

EGZAMIN POTWIERDZAJĄCY KWALIFIKACJE W ZAWODZIE
Rok 2015
KRYTERIA OCENIANIA

*Arkusz zawiera informacje prawnie chronione
do momentu rozpoczęcia egzaminu*

Nazwa kwalifikacji: **Przygotowywanie sprzętu, odczynników chemicznych i próbek do badań analitycznych**
Oznaczenie arkusza: **A.59-01-15.01**
Oznaczenie kwalifikacji: **A.59**
Numer zadania: **01**

Wypełnia egzaminator

Kod egzaminatora

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

Data egzaminu

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

Dzień Miesiąc Rok

Zmiana

Numer <i>PESEL</i> zdającego*										Numer stanowiska	

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

Numer stanowiska						

Elementy podlegające ocenie/kryteria oceny

*Egzaminator wpisuje T,
jeżeli zdający spełnił
kryterium albo N, jeżeli
nie spełnił*

Rezultat 1. Przygotowany roztwór NaOH

1	roztwór NaOH znajduje się w szczelnie zamkniętej butelce z tworzywa sztucznego						
2	objętość roztworu wynosi ok. 100 cm ³						
3	etykieta zawiera nazwę lub wzór substancji (wodorotlenek sodu lub NaOH)						
4	etykieta zawiera informację o zagrożeniu (napis substancja żrąca lub piktogram)						
5	etykieta zawiera informację o stężeniu roztworu (ok. 20 % m/w lub dokładnie obliczone stężenie w % masowych)						

Rezultat 2. Sklarowana próbka soku owocowego

1	próbka soku znajduje się w szklanej szczelnie zamkniętej butelce						
2	objętość roztworu wynosi ok. 100 cm ³						
3	próbka jest klarowna						
4	etykieta zawiera informację o zawartości butelki (np. sklarowana próbka soku owocowego)						

Rezultat 3. Przygotowana próbka soku do oznaczania „cukrów ogółem”

1	próbka soku znajduje się w szklanej szczelnie zamkniętej butelce						
2	roztwór ma barwę żółtą						
3	objętość roztworu wynosi ok. 250 cm ³						
4	etykieta zawiera informację o zawartości butelki (np. próbka soku owocowego do oznaczania „cukrów ogółem”)						

Numer stanowiska						

Rezultat 4. Dokumentacja sporządzania roztworów pomocniczych i przygotowywania próbki soku do analizy zawartości cukrów metodą Luffa-Schoorla						
1	masa odważki NaOH wynosi 20 g ($\pm 0,050$ g)					
2	masa odważki podana jest z dokładnością do 0,01 g					
3	obliczona masa roztworu wynosi 122,0 g					
4	obliczone jest stężenie procentowe					
5	wynik podany jest z dokładnością do 0,1%					
6	objętość pobranej próbki soku do klarowania wynosi 25 cm ³					
7	objętość pobranego przesączu wynosi 10 cm ³					
8	objętość stężonego roztworu HCl wynosi 5 cm ³					
9	czas trwania hydrolizy wynosi 5 minut					
Przebieg 1. Wykonanie czynności laboratoryjnych zgodnie z procedurą i przepisami bhp						
1	stosowanie środków ochrony indywidualnej (odzieży ochronnej, rękawic ochronnych i okularów ochronnych)					
2	korzystanie z łaźni wodnej, instalacji elektrycznej (i gazowej) zgodnie z zasadami bhp					
3	zmontowanie zestawu do sączenia z użyciem sączka fałdowanego: statyw metalowy, łącznik do zamocowania pierścienia metalowego, lejek z sączkiem, zlewka na przesącz oraz tryskawka					
4	pobieranie roztworów pipetami przy użyciu pompki do pipet					
5	wymieszanie roztworów w kolbach miarowych					
6	umycie sprzętu szklanego po wykonaniu zadania					
7	uporządkowanie stanowiska pracy, umieszczenie odpadów poreakcyjnych w pojemniku na odpady ciekłe					
8	pozostawienie niezużytych roztworów do dalszych oznaczeń, pozostawienie niezużytego soku w oryginalnym opakowaniu					

Egzaminator

imię i nazwisko

.....

data i czytelny podpis