

EGZAMIN POTWIERDZAJĄCY KWALIFIKACJE W ZAWODZIE
Rok 2019
ZASADY OCENIANIA
*Arkusz zawiera informacje prawnie chronione
do momentu rozpoczęcia egzaminu*

Nazwa kwalifikacji: **Przygotowywanie sprzętu, odczynników chemicznych i próbek do badań analitycznych**
 Oznaczenie arkusza: **A.59-01-19.06**
 Oznaczenie kwalifikacji: **A.59**
 Numer zadania: **01**

Wypełnia egzaminator

 Kod ośrodka –

 Kod egzaminatora

 Data egzaminu
Dzień Miesiąc Rok

 Godzina rozpoczęcia egzaminu :

Numer PESEL zdającego*										Numer stanowiska	

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

Egzaminatorze!

- Oceniaj prace zdających rzetelnie i z zaangażowaniem. Dokumentuj wyniki oceny.
- Stosuj przyjęte zasady oceniania w sposób obiektywny.
- Jeżeli zdający, wykonując zadanie egzaminacyjne, uzyskuje inne rezultaty albo pożądanego rezultatu uzyskuje w inny sposób niż uwzględniony w zasadach oceniania lub przedstawia nietypowe rozwiązanie, ale zgodnie ze sztuką w zawodzie, to nadal oceniaj zgodnie z kryteriami zawartymi w zasadach oceniania. Informacje o tym, że zasady oceniania nie przewidują zaistniałej sytuacji, przekaz niezwłocznie w formie pisemnej notatki do Przewodniczącego Zespołu Egzaminacyjnego z prośbą o przekazanie jej do Okręgowej Komisji Egzaminacyjnej. Notatka może być sporządzona odręcznie w trybie roboczym.
- Informuj przewodniczącego zespołu nadzorującego o wszystkich nieprawidłowościach zaistniałych w trakcie egzaminu, w tym w szczególności o naruszeniach przepisów bezpieczeństwa i higieny pracy i o podejrzeniach niesamodzielności w wykonaniu zadania przez zdającego.

Numer stanowiska									
Elementy podlegające ocenie/kryteria oceny									
<i>Egzaminator wpisuje T, jeżeli zdający spełnił kryterium albo N, jeżeli nie spełnił</i>									
Rezultat 1. Przygotowany roztwór sacharozy o stężeniu 8%									
1	Roztwór znajduje się w zamkniętej butelce o pojemności 100–150 cm ³								
2	Na etykiecie podana jest nazwa odczynnika – <i>sacharoza lub roztwór sacharozy</i>								
3	Na etykiecie podany jest wzór sumaryczny odczynnika – $C_{12}H_{22}O_{11}$								
4	Na etykiecie podane jest stężenie roztworu – <i>8% (lub 8% (m/m) lub 8-procentowy)</i>								
5	Na etykiecie podana jest data przygotowania roztworu – <i>data egzaminu</i>								
6	Na etykiecie znajduje się numer stanowiska zdającego								
Rezultat 2. Przygotowany roztwór chlorku amonu									
1	Roztwór znajduje się w zamkniętej korkiem kolbie miarowej o pojemności 200 cm ³								
2	Na etykiecie podana jest nazwa odczynnika – <i>chlerek amonu lub roztwór chlorku amonu</i>								
3	Na etykiecie podany jest wzór sumaryczny odczynnika – NH_4Cl								
4	Na etykiecie podane jest stężenie roztworu (około 6% (m/V)) <i>Uwaga! obliczenia stężenia przygotowanego roztworu zgodnie z wykonaną odważką</i>								
5	Na etykiecie podane są zwroty - <i>H302, H319</i>								
6	Na etykiecie podana jest data przygotowania roztworu – <i>data egzaminu</i>								
7	Na etykiecie znajduje się numer stanowiska zdającego								

Numer
stanowiska

Rezultat 3. Przygotowany roztwór kwasu siarkowego(VI) o stężeniu 5%

1	Roztwór znajduje się w zamkniętej butelce o pojemności 100-150 cm ³						
2	Na etykiecie podana jest nazwa odczynnika – <i>kwas siarkowy(VI) lub roztwór kwasu siarkowego(VI)</i>						
3	Na etykiecie podany jest wzór sumaryczny odczynnika – H_2SO_4						
4	Na etykiecie podane jest stężenie roztworu – (około) 5% (<i>lub 5% (m/m) lub 5-procentowy</i>)						
5	Na etykiecie podane są zwroty - <i>H315, H319</i>						
6	Na etykiecie podana jest data przygotowania roztworu – <i>data egzaminu</i>						
7	Na etykiecie znajduje się numer stanowiska zdającego						

Numer
stanowiska

Rezultat 4. Dokumentacja z wykonanych prac laboratoryjnych -Tabela 1.**Roztwór sacharozy o stężeniu 8%**

1	Zapisana obliczona masa sacharozy – 8 g						
2	Zapisana objętość wody – 92 cm ³						
3	Zapisana odważona masa sacharozy (około 8 g) – <i>podana z dokładnością do 0,001 g</i>						
4	<u>Zapisany sprzęt laboratoryjny niezbędny do przygotowania roztworu:</u> waga laboratoryjna (lub równoważne), zlewka, łyżeczka, cylinder miarowy o pojemności 100 cm ³ , bagietka, lejek, butelka <i>Kryterium należy uznać za spełnione, jeżeli zdający wypisze co najmniej 5 pozycji, w tym wagę laboratoryjną i cylinder miarowy o pojemności 100 cm³</i>						

Roztwór chlorku amonu

5	Zapisana masa odważonego stałego chlorku amonu (około 12 g) – <i>podana z dokładnością do 0,001 g</i>						
6	Zapisane obliczone stężenie procentowe (m/V) roztworu chlorku amonu – około 6% (m/V). Wynik podany z dokładnością do 0,1%. <i>Uwaga! zdający obliczył stężenie przygotowanego roztworu zgodnie z wykonaną odważką.</i>						
7	<u>Zapisany sprzęt laboratoryjny niezbędny do przygotowania roztworu:</u> waga laboratoryjna (lub równoważne), naczynko wagowe, łyżeczka, kolba miarowa o pojemności 200 cm ³ , lejek (do kolby), zlewka, tryskawka, pipetka wkraplająca (lub Pasteura) <i>Kryterium należy uznać za spełnione, jeżeli zdający wypisze co najmniej 5 pozycji, w tym kolbę miarową o pojemności 200 cm³</i>						

Roztwór kwasu siarkowego(VI) o stężeniu 5%

8	Zapisana obliczona objętość kwasu siarkowego(VI) o stężeniu 25% – 17 cm ³ . Wynik zaokrąglony do całości.						
9	Zapisana obliczona objętość wody destylowanej – 80 cm ³						
10	<u>Zapisany sprzęt laboratoryjny niezbędny do przygotowania roztworu:</u> pipeta wielomiarowa o pojemności 25 cm ³ , cylinder miarowy o pojemności 100 cm ³ , zlewka, bagietka, gruszka/pompka do pipety, butelka, lejek <i>Kryterium należy uznać za spełnione, jeżeli zdający wypisze co najmniej 5 pozycji, w tym pipetę wielomiarową o pojemności 25 cm³</i>						

Numer
stanowiska

Przebieg 1. Sporządzanie roztworu sacharozy o stężeniu 8%**Zdający:**

1	wytarował zlewkę na wadze laboratoryjnej						
2	odważył w zlewce sacharozę (około 8 g)						
3	odmierzył cylindrem miarowym 92 cm ³ wody destylowanej						
4	przelał wodę destylowaną z cylindra miarowego do zlewki z odważoną sacharozą						
5	wymieszał roztwór bagietką do całkowitego rozpuszczenia sacharozy						

Przebieg 2. Sporządzanie roztworu chlorku amonu**Zdający:**

1	wytarował naczynko wagowe na wadze laboratoryjnej						
2	odważył w naczynku wagowym chlorek amonu (około 12 g)						
3	przeniósł ilościowo chlorek amonu do kolby miarowej						
4	uzupełnił kolbę miarową wodą destylowaną do kreski, zamknął korkiem i wymieszał roztwór						
5	pracował w odzieży ochronnej (fartuch ochronny, rękawiczki ochronne, okulary)						

Numer
stanowiska

Przebieg 3. Sporządzanie roztworu kwasu siarkowego(VI) o stężeniu 5%**Zdający:**

1	odmierzył cylindrem miarowym 80 cm ³ wody destylowanej						
2	przelał wodę destylowaną z cylindra miarowego do zlewki						
3	odpipetował za pomocą gruszki (pompki) 17 cm ³ kwasu siarkowego(VI) o stężeniu 25% i przeniósł ilościowo do zlewki z odmierzoną wodą destylowaną						
4	wymieszał roztwór bagietką						
5	pobierał 25% kwas siarkowy(VI) pod dygestorium						
6	pracował w odzieży ochronnej (fartuch ochronny, rękawiczki ochronne, okulary)						

Egzaminator

imię i nazwisko

.....

data i czytelny podpis