성방지를 위해 약간의 CaCl_2 를 넣어준다.
 ④ 이산화탄소소화기는 적응성이 있다.

42. 황린을 밀폐용기 속에서 260°C 로 가열하여 얻은 물질을 연소시킬 때 주로 생성되는 물질은?

- ① P_2O_5 ② CO_2
 ③ PO_2 ④ CuO

43. CS_2 를 물속에 저장하는 주된 이유는 무엇인가?

- ① 불순물을 용해시키기 위하여
 ② 가연성 증기의 발생을 억제하기 위하여
 ③ 상온에서 수소 가스를 방출하기 때문에
 ④ 공기와 접촉하면 즉시 폭발하기 때문에

44. 위험물안전관리법에 의한 위험물 분류상 제1류 위험물에 속하지 않는 것은?

- ① 아염소산염류 ② 질산염류
 ③ 유기과산화물 ④ 무기과산화물

45. 적린의 위험성에 대한 설명으로 옳은 것은?

- ① 발화 방지를 위해 염소산칼륨과 함께 보관한다.
 ② 물과 격렬하게 반응하여 열을 발생한다.
 ③ 공기 중에 방치하면 자연발화한다.
 ④ 산화재와 혼합할 경우 마찰·충격에 의해서 발화한다.

46. 질산에틸의 성상에 관한 설명 중 틀린 것은?

- ① 향기를 갖는 무색의 액체이다.
 ② 휘발성 물질로 증기 비중은 공기보다 작다.
 ③ 물에는 녹지 않으나 에테르에 녹는다.
 ④ 비점 이상으로 가열하면 폭발의 위험이 있다.

47. 위험물안전관리법령상 위험물의 운반용기 외부에 표시해야 하는 사항이 아닌 것은? (단, 기계에 의하여 하역하는 구조로 된 운반 용기는 제외한다.)

- ① 위험물의 품명 ② 위험물의 수량
 ③ 위험물의 화학명 ④ 위험물의 제조년월일

48. 알킬알루미늄에 대한 설명 중 틀린 것은?

- ① 물과 폭발적 반응을 일으켜 발화되므로 비산하는 위험물이 있다.
 ② 이동저장탱크는 외면을 적색으로 도장하고, 용량은 1900L 미만으로 저장한다.
 ③ 화재시 발생하는 흰 연기는 인체에 유해하다.
 ④ 탄소수가 4개까지는 안전하나 5개 이상으로 증가할수록 자연발화의 위험성이 증가한다.

49. 옥외탱크저장소에서 취급하는 위험물의 최대수량에 따른 보유 공지너비가 틀린 것은? (단, 원칙적인 경우에 한한다.)

- ① 지정수량 500배 이하 3m 이상
 ② 지정수량 500배 초과 1000배 이하 - 5m 이상
 ③ 지정수량 1000배 초과 2000배 이하 - 9m 이상
 ④ 지정수량 2000배 초과 3000배 이하 - 15m 이상

50. 1기압에서 인화점이 21°C 이상 70°C 미만인 품명에 해당하는 물품은?

- ① 벤젠 ② 경유
 ③ 니트로벤젠 ④ 실린더유

51. 다음 [보기]에서 설명하는 위험물은?

- 순수한 것은 무색 투명한 액체이다.
 - 물에 녹지 않고 벤젠에는 녹는다.
 - 물보다 무겁고 독성이 있다.

- ① 아세트알데히드 ② 디메틸에테르
 ③ 아세톤 ④ 이황화탄소

52. P_4S_3 이 가장 잘 녹는 것은?

- ① 염산 ② 이황화탄소
 ③ 황산 ④ 냉수

53. 위험물의 저장 및 취급에 대한 설명이 틀린 것은?

- ① H_2O_2 : 직사광선을 차단하고 찬 곳에 저장한다.
 ② MgO_2 :습기의 존재하에서 산소를 발생하므로 특히 방법에 주의한다.
 ③ NaNO_3 :조해성이 크고 흡습성이 강하므로 습도에 주의한다.
 ④ K_2O_2 :물속에 저장한다.

54. 다음 물질 중 증기비중이 가장 작은 것은?

- ① 이황화탄소 ② 아세톤
 ③ 아세트알데히드 ④ 디에틸에테르

55. 제5류 위험물의 일반적인 취급 및 소화방법으로 틀린 것은?

- ① 운반용기 외부에는 주의사항으로 화기엄금 및 충격주의 표시를 한다.
 ② 화재시 소화방법으로는 질식소화가 가장 이상적이다.
 ③ 대량 화재시 소화가 곤란하므로 가급적 소분하여 저장한다.
 ④ 화재시 폭발의 위험성이 있으므로 충분한 안전거리를 확보하여야 한다.

56. 위험물제조소 건축물의 구조 기준이 아닌 것은?

- ① 출입구에는 갑종방화문 또는 을종방화문을 설치할 것
 ② 지붕은 폭발력이 위로 방출될 정도의 가벼운 불연재료로 덮을 것
 ③ 벽·기둥·바닥·보·서까래 및 계단은 불연재료로 하고 연소 우려가 있는 외벽은 개구부가 없는 내화구조로 할 것
 ④ 산화성고체, 가연성고체 위험물을 취급하는 건축물의 바닥은 위험물이 스며들지 못하는 재료를 사용할 것

57. 지정수량 10배 이상의 위험물을 운반할 때 혼재가 가능한 것은?
- ① 제1류와 제2류 ② 제2류와 제6류
③ 제3류와 제5류 ④ 제4류와 제2류
58. 옥내저장탱크와 탱크전용실의 벽과의 사이 및 옥내저장탱크의 상호간에는 몇 m 이상의 간격을 유지하여야 하는가?
- ① 0.3 ② 0.5
③ 1.0 ④ 1.5
59. 동식물유류를 취급 및 저장할 때 주의사항으로 옳은 것은?
- ① 아마인유는 불건성유이므로 옥외저장시 자연발화의 위험이 없다.
② 요오드가 130이상인 것은 섬유질에 스며들어 있으므로 자연 발화의 위험이 있다.
③ 요오드가 100이상인 것은 불건성유이므로 저장할 때 주의를 요한다.
④ 인화점이 상온이상이므로 소화에는 별 어려움이 없다.
60. 황린의 보존 방법으로 가장 적합한 것은?
- ① 벤젠 속에서 보존한다. ② 석유 속에서 보존한다.
③ 물 속에 보존한다. ④ 알코올 속에 보존한다.

전자문제집 CBT PC 버전 : www.comcbt.com
전자문제집 CBT 모바일 버전 : m.comcbt.com
기출문제 및 해설집 다운로드 : www.comcbt.com/xs

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