

10. 육탄당(hexose)의 화학반응에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 알데하이드(aldehyde)기의 탄소는 같은 분자 내 하이드록시(hydroxy)기 산소 원자의 비공유 전자쌍과 반응하여 고리모양의 헤미아세탈(hemiacetal)을 형성한다.
- ② 알도오스(aldose)에 백금이나 팔라듐 촉매를 사용하여 수소를 첨가하면 환원되어 알디톨(alditol)이 생성된다.
- ③ 알도오스(aldose)는 산성 조건에서 Ag^+ , Cu^{2+} 등과 같은 금속이온에 의해 산화되어 알돈산(aldonic acid)을 생성한다.
- ④ 알도오스(aldose)를 알칼리 용액 중에 방치하면 1,2-엔디올(1,2-endiol)이 형성되어 이성질체인 에피머(epimer)를 만든다.

11. 음이온이 Na^+ 와 결합하였을 때, 짠맛의 강도가 강한 순서대로 바르게 나열한 것은?

- ① $Cl^- > I^- > HCO_3^- > NO_3^-$
- ② $I^- > HCO_3^- > NO_3^- > Cl^-$
- ③ $Cl^- > NO_3^- > HCO_3^- > I^-$
- ④ $I^- > Cl^- > NO_3^- > HCO_3^-$

12. 지방의 화학적 성질을 나타내는 <보기>의 내용 중 (가)~(다)에 들어갈 말을 순서대로 바르게 나열한 것은?

<보기>

- 지방 내의 부티르산(butyric acid)의 함량을 나타내는 (가)은 부티르산의 Ag염이 수용성이지만 다른 수용성·휘발성 지방산들의 Ag염은 불용성인 특성을 이용하여 측정한다.
- 지방 5g을 비누화한 후 산성에서 증류하여 얻은 수용성·휘발성 지방산을 중화하는 데 필요한 0.1N 수산화칼륨(KOH)의 mL 수를 (나)이라 하며 주로 버터의 순도나 위조 검정에 사용된다.
- (다)은 지방 중에 포함된 물에 녹지 않는 지방산의 함량을 전체 지방의 양에 대한 비율(%)로 표시한 값으로 유지지방은 87~90으로 낮지만 쇠기름은 95~97, 돼지기름은 97 정도로 높다.

	(가)	(나)	(다)
①	키슈너 (Kirschner) 값	폴렌스케 (Polenske) 값	로단 (Rhodan) 값
②	로단 (Rhodan) 값	폴렌스케 (Polenske) 값	헤너 (Hener) 값
③	헤너 (Hener) 값	라이헤르트-마이슬 (Reichert-Meissl) 값	키슈너 (Kirschner) 값
④	키슈너 (Kirschner) 값	라이헤르트-마이슬 (Reichert-Meissl) 값	헤너 (Hener) 값

13. 다당류와 다당류를 구성하는 성분들에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 히알루론산(hyaluronic acid)은 D-glucuronic acid와 N-acetyl-D-glucosamine으로 구성되어 있다.
- ② 잔탄검(xanthan gum)의 주요 구성 단위는 D-glucose, D-glucuronic acid, L-rhamnose이다.
- ③ 이눌린(inulin)은 β -D-fructofuranose가 β -1,2 결합으로 연결된 중합체이다.
- ④ 키틴(chitin)은 N-acetyl-D-glucosamine이 β -1,4 결합으로 연결된 중합체이다.

14. 철에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 비헴철은 헴철에 비해 흡수율이 낮다.
- ② 칼슘이나 아연의 함량이 높으면 철의 흡수는 저해된다.
- ③ 철은 비타민 C나 식이섬유를 함께 섭취하면 흡수율이 높아진다.
- ④ Fe^{2+} 와 Fe^{3+} 는 산화 및 환원 조건에 따라 상호 전환이 가능하다.

15. 식용유지에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 지방질의 점도는 고급지방산일수록 높아진다.
- ② 저급지방산과 불포화지방산 함량이 많을수록 녹는점은 낮아진다.
- ③ 분자량이나 불포화도가 증가할수록 굴절률은 낮아진다.
- ④ 유리지방산 함량이 많을수록 발연점은 낮아진다.

16. 식품에 함유된 색소 성분과 색소 성분의 변화에 대한 설명으로 가장 옳은 것은?

- ① 엽록소(chlorophyll)를 포함한 채소를 가열하거나 약한 산으로 처리하면 엽록소가 황갈색의 페오피틴(pheophytin)으로 변하는데 적정량의 황산구리($CuSO_4$)를 넣으면 다시 선명한 녹색으로 변한다.
- ② 플라보노이드(flavonoid) 색소는 식물에 함유되어 노란색을 내는 색소로 quercetin, naringenin, catechin 등과 같은 배당체로 존재한다.
- ③ 수박, 토마토에 포함된 라이코펜(lycopene)은 1개의 β -이오논(ionone)핵과 1개의 슈도 이오논(pseudo ionone)핵을 가지고 있어 1분자의 비타민 A를 생성할 수 있다.
- ④ 레드비트, 사탕무 등에 포함된 적색 색소인 베타레인(betalain)은 인돌(indole)핵을 포함한 알칼로이드(alkaloid) 구조를 가진 지용성 색소이다.

이 면은 여백입니다.