

**EGZAMIN POTWIERDZAJĄCY KWALIFIKACJE W ZAWODZIE
Rok 2014
KRYTERIA OCENIANIA**
*Arkuszy zawiera informacje prawnie chronione
do momentu rozpoczęcia egzaminu*

Nazwa kwalifikacji: **Przygotowywanie sprzętu, odczynników chemicznych i próbek do badań analitycznych**
 Oznaczenie arkusza: **A.59-01-14.08**
 Oznaczenie kwalifikacji: **A.59**
 Numer zadania: **01**

Wypełnia egzaminator

 Kod egzaminatora

 Data egzaminu

Dzień Miesiąc Rok

 Zmiana

Numer PESEL 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. Tabela. Wyniki i obliczenia dotyczące ustalania ilości niezbędnych substancji i ich odmierzenia.

1	Masa odważonej naważki [g]: $0,858 \pm 0,868$											
Skala wzorców wizualnych – zdający wpisał do tabeli wyniki obliczeń oddzielnie dla każdej kolbki:												
	Numer kolbki	Użyta objętość roztworu wzorcowego [cm ³]:	Stężenie jonów Fe ³⁺ w kolbce miarowej [mg/cm ³]:									
2	Kolbka nr 1	0,0	0,000									
3	Kolbka nr 2	1,0	0,002									
4	Kolbka nr 3	2,5	0,005									
5	Kolbka nr 4	5,0	0,010									
6	Kolbka nr 5	10,0	0,020									
7	Kolbka nr 6	15,0	0,030									
8	Kolbka nr 7	20,0	0,040									
9	Kolbka nr 8	25,0	0,050									
Rezultat 2. Przygotowany do przechowywania roztwór wzorcowy												
1	Roztwór wzorcowy znajduje się w butelce/pojemniku z ciemnego szkła, szczelnie zamkniętej/ym											
2	Butelka/pojemnik z roztworem wzorcowym jest opisana/y: podana data, wzór lub nazwa substancji, stężenie <i>Kryterium jest spełnione, jeśli na każdej kolbce występują co najmniej 2 elementy opisu</i>											

Numer stanowiska							

Rezultat 3. Przygotowana do przechowywania skala wzorców wizualnych							
1	Skala wzorców wizualnych znajduje się w 8 kolbkach o poj. 50 cm ³						
2	Skala zawiera osiem roztworów o zróżnicowanej gradacji barwy						
3	Wszystkie kolbki są zamknięte korkami						
4	Roztwory wchodzące w skład skali są opisane – na każdej z 8 kolbek miarowych podana data, wzór lub nazwa substancji, stężenie <i>Kryterium jest spełnione, jeśli na każdej kolbce występują co najmniej 2 elementy opisu</i>						
Rezultat 4. Przygotowany pojemnik z odpadami laboratoryjnymi do utylizacji							
1	Pojemnik na odpady laboratoryjne zawiera płyn, jest szczelnie zamknięty						
2	Pojemnik na odpady laboratoryjne jest opisany						
3	Opis na pojemniku uwzględnia zapisy: „do utylizacji”, datę, wzór lub nazwę substancji <i>Kryterium jest spełnione, jeśli występują co najmniej 2 elementy opisu, w tym zapis „do utylizacji”</i>						
Przebieg 1. Sporządzanie roztworu wzorcowego i przygotowanie skali wzorców wizualnych							
– Sporządzanie roztworu wzorcowego							
1	Zdający pobrał 12 hydrat siarczanu(VI) żelaza(III) i amonu i odważył naważkę						
2	Zdający wlał do kolby miarowej o pojemności 1000 cm ³ około 100 cm ³ wody destylowanej, wsypał przez lejek odważony NH ₄ Fe(SO ₄) ₂ ·12H ₂ O i wymieszał składniki, uzyskując klarowny roztwór						
3	Zdający pobrał pipetą z nasadką 5 cm ³ stężonego kwasu siarkowego i wlał do kolby						
4	Zdający podczas prac ze stężonym kwasem siarkowym(VI) pracował w rękawicach ochronnych i okularach ochronnych lub goglach						
5	Zdający uzupełnił objętość roztworu w kolbie do 1000 cm ³ , dolewając wodę destylowaną do kreski i wymieszał uzyskany roztwór						
– Przygotowanie skali wzorców wizualnych							
6	Zdający wlewał pipetą do kolbek miarowych roztwór wzorcowy w różnych objętościach posługując się danymi z tabeli						
7	Zdający wlał pipetą do ośmiu kolbek po 2 cm ³ roztworu HCl o stężeniu 2 mol/dm ³						
8	Zdający wlał pipetą do ośmiu kolbek po 5 cm ³ roztworu NH ₄ SCN o stężeniu 20%						
9	Zdający uporządkował stanowisko pracy: sprzęt ułożony, szkło laboratoryjne umyte						

Egzaminator

imię i nazwisko

.....

data i czytelny podpis