1과목 : 연소공학

- 1. 연소열에 대한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 어떤 물질이 완전연소할 때 발생하는 열량이다.
 - ② 연료의 화학적 성분은 연소열에 영향을 미친다.
 - ③ 이 값이 클수록 연료로서 효과적이다.
 - 4 발열반응과 함께 흡열반응도 포함한다.
- 2. 연소가스량 10m³/kg, 비열 0.325kcal/m³·℃인 어떤 연료의 저위 발열량이 6700kcal/kg 이었다면 이론 연소온도는 약 몇 ℃ 인가?
 - ① 1962℃
- 2062℃
- ③ 2162℃
- ④ 2262℃
- 3. 황(S) 1kg이 이산화황(SO₂)으로 완전 연소할 경우 이론산소 량(kg/kg)과 이론공기량(kg/kg)은 각각 얼마인가?
 - **1** 1. 4.31
- 2 1, 8.62
- 3 2, 4.31
- 4 2, 8.62
- 4. 메탄 60v%, 에탄 20v%, 프로판 15v%, 부탄 5v%인 혼합가 스의 공기 중 폭발 하한계(v%)는 약 얼마인가? (단, 각 성분 의 폭발 하한계는 메탄 5.0v%, 에탄 3.0v%, 프로판 2.1v%, 부탄 1.8v% 로 한다.)
 - ① 2.5
- ② 3.0
- **3**.5
- 4.0
- 5. 기체연료의 확산연소에 대한 설명으로 틀린 것은?
 - 확산연소는 폭발의 경우에 주로 발생하는 형태이며 예혼 합연소에 비해 반응대가 좁다.
 - ② 연료가스와 공기를 별개로 공급하여 연소하는 방법이다.
 - ③ 연소형태는 연소기기의 위치에 따라 달라지는 비균일 연 소이다
 - ④ 일반적으로 확산과정은 화학반응이나 화염의 전파과정보 다 늦기 때문에 확산에 의한 혼합속도가 연소속도를 지배 한다.
- 6. 프로판 가스의 분자량은 얼마인가?
 - ① 17
- **2** 44
- 3 58
- **4** 64
- 7. 0℃, 1기압에서 C₃H₈ 5kg의 체적은 약 몇 m³ 인가? (단, 이 상기체로 가정하고, C의 원자량은 12, H의 원자량은 1 이 다.)
 - ① 0.6
- 2 1.5
- **6** 2.5
- 4 3.6
- 8. 다음 보기의 성질을 가지고 있는 가스는?
 - 무색, 무취, 가연성기체
 - 폭발범위 : 공기 중 4 ~ 75 vol%
 - ① 메탄
- ② 암모니아
- ③ 에틸렌
- 4 수소
- 9. 공기비가 적을 경우 나타나는 현상과 가장 거리가 먼 것은?
 - ① 매연발생이 심해진다.

- ② 폭발사고 위험성이 커진다.
- 3 연소실 내의 연소온도가 저하된다.
- ④ 미연소로 인한 열손실이 증가한다.
- 10. 1atm, 27℃의 밀폐된 용기에 프로판과 산소가 1:5 부피비로 흔합되어 있다. 프로판이 완전 연소하여 화염의 온도가 1000℃가 되었다면 용기 내에 발생하는 압력은 약 몇 atm 인가?
 - ① 1.95 atm
- ② 2.95 atm
- ③ 3.95 atm
- **4**.95 atm
- 11. 기체상수 R을 계산한 결과 1.987 이었다. 이 때 사용되는 단위는?
 - cal/mol⋅K
- ② era/kmol·K
- 3 Joule/mol·K
- 4 L·atm/mol·K
- 12. 분진폭발과 가장 관련이 있는 물질은?
 - 1 소백분
- ② 에테르
- ③ 탄산가스
- ④ 암모니아
- 13. 폭굉이란 가스 중의 음속보다 화염 전파속도가 큰 경우를 말하는데 마하수 약 얼마를 말하는가?
 - 1~2
- **2** 3~12
- ③ 12~21
- 4 21~30
- 14. 다음 중 자기연소를 하는 물질로만 나열된 것은?
 - ① 경유, 프로판
- 2 질화면. 셀룰로이드
- ③ 황산, 나프탈렌
- ④ 석탄, 플라스틱(FRP)
- 15. 가연물의 위험성에 대한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 비등점이 낮으면 인화의 위험성이 높아진다.
 - ② 파라핀 등 가연성 고체는 화재 시 가연성액체가 되어 화 재를 확대한다.
 - ③ 물과 혼합되기 쉬운 가연성 액체는 물과 혼합되면 증기 압이 높아져 인화점이 낮아진다.
 - ④ 전기전도도가 낮은 인화성 액체는 유동이나 여과 시 정 전기를 발생하기 쉽다.
- 16. 정전기를 제어하는 방법으로서 전하의 생성을 방지하는 방법이 아닌 것은?
 - ① 접속과 접지(Bonding and Grounding)
 - ② 도전성 재료 사용
 - ③ 침액파이프(Dip pipes)설치
 - ♪ 첨가물에 의한 전도도 억제
- 17. 어떤 반응물질이 반응을 시작하기 전에 반드시 흡수하여야 하는 에너지의 양을 무엇이라 하는가?
 - ① 점화에너지
- 2 활성화에너지
- ③ 형성엔탈피
- ④ 연소에너지
- 18. 연료의 발열량 계산에서 유효수소를 옳게 나타낸 것은?

①
$$(H + \frac{0}{0})$$

$$(H - \frac{0}{8})$$

● 2020년 08월 22일 필기 기출문제 (1)

- $^{(H+\frac{O}{16})}$
- $(H \frac{0}{16})$
- 19. 표준상태에서 기체 1m³은 약 몇 몰인가?
 - 1 1
- (2) 2
- 3 22.4
- **4**4.6
- 20. 다음 중 열전달계수의 단위는?
 - ① kcal/h
- 2 kcal/m²·h·℃
- ③ kcal/m·h·℃
- ④ kcal/°C

2과목 : 가스설비

- 21. 조정기 감압방식 중 2단 감압방식의 장점이 아닌 것은?
 - ① 공급압력이 안정하다.
 - ② 장치와 조작이 간단하다.
 - ③ 배관의 지름이 가늘어도 된다.
 - ④ 각 연소기구에 알맞은 압력으로 공급이 가능하다.
- 22. 지하 도시가스 매설배관에 Mg과 같은 금속을 배관과 전기 적으로 연결하여 방식하는 방법은?
 - ❶ 희생양극법
- ② 외부전원법
- ③ 선택배류법
- ④ 강제배류법
- 23. 고압가스 설비 내에서 이상상태가 발생한 경우 긴급이송 설비에 의하여 이송되는 가스를 안전하게 연소시킬 수 있는 안전장치는?
 - ① 벤트스택
- 2 플레어스택
- ③ 인터록기구
- ④ 긴급차단장치
- 24. 도시가스시설에서 전기방식효과를 유지하기 위하여 빗물이 나 이물질의 접촉으로 인한 절연의 효과가 상쇄되지 아니하 도록 절연이음매 등을 사용하여 절연한다. 절연조치를 하는 장소에 해당되지 않는 것은?
 - ① 교량횡단 배관의 양단
 - ② 배관과 철근콘크리트 구조물사이
 - ③ 배관과 배관지지물사이
 - 1 세설물과 30cm 이상 이격되어 있는 배과
- 25. 원심 펌프를 병렬로 연결하는 것은 무엇을 증가시키기 위한 것인가?
 - ① 양정
- ② 동력
- ❸ 유량
- ④ 효율
- 26. 저온장치에서 저온을 얻을 수 있는 방법이 아닌 것은?
 - ① 단열교축팽창
- ② 등엔트로피팽창
- 6 단열압축
- ④ 기체의 액화
- 27. 두께 3mm, 내경 20mm, 강관에 내압이 2kgf/cm²일 때, 원 주방향으로 강관에 작용하는 응력은 약 몇 kgf/cm² 인가?
 - ① 3.33
- **2** 6.67
- 3 9.33
- 4 12.67
- 28. 용적형 압축기에 속하지 않는 것은?
 - ① 왕복 압축기
- ② 회전 압축기

- ③ 나사 압축기
- ♪ 원심 압축기
- 29. 비교회전도 175, 회전수 3000rpm, 양정 210m인 3단 원심 펌프의 유량은 약 몇 m³/min 인가?
 - 1 1
- **2** 2
- ③ 3
- **4**
- 30. 고압고무호스의 제품성능 항목이 아닌 것은?
 - 내열성능
- ② 내압성능
- ③ 호스부성능
- ④ 내이탈성능
- 31. 이중각시 구형 저장탱크에 대한 설명으로 틀린 것은?
 - ❶ 상온 또는 -30℃ 전후까지의 저온의 범위에 적합하다.
 - ② 내구에는 저온 강재, 외구에는 보통 강판을 사용한다.
 - ③ 액체산소, 액체질소, 액화메탄 등의 저장에 사용된다.
 - ④ 단열성이 아주 우수하다.
- 32. 저온 (T_2) 으로부터 고온 (T_1) 으로 열을 보내는 냉동기의 성능 계수 산정식은?





$$T_1 - T_2$$

$$\begin{array}{c}
T_1 - T_2 \\
\hline
T_1
\end{array}$$

- 33. 액화석유가스를 소규모 소비하는 시설에서 용기수량을 결정 하는 조건으로 가장 거리가 먼 것은?
 - ① 용기의 가스 발생능력
- ② 조정기의 용량
- ③ 용기의 종류
- ④ 최대 가스 소비량
- 34. LPG 용기 충전설비의 저장설비실에 설치하는 자연환기설비 에서 외기에 면하여 설치된 환기구의 통풍가능면적의 합계는 어떻게 하여야 하는가?
 - ① 바닥면적 1m²마다 100cm²의 비율로 계산한 면적 이상
 - ② 바닥면적 1m²마다 300cm²의 비율로 계산한 면적 이상
 - ③ 바닥면적 1m²마다 500cm²의 비율로 계산한 면적 이상
 - ④ 바닥면적 1m²마다 600cm²의 비율로 계산한 면적 이상
- 35. 정압기를 사용압력 별로 분류한 것이 아닌 것은?
 - ① 단독사용자용 정압기
- 2 중압 정압기
- ③ 지역 정압기
- ④ 지구 정압기
- 36. 액화 사이클 중 비점이 점차 낮은 냉매를 사용하여 저비점 의 기체를 액화하는 사이클은?
 - ① 린데 공기 액화사이클
- ② 가역가스 액화사이클
- ③ 캐스케이드 액화사이클
- ④ 필립스 공기 액화사이클
- 37. 추의 무게가 5kg이며, 실린더의 지름이 4cm 일 때 작용하는 게이지 압력은 약 몇 kg/cm² 인가?
 - ① 0.3
- **2** 0.4
- ③ 0.5
- 4 0.6
- 38. 시안화수소를 용기에 충전하는 경우 품질검사시 합격 최저 순도는?

- **1** 98%
- 2 98.5%
- 3 99%
- 4 99.5%

39. 용적형(왕복식) 펌프에 해당하지 않는 것은?

- ① 플런저 펌프
- ② 다이어프램 펌프
- ③ 피스톤 펌프
- 4 제트 펌프

40. 조정기의 주된 설치 목적은?

- ① 가스의 유속조절
- ② 가스의 발열량조절
- ③ 가스의 유량조절
- ♪ 가스의 압력조절

3과목: 가스안전관리

- 41. 고압가스 저장탱크를 지하에 묻는 경우 지면으로부터 저장 탱크의 정상부까지의 깊이는 최소 얼마 이상으로 하여야 하 는가?
 - ① 20cm
- (2) 40cm
- **6**0cm
- (4) 1 m

42. 동일 차량에 적재하여 운반이 가능한 것은?

- ① 염소와 수소
- ② 염소와 아세틸렌
- ③ 염소와 암모니아
- 4 암모니아와 LPG

43. 고압가스 제조 시 압축하면 안 되는 경우는?

- ① 가연성가스(아세틸렌, 에틸렌 및 수소를 제외) 중 산소용 량이 전용량의 2% 일 때
- ② 산소 중의 가연성가스(아세틸렌, 에틸렌 및 수소를 제외) 의 용량이 전용량의 2% 일 때
- 아세틸렌, 에틸렌 또는 수소 중의 산소용량이 전용량의 3% 일 때
- ④ 산소 중 아세틸렌, 에틸렌 및 수소의 용량 합계가 전용 량의 1% 일 때

44. 액화석유가스의 특성에 대한 설명으로 옳지 않은 것은?

- ① 액체는 물보다 가볍고, 기체는 공기보다 무겁다.
- ② 액체의 온도에 의한 부피변화가 작다.
- ③ LNG보다 발열량이 크다.
- 4) 연소 시 다량의 공기가 필요하다.
- 45. 자기압력기록계로 최고사용압력이 중압인 도시가스배관에 기밀시험을 하고자 한다. 배관의 용적이 15m³일 때 기밀 유 지시간은 몇 분 이상이어야 하는가?
 - ① 24분
- ② 36분
- ③ 240분
- 4 360분
- 46. 차량에 고정된 탱크 운행 시 반드시 휴대하지 않아도 되는 서류는?
 - ① 고압가스 이동계획서
- ② 탱크 내압시험 성적서
- ③ 차량등록증
- ④ 탱크용량 환산표
- 47. 이동식 부탄연소기와 관련된 사고가 액화석유가스 사고의 약 10% 수준으로 발생하고 있다. 이를 예방하기 위한 방법 으로 가장 부적당한 것은?
 - ① 연소기에 접합용기를 정확히 장착한 후 사용한다.
 - ② 과대한 조리기구를 사용하지 않는다.
 - ③ 잔가스 사용을 위해 용기를 가열하지 않는다.

- ♪ 사용한 접합용기는 파손되지 않도록 조치한 후 버린다.
- 48. 액화석유가스 사용시설의 시설기준에 대한 안전사항으로 다 음 () 안에 들어갈 수치가 모두 바르게 나열된 것은?
 - 가스계량기와 전기계량기와의 거리는 (🕤)미 상, 전기점멸기와의 거리는 (ⓒ) 미상 절면조 치를 하지 아니한 전선과의 거리는 (ⓒ) 미상 의 거리를 유지할 것
 - 주택에 설치된 저장설비는 그 설비 안의 것을 제외한 화기 취급장소와 (②) 미상의 거리를 유지하거나 누출된 가스가 유동디는 것을 방지 하기 위한 시설을 설치할 것
 - ① (①) 60cm, (②) 30cm, (②) 15cm, (②) 8m
 - ② (¬) 30cm. (□) 20cm. (□) 15cm. (□) 8m
 - **3** (¬) 60cm, (□) 30cm, (□) 15cm, (□) 2m
 - ④ (¬) 30cm, (□) 20cm, (□) 15cm, (□) 2m

49. 독성가스 용기 운반 등의 기준으로 옳은 것은?

- ① 밸브가 돌출한 운반용기는 이동식 프로텍터 또는 보호구 를 설치한다.
- ② 충전용기를 차에 실을 때에는 넘어짐 등르로 인한 충격 을 고려할 필요가 없다.
- 기준 이상의 고압가스를 차량에 적자해여 운반할 경우 운반책임자가 동승하여야 한다.
- ④ 시·도지사가 지정한 장소에서 이륜차에 적재할 수 있는 충전용기는 충전량이 50kg 이하고 적재 수는 2개 이하 이다.
- 50. 독성가스이면서 조연성가스인 것은?
 - ① 암모니아
- ② 시안화수소
- ③ 황화수소
- 4 염소

51. 다음 각 용기의 기밀시험 압력으로 옳은 것은?

- 1 초저온가스용 용기는 최고 충전압력의 1.1배의 압력
- ② 초저온가스용 용기는 최고 충전압력의 1.5배의 압력
- ③ 아세틸렌용 용기는 최고 충전압력의 1.1배의 압력
- ④ 아세틸렌용 용기는 최고 충전압력의 1.6배의 압력
- 52. LPG용 가스렌지 사용하는 도중 불꽃이 치솟는 사고가 발생 하였을 때 가장 직접적인 사고 원인은?
 - ❶ 압력조정기 불량
- ② T관으로 가스누출
- ③ 연소기의 연소불량 ④ 가스누출자동차단기 미작동
- 53. 고압가스용 이음매 없는 용기에서 내용적 50L인 용기에 4MPa의 수압을 걸었더니 내용적이 50.8L가 되었고 압력을 제거하여 대기압으로 하였더니 내용적이 50.02L가 되었다면 이 용기의 영구증가율은 몇 % 이며, 이 용기는 사용이 가능 한지를 판단하면?
 - ① 1.6%, 가능
- ② 1.6%, 불능
- **3** 2.5%, 가능
- ④ 2.5%, 불능
- 54. 산소와 함께 사용하는 액화석유가스 사용시설에서 압력조정 기와 토치사이에 설치하는 안전장치는?
 - 역화방지기
- ② 안전밸브
- ③ 파열판
- ④ 조정기

- 55. 아세틸렌을 2.5MPa의 압력으로 압축할대 첨가하는 희석제 가 아닌 것은?
 - ① 질소

② 에틸렌

③ 메탄

- 4 황화수소
- 56. LPG 충전기의 충전호스의 길이는 몇 m 이내로 하여야 하 는가?
 - ① 2m
- (2) 3m
- **6** 5m
- (4) 8m
- 57. 염소 누출에 대비하여 보유하여야 하는 제독제가 아닌 것
 - ① 가성소다 수용액
- ② 탄산소다 수용액
- 3 암모니아 수용액
- ④ 소석회
- 58. 가스설비가 오조작되거나 정상적인 제조를 할 수 없는 경우 자동적으로 원재료를 차단하는 장치는?
 - 인터록기구
- ② 원료제어밸브
- ③ 가스누출기구
- ④ 내부반응 감시기구
- 59. 도시가스 사업법에서 정한 가스 사용시설에 해당되지 않는 것은?
 - ① 내관
- ❷ 본관
- ③ 연소기
- ④ 공동주택 외벽에 설치된 가스계량기
- 60. 도시가스 사용시설에서 입상관은 환기가 양호한 장소에 설 치하며 입상관의 밸브는 바닥으로부터 몇 m 이내에 설치하 는가?
 - ① 1m 이상 ~ 1.3m 이내
- ② 1.3m 이상 ~ 1.5m 이내
- ③ 1.5m 이상 ~ 1.8m 이내 **4** 1.6m 이상 ~ 2m 이내

4과목: 가스계측

- 61. 다음 중 기본단위가 아닌 것은?
 - ① 길이
- ② 광도
- ③ 물질량
- 1 압력
- 62. 기체크로마토그래피를 이용하여 가스를 검출할 때 반드시 필요하지 않는 것은?
 - 1 Column
- ② Gas Sampler
- 3 Carrier gas
- 4 UV detector
- 63. 적분동작이 좋은 결과를 얻기 위한 조건이 아닌 것은?
 - ① 불감시간이 적을 때
 - ② 전달지연이 적을 때
 - ③ 측정지연이 적을 때
 - ♪ 제어대상의 속응도(速應度)가 적을 때
- 64. 보상도선의 색깔이 갈색이며 매우 낮은 온도를 측정하기에 적당한 열전대 온도계는?
 - ① PR 열전대
- ② IC 열전대
- 6 CC 열전대
- ④ CA 열전대
- 65. 측정기의 감도에 대한 일반적인 설명으로 옳은 것은?
 - ① 감도가 좋으면 측정시간이 짧아진다.

- ② 감도가 좋으면 측정범위가 넓어진다.
- 암 감도가 좋으면 아주 작은 양의 변화를 측정할 수 있다.
- ④ 측정량의 변화를 지시량의 변화로 나누어 준 값이다.
- 66. 가스누출 확인 시험지와 검지가스가 옳게 연결된 것은?
 - ① KI 전분지 CO
 - ② 연당지 할로겐가스
 - ③ 염화파라듐지 HCN
 - 4 리트머스시험지 알칼리성가스
- 67. 시료 가스를 각각 특정한 흡수액에 흡수시켜 흡수 전후의 가스체적을 측정하여 가스의 성분을 분석하는 방법이 아닌 것은?
 - ❶ 적정(寂定)법
- ② 게겔(Gockel)법
- ③ 헴펠(Hempel)법
- ④ 오르자트(Orsat)법
- 68. 가연성가스누출검지기에는 반도체 재료가 널리 사용되고 있 다. 이 반도체 재료로 가장 적당한 것은?
 - ① 산하니켈(NiO)
- 2 산화주석(SnO₂)
- ③ 이산화망간(MnO₂)
- ④ 산화알루미늄(Al₂O₃)
- 69. 접촉식 온도계 중 알코올 온도계의 특징에 대한 설명으로 옳은 것은?
 - ① 열전도율이 좋다.
- ② 열팽창계수가 적다.
- 3 저온측정에 적합하다.
- ④ 액주의 복원시간이 짧다.
- 70. 계량이 정확하고 사용 중 기차의 변동이 거의 없는 특징의 가스미터는?
 - ① 벤투리미터
- ② 오리피스미터
- 습식가스미터
- ④ 로터리피스톤식미터
- 71. 전기저항식 습도계의 특징에 대한 설명으로 틀린 것은?
 - ① 자동제어에 이용된다.
 - ② 연속기록 및 원격측정이 용이하다.
 - 습도에 의한 전기저항의 변화가 적다.
 - ④ 저온도의 측정이 가능하고, 응답이 빠르다.
- 72. FID 검출기를 사용하는 기체크로마토그래피는 검출기의 온 도가 100℃ 이상에서 작동되어야 한다. 주된 이유로 옳은 것은?
 - ① 가스소비량을 적게하기 위하여
 - ② 가스의 폭발을 방지하기 위하여
 - ③ 100℃ 이하에서는 점화가 불가능하기 때문에
 - ₫ 연소 시 발생하는 수분의 응축을 방지하기 위하여
- 73. 가스시험지법 중 염화제일구리 착염지로 검지하는 가스 및 반응색으로 옳은 것은?
 - ❶ 아세틸렌 적색
- ② 아세틸렌 흑색
- ③ 할로겐화물 적색 ④ 할로겐화물 청색
- 74. 탄성식 압력계에 속하지 않는 것은?
 - ① 박막식 압력계
- ② U자관형 압력계
- ③ 부르동관식 압력계 ④ 벨로우즈식 압력계
- 75. 도시가스 사용압력이 2.0kPa 인 배관에 설치된 막식가스미 터의 기밀시험 압력은?

① 2.0 kPa 이상

② 4.4 kPa 이상

③ 6.4 kPa 이상

4 8.4 kPa 이상

76. 가스계량기의 검정 유효기간은 몇 년인가? (단, 최대유량 10m³/h 이하이다.)

① 1년

② 2년

③ 3년

4 5년

77. 습한 공기 200kg 중에 수증기가 25kg 포함되어 있을 때의 절대습도는?

① 0.106

② 0.125

6 0.143

4 0.171

78. 계측기의 원리에 대한 설명으로 가장 거리가 먼 것은?

- ① 기전력의 차이로 온도를 측정한다.
- ② 액주높이로부터 압력을 측정한다.
- ③ 초음파속도 변화로 유량을 측정한다.
- 4 정전용량을 이용하여 유속을 측정한다.

79. 전기 저항식 온도계에 대한 설명으로 틀린 것은?

- 열전대 온도계에 비하여 높은 온도를 측정하는데 적합하다.
- ② 저항선의 재료는 온도에 의한 전기저항의 변화(저항 온 도계수)가 커야 한다.
- ③ 저항 금속재료는 주로 백금, 니켈, 구리가 사용된다.
- ④ 일반적으로 금속은 온도가 상승하면 전기 저항값이 올라 가는 원리를 이용한 것이다.

80. 평균유속이 5m/s인 배관 내에 물의 질량유속이 15kg/s 이 되기 위해서는 관의 지름을 약 몇 mm로 해야 하는가?

1 42

② 52

3 62

④ 72

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

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