



EGZAMIN POTWIERDZAJĄCY KWALIFIKACJE W ZAWODZIE

Rok 2014

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.59-01-14.08**

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

1	Masa odważonej naważki [g]: 0,858÷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