(Subject) 1과목 : 화학분석 과정관리 (Subject)

<<<QUESTION>>>

**1. 분광광도계에 반드시 포함해야하는 부분장치에 해당하지 않는 것은?**

[choice]

① Integrator

② Detecter

③ Readout

④ Monochromator

<<<QUESTION>>>

**2. 0.195M H2SO4 용액 15.5L를 만들기 위해 필요한 18.0M H2SO4용액의 부피(mL)는?**

[choice]

① 0.336

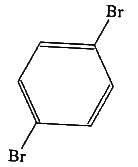
② 92.3

③ 168

④ 226

<<<QUESTION>>>

**3. 아래 화합물의 이름은?**



[choice]

① o-dibromohexane

② p-dibromobenzene

③ m-dibromobenzene

④ p-dibromohexane

<<<QUESTION>>>

**4. 카르보닐(carbonyl)기를 가지고 있지 않은 것은?**

[choice]

① 알데히드(aldehyde)

② 아미드(amide)

③ 에스터(ester)

④ 아민(amine)

<<<QUESTION>>>

**5. 16g의 메탄과 16g의 산소가 연소하여 생성된 가스 중 초기공급 가스 과잉분의 비율(mol%)은? (단, 공급된 가스는 완전연소하며, 생성된 수분은 응축되지 않았다고 가정한다.)**

[choice]

① 13

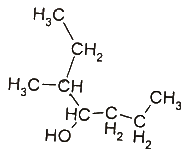
② 25

③ 50

④ 75

<<<QUESTION>>>

**6. 아래 유기화합물의 명칭으로 옳은 것은?**



[choice]

① 3-메틸-4-헵탄올

② 5-메틸-4-헵탄올

③ 3-메틸-4-알코올헵탄

④ 2-메틸-1-프로필부탄올

<<<QUESTION>>>

**7. 일반적인 분석과정을 가장 잘 나타낸 것은?**

[choice]

① 문제정의 → 방법 선택 → 대표시료 취하기 → 분석시료 준비 → 측정 수행 → 화학적 분리가 필요한 모든 것을 수행 → 결과의 계산 및 보고

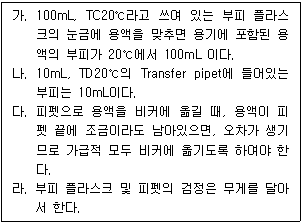
   ②문제정의 → 방법 선택 → 대표시료 취하기 → 분석시료 준비 → 화학적 분리가 필요한 모든 것을 수행 → 측정 수행 → 결과의 계산 및 보고

   ③ 문제정의 → 대표시료 취하기 → 방법 선택 → 분석시료 준비 → 화학적 분리가 필요한 모든 것을 수행 → 측정 수행 → 결과의 계산 및 보고

   ④ 문제정의 → 대표시료 취하기 → 방법 선택 → 분석시료 준비 → 측정 수행 → 화학적 분리가 필요한 모든 것을 수행 → 결과의 계산 및 보고

<<<QUESTION>>>

**8. 분석용 초자기구에 대한 설명 중 옳은 것을 모두 고른 것은?**



[choice]

① 가, 다

② 가, 라

③ 가, 나, 라

④ 가, 나, 다, 라

<<<QUESTION>>>

**9. 크로마토그래피의 이동상에 따른 구분에 속하지 않는 것은?**

[choice]

① 기체 크로마토그래피

   ② 액체 크로마토그래피

   ③이온 크로마토그래피

   ④ 초임계유체 크로마토그래피

<<<QUESTION>>>

**10. 광학기기를 바탕으로 한 분석법의 종류가 아닌 것은?**

[choice]

① GC

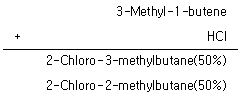
② IR

③ NMR

④ XRD

<<<QUESTION>>>

**11. 알켄의 친전자성 첨가반응의 한 예이다. 아래와 같은 결과를 설명할 수 있는 이론은?**



[choice]

① 카이랄 중심 이동(chiral center shift)

    ②수소음이온 이동(hydride shift)

    ③ 라디칼 반응(radical reaction)

    ④ 공명(conjigation)

<<<QUESTION>>>

**12.**EMB000066b070de **의 양성자, 중성자, 전자의 개수를 옳게 나열한 것은?**

[choice]

① 양성자 : 37, 중성자 : 0, 전자 : 37

    ② 양성자 : 17, 중성자 : 0, 전자 : 17

    ③ 양성자 : 17, 중성자 : 20, 전자 : 37

    ④양성자 : 17, 중성자 : 20, 전자 : 17

<<<QUESTION>>>

**13. 계통오차를 검출할 수 있는 방법이 아닌 것은?**

[choice]

① 바탕시험을 한다.

    ② 조성을 알고 있는 시료를 분석한다.

    ③동일한 조건으로 반복 실험을 한다.

    ④ 여러 가지 다른 방법으로 동일한 시료를 분석한다.

<<<QUESTION>>>

**14. 주족원소의 화학적 성질에 대한 설명 중 틀린 것은?**

[choice]

① ⅠA족인 알칼리금속(alkali metal)은 비교적 부드러운 금속으로 Li, Na, K, Rb, Cs 등이 포함된다.

    ② ⅡA족인 알칼리 토금속(alkaline earth metal)에는 Be, Mg, Sr, Ba, Ra 등이 포함된다.

    ③ⅥA족인 칼코젠(Chalcogen)에는 O, S, Se, Te 등이 포함되며, 알칼리 토금속(alkaline earth metal)과 2:1 화합물로 만든다.

    ④ ⅦA족인 할로젠(Halogen)에는 F, Cl, Br, I 가 포함되며, 물리적 상태는 서로 상당히 다르다.

<<<QUESTION>>>

**15. 표준 온도와 압력(STP) 상태에서 이산화탄소 11.0g 이 차지하는 부피(L)는?**

[choice]

① 5.6

② 11.2

③ 16.8

④ 22.4

<<<QUESTION>>>

**16. 시료를 파괴하지 않으며 극미량(＜1 ppm)의 물질을 분석할 수 있는 분석법은?**

[choice]

① 열분석

② 전위차법

③ X-선 형광법

④ 원자 형광 분광법

<<<QUESTION>>>

**17. Rutherford의 알파입자 산란실험을 통하여 발견한 것은?**

[choice]

① 전자

② 전하

③ 양성자

④ 원자핵

<<<QUESTION>>>

**18. X선 회절법으로 알 수 있는 정보가 아닌 것은?**

[choice]

① 결정성 고체내의 원자배열과 간격

    ②결정성·비결정성 고체화합물의 정성분석

    ③ 결정성 분말속의 화합물의 정성·정량분석

    ④ 단백질 및 비타민과 같은 천연물의 구조 확인

<<<QUESTION>>>

**19. 3.0M AgNO3 200mL를 0.9M CuCl2 350mL에 가했을 때, 생성되는 염(salt)의 양(g)은? (단, Ag, Cu, Cl의 원자량은 각각 107, 64, 36 g/mol으로 가정한다.)**

[choice]

① 8.58

② 56.4

③ 85.8

④ 564

<<<QUESTION>>>

**20. 전자들이 바닥상태에 있다고 가정할 때, 질소 원자에 대한 전자배치로 옳은 것은?**

[choice]

① 1s22s23p3

② 1s22s12p1

③ 1s22s22p6

④ 1s22s22p3

(Subject) 2과목 : 화학물질 특성분석 (Subject)

<<<QUESTION>>>

**21. 자외선 또는 가시선영역의 스펙트럼으로서 진공상태에서 잘 분리된 각각의 원자입자에 빛을 쪼일 때 주로 나타나는 스펙트럼은?**

[choice]

① 띠스펙트럼

②선스펙트럼

③ 연속스펙트럼

④ 흑체복사스펙트럼

<<<QUESTION>>>

**22. 3H2(g) + N2(g) ⇄ 2NH3(g) 반응에서 압력을 증가시킬 때 평형의 이동으로 옳은 것은?**

[choice]

① 평형이 왼쪽으로 이동

② 평형이 오른쪽으로 이동

③ 평형이 이동하지 않음

④ 평형이 양쪽으로 이동

<<<QUESTION>>>

**23. 활동도 계수의 변화를 설명한 것으로 틀린 것은?**

[choice]

① 활동도 계수는 이온 세기에 의존한다.

    ② 이온 세기가 증가하면 활동도 계수는 감소한다.

    ③ 이온 크기가 감소하면 활동도 계수는 감소한다.

    ④이온 전하가 증가할수록 활동도가 1에 근접한다.

<<<QUESTION>>>

**24. 산성 용액에 해리되어 물을 생성하는 화합물만을 나열한 것은?**

[choice]

① CO2, Cl2O7, BaO

② SO3, N2O5, Cl2O7

③ Na2O, Cl2O7, BaO

④ Al2O3, Na2O, BaO

<<<QUESTION>>>

**25. 0.04M Na3PO4용액의 pH는? (단, 인산의 Ka는 4.5×10-13 이다.)**

EMB000066b070e0

[choice]

① 8.43

② 10.32

③ 12.32

④ 13.32

<<<QUESTION>>>

**26. 0.18M NaCl용액에 담겨있는 은 전극의 전위(V)는? (단, 기준전극은 표준수소전극(SHE)이고, Ag+ + e- ⇄ Ag(s), E° = 0.799V, AgCl의 용해도곱상수는 1.8×10-8 이다.)**

[choice]

① 0.085

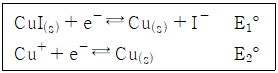
② 0.385

③ 0.843

④ 1.21312

<<<QUESTION>>>

**27. CuI(s)와 Cu+의 반쪽반응식과 표준환원전위가 아래와 같을 때, 25℃에서 CuI(s)의 용해도곱상수(Ksp)에 대한 표준환원전위 관계식으로 옳은 것은?**



[choice]

①

    ②EMB000066b070e6

    ③ EMB000066b070e8

    ④ EMB000066b070ea

<<<QUESTION>>>

**28. 흑연로 원자흡수 분광기에 관한 설명 중 틀린 것은?**

[choice]

① 열분해 흑연으로 코팅한 흑연관의 전기저항으로 온도를 올린다.

    ② 탄소로 이루어진 것 때문에 불활성기체를 사용하나, 회화단계에서는 일시적으로 산소를 사용할 수도 있다.

    ③ 원자화 단계에서는 온도와 가스의 흐름을 고정시키고 측정한다.

    ④흑연로 튜브는 여러 가지 모양이 있는데, transverse 형태보다 longitudinal 형태가 더 고른 온도 분포를 갖는다.

<<<QUESTION>>>

**29. 전이에 필요한 에너지가 가장 큰 것은?**

[choice]

① 분자 회전

② 결합 전자

③ 내부 전자

④ 자기장 내에서 핵스핀

<<<QUESTION>>>

**30. 원자흡수분광법(AAS)에서 주로 사용되는 연료가스는 천연가스, 수소, 아세틸렌이다. 또한 산화제로서 공기, 산소, 산화이질소가 사용된다. 가장 높은 불꽃온도를 내는 연료가스와 산화제의 조합은?**

[choice]

① 수소 - 산소

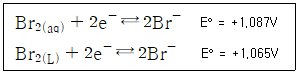
② 천연가스 - 공기

③ 아세틸렌 - 산화이질소

④ 아세틸렌 – 산소

<<<QUESTION>>>

**31. Br2의 표준전극전이는 아래와 같이 상에 따라 다르다. 이와 관련한 설명으로 옳지 않은 것은?**



[choice]

① Br2(aq)에 대한 표준전극전위는 가상적인 값이다.

    ② Br2(L)에 대한 표준전극전위는 포화된 용액에만 적용된다.

    ③Br2(L)에 대한 표준전극전위는 불포화된 용액에만 적용된다.

    ④ 과량의 Br2(L)로 포화되어 있는 0.01M KBr용액의 전극전위 계산 시 1.065V를 사용해야 한다.

<<<QUESTION>>>

**32. 아래의 이온반응이 염기성 용액에서 일어날 때, 이온반응식이 올바르게 완결된 것은?**

EMB000066b070ee

[choice]

① 6I- + 4H2O + 2MnO4- → 3I2 + 2MnO2 + 8OH-

    ② 6I- + 2MnO4- → 3I2 + 2MnO2 + 2O2

    ③ 4I- + 2H2O + 2MnO4- → 2I2 + 2MnO2 + 8H+

    ④ 2I- + 2H2O + 2MnO4- → 3I2 + 2MnO2 + 2OH- + H2

<<<QUESTION>>>

**33. 산성비의 발생가 가장 관계가 없는 반응은?**

[choice]

① Ca2+(aq) + CO32-(aq) → CaCO3(s)

    ② S(s) + O2(g) → SO2(g)

    ③ N2(g) + O2(g) → 2NO(g)

    ④ SO3(g) + H2O(L) → H2SO4(aq)

<<<QUESTION>>>

**34. 0.10M I- 용액 50mL를 0.20M Ag+ 용액으로 적정하고자 한다. Ag+용액 25mL를 첨가하였을 때, I-의 농도(mol/L)를 나타내는 식은? (단, Ksp는 용해도곱상수를 의미한다.)**

EMB000066b070f0

[choice]

①

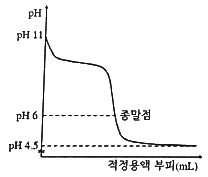
②

③

④

<<<QUESTION>>>

**35. 어떤 산-염기 적정곡선이 아래와 같을 때, 적정물질을 가장 적절하게 설명한 것은?**



[choice]

① 약산을 강염기로 적정

② 약염기를 강산으로 적정

③ 약염기를 약산으로 적정

④ 약산을 약염기로 적정

<<<QUESTION>>>

**36. EDTA를 이용한 착물형성적정법에 대한 설명 중 틀린 것은?**

[choice]

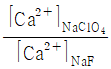
① 여러 자리 리간드(multidentate ligand)인 EDTA는 적정 분석에서 많이 사용되는 시약이다.

    ② 금속과 리간드의 반응에 대한 평형상수를 형성상수(formation constant)라 한다.

    ③EDTA는 H6Y2+로 표시되는 사양성자계이다.

    ④ EDTA는 대부분의 금속이온과 전하와는 무관하게 1:1 비율로 착물을 형성한다.

<<<QUESTION>>>

**37. NaF와 NaClO4이 0.050M 녹아 있는 두 수용액에서 불화칼슘(CaF2)을 포화용액으로 만들었다. 각 용액에 녹은 칼슘 이온(Ca2+)의 몰농도의 비율(** **)는? (단, 용액의 이온세기가 0.050M 일 때, Ca2+와 F-의 활동도계수는 각 0.485, 0.81 이고, CaF2의 용해도곱상수는 3.9×10-11 이다.)**

[choice]

① 28

② 123

③ 1568

④ 6383

<<<QUESTION>>>

**38. 용해도에 대한 설명 중 틀린 것은?**

[choice]

① 일정 압력하에서 물 속에서 기체의 용해도는 온도가 증가함에 따라 증가한다.

    ② 액체 속 기체의 용해도는 기체의 부분압력에 비례한다.

    ③ 탄산음료를 차갑게 해서 마시는 것은 기체의 용해도를 증가시키기 위함이다.

    ④ 잠수부들이 잠수할 경우 받는 압력의 증가로 인해 혈액 속의 공기의 양은 증가한다.

<<<QUESTION>>>

**39. 완충용액에 대한 설명으로 틀린 것은?**

[choice]

① 완충용액의 pH는 이온세기와 온도에 의존하지 않는다.

    ② 완충용량이 클수록 pH 변화에 대한 용액의 저항은 커진다.

    ③ 완충용액은 약염기와 그 짝산으로 만들 수 있다.

    ④ 완충용량은 산과 그 짝염기의 비가 같을 때 가장 크다.

<<<QUESTION>>>

**40. 납축전지의 전체 반응식이 아래와 같을 때, 완결된 반응식의 PbSO4(s) 계수(γ)는?**

EMB000066b070fe

[choice]

① 1

② 2

③ 3

④ 4

(Subject) 3과목 : 화학물질 구조분석 (Subject)

<<<QUESTION>>>

**41. 크기별 배제(size exclusion)크로마토그래피에 대한 설명으로 틀린 것은?**

[choice]

① 분리 시간이 비교적 짧고 시료 손실이 없다.

    ②이성질체와 같이 비슷한 크기의 시료분리에 적합하다.

    ③ 거대 중합체나 천연물의 분자량 또는 분자량 분포를 측정할 수 있다.

    ④ 분석물과 정지상(stationary phase)사이에 화학적, 물리적 상호작용이 일어나지 않는다.

<<<QUESTION>>>

**42. 시차열분석법(Differential Thermal Analysis; DTA)에 대한 설명으로 틀린 것은?**

[choice]

① DTA는 시료와 기준물을 가열하면서 이 두 물질의 온도 차이를 온도 함수로 측정하는 방법이다.

    ②시차열분석도(DTA thermogram)에서 봉우리 면적은 물리·화학적 엔탈피 변화에만 관계된다.

    ③ DTA로 중합체를 분석할 때, 유리 전이 온도의 기준선 변화는 상평형에 따른 열용량의 변화에 기인된 것이다.

    ④ 중합체의 결정형성은 발열과정으로서 시차열분석도(DTA thermogram)에서 최대 봉우리로 나타난다.

<<<QUESTION>>>

**43. 질량분석기 중 나노초의 레이저 펄스를 이용해 고 분자량의 바이오시료 측정에 가장 유용한 것은?**

[choice]

① 사중극자(Quadrupole) 질량분석기

    ② Sector 질량분석기

    ③TOF(Time Of Flight) 질량분석기

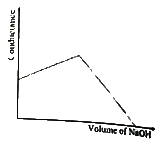
    ④ Orbitrap 질량분석기

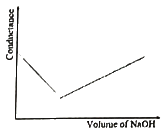
<<<QUESTION>>>

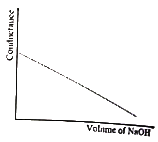
**44. HCl을 NaOH로 적정 시 conductance의 변화를 바르게 나타낸 것은?**

[choice]

①

    ② 

    ③

    ④ 

<<<QUESTION>>>

**45. 액체크로마토그래피에서 사용되는 전치 칼럼(precolumn)에 대한 설명으로 틀린 것은?**

[choice]

① 청소부 컬럼(Scavenger column)은 분석 칼럼의 정지상의 손실을 최소화하기 위해 사용한다.

    ② 보호 컬럼(Guard column)의 충전물 조성은 분석 컬럼의 조성과 동일한 정지상으로 충전된 것이 좋다.

    ③청소부 컬럼(Scavenger column)은 이동상에 분석 칼럼의 충진물이 사전에 포화되지 않도록 조절하는 역할을 한다.

    ④ 보호 컬럼(Guard column)은 보호 컬럼의 정자상에 강하게 잔류되는 화합물 및 입자성 물질과 같은 불순물로부터의 오염을 방지하는 역할을 한다.

<<<QUESTION>>>

**46. 열무게분석(ThermoGravimetric Analysis; TGA)기기의 일반적인 구성이 아닌 것은?**

[choice]

① 열 저울

② 전기로

③ 열전기쌍

④ 기체 주입장치

<<<QUESTION>>>

**47. 기체 또는 액체 크로마토그래피에 응용되는 직접적인 물리적 현상으로 가장 거리가 먼 것은?**

[choice]

① 흡착

② 극성

③ 분배

④ 승화

<<<QUESTION>>>

**48. CH3CH2CH2Cl을 1H Nuclear Magnetic Resonance; NMR로 분석하였다. 가운데 탄소인 메틸렌에 있는 수소의 다중선의 수는?**

[choice]

① 3

② 5

③ 6

④ 12

<<<QUESTION>>>

**49. 열무게분석법(ThermoGravimetric Analysis; TGA)를 이용하여 시료 CaC2O4·H2O를 분석할 때, 서모그램 상 두 번째로 높은 온도(420~660℃)에서 나타나는 수평영역에 해당하는 화합물은? (단, 분석조건은 비활성 기체 속에서 5℃/min 상승시키면서 980℃까지 온도를 올렸다 가정한다.)**

[choice]

① CaC2O4·H2O

② CaCO3

③ CaO

④ CaC2O4

<<<QUESTION>>>

**50. 시료물질과 기준물질을 조절된 온도프로그램으로 가열하면서 이 두 물질에 흘러 들어간 에너지 차이를 시료온도의 함수로 측정하는 열량분석법은?**

[choice]

① 시차주사열량법(Differential Scanning Calorimertyl DSC)

    ② 열무게분석법(ThermoGravimetric Analysis; TGA)

    ③ 시차열분석법(Differential Thermal Analysis; DTA)

    ④ 직접주사엔탈피법(Direct-Injection Enthalpimetry; DIE)

<<<QUESTION>>>

**51. 유리전극을 사용하여 용액의 pH를 측정할 때 오차에 영향을 미치지 않는 것은?**

[choice]

① 접촉전위 오차

② 나트륨(Na+) 오차

③ 평형시간 오차

④ 습도 오차

<<<QUESTION>>>

**52. 분자질량분석법에서 분자량이 83인 C6H11+의 분자량 M에 대한 M+1 봉우리 높이 비는? (단, 가장 많은 동위 원소에 대한 상대 존재 백분율은 2H : 0.015, 13C : 1.08 이다.)**

[choice]

① (M+1)/M = 6.65%

② (M+1)/M = 5.55%

③ (M+1)/M = 4.09%

④ (M+1)/M = 3.36%

<<<QUESTION>>>

**53. 비극성 유기시료를 HPLC를 이용하여 분리·분석 시 정지상에 비극성물질을, 이동상에 극성물질을 사용하는 크로마토그래피의 명칭은?**

[choice]

① 정상크로마토그래피

② 역상크로마토그래피

③ 결합상크로마토그래피

④ 기울기용리크로마토그래피

<<<QUESTION>>>

**54. 25℃, 1기압에서 Ca2+ 이온의 농도가 10배 변할 때 Ca2+ 이온 선택성 전극의 전위는?**

[choice]

① 2배 증가한다.

② 10배 증가한다.

③ 약 30mV 변화한다.

④ 약 60mV 변화한다.

<<<QUESTION>>>

**55. Ag2SO3 + 2e- ⇄ 2Ag + SO32- 반쪽반응의 표준환원전위에 가장 가까운 값(V)은? (단, Ag2SO3의 용해도곱 상수는 1.5×10-14이고, 은 이온이 은 금속으로 환원되는 표준 환원전위는 +0.799V 이다.)**

[choice]

① -0.019

② +0.39

③ +0.80

④ +1.21

<<<QUESTION>>>

**56. 다음 중 시료의 분자량 측정에 가장 적합하지 않은 이온화 방법은?**

[choice]

① 빠른원자충격법(Fast Atom Bombardment; FAB)

    ②전자충격이온화법(Electron Impact ionization; EI)

    ③ 장탈착법(Field Desorptin; FD)

    ④ 장이온화법(Field Ionization; FI)

<<<QUESTION>>>

**57. IR spectroscopy 의 적외선 변환기로 사용되지 않는 것은?**

[choice]

① 광전도 변환기

② 파이로전기 변환기

③ 열 변환기

④ 광촉매 변환기

<<<QUESTION>>>

**58. 100 MHz로 작동되는 1H Nuclear Magentic Resonance; NMR에서 TMS로부터 130Hz 떨어져서 공명하는 신호의 화학적 이동값(ppm)은?**

[choice]

① 0.77

② 1.3

③ 7.7

④ 13.0

<<<QUESTION>>>

**59. 질량 스펙트럼의 세기는 이온화된 입자의 상대적 분포를 의미한다. 분포도가 가장 복잡하게 얻어지는 이온화 방법은?**

[choice]

① 전자이온화법(Electron Ionization; EI)

    ② 장이온화법(Field Ionization; FI)

    ③ 장탈착법(Field Desorption; FD)

    ④ 화학이온화법(Chemical Ionizatin; CI)

<<<QUESTION>>>

**60. 핵자기공명분광법에 대한 설명 중 옳지 않은 것은?**

[choice]

① 화학적 이동은 핵 주위를 돌고 있는 전자들에 의해서 생성되는 작은 자기장에 의해 일어난다.

    ② 스핀-스핀 갈라짐의 근원은 한 핵의 자기 모멘트가 바로 인접한 핵의 자기 모멘트와 상호작용하기 때문이다.

    ③사용하는 내부표준물은 연구대상 핵과 용매시스템과 상관없이 일정하며, 주로 사용하는 화합물은 사메틸실란(tereamethyl silane; TMS)이다.

    ④ NMR 스펙트럼의 가로축 눈금은 실험하는 동안 측정할 수 있는 내부 표준물의 공명 봉우리에 대해 공명흡수 봉우리들의 상대적 위치로 나타내는 것이 편리하다.

(Subject) 4과목 : 시험법 밸리데이션 (Subject)

<<<QUESTION>>>

**61. 액체 크로마토그래피에서 정찰용(scouting) 기울기 용리를 시행하여 얻은 결과의 해석으로 틀린 것은? (단, △t는 크로마토그램의 첫 번째 봉우리와 마지막 봉우리의 머무름시간의 차이이며, tG는 기울기 시간이다.)**

[choice]

① △t/tG ＜ 0.25 이면, 등용매 용리를 사용한다.

    ② △t/tG ＞ 0.40 이면, 기울기 용리를 사용한다.

    ③ 0.25 ＜ △t/tG ＜ 0.40 이면, 등용매 용리와 기울기 용리 둘 다 사용할 수 있으며, 장비의 가용성(availability)과 시료의 복잡성에 따라 둘 중 하나를 선택한다.

    ④0.25 ＜ △t/tG ＜ 0.40 이면, 정찰용 기울기 용리에서 tG의 0.4배 시점에 해당하는 조성의 이동상을 사용하여 등용매 용리로 분리한다.

<<<QUESTION>>>

**62. 불꽃이온화 검출기의 base를 교체할 때 기기의 커버를 제거한 후에서 검출기 몸체를 제거하기 이전까지의 조작에서 제일 나중에 이루어지는 조작은?**

[choice]

① insulator 제거

② thermal strap 제거

③ collector assembly 분리

④ 검출기 점화장치의 제거

<<<QUESTION>>>

**63. 실험실내 정밀성 평가의 대표적인 변동요인이 아닌 것은?**

[choice]

① 시약

② 시험일

③ 시험자

④ 시험장비

<<<QUESTION>>>

**64. 빈 바이알의 질량이 76.99±0.03g이고 약 10g의 탄산칼슘을 넣고 잰 바이알의 질량이 87.36±0.03g 이였을 때, 바이알에 담긴 탄산칼슘의 질량(g)은?**

[choice]

① 10.37±0.04

② 10.37±0.042

③ 10.370±0.04

④ 10.370±0.042

<<<QUESTION>>>

**65. 실험 결과의 의심스러운 측정값을 버릴 것인지 보유할 것인지를 판단하는데 간단하며 널리 사용되고 있는 통계학적 시험법은?**

[choice]

① t-시험법

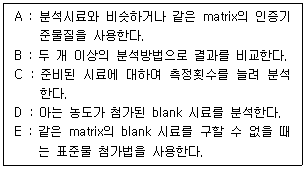
② Q-시험법

③ F-시험법

④ ANOVA-시험법

<<<QUESTION>>>

**66. 분석방법의 유효성평가에서 정확도를 높이기 위한 방법을 모두 고른 것은?**



[choice]

① A, B, C, D, E

② A, B, C, D

③ A, B, D, E

④ A, B, E

<<<QUESTION>>>

**67. 분석 장비의 시험장비 밸리데이션 결과 문서에 포함되지 않는 밸리데이션 항목은?**

[choice]

① DQ(Design Qualification)

②CQ(Calibration Qualification)

    ③ OQ(Operatinal Qualification)

④ PQ(Performance Qualification)

<<<QUESTION>>>

**68. 정량 한계를 산출하는 데 적당한 신호 대 잡음비는?**

[choice]

① 2 : 1

② 3 : 1

③ 5 : 1

④ 10 : 1

<<<QUESTION>>>

**69. 전처리 과정의 정밀성 중 반복성은 시험농도의 100%에 상당하는 농도에서 검체의 열적인 분해가 없는 한, 단시간 간격에 걸쳐 분석법의 전 조작을 반복 측정하여 상대 표준 편차값이 1.0% 이내로 할 때 최소 반복측정 횟수는?**

[choice]

① 1

② 2

③ 3

④ 6

<<<QUESTION>>>

**70. 밸리데이션 항목에 대한 설명 중 틀린 것은?**

[choice]

① 정확성 : 측정값이 일반적인 참값 또는 표준값에 근접한 정도

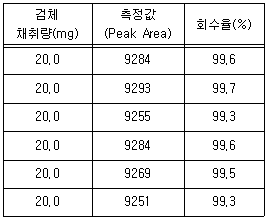
    ② 정밀성 : 균일한 검체로부터 여러 번 채취하여 얻은 시료를 정해진 조건에 따라 측정하였을 때 각각의 측정값들 사이의 분산 정도

    ③ 완건성 : 시험방법 중 일부 매개변수가 의도적으로 변경되었을 때 측정값이 영향을 받지 않는지에 대한 척도

    ④검출한계 : 검체 중에 존재하는 분석 대상물질의 함유량으로 정확한 값으로 정량되는 검출 가능 최소량

<<<QUESTION>>>

**71. 분석시험의 정밀성을 평가하기 위해 아래와 같은 HPLC 측정값으로 회수율을 계산했을 때 회수율에 대한 상대표준편차(%RSD)는?**



[choice]

① 0.166

② 0.167

③ 0.168

④ 0.169

<<<QUESTION>>>

**72. 의약품 제조에서 시험법 재밸리데이션이 필요한 경우가 아닌 것은?**

[choice]

① 시험방법이 변경된 경우

    ② 주성분의 함량이 변경된 경우

    ③ 원료의약품의 합성방법이 변경된 경우

    ④원개발사의 밸리데이션 자료를 확보한 경우

<<<QUESTION>>>

**73. 아래 측정값의 변동계수는?**

EMB000066b0710c

[choice]

① 183%

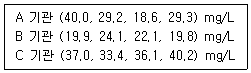
② 133%

③ 63%

④ 13%

<<<QUESTION>>>

**74. 세 곳의 분석기관에서 측정된 농도가 다음과 같을 때, 가장 정밀도가 높은 기관은?**



[choice]

① 모두 같다.

② A 기관

③ B 기관

④ C 기관

<<<QUESTION>>>

**75. 불확정도 전파와 유효숫자를 고려하였을 때, 4.6(±0.05)×2.11(±0.03)의 계산 결과는?**

[choice]

① 9.7(±0.2)

② 9.71(±0.2)

③ 9.7(±0.06)

④ 9.706(±0.06)

<<<QUESTION>>>

**76. 분석장비의 소모품으로 탐침(probe)이 필요한 장비는?(문제 오류로 가답안 발표시 3번으로 발표되었지만 확정답안 발표시 모두 정답처리 되었습니다. 여기서는 가답안인 3번을 누르면 정답 처리 됩니다.)**

[choice]

① NMR

② AA

③ EM

④ XPS

<<<QUESTION>>>

**77. 밸리데이션에서 사용하는 각 용어에 대한 설명으로 틀린 것은?**

[choice]

① 시험방법 밸리데이션 : 의약품 등 화학제품의 품질관리를 위한 시험방법의 타당성을 미리 확인하는 과정

    ② 확인시험 : 검체 중 분석대상 물질을 확인하는 시험으로 물리화학적 특성을 표준품의 특성과 비교하는 방법을 일반적으로 사용

    ③역가시험 : 검체 중에 존재하는 분석 대상 물질의 역가를 정확하게 측정하는 것으로 주로 정성분석을 사용

    ④ 순도시험 : 검체 중 불순물의 존재 정도를 정확하게 측정하는 시험으로 한도시험이 있음

<<<QUESTION>>>

**78. 정밀저울로 시료의 무게를 측정한 결과가 0.00570g일 때, 측정값의 유효숫자 자릿수는?**

[choice]

① 2자리

② 3자리

③ 4자리

④ 5자리

<<<QUESTION>>>

**79. 프탈산수소칼륨(KHP) 시료 2.1283g을 페놀프탈레인 지시약을 사용하여 0.1084N 염기표준용액으로 적정하였더니 종말점에서 42.58mL가 소비되었을 때, 초기 시료 중 KHP의 농도(wt%)는? (단, KHP의 분자량은 204.2 g/mol)**

[choice]

① 34.46

② 44.29

③ 54.25

④ 64.18

<<<QUESTION>>>

**80. 분석과정에서 생기는 오차 중 반응의 미완결, 부반응, 공침 등 화학반응계가 원인이 되어 나타나는 오차는?**

[choice]

① 방법 오차

② 조작 오차

③ 화학 오차

④ 기기 및 시약 오차

(Subject) 5과목 : 환경·안전관리 (Subject)

<<<QUESTION>>>

**81. 지정폐기물에 대한 설명으로 잘못된 것은?**

[choice]

①처리방법으로는 주로 소각과 매립에 의해 처리한다.

    ② 폐기물의 종류에 따라 분리수거한 후 주로 위탁처리한다.

    ③ 지정폐기물 중 가장 많이 발생하는 것은 폐유기용제와 폐유이다.

    ④ 환경오염이나 인체에 위해를 줄 수 있는 해로운 물질로 대통령령으로 정하는 폐기물이다.

<<<QUESTION>>>

**82. 중화적정에 대한 설명으로 틀린 것은?(문제 오류로 가답안 발표시 1번으로 발표되었지만 확정답안 발표시 1, 4번이 정답처리 되었습니다. 여기서는 가답안인 1번을 누르시면 정답 처리 됩니다.)**

[choice]

① 메틸오렌지는 강산과 강염기의 중화 반응에 활용되는 지시약이다.

    ② 중화에 필요한 표준 용액의 양으로부터 시료 중의 산 또는 염기의 농도를 알 수 있다.

    ③ 시료 용액 중에 포함된 산이나 염기를 염기나 산의 표준 용액으로 적정하는 것이다.

    ④ 산과 염기의 중화는 당량 대 당량으로 일어나므로, 완전중화는 산과 염기는 그램 당량수가 같아야 일어난다.

<<<QUESTION>>>

**83. 다음 중 황산이 사용되어 합성되는 화학물질이 아닌 것은?**

[choice]

① Acetamide

② Diethyl ether

③ Ethyl acetate

④ Potassium Sulfate

<<<QUESTION>>>

**84. 고압가스 용기 색상 중 수소 가스를 나타내는 것은?**

[choice]

① 녹색

② 백색

③ 황색

④ 주황색

<<<QUESTION>>>

**85. 화합물의 안전관리에 대한 설명 중 틀린 것은?**

[choice]

① 과염소산, 과산화수소, 질산, 할로겐 화합물 등은 산화제로서 적은 양으로 강렬한 폭발을 일으킬 수 있으므로 방호복, 고무장갑, 보안경 및 보안면 같은 보호구를 착용하고 취급하여야 한다.

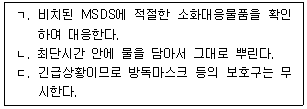
    ② 나노입자 및 초미세 금속 분말을 취급시에는 폐질환, 호흡기 질환 등을 일으킬 수 있으므로 방진 마시크 등의 보호구를 착용해야 한다.

    ③ 대부분의 미세한 금속 분말은 물과 산의 접촉으로 수소 가스를 발생하고 발열한다. 특히, 습기와 접촉할 때 자연 발화의 위험이 있어 폭발할 수 있으므로 특별히 주의한다.

    ④질산에스터류, 나이트로 화합물, 아조 화합물, 하이드라진 유도체, 하이드록실아민 등은 연소속도가 느리나, 가열, 충격, 마찰 등으로 폭발할 수 있으므로 주의해야 한다.

<<<QUESTION>>>

**86. 화학물질 분석 중 물질에 대한 확인이 전제되지 않는 화재상황 시 아래 보기 중 적절한 대응을 모두 나타낸 것은?**



[choice]

① ㄱ, ㄴ, ㄷ

② ㄴ, ㄷ

③ ㄱ, ㄷ

④ ㄱ

<<<QUESTION>>>

**87. 다음 중 유해폐기물 처리를 위한 무해화 기술이 아닌 것은?**

[choice]

① 고정화-유리화(immobilization by vitrification)

    ②고정화-열경화성 캡슐화(immobilization by thermosetting encapsulation)

    ③ 열분해 가스화(gasificatio by thermal decomposition)

    ④ 플라스마 소각(plasma incineration)

<<<QUESTION>>>

**88. 소방시설법령상 1급 소방안전관리대상물의 소방안전관리자의 선임 자격이 아닌 것은?**

[choice]

① 소방설비기사 또는 소방설비산업기사의 자격이 있는 사람

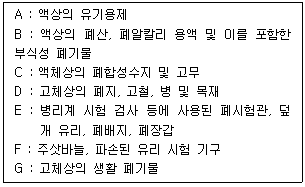
    ② 산업안전기사 또는 산업안전산업기사의 자격을 취득한 후 2년 이상 2급 소방안전관리대상물 또는 3급 소방안전관리대상물의 소방안전관리자로 근무한 실무경력이 있는 사람

    ③소방공무원으로 5년 이상 근무한 경력이 있는 사람

    ④ 위험물기능장·위험물산업기사 또는 위험물기능사 자격으로 위험물안전관리자로 선임된 사람

<<<QUESTION>>>

**89. 다음 폐기물 중 지정폐기물을 모두 선택하여 나열한 것은?**



[choice]

① A, B, C, D, E, F, G

② A, B, C, D, E, F

③ A, B, C, E, F

④ A, B, E, F

<<<QUESTION>>>

**90. 어떤 반응계에서 화학반응이 진행되는 과정을 육안으로 확인할 수 잇는 경우에 해당되지 않는 것은?**

[choice]

① 모든 화학반응에는 열과 빛이 발생하는 발열 현상이 수반된다.

    ② 탄산수소나트륨과 시트르산이 반응하는 용액에서 기포발생을 확인한다.

    ③ 황산구리 용액에 암모니아수를 넣으면 연한 청색이 진한 청색으로 변한다.

    ④ 두 가지 수용액이 혼합되어 고체 입자가 형성되는 반응에 의해 불용성 물질의 침전이 발생한다.

<<<QUESTION>>>

**91. 분석 업무 폭발성 반응을 일으킬 수 있는 물질이 아닌 것은?**

[choice]

① 재

② 금속분말

③ 유기질소화합물

④ 산 및 알칼리류

<<<QUESTION>>>

**92. 지정수량 20배 이하의 위험물을 저장 또는 취급하는 옥내저장소가 갖추어야 할 조건이 아닌 것은?(문제 오류로 가답안 발표시 4번으로 발표되었지만 확정답안 발표시 모두 정답처리 되었습니다. 여기서는 가답안인 4번을 누르면 정답 처리 됩니다.)**

[choice]

① 저장창고의 벽·기둥·바다·보 및 지붕이 내화구조여야 한다.

    ② 저장창고의 출입구에 수시로 열 수 있는 자동폐쇄방식의 갑종방화문이 설치되어 있어야 한다.

    ③ 저장창고에 창을 설치하지 않아야 한다.

    ④저장창고는 지면에서 처마까지의 높이가 6m 이상인 복층건물로 하고, 그 바닥을 지반면보다 낮게 하여야 한다.

<<<QUESTION>>>

**93. 물질안전보건자료(MSDS) 구성항목이 아닌 것은?**

[choice]

① 화학제품과 회사에 관한 정보

② 화학제품의 제조방법

③ 취급 및 저장방법

④ 유해·위험성

<<<QUESTION>>>

**94. 위험물안전관리법령상 제2류 위험물인 가연성 고체로 분류되지 않는 것은?**

[choice]

① 유황

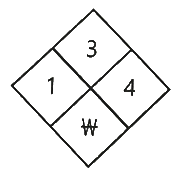
② 철분

③ 나트륨

④ 마그네슘

<<<QUESTION>>>

**95. 다음 NFPA 라벨에 해당하는 물질에 대한 설명으로 틀린 것은?**



[choice]

① 폭발성이 대단히 크다.

    ② 물에 대한 반응성이 있다.

    ③ 일반적인 대기환경에서 쉽게 연소될 수 있다.

    ④노출 시 경미한 부상을 유발할 수 있으나 특별한 주의가 필요하진 않다.

<<<QUESTION>>>

**96. 등유에 관한 설명 중 틀린 것은?**

[choice]

① 물보다 가볍다.

② 증기는 공기보다 가볍다.

③ 물에 용해되지 않는다.

④ 가솔린보다 인화점이 높다.

<<<QUESTION>>>

**97. 연구실안전법령상 안전점검의 종류와 실시시기에 대한 설명으로 옳은 것은?**

[choice]

① 일상점검 : 연구개발활동에 사용되는 기계·기구·전기·약품·병원체 등의 보관상태 및 보호장비의 관리실태 등을 육안으로 실시하는 점검

    ② 정기점검 : 6개월에 1회 이상 실시

    ③ 특별안전점검 : 연구개발활동에 사용되는 기계·기구·전기·약품·병원체 등의 보관상태 및 보호장비의 관리실태 등을 안전점검기기를 이용하여 실시하는 세부적인 점검

    ④ 특별안전점검 : 저위험연구실 및 우수연구실인증에 종사하는 연구활동종사자가 필요하다고 인정하는 경우에 실시

<<<QUESTION>>>

**98. 화학물질관리법령상 화학물질 보관·저장 관리대장의 작성 내용이 아닌 것은?**

[choice]

① 함량

② 위탁인

③ 독성농도

④ 제품(상품)명

<<<QUESTION>>>

**99. 물질들의 폭발에 대한 설명 중 틀린 것은?**

[choice]

① HF 가스 및 용액은 극한 독성을 나타내고 폭발할 수 있다.

    ②과염소산은 고농도일 때 모든 유기화물과 반응하여 폭발할 수 있으나 무기화학물과는 비교적 안정하게 반응한다.

    ③ 밀폐공간내의 유화가루 및 금속분은 분진폭발의 위험이 있다.

    ④ 유기질소 화합물은 가열, 충격, 마찰 등으로 폭발할 수 있다.

<<<QUESTION>>>

**100. 할로겐화합물의 소화약제에서 할론 2402의 화학식은?**

[choice]

① CBr2F2

② CBrClF2

③ CBrF3

④ C2Br2F4

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| ① | ③ | ② | ④ | ③ | ① | ② | ② | ③ | ① |
| 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| ② | ④ | ③ | ③ | ① | ② | ④ | ② | ③ | ④ |
| 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 | 29 | 30 |
| ② | ② | ④ | ④ | ③ | ② | ② | ④ | ③ | ④ |
| 31 | 32 | 33 | 34 | 35 | 36 | 37 | 38 | 39 | 40 |
| ③ | ① | ① | ① | ② | ③ | ④ | ① | ① | ② |
| 41 | 42 | 43 | 44 | 45 | 46 | 47 | 48 | 49 | 50 |
| ② | ② | ③ | ③ | ③ | ③ | ④ | ④ | ② | ① |
| 51 | 52 | 53 | 54 | 55 | 56 | 57 | 58 | 59 | 60 |
| ④ | ① | ② | ③ | ② | ② | ④ | ② | ① | ③ |
| 61 | 62 | 63 | 64 | 65 | 66 | 67 | 68 | 69 | 70 |
| ④ | ① | ① | ① | ② | ③ | ② | ④ | ④ | ④ |
| 71 | 72 | 73 | 74 | 75 | 76 | 77 | 78 | 79 | 80 |
| ③ | ④ | ③ | ④ | ① | ③ | ③ | ② | ② | ① |
| 81 | 82 | 83 | 84 | 85 | 86 | 87 | 88 | 89 | 90 |
| ① | ① | ① | ④ | ④ | ④ | ② | ③ | ③ | ① |
| 91 | 92 | 93 | 94 | 95 | 96 | 97 | 98 | 99 | 100 |
| ① | ④ | ② | ③ | ④ | ② | ① | ③ | ② | ④ |