

**EGZAMIN POTWIERDZAJĄCY KWALIFIKACJE W ZAWODZIE
Rok 2021
ZASADY OCENIANIA**

Arkusz zawiera informacje prawnie chronione
do momentu rozpoczęcia egzaminu

Nazwa kwalifikacji: **Wykonywanie badań analitycznych**
 Oznaczenie arkusza: **AU.60-01-21.06-SG**
 Oznaczenie kwalifikacji: **AU.60**
 Numer zadania: **01**
 Wersja arkusza: **SG**

**PODSTAWA PROGRAMOWA
2017**

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 pożądane rezultaty 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, prześlij 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.

Elementy podlegające ocenie/kryteria oceny

Egzaminator wpisuje **T**,
jeżeli zdający spełnił
kryterium albo **N**, jeżeli
nie spełnił**Rezultat 1: Wykaz sprzętu laboratoryjnego niezbędnego do przeprowadzenia oznaczeń (Tabela 1)**

Wpisany sprzęt i szkło laboratoryjne do wykonania oznaczenia zawartości aktywnego tlenu

1	waga laboratoryjna										
2	pipeta wielomiarowa o poj. 10 cm ³										
3	kolba stożkowa (kolby stożkowe)										
4	moździerz z tłuczkiem (pistlem)										
5	biureta o poj. 50 cm ³										
6	cyliner miarowy o poj. 100 cm ³										
7	pipeta wielomiarowa o poj. 2 cm ³ , pipeta wielomiarowa o poj. 1 cm ³ , zlewka (zlewki), lejek (do biurety), gruszka/pompka, tryskawka, statyw, łapa z łącznikiem (łapy z łącznikami), łyżka (do odczynników), szkiełko (szkiełka) zegarkowe, naczynko wagowe <i>Kryterium należy uznać za spełnione jeżeli wykaz zawiera co najmniej 6 pozycji</i>										
Wpisany sprzęt i szkło laboratoryjne do wykonania pomiaru pH											
8	pehametr										
9	elektroda (elektrody)										
10	czujnik temperatury, statyw (do elektrody), zlewka (zlewki), naczynko wagowe, łyżka (do odczynników), waga laboratoryjna, tryskawka <i>Kryterium należy uznać za spełnione jeżeli wykaz zawiera co najmniej 4 pozycje</i>										

Rezultat 2: Dokumentacja z przeprowadzonych badań analitycznych (Tabela 2)*Wykonanie oznaczenia zawartości aktywnego tlenu*

1	Zapisane masy co najmniej dwóch odważek proszku do prania (m) – około 1,0 g ($\pm 0,1$); podane z dokładnością do pierwszego miejsca po przecinku																				
2	Zapisane co najmniej dwa wyniki miareczkowania (V)																				
3	Obliczona zawartość aktywnego tlenu (X) w badanym proszku do prania dla co najmniej dwóch próbek; wyniki podane z dokładnością do pierwszego miejsca po przecinku																				
4	Zapisana obliczona średnia arytmetyczna wyników co najmniej dwóch oznaczeń, nie różniących się więcej niż o 0,2%																				

Wykonanie pomiaru pH

5	Zapisane co najmniej trzy wyniki pomiaru pH																				
6	Wyniki pomiaru pH podane z dokładnością do pierwszego miejsca po przecinku																				
7	Zapisana obliczona średnia arytmetyczna wyników co najmniej dwóch pomiarów, nie różniących się więcej niż o 0,2																				

Ocena badanego proszku do prania

8	Zapisana zawartość aktywnego tlenu w badanym proszku do prania - wg producenta (5,0-15,0%) oraz wynik oznaczenia																				
9	Zapisana wartość pH - wg normy (poniżej 11,0) oraz wynik pomiaru																				
10	Zapisany wniosek dotyczący oceny badanego proszku do prania, adekwatny do uzyskanych wyników																				

Rezultat 3: Uporządkowane stanowisko po zakończeniu badań analitycznych									
1	Zestaw do miareczkowania jest rozmontowany								
2	Zestaw do pomiaru pH jest rozmontowany								
3	Szkło laboratoryjne jest umyte								
4	Odczynniki i sprzęt są odłożone na miejsce pobrania								
5	Mieszaniny poreakcyjne są przelane do pojemnika na odpady ciekłe								
6	Stół laboratoryjny jest czysty i suchy								
Przebieg 1: Wykonanie oznaczenia zawartości aktywnego tlenu w proszku do prania									
Zdający:									
1	roztarł w moździerzu próbkę proszku do prania								
2	odważył do kolby stożkowej próbkę proszku do prania								
3	dodał do kolby stożkowej z odważką proszku do prania 100 cm ³ wody destylowanej, przykrył kolbę szkiełkiem zegarkowym i wymieszał roztwór								
4	za pomocą gruszki (pompki) odpipetował do kolby stożkowej z roztworem proszku do prania 10 cm ³ roztworu H ₂ SO ₄ i 1 cm ³ roztworu (NH ₄) ₂ MoO ₄								
5	odważył około 2 g KI, dodał do kolby stożkowej z roztworem proszku do prania, przykrył kolbę szkiełkiem zegarkowym i wymieszał zawartość								
6	odstawił kolbę stożkową z roztworem w „ciemne miejsce” na około 10 minut								
7	miareczkował przygotowaną w kolbie stożkowej próbkę proszku do prania, dodając kroplami z biurety roztwór Na ₂ S ₂ O ₃ do uzyskania lekko żółtego zabarwienia								
8	dodał do kolby stożkowej wskaźnika skrobiowego i dalej miareczkował do zaniku zabarwienia skrobi								
9	wykonał co najmniej dwa oznaczenia (miareczkowania)								
10	podczas wykonywania oznaczenia stosował środki ochrony indywidualnej (fartuch, rękawice, gogle)								

Przebieg 2: Wykonanie pomiaru pH roztworu proszku do prania

Zdający:

1	zmontował zestaw do pomiaru pH																			
2	przeplukał elektrodę (elektrody) wodą destylowaną z tryskawki i osuszył bibułą filtracyjną																			
3	sporządził w zlewce roztwór proszku do prania																			
4	zanurzył elektrodę (elektrody) i czujnik temperatury w zlewce z roztworem proszku do prania, włączył pH-metr i wykonał pomiar																			
5	wykonał pomiar pH roztworu proszku do prania co najmniej trzykrotnie (dla tego samego roztworu)																			
6	po każdym pomiarze przemywał elektrodę (elektrody) wodą destylowaną z tryskawki i osuszał za pomocą bibuły filtracyjnej																			

Egzaminator

imię i nazwisko

.....

data i czytelny podpis