

Nazwa kwalifikacji: **Przygotowywanie sprzętu, odczynników chemicznych i próbek do badań analitycznych**

Oznaczenie kwalifikacji: **A.59**

Numer zadania: **01**

*Arkusz zawiera informacje prawnie chronione
do momentu rozpoczęcia egzaminu*

Miejsce na naklejkę
z numerem PESEL i z kodem
ośrodka

Wypełnia zdający

Numer PESEL zdającego*

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

A.59-01-15.01

Czas trwania egzaminu: **180 minut**

EGZAMIN POTWIERDZAJĄCY KWALIFIKACJE W ZAWODZIE
Rok 2015
CZĘŚĆ PRAKTYCZNA

Instrukcja dla zdającego

1. Na pierwszej stronie arkusza egzaminacyjnego wpisz w oznaczonym miejscu swój numer PESEL i naklej naklejkę z numerem PESEL i z kodem ośrodka.
2. Na KARCIE OCENY w oznaczonym miejscu przyklej naklejkę z numerem PESEL oraz wpisz:
 - swój numer PESEL*,
 - symbol cyfrowy zawodu,
 - oznaczenie kwalifikacji,
 - numer zadania,
 - numer stanowiska.
3. KARTĘ OCENY przekaz zespołowi nadzorującemu część praktyczną egzaminu.
4. Sprawdź, czy arkusz egzaminacyjny zawiera 4 strony i nie zawiera błędów. Ewentualny brak stron lub inne usterki zgłoś przez podniesienie ręki przewodniczącemu zespołu nadzorującego część praktyczną egzaminu.
5. Zapoznaj się z treścią zadania oraz stanowiskiem egzaminacyjnym. Masz na to 10 minut. Czas ten nie jest wliczany do czasu trwania egzaminu.
6. Czas rozpoczęcia i zakończenia pracy zapisze w widocznym miejscu przewodniczący zespołu nadzorującego.
7. Wykonaj samodzielnie zadanie egzaminacyjne. Przestrzegaj zasad bezpieczeństwa i organizacji pracy.
8. Jeżeli w zadaniu egzaminacyjnym występuje polecenie „zgłoś gotowość do oceny przez podniesienie ręki”, to zastosuj się do polecenia i poczekaj na decyzję przewodniczącego zespołu nadzorującego.
9. Po zakończeniu wykonania zadania pozostaw rezultaty oraz arkusz egzaminacyjny na swoim stanowisku lub w miejscu wskazanym przez przewodniczącego zespołu nadzorującego.
10. Po uzyskaniu zgody zespołu nadzorującego możesz opuścić salę/miejsce przeprowadzania egzaminu.

Powodzenia!

* w przypadku braku numeru PESEL – seria i numer paszportu lub innego dokumentu potwierdzającego tożsamość

Zadanie egzaminacyjne

W laboratorium analitycznym Zakładu Przetwórstwa Owoców i Warzyw badana jest jakość soków owocowych. Przygotuj niezbędne odczynniki oraz próbki soku owocowego do oznaczania cukrów bezpośrednio redukujących i sacharozy metodą Luffa-Schoorla.

Sporządź 100 cm³ roztworu wodorotlenku sodu o stężeniu około 20 % (m/v).

Przeprowadź klarowanie soku owocowego (sączenie przerwij po uzyskaniu ok. 100 cm³ przesączu). Przygotuj 250 cm³ próbki analitycznej do oznaczania cukrów ogółem.

Z zestawu znajdującego się na stanowisku wybierz sprzęt laboratoryjny i odczynniki chemiczne niezbędne do przygotowania roztworu wodorotlenku sodu o wymaganym stężeniu oraz sprzęt i odczynniki niezbędne do przeprowadzenia oznaczenia cukrów bezpośrednio redukujących i sacharozy w próbce analitycznej.

Uzupełnij Tabelę 1.

Sporządzone roztwory przelej do samodzielnie opisanych butelek i pozostaw na stanowisku pracy.

Przestrzegaj zasad organizacji pracy, przepisów bhp, ochrony przeciwpożarowej i ochrony środowiska.

Czas przeznaczony na wykonanie zadania wynosi 180 minut.

Ocenie podlegać będą 4 rezultaty:

- przygotowany roztwór NaOH,
- sklarowana próbka soku owocowego,
- przygotowana próbka soku do oznaczania cukrów ogółem,
- Dokumentacja sporządzania roztworów pomocniczych i przygotowywania próbki soku do analizy zawartości cukrów metodą Luffa-Schoorla

oraz

- przebieg wykonania czynności laboratoryjnych zgodnie z procedurą i przepisami bhp.

Karty charakterystyk niebezpiecznych substancji (NaOH i HCl) znajdują się przy stanowisku pracy.

Procedura oznaczania cukrów bezpośrednio redukujących i sacharozy w soku owocowym metodą Luffa-Schoorla (PN- A- 79011-5; 1998) - fragment

Odczynniki:

Stosować odczynniki cz.d.a. i wodę destylowaną.

W celu przygotowania około 20 % (m/v) roztworu NaOH odważyć w zlewce szklanej o pojemności 250 cm³ 20 g stałego NaOH (z dokładnością do 0,05 g), dodać 50 cm³ wody destylowanej i mieszać bagietką szklaną do rozpuszczenia. Po ostygnięciu przenieść roztwór do kolby miarowej o pojemności 100 cm³, uzupełnić wodą destylowaną do kreski i dokładnie wymieszać. Roztwór przelać do podpisanej butelki z tworzywa sztucznego ze szczelnym zamknięciem.

Przygotowanie próbki:

1. Klarowanie.

Do kolby miarowej o pojemności 200 cm³ odmierzyć pipetą jednomiarową 25 cm³ badanego soku, odmierzyć cylindrem miarowym około 50 cm³ wody destylowanej, wlać do kolby miarowej i wymieszać z sokiem. W celu wytrącenia białek i sklarowania roztworu dodać 5 cm³ płynu Carreza I, wymieszać zawartość kolby ruchem kolistym, następnie dodać 5 cm³ płynu Carreza II i wymieszać. Kolbę z zawartością pozostawić na kilka minut. Pojawienie się klarownej cieczy w górnej części roztworu świadczy o sklarowaniu płynu. W przypadku, gdy to nie nastąpi, należy dodać kilka kropli 20% m/v roztworu NaOH, aby obniżyć kwasowość. Kolbę uzupełnić wodą destylowaną do kreski. Roztwór wymieszać i sączyć przez fałdowany sączonek do kolby stożkowej odrzucając pierwsze krople przesączu. Przesącz przelać do szklanej, szczelnie zamykanej butelki.

2. Przygotowanie próbki do oznaczania cukrów bezpośrednio redukujących.

Do kolby miarowej o pojemności 250 cm³ przenieść pipetą 20 cm³ przygotowanego zgodnie z punktem 1 klarownego przesączu, uzupełnić wodą destylowaną do kreski i dokładnie wymieszać.

3. Przygotowanie próbki do oznaczania cukrów ogółem.

Do zlewki o pojemności 250 cm³ przenieść pipetą 10 cm³ przygotowanego zgodnie z punktem 1 klarownego przesączu, dodać 70 cm³ wody destylowanej oraz 5 cm³ stężonego kwasu solnego. Prowadzić hydrolizę sacharozy zanurzając zlewkę na 5 minut we wrzącej łaźni wodnej. Następnie zawartość zlewki ostudzić do temperatury pokojowej i zobojętnić 20% roztworem NaOH wobec kilku kropli 0,1 % roztworu oranżu metylowego (do zmiany barwy roztworu na żółtą), przenieść ilościowo do kolby miarowej o pojemności 250 cm³, uzupełnić wodą destylowaną do kreski i dokładnie wymieszać. Przygotowaną próbkę przelać do szklanej, szczelnie zamykanej butelki.

**Dokumentacja sporządzania roztworów pomocniczych i przygotowywania próbki soku
do analizy zawartości cukrów metodą Luffa-Schoorla**

1. Przygotowanie 100 cm³ roztworu wodorotlenku sodu o stężeniu około 20 % (m/v)

1.1. Masa odważki NaOH(dokładność 0,01g)

1.2. Obliczenie stężenia procentowego otrzymanego roztworu (% masowy), zakładając że jego gęstość wynosi 1,220 g/cm³. Wynik podaj z dokładnością do 0,1%.

Obliczenia:

Stężenie przygotowanego roztworu NaOH

2. Klarowanie otrzymanej próbki soku

2.1. Objętość pobranej próbki soku

3. Przygotowanie 250 cm³ próbki do oznaczania cukrów ogółem

3.1. Objętość pobranego przesączu

3.2. Objętość stężonego roztworu HCl

3.3. Czas trwania hydrolizy

www.EgzaminZawodowy.info