

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.59-01-18.01**
 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

Numer
stanowiska

Egzaminator wpisuje **T**,
jeżeli zdający spełnił
kryterium albo **N**, jeżeli
nie spełnił**Elementy podlegające ocenie/kryteria oceny****Rezultat 1. Przygotowany roztwór siarczanu(VI) miedzi(II)***Uwaga! Oceny rezultatu należy dokonać po zakończeniu egzaminu na stanowisku pracy zdającego*

1	Roztwór znajduje się w zamkniętej kolbie miarowej o pojemności 200 cm ³						
2	Na etykiecie wpisana informacja o stężeniu - 0,1 mol/dm ³ (wartość może być podana z inną dokładnością, w przybliżeniu, około)						
3	Na etykiecie wpisane: nazwa - siarczan(VI) miedzi(II) i wzór - CuSO ₄						
4	Roztwór ma barwę niebieską						

Rezultat 2. Przygotowany roztwór wodorotlenku sodu*Uwaga! Oceny rezultatu należy dokonać po zakończeniu egzaminu na stanowisku pracy zdającego*

1	Roztwór znajduje się w zamkniętej kolbie miarowej o pojemności 50 cm ³						
2	Na etykiecie informacja o stężeniu - 2% (m/V) (wartość może być podana z inną dokładnością, w przybliżeniu, około)						
3	Na etykiecie wpisane: nazwa - wodorotlenek sodu i 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*Uwaga! Oceny rezultatu należy dokonać po zakończeniu egzaminu na stanowisku pracy zdającego*

1	Roztwór znajduje się w zamkniętej butelce						
2	Na etykiecie informacja o stężeniu - 2% (wartość może być podana z inną dokładnością, w przybliżeniu, około)						
3	Na etykiecie wpisane – nazwa: 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 CuSO_4 - 3,192 g (wynik podany z jednostką)						
2	Wpisana masa naważki CuSO_4 (wartość w zakresie od 3,172 g do 3,212 g)						
3	<u>Wypisany sprzęt</u> : waga (laboratoryjna), naczynko wagowe, łyżeczka, kolba miarowa o poj. 200 cm ³ , lejek, zlewka, tryskawka, bagietka. <i>Kryterium należy uznać za spełnione, jeżeli jest wypisane co najmniej 5 pozycji, w tym waga i kolba miarowa o poj. 200 cm³</i>						
4	Obliczona masa wodorotlenku sodu – wpisane: 1 g (wynik podany z jednostką)						
5	Obliczona objętość 10% roztworu kwasu solnego – wpisane: 19 cm ³ (wynik podany z jednostką)						
6	Obliczona objętość wody destylowanej – wpisane: 81 cm ³ (wynik podany z jednostką)						

Przebieg 1. Przygotowanie 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 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						

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