1과목: 연소공학

- 1. 화염의 온도를 높이려 할 때 해당되지 않는 조작은?
 - ① 공기를 예열하여 사용한다.
 - ② 연료를 완전연소 시키도록 한다.
 - ③ 발열량이 높은 연료를 사용한다.
 - 4 과잉공기를 사용한다.
- 2. 불완전 연소의 원인으로 볼 수 없는 것은?
 - 1 불꽃의 온도가 높을 때
 - ② 필요량의 공기가 부족 할 때
 - ③ 배기가스의 배출이 불량 할 때
 - ④ 공기와의 접촉 혼합이 불충분 할 때
- 3. 다음 중 중합에 의한 폭발을 일으키는 물질은?
 - ① 과산화수소

2 시안화수소

③ 아세틸렌

- ④ 염소산칼륨
- 4. 2atm, 10L의 기체 A 와 4atm, 10L의 기체 B를 전체부피 40L의 용기에 넣을 경우 용기 내 압력은 얼마인가? (단, 온 도는 항상 일정하고, 기체는 이상기체라고 한다.)

① 0.5 atm

2 1.0 atm

8 1.5 atm

- (4) 2.0 atm
- 5. 다음은 연소를 위한 최소 산소량(Minimum oxygen for combustion, MOC)에 관한 사항이다. 옳은 것은?
 - ① 가연성 가스의 종류가 같으면 함께 존재하는 불연성 가스의 종류에 따라 MOC 값이 다르다.
 - ② MOC를 추산하는 방법 중에는 가연성 물질의 연소상한계 값(H)에 가연물 1몰이 완전 연소할 때 필요한 과잉 산소 의 양론 계수값을 곱하여 얻는 방법도 있다.
 - ③ 계 내에 산소가 MOC 이상으로 존재하도록 하기 위한 방법으로 불활성 기체를 주입하여 계의 압력을 상승시키는 방법이 있다.
 - ④ 가연성 물질의 종류가 같으면 MOC 값도 다르다.
- 6. 95℃의 온수를 100kg/h 발생시키는 온수 보일러가 있다. 이 보일러에서 저발열량이 45MJ/m³N 인 LNG를 1m³/h 소비할 때 열효율은 얼마인가? (단. 급수의 온도는 25℃이고 물의 비열은 4.184kJ/(kg·K)이다.)

1 60.07%

2 65.08%

3 70.09%

- 4 75.10%
- 7. 어느 과열증기의 온도가 350℃일 때 과열도는? (단, 이 증기의 포화온도는 573K이다.)

① 23K

2 30K

③ 40K

- **4** 50K
- 8. 다음 메탄가스의 설명에 관한 내용 중 옳은 것은?
 - 고온에서 수증기와 작용하면 반응하여 일산화탄소와 수소 를 생성한다.
 - ② 공기 중 메탄가스가 60% 정도 함유되어 있는 기체가 점 화되면 폭발한다.
 - ③ 수분을 함유한 메탄은 금속을 급격히 부식시킨다.
 - ④ 메탄은 조연성 가스이기 때문에 다른 유기화합물을 연소 시킬 때 사용한다.

- 9. 다음 중 가스 연료의 장점을 잘못 기술한 것은?
 - ① 연소 효율이 높다.
 - ② 연소의 조정이 어렵다.
 - ③ 연료 자체의 예열이 용이하다.
 - ④ 적은 과잉 공기로서 완전 연소가 가능하다.
- 10. 폭굉이 발생하는 경우 파면의 압력은 정상연소에서 발생하는 것보다 일반적으로 얼마나 큰가?

1 2배

② 5HH

③ 8HH

- ④ 10배
- 11. 연소속도에 영향을 주는 요인이 아닌 것은?
 - ① 화염온도
 - ② 산화제의 종류
 - 3 지연성물질의 온도
 - ④ 미연소가스의 열전도율
- 12. 프로판가스의 연소과정에서 발생한 열량이 15500kcal/kg 이고, 연소할 때 발생된 수증기의 잠열이 4500kcal/kg이다. 이 때 프로판 가스의 연소효율은 얼마인가?(단,프로판가스의 진발열량은 12100kcal/kg임)

① 0.54

2 0.63

3 0.72

- **4** 0.91
- 13. 다음은 층류연소속도에 대한 설명이다. 옳은 것은?
 - ① 비열이 클수록 층류연소속도는 크게 된다.
 - ② 비중이 클수록 층류연소속도는 크게 된다.
 - ③ 분자량이 클수록 층류연소속도는 크게 된다.
 - ₫ 열전도율이 클수록 층류연소속도는 크게 된다.
- 14. 다음 위험성을 나타내는 성질에 관한 설명으로 옳지 않은 항은?
 - ① 비등점이 낮으면 인화의 위험성이 높아진다.
 - ② 유지, 파라핀, 나프탈렌 등 가연성 고체는 화재시 가연성 액체로 되어 화재를 확대한다.
 - ③ 물과 혼합되기 쉬운 가연성 액체는 물과의 혼합에 의해 증기압이 높아져 인화점이 낮아진다.
 - ④ 전기전도도가 낮은 인화성 액체는 유동이나 여과시 정전 기를 발생하기 쉽다.
- 15. 다음중 발화지연시간(Ignition delay time)에 영향을 주는 요 인이 아닌 것은?

① 온도

② 압력

❸ 폭발하한 값의 크기

- ④ 가연성 가스의 농도
- 16. 산소 64kg과 질소 14kg의 혼합가스가 나타내는 전압이 20 기압이다. 이 때 산소의 분압은?(단, O₂ 분자량=32, N₂ 분 자량=28)

① 10 atm

2 13 atm

3 16 atm

- 4 19 atm
- 17. 다음 중 폭발한계 범위가 가장 넓은 것은?

① 프로판

② 메탄

③ 암모니아

◑ 이황화탄소

- 18. 다음 폭발형태 중 물질의 물리적 형태에 의하여 폭발하는 것이 아닌 것은?
 - ① 가스폭발
- ❷ 분해폭발
- ③ 액적폭발
- ④ 분진폭발
- 19. 다음 중 매연발생으로 일어나는 피해 중 해당되지 않는 것 은?
 - ① 열손실
- ② 환경오염
- ④ 연소기 과열
- ④ 연소기 수명단축
- 20. 다음 중 착화온도가 낮아지는 이유가 되지 않는 것은?
 - ① 압력을 높인다.
 - ② 발열량이 많다.
 - ③ 산소농도를 높인다.
 - 4 탄화수소는 분자량이 작은 경우이다.

2과목: 가스설비

- 21. 다음 중 동관(銅管)의 장점에 대한 설명이 아닌 것은?
 - 1 열전도율이 적다.
 - ② 시공이 용이하다.
 - ③ 내표면에서 마찰손실이 적다.
 - ④ 내식성 및 열변형에 강하다.
- 22. 메탄가스에 대한 설명으로 옳은 것은?
 - ① 공기중에 30% 의 메탄가스가 혼합된 경우 점화하면 폭 발한다.
 - ② 담청색의 기체로서 무색의 화염을 낸다.
 - ③ 고온도에서 수증기와 작용하면 일산화탄소와 수소를 생성한다.
 - ④ 올레핀계탄화수소로서 가장 간단한 형의 화합물이다.
- 23. 자동절체식 조정기가 수동식 조정기에 비해 좋은 점이 아닌 것은?
 - ❶ 전체 용기 수량이 많아져서 장시간 사용할 수 있다.
 - ② 분리형을 사용하면 1단 감압식 조정기의 경우보다 배관 의 압력손실을 크게해도 된다.
 - ③ 잔액이 거의 없어질 때까지 사용이 가능하다.
 - ④ 용기 교환주기의 폭을 넓힐 수 있다.
- 24. 상용압력이 0.1MPa 이하인 아세틸렌 역화방지 장치의 방출 장치 작동압력으로 옳은 것은?
 - ① 1MPa 이상
 - ② 2MPa 이상
 - ❸ 0.3MPa 이상 0.4MPa 이하
 - ④ 0.4MPa 이상 0.5MPa 이하
- 25. 다단압축기에서 실린더 냉각의 목적으로 옳지 않은 것은?
 - ① 밸브 및 밸브스프링에서 열을 제거하여 오손을 줄이기 위하여
 - ② 흡입시 가스에 주어진 열을 가급적 높이기 위하여
 - ③ 흡입효율을 좋게 하기 위하여
 - ④ 피스톤링에 탄소화물이 발생하는 것을 막기 위하여

- 26. 다음 중 황화를 방지하는 원소가 아닌 것은?
 - (1) Cr
- 2 Fe
- 3 AI
- 4 Si
- 27. 다음 중 압축시 이론적으로 온도상승이 높게 발생하는 순서 대로 나열된 것은?
 - ① 등온압축 > 단열압축 > 폴리트로픽압축
 - ② 단열압축 > 폴리트로픽압축 > 등온압축
 - ③ 폴리트로픽압축 > 등온압축 > 단열압축
 - ④ 온도는 모두 동일하다.
- 28. 액화가스용품 중 자동절체식분리형조정기의 입구압력 범위 는 어느 것인가?
 - ① 조정압력이상⁻1.56MPa
- ② 0.07⁻1.56MPa
- **3** 0.1 1.56 MPa
- 4 0.01 0.1 MPa
- 29. -3℃ 에서 열을 흡수하여 27℃ 에 방열하는 냉동기의 최대 성능계수는?
 - ① 3
- 2 6
- **8** 9
- 4 12
- 30. 액화 사이클 중 비점이 점차 낮은 냉매를 사용하여 저비점 의 기체를 액화하는 사이클은?
 - ① 린데 공기 액화 사이클
 - ② 가역가스 액화 사이클
 - ③ 카스케이드 액화 사이클
 - ④ 필립스의 공기 액화 사이클
- 31. 정압기의 특성 중 부하변동이 큰 곳에 사용되는 정압기에 대하여 응답의 신속성과 안정성을 나타내는 특성은?
 - ① 정특성
- ② 동특성
- ③ 유량 특성
- ④ 유압 특성
- 32. 다음 금속재료 중 저온재료로서 적당하지 않은 것은?
 - ① 모넬메탈

- ② 9% 니켈강
- ③ 18-8 스테인레스강
- ◑ 탄소강
- 33. 원심펌프의 유량 1[m³/min], 전양정 50[m], 효율이 80%일 때 회전수를 10% 증가시키면 동력은 몇 배가 필요한가?
 - 1.22
- **2** 1.33
- ③ 1.51
- 4 1.73
- 34. 배관용 탄소강관의 인장강도는 30㎏/cm² 이상이며 200A의 강관(외경D = 216.3mm, 구경두께 5.8mm)이 내압 9.9㎏/ cm²을 받았을 경우에 관에 생기는 원주방향 응력은?
 - 1 88 kg/cm²
- 2 175 kg/cm²
- 3 263 kg/cm²
- 4 351 kg/cm²
- 35. LP가스 수입기지 플랜트를 기능적으로 구별한 설비시스템에 서 고압저장 설비에 해당하는 것은?

수입가스설비 → 수입설비 → (1) → (2) → (3) → (4)

(2차기지소비플랜트)

- 1 (1)
- ② (2)
- **3** (3)
- **4** (4)
- 36. 고압가스에 관한 용어의 정의 중 ()에 적합한 수치는?

"가면성가스"라 함은 공기와 혼합된 경우의 폭발 한계의 하한이 (①)% 미하인 것과 상한과 하한 의 차가 (②)% 미상인 것을 말한다.

- ① ① 5, ② 10
- 2 1 5, 2 20
- **3** 1 10, 2 20
- 4 1 10, 2 30
- 37. 고압 원통형 저장탱크의 지지방법 중 횡형 탱크의 지지 방법으로 널리 이용되는 것은?
 - ① 새들형(Saddle형)
- ② 지주형(Leg형)
- ③ 스커트형(Skirt형)
- ④ 평판형(Flat Plate형)
- 38. 전기방식 중 직류전원장치, 레일, 변전소등을 이용하여 지하 에 매설된 가스배관을 방식하는 방법은?
 - ① 희생양극법
- ② 외부전원법
- ③ 선택배류법
- ₫ 강제배류법
- 39. 바깥지름과 안지름의 비가 1.2 이상인 산소가스 배관의 두 께를 구하는 식은 다음과 같다. 여기에서 C 는 무엇을 뜻하는가? (단, t는 관두께, D는 안지름, S는 안전율, P는 상용 압력, f는 재료의 인장강도 규격최소치)

$$t = \frac{D}{2} \left(\sqrt{\frac{\frac{f}{s} + P}{\frac{f}{s} - P}} - 1 \right) + C$$

- 1 부식여유수치
- ② 인장강도
- ③ 이유매의 효율
- ④ 안전여유수치
- 40. 저압 가스 배관에서 관의 내경이 1/2 배로 되면 압력손실은 몇 배로 되는가? (단, 다른 모든 조건은 동일한 것으로 본다.)
 - 1) 4
- (2) 16
- **3**2
- **4** 64

3과목: 가스안전관리

- 41. 공기중에 누출될 때 바닥으로 흘러 고이는 가스로만 이루어 진 것은?
 - ① 프로판, 수소, 아세틸렌
 - ② 에틸렌, 천연가스, 염소
 - ③ 염소, 암모니아, 포스겐
 - 4 부탄, 염소, 포스겐
- 42. 도로밑 도시가스배관 직상단에는 배관의 위치, 흐름방향을 표시한 라인마크(Line Mark)를 설치(표시)하여야 한다. 직선 배관인 경우 라인마크의 설치간격은?
 - ① 25m
- **2** 50m
- ③ 100m
- 4 150m
- 43. 가스공급 시설이라고 볼 수 없는 것은?
 - ① 배관
- ② 정압기

- ❸ 가스계량기
- ④ 본관 밸브
- 44. 공기중에 노출되었을 경우 폭발의 위험도 있고 독성을 가지 고 있는 가스가 아닌 것은?
 - ① 브롬화메탄
- ② 산화에틸렌
- ③ 일산화탄소
- 4 포스겐
- 45. 도시가스용 납사의 가스화 원료로서의 특성에 대한 설명으로 옳은 것은?
 - ❶ 파라핀계 탄화수소가 많다.
 - ② 카본의 석출이 많다.
 - ③ 저장, 취급이 비교적 복잡하다.
 - ④ 증열용 원료로서 그대로 기화혼입이 불가능하다.
- 46. 고압가스제조시설로서 정밀안전검진을 받아야 하는 노후시 설은 최초의 완성검사를 받은 날부터 얼마를 경과한 시설을 말하는가?
 - ① 7년
- ② 10년
- ❸ 15년
- ④ 20년
- 47. 내용적 40L의 CO₂용기에 법적최고량의 CO₂가스를 충전하였다. 이 용기에 충전된 CO₂가스의 중량(kg)은? (단, CO₂의 가스정수는 1.47이다.)
 - ① 29.9kg
- **2** 27.2kg
- ③ 58.8kg
- 4 64.68kg
- 48. 다음 중 액화석유가스 충전사업소내에 설치할 수 없는 건축 물 또는 시설은?
 - ① 충전소의 관계자가 근무하는 대기실
 - ② 충전소의 업무를 행하기 위한 사무실 및 회의실
 - ③ 충전을 하기 위한 작업장
 - 4 영업장 면적이 200m²인 기사식당
- 49. 분출압력 20 kg/cm²·g 에서 작동되는 스프링식 안전밸브가 있다, 밸브 지름이 5cm 이면 스프링의 힘은 얼마인가?
 - 1 392.5kg
- ② 395.3kg
- ③ 398.4kg
- (4) 401.3kg
- 50. 다음 중 특정설비별 기호로 적합하지 아니한 것은?
 - ① 아세틸렌가스용: AG
 - ② 압축가스용: PG
 - ③ 액화석유가스용: LPG
 - 4 저온 및 초저온가스용: TG
- 51. 다음의 액화가스를 이음매 없는 용기에 충전할 경우 그 용 기에 대하여 음향검사를 실시하고 음향이 불량한 용기는 내 부조명검사를 하지 않아도 되는 것은?
 - 1 액화프로판
- ② 액화암모니아
- ③ 액화탄산가스
- ④ 액화염소
- 52. 고압가스제조허가의 종류가 아닌 것은?
 - ① 고압가스특정제조
- ② 고압가스일반제조
- ③ 고압가스충전
- 4 특정고압가스제조
- 53. 내용적 50l인 용기에 40kg/cm² 의 수압을 걸었더니 내용적 이 50.8l가 되었고 압력을 제거하여 대기압으로 하였을 때 내용적이 50.02l이 되었다면 이 용기의 항구증가율은 얼마

이며, 이 용기는 사용이 가능한가?

- ① 1.6 %. 가능
- ② 1.6 %, 불능
- 3 2.5 %, 가능
- ④ 2.5 %. 불능

54. 다음 중 독성가스가 아닌 것은?

- ① 포스겐
- ② 세렌화수소
- ③ 시안화수소
- 4 부타디엔

55. 고압가스를 취급하는 제조설비를 수리할 때 공기로 직접 치환하여도 보안상 지장을 주지 않는 가스는?

- ① 수소
- 2 염소
- ③ 천연가스
- ④ 아세틸렌

56. 용기제조자의 수리범위에 속하지 않는 것은?

- ① 용기몸체의 용접
- ② 냉동기의 단열재 교체
- ③ 아세틸렌 용기내의 다공물질 교체
- ④ 용기부속품의 부품교체

57. 고압가스 특정제조시설에서 고압가스 배관을 시가지외의 도로 노면 밑에 매설하고자 할 때 노면으로부터 배관외면까지의 매설깊이는?

- ① 1.5m 이상
- **2** 1.2m 이상
- ③ 1.0m 이상
- ④ 2.0m 이상

58. 독성가스를 냉매로 사용하는 냉동설비중 방류둑을 설치하여 야 하는 것으로서 옳은 것은?

- ① 수액기의 내용적이 1,000ℓ이상
- ② 수액기의 내용적이 10,000ℓ이상
- ③ 수액기의 내용적이 20,000ℓ이상
- ④ 수액기의 내용적이 100,000ℓ이상

59. 공기 중에서 수소의 폭발한계는?

- 1 15 90%
- 2 38 90%
- ③ 4.2 50%
- **4** 4.0 ⁻ 75%

60. -162℃ 의 LNG (액비중:0.46, CH4:90%, 에탄:10%)를 2 0℃까지 기화시켰을 때의 부피는?

- ① 625.6 m³
- **2** 635.6 m³
- 3 645.6 m³
- (4) 655.6 m³

4과목 : 가스계측

61. 추량식이 아닌 가스계량기는?

- ① 오리피스식
- ② 벤츄리식
- ③ 터빈식
- 4 루트식

62. 정확한 계량이 가능하여 기준기로 많이 사용되는 가스미터 기는?

- ① 막식 가스미터기
- ② 습식 가스미터기
- ③ 회전자식 가스미터기
- ④ 벤투리식 가스미터기

63. 미리 정해진 순서에 입각하여 제어의 각 단계로 순차적으로 제어가 시작되는 자동제어 형식을 무엇이라 하는가?

① 피드백제어(feedback control)

- ② 시퀀셜제어(sequential control)
- ③ 피드포워드제어(feedfoward control)
- ④ 중앙제어(dentral control)

64. 어떤 온도조절기가 50~500℃의 온도 조절에 사용된다. 이 기기가 110~200℃의 온도 측정에 사용되었다면 비례대는 얼마나 되는가?

- 1 10%
- **2** 20%
- ③ 30%
- 4 40%

65. 열전쌍의 열기전력을 이용한 온도계로 내열성이 좋고 산화 분위기 중에서 고온을 측정할 수 있는 것은?

- ① CC
- 2 IC
- 3 CA
- 4 PR

66. 검지관에 의한 측정농도 및 한도가 잘못된 것은?

- ① C_2H_2 : 0~0.3%, 10[ppm]
- ② H_2 : 0~1.5%, 250[ppm]
- ③ CO: 0~0.1%, 1[ppm]
- **1** $C_3H_8: 0\sim0.1\%, 10[ppm]$

67. 구경이 40mm 이하로 충전기구가 있는 액화석유가스미터의 사용공차의 범위는?

- ① 검정공차의 1.0배 값
- ② 검정공차의 1.5배 값
- ③ 검정공차의 2배 값
- ④ 검정공차의 3배 값
- 68. 상대습도가 30% 이고, 압력과 온도가 각각 1.1bar, 75℃인 습공기가 100 m³/h 로 공정에 유입될 때 절대습도(kg H₂O/kg Dry Air)는? (단, 포화수증기압은 289mmHg 이다.)
 - ① 0.0326
- 2 0.0526
- **3** 0.0726
- (4) 0.0926

69. 가스검지법 중 염화제일동 착염지의 반응색은?

- ① 청색
- 2 적색
- ③ 흑색
- ④ 갈색

70. 현재 산업체와 연구실에서 사용하는 Gaschromatography의 각 피이크(Peak) 면적측정법으로 이용하는 방법으로 가장 많이 이용하는 방식은?

- ① 면적계를 이용하는 방법
- ② 적분계(integrator)에 의한 방법
- ③ 중량을 이용하는 방법
- ④ 각 기체의 길이를 총량한 값

71. 자동제어계의 동작순서로 맞는 것은?

- ① 비교 → 판단 → 조작 → 검출
- ② 조작 → 비교 → 검출 → 판단
- **③** 검출 → 비교 → 판단 → 조작
- ④ 판단 → 비교 → 검출 → 조작

72. 흡착형 분리관의 충전물과 적용대상이 옳게 짝 지어진 것 은?

- 1 활성탄 수소, 일산화탄소, 이산화탄소, 메탄
- ② 활성알루미나 이산화탄소, C₁~C₃ 탄화수소
- ③ 실리카겔 일산화탄소, $C_1 \sim C_4$ 탄화수소

- ④ Porapak Q 일산화탄소, 이산화탄소, 질소, 산소
- 73. 표준전구의 필라멘트 휘도와 복사에너지의 휘도를 비교하여 온도를 측정하는 온도계는?
 - ❶ 광고온도계
- ② 복사온도계
- ③ 색온도계
- ④ 더미스터(thermister)
- 74. 가스유량 측정기구가 아닌 것은?
 - ① 막식미터
- 2 토크미터
- ③ 델타식미터
- ④ 회전자식미터
- 75. 습공기의 절대습도와 그 온도와 동일한 포화공기의 절대습 도와의 비를 의미하는 것는?
 - 1 비교습도
- ② 포화습도
- ③ 상대습도
- ④ 절대습도
- 76. 분별 연소법을 사용하여 가스를 분석할 경우 분별적으로 완전히 연소되는 가스는?
 - ① 수소, 이산화탄소
- ② 이산화탄소, 탄화수소
- ③ 일산화탄소, 탄화수소
- 4 수소, 일산화탄소
- 77. 가연성 가스검지 방식으로 가장 적합한 것은?
 - ① 격막전극식
- ② 정전위전해식
- 접촉연소식
- ④ 원자흡광광도법
- 78. 원리와 구조가 간단하고 고온 고압에서 사용할 수 있어 일 반공업용으로 널리 사용하는 액면계는?
 - 플로트식 액면계
- ② 유리관식 액면계
- ③ 검척식 액면계
- ④ 방사선식 액면계
- 79. 10호 가스미터기로 1일 4시간씩 20일간 작동했다면 최대 사용 가스량은 얼마인가?(단, 압력차 수주 30 mmH₂O 이 다.)
 - ① 200 m³
- ② 350 m³
- ③ 400 m³
- **4** 800 m³
- 80. 오리피스 가스미터로 가스유량을 측정할 때 적용되는 원리는?
 - 1 베르누이의 정리
- ② 픽스의 법칙
- ③ 패러데이의 법칙
- ④ 파스칼의 정리

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

전자문제집 CBT란?

종이 문제집이 아닌 인터넷으로 문제를 풀고 자동으로 채점하며 모의고사, 오답 노트, 해설까지 제공하는 무료 기출문제 학습 프 로그램으로 실제 시험에서 사용하는 OMR 형식의 CBT를 제공합 니다.

PC 버전 및 모바일 버전 완벽 연동 교사용/학생용 관리기능도 제공합니다.

오답 및 오탈자가 수정된 최신 자료와 해설은 전자문제집 CBT 에서 확인하세요.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
4	1	2	3	1	2	4	1	2	1
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
3	4	4	3	3	3	4	2	3	4
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
1	3	1	3	2	2	2	3	3	3
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
2	4	2	2	3	3	1	4	1	3
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
4	2	3	4	1	3	2	4	1	4
51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
1	4	3	4	2	2	2	2	4	2
61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
4	2	2	2	4	4	2	3	2	2
71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
3	1	1	2	1	4	3	1	4	1