

1. 1mol/L 황산 수용액을 조제하는 방법으로 가장 옳은 것은?

- ① 황산 1mol에 물 1kg을 가한다.
- ② 황산 1mol에 물 1L를 가한다.
- ③ 황산 1mol에 물을 가하여 1kg 용액으로 만든다.
- ④ 황산 1mol에 물을 가하여 1L 용액으로 만든다.

2. KI와 KCl을 포함하고 있는 용액에  $\text{AgNO}_3$ 를 첨가할 때  $\text{AgI}$ 가 먼저 침전하였다. 이때 용해도곱의 관계로 옳은 것은?

- ①  $K_{\text{sp}}(\text{AgI}) < K_{\text{sp}}(\text{AgCl})$
- ②  $K_{\text{sp}}(\text{AgI}) > K_{\text{sp}}(\text{AgCl})$
- ③  $K_{\text{sp}}(\text{AgI}) = K_{\text{sp}}(\text{AgCl})$
- ④  $K_{\text{sp}}(\text{AgI}) = 0$

3. 해리상수가  $4.0 \times 10^{-8}$ 인 약산 HA 0.01mol/L 용액의 전리도에 가장 가까운 값은?

- ①  $2.0 \times 10^{-5}$
- ②  $2.0 \times 10^{-3}$
- ③ 0.2
- ④ 1

4. 기체크로마토그래피에서 사용할 수 있는 운반기체(carrier gas)로 가장 적합한 것은?

- ① 이산화탄소
- ② 산소
- ③ 헬륨
- ④ 메탄

5. 적정법으로 사용할 수 있는 종말점 검출방법에 대한 설명으로 가장 옳은 것은?

- ① 지시약을 사용하는 경우 당량점과 항상 일치하는 종말점을 얻을 수 있다.
- ② 전위차법은 전자의 이동을 수반하는 산화환원 적정에서만 적용된다.
- ③ 비탁법(nephelometry) 종말점은 적정 반응액의 탁도 변화와 연관되어 있다.
- ④ Gran Plot을 사용하는 경우, 종말점은 y-절편값에서 얻어지게 된다.

6. 고성능 액체 크로마토그래피(HPLC)에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 용매 강도가 강할수록 칼럼에서 시료 머무름 시간은 길어진다.
- ② HPLC 용매로 2종류의 용매를 혼합하여 사용하는 경우도 있다.
- ③ 분자배제(molecular exclusion) 크로마토그래피의 경우 큰 분자일수록 머무름 시간이 짧다.
- ④ 칼럼의 온도는 칼럼 선택성(selectivity)에 영향을 준다.

7. 아세틸살리실산(아스피린)을 정량하기 위하여 과량의 NaOH 표준액을 넣고 가열하여 아세틸살리실산을 비누화(saponification) 시킨 다음 남아 있는 NaOH를 산표준액으로 역적정하고자 한다. 이때 아세틸살리실산 1당량과 반응한 NaOH의 당량은?

- |         |       |
|---------|-------|
| ① 0.5당량 | ② 1당량 |
| ③ 2당량   | ④ 3당량 |

8. Nonactin, Valinomycin과 같은 항생물질은 세포의 침투성을 변화시켜 박테리아의 신진대사를 교란시킨다. 이러한 물질의 특성을 표현하는 용어가 아닌 것은?

- |        |        |
|--------|--------|
| ① 산화전위 | ② 퀄레이트 |
| ③ 고리구조 | ④ 이온운반 |

9. 의약품 X의  $pK_a$  값은 8이다. pH 7.0 수용액에서의 의약품 X의 이온화도에 가장 가까운 값은?

- |         |         |
|---------|---------|
| ① 50.0% | ② 90.0% |
| ③ 99.0% | ④ 99.9% |

10. 원자분광법에 대한 설명으로 가장 옳은 것은?

- ① 의약품의 분자량을 구하는 방법이다.
- ② 수은(Hg)의 원자화장치로 냉증기 방식이 적합하다.
- ③ 유도결합플라즈마법은 수소기체를 이용한다.
- ④ 원자흡광법의 광원으로 중수소등을 사용한다.

11. 칼럼 내 확산에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 다통로 효과에 의한 확산(multiple path diffusion)으로 인한 용질 띠의 폭은 이동상 유속에 영향을 거의 받지 않는다.
- ② 충전칼럼인 경우 작고 균일한 입자일수록 다통로 효과에 의한 확산이 감소한다.
- ③ 좌우세로 방향 확산(longitudinal diffusion)에 의한 용질 띠의 폭은 유속이 느릴수록 크다.
- ④ 질량이동 확산(mass transfer diffusion)에 의한 용질 띠의 폭은 유속에 반비례한다.

12. <보기>는 「대한민국약전」에 수록되어 있는 서로 다른 두 가지 의약품의 확인시험에 대한 내용이다. 괄호에 공통으로 들어갈 분석법은?

## &lt;보기&gt;

- 이 약 및 니페디핀표준품을 건조하여 ( )의 브롬화 칼륨정제법에 따라 측정할 때 같은 파수에서 같은 강도의 흡수를 나타낸다.
- 이 약 및 토코페롤표준품을 가지고 ( )의 액막법에 따라 측정할 때 같은 파수에서 같은 강도의 흡수를 나타낸다.

- ① 자외가시부흡광도측정법
- ② 적외부스펙트럼측정법
- ③ 형광광도법
- ④ 원자분광법

13. 계통오차(systematic error)를 제거하는 방법이 아닌 것은?

- ① 공시험(blank test)
- ② 조절시험(control test)
- ③ 회수시험(recovery test)
- ④ 평행시험(parallel test)

14. 분광광도계에서 시료를 측정한 결과 어떤 시료 용액이 특정 파장의 빛을 90% 흡수한다면 이 시료의 흡광도의 값은?

- |     |     |
|-----|-----|
| ① 0 | ② 1 |
| ③ 2 | ④ 3 |

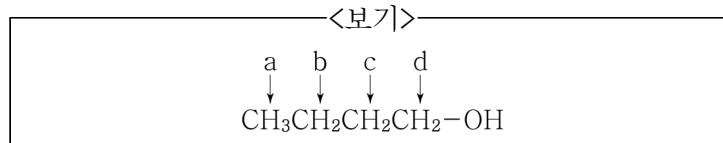
15. 고성능 액체 크로마토그래피(HPLC)를 이용하여 포도당 원료 중 포도당을 직접 정량하고자 할 때 가장 적절한 검출기는?

- ① 증기화광산란검출기(ELSD)
- ② 자외선검출기(UVD)
- ③ 열전도도검출기(TCD)
- ④ 형광검출기(FD)

16. 측정된 분석신호와 분석물의 농도 사이의 관계를 결정하는 방법과 이에 대한 설명을 옳게 짹지은 것은?

- ① 검량선법 – 시료의 목적성분 추출효율이 좋지 않거나 주입량이 변화하는 경우 유용하다.
- ② 내부표준물법 – 목적성분과 정량적으로 반응하는 물질을 내부표준물로 첨가한다.
- ③ 표준물 첨가법 – 검액과 표준액의 조성이 매우 달라 생기는 오차를 보정하기 위해 사용한다.
- ④ 동위원소 희석법 – 농축동위원소를 검액에 첨가하는 방법으로 정량분석에는 사용할 수 없다.

17. <보기>의 물질을  $^1\text{H}$  NMR로 측정한 결과에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?



- ① b 피크의 갈라짐(spin splitting) 개수가 가장 많다.
- ② c 피크는 5개의 갈라짐이 있을 것이다.
- ③ a 피크의 적분값이 가장 크다.
- ④ a 피크의 화학적 이동값이 가장 크다.

18. 질량분석법에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① TOF(time of flight) 질량분석관은 고분자 분석에 이용할 수 있다.
- ② 화학이온화법(chemical ionization)은 분자의 분절화가 없으므로 분자이온의 정보를 얻기에 적합한 방법이다.
- ③ 탈착이온화법(desorption ionization)은 비휘발성인 물질의 분석에 이용할 수 있다.
- ④ 전자충돌이온화법(electron ionization)에 의한 분자의 분절화 패턴은 재현성을 가지고 있다.

19. 크로마토그래피에서 분리능을 증가시키기 위한 방법으로 가장 옳은 것은?

- ① 칼럼의 이론단수를 증가시킨다.
- ② 칼럼의 이론단 높이를 증가시킨다.
- ③ 칼럼의 이론단수와 이론단의 높이 모두를 증가시킨다.
- ④ 칼럼의 이론단수와 이론단의 높이 모두를 감소시킨다.

20. 음주자의 혈액 중 에탄올의 농도를 측정할 수 있는 분석법으로 가장 옳은 것은?

- ① 자외가시부흡광도측정법
- ② 박충크로마토그래피
- ③ 기체크로마토그래피
- ④ 고성능액체크로마토그래피