

EGZAMIN POTWIERDZAJĄCY KWALIFIKACJE W ZAWODZIE
Rok 2018
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.59-03-18.01**
Oznaczenie kwalifikacji: **A.59**
Numer zadania: **03**

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

Elementy podlegające ocenie/kryteria oceny		Numer stanowiska					
		Egzaminator wpisuje T, jeżeli zdający spełnił kryterium albo N, jeżeli nie spełnił					
Rezultat 1. Przygotowany roztwór siarczanu(VI) miedzi(II)							
<i>Uwaga! Oceny rezultatu należy dokonać po zakończeniu egzaminu na stanowisku pracy zdającego</i>							
1	Roztwór znajduje się w zamkniętej butelce						
2	Na etykiecie informacja o stężeniu – wpisane: 5% (wartość może być podana z inną dokładnością, w przybliżeniu, około)						
3	Na etykiecie nazwa – wpisane: siarczan(VI) miedzi(II); wzór: $CuSO_4$						
4	Roztwór ma barwę niebieską						
Rezultat 2. Przygotowany roztwór wodorotlenku sodu							
<i>Uwaga! Oceny rezultatu należy dokonać po zakończeniu egzaminu na stanowisku pracy zdającego</i>							
1	Roztwór znajduje się w zamkniętej kolbie miarowej o pojemności 200 cm ³						
2	Na etykiecie informacja o stężeniu – wpisane: 0,2 mol/dm ³ (wartość może być podana z inną dokładnością, w przybliżeniu, około)						
3	Na etykiecie nazwa – wpisane: wodorotlenek sodu; wzór: NaOH						
4	Na etykiecie informacja o zagrożeniach - zapisane zwroty H315, H319 lub narysowany piktogram						
5	Roztwór jest bezbarwny						
Rezultat 3. Przygotowany roztwór kwasu solnego							
<i>Uwaga! Oceny rezultatu należy dokonać po zakończeniu egzaminu na stanowisku pracy zdającego</i>							
1	Roztwór znajduje się w zamkniętej butelce						
2	Na etykiecie informacja o stężeniu – wpisane: 1% (wartość może być podana z inną dokładnością, w przybliżeniu, około)						
3	Na etykiecie nazwa – wpisane: kwas solny lub chlorowodorowy; wzór: HCl						
4	Na etykiecie informacja o zagrożeniach - zapisane zwroty H314, H335						
5	Roztwór jest bezbarwny						

Numer
stanowiska

Rezultat 4. Dokumentacja z wykonanych prac - Tabela 1

1	Obliczona masa $\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$ – wpisane: 8 g (wynik podany z jednostką)						
2	Obliczona objętość wody destylowanej – wpisane: 92 cm^3 (wynik podany z jednostką)						
3	<u>Wypisany sprzęt</u> : waga (laboratoryjna), naczynko wagowe, łyżeczka, zlewka, bagietka, cylinder miarowy o poj. 100 cm^3 , butelka, lejek <i>Kryterium należy uznać za spełnione, jeżeli jest wypisane co najmniej 6 pozycji, w tym waga i cylinder miarowy o pojemności 100 cm^3</i>						
4	Obliczona masa wodorotlenku sodu – wpisane: 1,6 g (wynik podany z jednostką)						
5	Obliczona objętość 10% roztworu kwasu solnego – wpisane: 10 cm^3 (wynik podany z jednostką)						
6	Obliczona objętość wody destylowanej – wpisane: 90 cm^3 (wynik podany z jednostką)						

Przebieg 1. Przebieg przygotowania roztworu siarczanu(VI) miedzi(II)

Zdający zgłosi przez podniesienie ręki gotowość do odważania substancji

Zdający:

1	odważył substancję w naczynku wagowym						
2	przeniósł naważkę ilościowo do zlewki i rozpuścił w wodzie destylowanej						
3	wymieszał roztwór i przelał do butelki						
4	stosował środki ochrony indywidualnej (odzież ochronna, okulary, rękawice)						
5	umył szkło laboratoryjne i odłożył na miejsce pobrania						

Numer
stanowiska

Przebieg 2. Przebieg przygotowania roztworu wodorotlenku sodu

Zdający:

1	odważył substancję w naczynku wagowym						
2	przeniósł naważkę ilościowo do kolby miarowej						
3	uzupełnił kolbę wodą destylowaną, zatkał korkiem i wymieszał roztwór						
4	stosował środki ochrony indywidualnej (odzież ochronna, okulary, rękawice)						
5	umył szkło laboratoryjne i odłożył na miejsce pobrania						

Przebieg 3. Przebieg przygotowania roztworu kwasu solnego

Zdający:

1	odmierzył cylindrem miarowym wodę destylowaną i przelał do zlewki						
2	odmierzył roztwór kwasu solnego i przelał do zlewki z wodą destylowaną						
3	wymieszał roztwór i przelał ilościowo do butelki						
4	pobierał kwas pod dygestorium						
5	pobierał kwas pipetą przy użyciu pompki/gruszki						
6	stosował środki ochrony indywidualnej (odzież ochronna, okulary, rękawice)						
7	umył szkło laboratoryjne i odłożył na miejsce pobrania						

Egzaminator

imię i nazwisko

.....

data i czytelny podpis