

.....
Imię Nazwisko Klasa

.....
liczba punktów

1.Kwaśne deszcze są wynikiem

- a) nadmiernych ilości dwutlenku węgla powstającego w procesach spalania
- b) nadmiernego zanieczyszczenia środowiska metalami ciężkimi
- c)reakcji wody opadowej z gazami spalinowymi w atmosferze
- d) reakcji freonów z gazami ciężkimi

2.Nikotyna występująca w liściach tytoniu to :

- a)olejek eteryczny
- b) alkaloid
- c)kwas organiczny
- d) pektyna

3.Obecność skrobi w ziemniakach wykryjemy za pomocą

- a) jodku potasu
- b) kwasu azotowego (V)
- c) chlorku wapnia
- d)próby Tollensa

4.Obecność węglanu wapnia w kredzie lub w glebie rędzinowej wykryjemy za pomocą

- a)HCN
- b) HCl
- c)Cl₂
- d) H₂O

5.Podstawowym źródłem witaminy C w Polsce są

- a) cytryny i pomarańcze
- b) papryka czerwona i pomidory
- c) kapusta i ziemniaki
- d) porzeczki czarne i czerwone

6.Do produkcji trutki na szczury stosowany jest

- a) metanal
- b) fluoroctan sodu
- c)cyjanek wapnia
- d) chlorek baru

7.„ Bombaż” w konserwie występuje w wyniku powstania gazów :

- a) CH₄, NH₃
- c) CO₂ NH₃
- b) H₂S CO₂
- d)CH₄, NH₃ H₂S CO₂

8.Barwnikiem sztucznym stosowanym jako dodatek do żywności jest

- a) koszenila E120
- b)czerwień buraczana E162
- c) karoten E 160a
- d) żółcień pomarańczowa E110

9.Do produkcji szamponów stosuje się mydła:

- a) glinowe
- b) potasowe
- c) magnezowe
- d) litowe

10.Pod wpływem kwasu azotowego (V) twaróg zmieni barwę na :

- a) żółtą
- b) czerwoną
- b) niebieską
- d) różową

11.W organizmie człowieka etanol ulega przemianie do

- a) etanalu
- b) metanalu
- c) propionowego
- d) butanalu

12.Włókno bawełniane składa się z

- a) białka
- b) celulozy
- c)skrobi
- d) amin

13.Do produkcji okularów jako materiał zastępujący szkło wykorzystywany jest:

- a) polimetakrylan metylu (PMMA)
- c) polipropylen (PP)
- b) politetrafluoroeten (PTFE) (Teflon)
- d)politerefeftalan etylenu (PET)

14.Do srebrzenia bombek choinkowych wykorzystuje się :

- a) próbę Tollensa
- b)próbę Trommera
- c)reakcję polimeryzacji
- d) reakcję biuretową

15.Ze 100 kg buraków cukrowych otrzymuje się około 13 kg cukru Jaką ilość cukru można uzyskać z buraków zebranych z powierzchni 1 ha , jeżeli plon wynosi 60 t/ha

- a)7800 kg
- b)780 kg
- c)3400 kg
- d) 340 kg

16.Benzoesan sodu jest używany jako

- a) konserwant
- b) stabilizator

- c) aromat
 17. Podstawowym źródłem kwasów nienasyconych omega -6 są
 a) owoce
 c) ser żółty i twaróg
 18. Osad węglanu wapnia w metalowym naczyniu można usunąć za pomocą :
 a) kwasu octowego
 c) kwasu stearynowego
 19. Wiek znalezisk archeologicznych określa się na podstawie zawartości izotopu
 a) $^{12}_6\text{C}$
 c) $^{14}_6\text{C}$
 20. Na wysoką temperaturę topnienia i wrzenia wody ma wpływ wiązanie:
 a) kowalencyjne
 c) wodorowe
 21. Mosiądz jest stopem :
 a) miedzi i cyny
 c) cynku i cyny
 22. Lipaza to enzym biorący udział w trawieniu
 a) skrobi
 c) białka
 23. Acetylen używany do spawania to
 a) eten
 c) metan
 24. Gąbczasta struktura chleba (dziurki) jest wynikiem powstawania podczas pieczenia:
 a) CO_2
 c) NH_4
 25. Eutrofizacja zbiorników wodnych jest skutkiem wzrostu zawartości jonów :
 a) PO_4^{3-}
 c) F^-
- d) barwnik
 b) warzywa
 d) ryby
 d) kwasu palmitynowego
 e) stearynianu wapnia
 b) $^{13}_6\text{C}$
 d) $^{11}_6\text{C}$
 b) jonowe
 d) kowalencyjne spolaryzowane
 b) miedzi i cynku
 d) żelaza i miedzi
 b) tłuszczu
 d) sacharozy
 b) etyn
 d) etan
 b) CO
 d) SO_2
 b) SO_4^{2-}
 d) CO_3^{2-}

ZADANIE PRAKTYCZNE

Z substancji używanych w gospodarstwie domowym wybierz te, za pomocą których usuniesz osad z pasty do zębów. Napisz odpowiednie reakcje

Opracował Paweł Jakubowski