

1과목 : 금속재료

1. 구리합금의 주된 사용 용도로서 틀린 것은?

- ① 항공기용 ② 전기배선용
 ③ 열교환기용 ④ 건축물 외곽장식용

2. 탄소강에서 Mn의 영향으로 틀린 것은?

- ① 강의 담금질 효과를 증대시켜 경화능이 커진다.
 ② 강의 연신율을 그다지 감소시키지 않고 강도, 경도, 인성을 증대시킨다.
 ③ 고온에서 결정립 성장을 촉진한다.
 ④ 주조성을 좋게 하며 S의 해를 감소시킨다.

3. 금속간 화합물의 탄화철(Fe_3C)의 Fe의 원자비는 몇 %인가?

- ① 25% ② 33%
 ③ 50% ④ 75%

4. 주조용 알루미늄 합금의 열처리법을 명확하게 표기 위한 기호로 틀린 것은?

- ① F : 주조한 상태 그대로의 것
 ② O : 가공재의 풀림한 것
 ③ H : 가공경화한 경질상태
 ④ W : 뜨임 후 인공시효 진행중인 것

5. 전자강판(규소강판)에 요구되는 특성으로 틀린 것은?

- ① 투사율이 낮을것
 ② 철손이 적을것
 ③ 사용 중 자기시효가 적을 것
 ④ 자화에 의한 치수변화가 적을 것

6. Fe계 분말을 이용한 소결기계부품의 제조 공정으로 옳은 것은?

- ① 원료분말→혼합→압축성형→재압축→예비소결→본소결
 ② 원료분말→혼합→압축성형→예비소결→재압축→본소결
 ③ 원료분말→압축성형→혼합→재압축→예비소결→본소결
 ④ 원료분말→압축성형→예비소결→혼합→재압축→본소결

7. 초경합금의 특성으로 틀린 것은?

- ① 경도가 높다. ② 고온에서 변형이 적다.
 ③ 연성이 크다. ④ 내마모성이 크다.

8. 백주축화의 촉진원소로써 1%이상이 포함되면 레데뷰라이트 중 조대한 침상, 판상의 시멘타이트를 생성시키는 원소는?

- ① Si ② Mn
 ③ P ④ S

9. 고 기능성 복합표면처리 박막제조법으로 틀린 것은?

- ① 진공증착법, 스퍼터링법
 ② 이온프레팅(iion plating)법, CVD법
 ③ 레이저 용접법, 전자빔 용접법
 ④ 프라즈마 CVD법, MOCVD법

10. 고 Mn강의 일종인 Hadfield steel의 설명 중 틀린 것은?

- ① C 0.9~1.3%, Mn 10~14%의 조성을 가진다.

② 경도가 크고 내마모성이 좋다.

- ③ 고온에서 금내하면 탄화물이 석출하여 취성이 있으며 절삭이 곤란하다.
 ④ 크래셔, 전차용 장갑판 등으로 사용된다.

11. 배빗메탈(babbit metal)이라고 불리는 베어링 합금은?

- ① Mg 계 화이트 메탈이다.
 ② Sn 계 화이트 메탈이다.
 ③ Co 계 화이트 메탈이다.
 ④ Cd 계 화이트 메탈이다.

12. 복합재료에 관한 설명으로 틀린 것은?

- ① 어떤 목적과 특성을 얻기 위하여 2종 또는 그 이상의 다른 재료를 서로 합하여 하나의 재료로 만든 것을 복합재료라 한다.
 ② 복합화에 의한 어떤 특성을 얻으려면 복합하는 각 소재의 특성과 장점을 최소한 활용하지 않는 것이 주된 조건이다.
 ③ 복합재료의 개념을 바탕으로 한 실용화되고 있는 재료에는 자동차 타이어, 입자분산강화 합금 등이 있다.
 ④ 복합재료는 클래드재료, 섬유강화 재료, 분산강화재료 등이 있다.

13. 소성가공에 속하지 않는 것은?

- ① 인발 ② 주조
 ③ 압연 ④ 단조

14. HSLA강에서 적용되는 강화기구 중 강도와 충격인성을 동시에 향상시키는 가장 바람직한 방법은?

- ① 고용강화 ② 결정립 미세화
 ③ 석출경화 ④ 개재물 형상제어

15. Fe - C의 평형상태도에서 γ 고용체에서 Fe_3C (시멘타이트)의 석출이 개시하는 선은?

- ① A_1 변태선 ② A_2 변태선
 ③ A_{cm} 변태선 ④ A_3 변태선

16. 금속 결정체내에서의 결함에 대한 설명 중 맞는 것은?

- ① 선결함의 대부분은 전위라고 표현한다.
 ② 일부 결정들은 결함이 없는 완벽한 결정이다.
 ③ 결함자체는 항상 금속성질을 향상시킨다.
 ④ 점결함은 온도가 상승함에 따라 대부분 감소한다.

17. 면심입방격자 (FCC)의 단위격자 소속 원자수와 원자의 충진율을 바르게 짹지는 것은?

- ① 단위격자 소속 원자수 : 4, 충진율 : 74%
 ② 단위격자 소속 원자수 : 6, 충진율 : 65%
 ③ 단위격자 소속 원자수 : 3, 충진율 : 82%
 ④ 단위격자 소속 원자수 : 8, 충진율 : 54%

18. 개질처리에 효과를 얻는 방법 중 가장 많이 사용하는 방법은?

- ① 금속나트륨을 쓰는 법
 ② 수산화나트륨을 쓰는 법
 ③ 가성소오다를 쓰는 법
 ④ 불화물을 쓰는 법

19. 열간가공(HOT WORKING)에 대한 설명으로 틀린 것은?

- ① 방향성 있는 주조조직이 제거된다.
- ② 재결정온도이하에서 처리하는 가공방법이다.
- ③ 합금원소의 확산으로 재질의 균일화가 가능하다.
- ④ 가공완료온도가 너무 높으면 결정입자가 조대하게 된다.

20. 한 개의 결정핵이 발달하여 나뭇가지 모양을 이룬 것은?

- ① 편상세포
- ② 수지상정
- ③ 과냉
- ④ 고스트라인

2과목 : 금속조직

21. 철강의 격자변태와 관련이 없는 변태점은?

- ① A₄
- ② A₃
- ③ A₂
- ④ A₁

22. 다음 금속 중 선팽창계수가 큰순서로 배열된 것은?

- ① Pb > Zn > Al > Ag
- ② Pb > Al > Ag > Zn
- ③ Zn > Ag > Al > Pb
- ④ Zn > Pb > Al > Ag

23. 탄소강의 탄소량에 따른 물리적 성질의 변화로 틀린 것은?

- ① 탄소량의 증가에 따라 비중은 증가한다.
- ② 탄소량의 증가에 따라 배열은 증가한다.
- ③ 탄소량의 증가에 따라 열팽창 계수는 감소한다.
- ④ 탄소량의 증가에 따라 항자력은 증가한다.

24. Fe-C상태도에서 레데부라이트(ledeburite)를 바르게 표기한 것은?

- ① α-고용체
- ② γ-고용체+Fe₃C
- ③ δ-고용체
- ④ α-고용체+γ-고용체

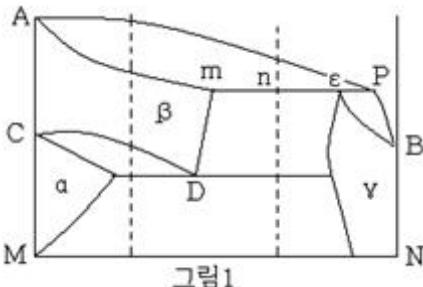
25. FCC금속에서 슬립이 가장 쉽게 일어나는 면과 방향은?

- ① (111), [110]
- ② (100), [110]
- ③ (101), [111]
- ④ (111), [111]

26. 전위선의 일부가 어느 슬립면 위에서 옆의 슬립면 위로 이동하면 그 경계에서 전위선은 계단상이 되는 현상을 무엇이라 하는가?

- ① 고작작용
- ② 분위기
- ③ 전위망
- ④ 조그

27. 그림(1)의 상태도상에 나타난 2가지 반응으로 맞는 것은?



- ① 공정, 포정반응
- ② 포정, 편정반응

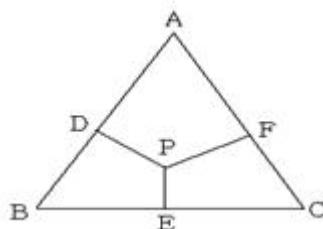
- ③ 공석, 편정반응

- ① 공석, 포정반응

28. 용융 금속의 응고시 핵생성 속도에 가장 영향을 크게 미치는 인자는?

- ① 냉각속도
- ② 시기
- ③ 수량
- ④ 용융금속의 양

29. 그림에서 P점 조성 합금종의 A성분의 양은?



- ① DP
- ② DA
- ③ PE
- ④ FC

30. 다음 중 탄성율은? (단, σ : 응력, ε : 변형율)

- ① $E = \sigma/\varepsilon$
- ② $E = \sigma \cdot \varepsilon$
- ③ $E = \varepsilon/\sigma$
- ④ $E = \sigma + \varepsilon$

31. 합금에서 석출경화를 이용할 수 있는 것은 어떤 종류의 상태도를 가질 때인가?

- ① 고용한도 곡선이 온도 강하에 따라 감소하는 형의 상태도
- ② 고용한도 곡선이 온도 강하에 따라 증가하는 형의 상태도
- ③ 고용한도 곡선이 온도강하와 무관한 상태도
- ④ 고용한도 곡선이 수평인 상태도

32. 금속이 완전고용체를 만들면 그 성질의 변화는 어떻게 되겠는가?

- ① 경도 강도증가, 연신 및 전기저항이 저하한다.
- ② 경도증가, 강도저하, 연신 및 전기 저항이 증가한다.
- ③ 경도 강도 증가, 연신저하, 전기저항이 증가한다.
- ④ 경도 강도증가, 연신증가, 전기저항이 감소한다.

33. 용융 금속이 응고 성장할 때 불순물(不純物)이 가장 많이 모이는 곳은?

- ① 결정입내(結晶粒內)
- ② 결정입계(結晶粒界)
- ③ 결정입내의 중심부
- ④ 결정입계와 입내

34. 다음 설명 중 틀린 것은?

- ① 탄소강은 pH4 이하에서 부식속도가 빠른다.
- ② 탄소강은 pH10 이상에서는 거의 부식되는 않는다.
- ③ 알루미늄은 pH10 이상에서 부식속도가 빠른다.
- ④ 알루미늄은 pH3-10 의 범위에서 부식속도가 빠른다.

35. Fe-C 마텐자이트 합금에서 탄소함량의 증가에 따른 가장 주된 강화기구는?

- ① 고용체강화
- ② 석출강화
- ③ 분산강화
- ④ 결정립도 미세화

36. 폴링(annealing)처리에 의해서 재결정 및 결정립성장이 일어난 금속을 더욱 고온도로 가열하면 수소의 결정립이 다른

결정립과 합해져서 매우 크게 성장하는 현상은?

- ① 정상결정성장
- ② 풀립쌍정
- ③ 1차 재결정
- ④ 2차 재결정

37. 금속이 가공(압연, 압출 등)될 때 그 가공도가 증가하면 어떤 현상이 일어나는가?

- ① 인성이 증가한다.
- ② 경도와 강도가 증가한다.
- ③ 충격흡수에너지가 증가한다.
- ④ 전기저항이 감소한다.

38. 다음 중 펄라이트변태를 설명한 것 중 틀린 것은?

- ① 확산변태, 공석변태라 한다.
- ② 결정립의 크기가 크면 펄라이트 변태가 촉진된다.
- ③ Fe_3C 를 핵으로 발생 성장한다.
- ④ 합금 원소에 따라 펄라이트 변태 온도는 증가 또는 감소 한다.

39. 금속의 결정구조의 해석에 적합한 방법은?

- ① XRD
- ② SEM
- ③ UTM
- ④ HRB

40. 삼성분계 상태도의 평면도는 무엇으로 타나내는가?

- ① 이등변 삼각형
- ② 오각형
- ③ 정삼각형
- ④ 정사각형

3과목 : 금속열처리

41. 염욕열처리에서 염을 관리하기 위하여 실시하는 시험방법은?

- ① 설피프린트 시험
- ② 강박 시험
- ③ 조미니 시험
- ④ 헐셀 시험

42. 침탄경화된 강의 유효 경화층깊이를 나타내는 경도 기준값은?

- ① HV 650
- ② HV 550
- ③ HV 400
- ④ HV 300

43. 가스 질화-침탄에 사용되는 원료가스는?

- ① NH_3 gas
- ② $NH_3 + DX$ gas
- ③ $NH_3 + RX$ gas
- ④ $NH_3 + N_2$ gas

44. 강을 A₁ 변태점 이상에서 행하여야 하는 처리는?

- ① 저온 어닐링
- ② 고온 템퍼링
- ③ 시효 처리
- ④ 어닐링

45. 금속의 변태 중 자기변태를 바르게 설명한 것은?

- ① 고체 상태로 어느 온도에 있어서 원자의 배열과 결정구조가 변화한다.
- ② 원자의 배열은 변화하지 않고 강자성으로부터 상자성으로 자성이 변화한다.
- ③ 체적에 팽창이나 수축현상을 볼 수 있고 기계적 물리적 성질이 변화한다.
- ④ 금속 또는 합금에서 응고된 후에 내부상태에 변화를 일으키는 성질이다.

46. 열처리할 때 강재를 필요로 하는 온도까지 가열하고 일정한 시간동안 유지 후 적절한 방법으로 냉각을 하는데 소정 온도이상으로 가열하거나 정해진 유지시간이 경과하면 오스테나이트 입자는 조대화하여 기계적 성질에 나쁜 영향을 미친다. 오스테나이트 입자 조대강 조직의 ASTM 입도 No. 기준은?

- ① ASTM No. 5 이하
- ② ASTM No. 6 이상
- ③ ASTM No. 8 이상
- ④ ASTM No. 10 이하

47. 시효성 비철 합금의 시효 열처리 순서로 맞는 것은?

- ① 급냉→용체화처리→시효처리
- ② 용체화처리→급냉→시효처리
- ③ 시효처리→용체화처리→급냉
- ④ 시효처리→급냉→용체화처리

48. 물리적인 표면경화법에 해당하는 것은?

- ① 화염경화법
- ② 침탄법
- ③ 질화법
- ④ 금속침투법

49. 백심가단주철의 어닐링은 백선주물을 산화철과 함께 넣고 약 1000°C 정도의 온도로 장시간 가열하면 백선주물의 표면에는 어떤 반응이 일어나는가?

- ① 환원반응
- ② 중성반응
- ③ 탈탄반응
- ④ 흑연화

50. 알루미늄 합금 주물의 열처리 효과로 맞지 않는 것은?

- ① 기계적 성질 개선
- ② 잔류응력 제거
- ③ 치수 안정화
- ④ 취성증가

51. 가스로의 특징으로 틀린 것은?

- ① 노내 온돌의 조절이 용이하다.
- ② 가스불꽃에 의하여 노 벽으로부터의 복사열이 작용하므로 효과적이다.
- ③ 점화는 공기를 노내에 송풍하기 전에 행하므로 안전하다.
- ④ 노의 구조가 비교적 간단하다.

52. 18% Cr - 8% Ni 스테인리스강은 1000~1150°C로 가열한 후 급냉시키는 용체화 처리를 한다. 이때 얻어지는 조직은 무엇인가?

- ① 마텐자이트
- ② 오스테나이트
- ③ 트루스타이트
- ④ 솔바이트

53. 화염경화 열처리시 열원으로 쓰이지 않는 가스는?

- ① 프로판 가스
- ② 부탄 가스
- ③ 산소-아세틸렌 가스
- ④ 암모니아 가스

54. 탄소공구강의 템퍼링에 의한 조직의 변화 과정으로 틀린 것은?

- ① 제1단계 : 마텐자이트 → ϵ 탄화물 석출
- ② 제2단계 : 잔류 오스테나이트 → 저탄소 마텐자이트
- ③ 제3단계 : 저탄소 마텐자이트 → Fe_3C 석출
- ④ 제4단계 : 마텐자이트 → 기지조직에 편석

55. 마텐자이트 스테인리스강의 용점 후 열처리방법으로 맞는 것은?

- ① 변태점 아래 700~790°C까지 가열한 후 540°C까지 서냉하고 이어서 보통 냉각한다.
 ② 800~850°C까지 가열한 후 공기 냉각한다.
 ③ 550~680°C 부분에서 서냉한다.
 ④ 300°C에서 공기 냉각한다.
56. 주방상태에서 유리탄화물(Fe_3C)이 없는 회주철의 경도를 낮추고 각부의 경도를 균일하게 해서 피삭성을 향상시킬 목적으로 페라이트 중의 탄화물을 분해시키는 열처리 방법은?
 ① 노말라이징 ② 연화풀링
 ③ 응력제거풀링 ④ 확산 풀링
57. 강의 마텐자이트조직이 경도가 큰 이유가 될 수 없는 것은?
 ① 결정의 미세화
 ② 급냉으로 인한 내부응력
 ③ 탄소원자에 의한 Fe격자의 강화
 ④ 확산 변태에 의한 시멘타이트의 분리
58. 열처리 균열 발생 감소를 위한 설계상의 방법 중 잘못 된 것은?
 ① 내면의 우각에 R을 준다.
 ② 돌기물을 일체로 한다.
 ③ 살이 얇은 부분에 구멍이 집중되지 않도록 한다.
 ④ 두꺼운 단면과 얇은 단면은 불리 시킨다.
59. 판스프링(두께 1mm, 총길이 100mm인 굽곡 있는 형상, 탄소 공구강판으로 탄소량 0.75~0.85%)은 연속향온열처리 (RX 가스분위기 가열 : 섭씨 830도 2~3분 유지, 염욕냉각 : 섭씨 360도)를 실시하였다. 열처리 결과 제품의 심부 경도 값의 편차가 마이크로 비커스 값으로 20~100을 벗어나는 제품의 10% 이상되는 불량이 발생되어 작업이 중단되었다. 이 문제를 해결하기 위한 작업 및 설비상 조치로 틀린 것은?
 ① 제품의 실제 가열온도 및 유지시간이 정확한지를 점검한다.
 ② 제품의 적재 방법을 개선하여 제품 개별 담금질이 되도록 장입한다.
 ③ 항온염 탱크 내의 교반기 및 이송 컨베어 속도를 빨리하여 개별 분산 냉각 속도를 개선한다.
 ④ 제품의 가열온도를 900°C로 올리고 항온염의 온도를 250°C로 낮추어 작업한 후 뜨임 작업으로 경도를 맞춘다.
60. 복원중 (문제 오류로 문제 및 보기 내용이 정확하지 않습니다. 정확한 내용을 아시는 분께서는 오류신고를 통하여 내용 작성 부탁드립니다. 정답은 3번입니다.)
 ① 복원중 ② 복원중
 ③ 복원중 ④ 복원중
- 4과목 : 재료시험**
61. 강성계수 G를 측정하는 시험법은?
 ① 비틀림 시험 ② 피로 시험
 ③ 애렉션 시험 ④ 크리프 시험
62. 인장시험에서 시험편의 물림 장치에 대한 규정에 어긋나는 것은?
 ① 시험편에 물림 장치가 있어야 한다.
 ② 시험편이 척(chuck)내에서 파괴되어야 한다.
 ③ 시험 중 시험편은 중심선상에 있어야 한다.
 ④ 물림부에서의 물림힘이 같아야 한다.
63. 크리프 시험에서 크리프곡선의 현상(제1단계 - 제2단계 - 제3단계)을 옳게 구분한 것은?
 ① 감속 크리프 - 가속 크리프 - 정상 크리프
 ② 감속 크리프 - 정상 크리프 - 가속 크리프
 ③ 가속 크리프 - 정상 크리프 - 감속 크리프
 ④ 정상 크리프 - 가속 크리프 - 감속 크리프
64. 미소경도시험이 필요치 않는 경우는?
 ① 시험편이 작고 경도가 높은 부분 측정
 ② 도금층 등 표면의 경도측정
 ③ 박판 또는 가는 선재의 경도측정
 ④ 경도가 낮고 시험편이 큰 재료
65. 프로드법으로 자화를 한 경우 적용하는 탈자 전류로서 적당한 것은?
 ① 자화전류보다 강한 전류
 ② 자화전류보다 약한 전류
 ③ 자화전류와 동일한 전류
 ④ 탈자전류는 자화전류와 관계없음
66. 비커스 경도시험 방법의 특징이 아닌 것은?
 ① 시험하중을 전대로 임의 변화시킬 수 없다.
 ② 30kg의 하중에서 HV가 250일 때 HV(30)250으로 표시한다.
 ③ 대단히 작은 재료나 연한 재료의 측정이 가능하다.
 ④ 꼭지각이 136°인 다이아몬드 4각주를 압입자로 사용한다.
67. 충격 시험에 대한 설명 중 잘못된 것은?
 ① 하중을 가하는 방법에 따라 인장, 비틀림, 굽힘 시험법이 있다.
 ② 샤르피 충격시험이 있다.
 ③ 충격치는 단위면적당의 충격흡수에너지로 표시한다.
 ④ 충격 하중에 대한 저항력을 측정한 시험으로 정적시험이다.
68. 육안조직 검사와 관계없는 것은?
 ① 마크로(macro)검사라고도 한다.
 ② 배율 10배 이하의 확대경으로 검사한다.
 ③ 결정입경이 0.1mm 이하의 것을 검사한다.
 ④ 조직의 분포상태, 모양, 크기 등을 판정한다.
69. KSB 0801에 의해 주조한 일반 주강 및 주철품을 인장시험하고자 할 때 가장 적당한 봉 시험편은?
 ① 1호 ② 5호
 ③ 8호 ④ 11호
70. 비파괴시험으로 탐상제 및 유화제의 취급상 안전과 화재예방에 대한 특별한 관리가 필요한 것은?
 ① 침투탐상검사법 ② 섬프검사법

- ③ 마크로 검사법 ④ 와류탐상법

71. 탄소강, 저합금강에서 펄라이트의 식별을 위한 부식제는?

- | | |
|--------------|------------|
| ① 피크린산 알콜 용액 | ② 황산, 초산용액 |
| ③ 주석산용액 | ④ 수산화나트륨액 |

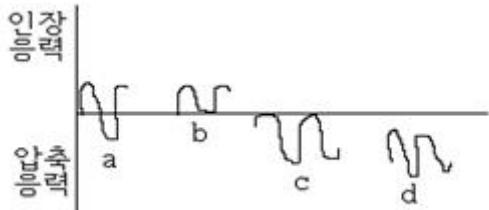
72. 비파괴시험 방법으로 맞는 것은?

- | | |
|---------|-----------|
| ① 피로 시험 | ② 크리프 시험 |
| ③ 전단 시험 | ④ 수산화나트륨액 |

73. 시험 전의 직경 14mm, 시험 후 직경이 5mm 일 때 단면 수축률(%)은?

- | | |
|--------|--------|
| ① 약 21 | ② 약 45 |
| ③ 약 63 | ④ 약 87 |

74. 단순 반복응력에서 피로저항이 큰 재료는 반복응력에서도 대체로 강하기 때문에 특별한 경우를 제외하고 재료의 피로 강도 평가는 단순 반복응력에 대한 피로상태를 시험에서 정 한다. 그림에서 단순반복응력 중 완전양진응력은?



- | | |
|-----|-----|
| ① a | ② b |
| ③ c | ④ d |

75. 피로시험의 S-N 선도에서 N은 무엇을 의미하는가?

- | | |
|------|----------|
| ① 응력 | ② 반복횟수 |
| ③ 시간 | ④ 가공경화지수 |

76. 그라인더 불꽃시험에 대한 설명으로 관계 없는 것은?

- ① 밝지 않은 곳에서 시험한다.
- ② 유선의 길이는 0.5m가 되는것이 좋다.
- ③ 불꽃은 수평으로 비산도록 한다.
- ④ 불꽃은 전체를 한순간에 관찰한다.

77. 화학분석 시험에서 유해결함 (취성)으로 분류하는 원소가 아닌 것은?

- | | |
|------|------|
| ① Si | ② P |
| ③ S | ④ Cu |

78. 금속 조직 시험에 앞서 시험편의 준2I 순서로 맞는 것은?

- ① 시험편 채취 - Mounting - Grinding - Polishing - 세척 - 부식
- ② 시험편 채취 - Grinding - Mounting - Polishing - 세척 - 부식
- ③ 시험편 채취 - Polishing - Mounting - Grinding - 세척 - 부식
- ④ 시험편 채취 - Grinding - Polishing - Mounting - 세척 - 부식

79. 다음 중 방사선 측정단위 중 흡수선량의 단위는?

- | | |
|------|------------|
| ① Ci | ② Roentgen |
|------|------------|

- ③ Gy

- ④ rem

80. 와전류탐상 시험을 일명 무슨 시험이라고 하는가?

- | | |
|----------|---------|
| ① 커플링 시험 | ② 응력시험 |
| ③ 전자유도시험 | ④ 에릭센시험 |

전자문제집 CBT PC 버전 : www.comcbt.com
전자문제집 CBT 모바일 버전 : m.comcbt.com
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 프로그램으로 실제 시험에서 사용하는 OMR 형식의 CBT를 제공합니다.

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

오답 및 오답자가 수정된 최신 자료와 해설은 전자문제집 CBT에서 확인하세요.

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