

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, przekaz niezwłocznie w formie pisemnej notatki do Przewodniczącego Zespołu Egzaminacyjnego z prośbą o przekazanie jej do Okręgowej Komisji Egzaminacyjnej. Notatka może być sporządzona odrębnie 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. Przygotowany roztwór sacharozy o stężeniu 8%**

1	Roztwór znajduje się w zamkniętej butelce o pojemności 100–150 cm ³								
2	Na etykiecie podana jest nazwa odczynnika – <i>sacharoza lub roztwór sacharozy</i>								
3	Na etykiecie podany jest wzór sumaryczny odczynnika – $C_{12}H_{22}O_{11}$								
4	Na etykiecie podane jest stężenie roztworu – <i>8% (lub 8% (m/m) lub 8-procentowy)</i>								
5	Na etykiecie podana jest data przygotowania roztworu – <i>data egzaminu</i>								
6	Na etykiecie znajduje się numer stanowiska zdającego								

Rezultat 2. Przygotowany roztwór chlorku amonu

1	Roztwór znajduje się w zamkniętej korkiem kolbie miarowej o pojemności 200 cm ³								
2	Na etykiecie podana jest nazwa odczynnika – <i>chlorek amonu lub roztwór chlorku amonu</i>								
3	Na etykiecie podany jest wzór sumaryczny odczynnika – NH_4Cl								
4	Na etykiecie podane jest stężenie roztworu (około 6% (m/V)) <i>Uwaga! obliczenia stężenia przygotowanego roztworu zgodnie z wykonaną odważką</i>								
5	Na etykiecie podane są zwroty - <i>H302, H319</i>								
6	Na etykiecie podana jest data przygotowania roztworu – <i>data egzaminu</i>								
7	Na etykiecie znajduje się numer stanowiska zdającego								

Rezultat 3. Przygotowany roztwór kwasu siarkowego(VI) o stężeniu 5%

1	Roztwór znajduje się w zamkniętej butelce o pojemności 100-150 cm ³								
2	Na etykiecie podana jest nazwa odczynnika – <i>kwas siarkowy(VI) lub roztwór kwasu siarkowego(VI)</i>								
3	Na etykiecie podany jest wzór sumaryczny odczynnika – H_2SO_4								
4	Na etykiecie podane jest stężenie roztworu – (około) 5% (<i>lub 5% (m/m) lub 5-procentowy</i>)								
5	Na etykiecie podane są zwroty - <i>H315, H319</i>								
6	Na etykiecie podana jest data przygotowania roztworu – <i>data egzaminu</i>								
7	Na etykiecie znajduje się numer stanowiska zdającego								

Przebieg 1. Sporządzanie roztworu sacharozy o stężeniu 8%**Zdający:**

1	wytarował zlewkę na wadze laboratoryjnej								
2	odważył w zlewce sacharozę (około 8 g)								
3	odmierzył cylindrem miarowym 92 cm ³ wody destylowanej								
4	przelał wodę destylowaną z cylindra miarowego do zlewki z odważoną sacharozą								
5	wymieszał roztwór bagietką do całkowitego rozpuszczenia sacharozy								

Przebieg 2. Sporządzanie roztworu chlorku amonu**Zdający:**

1	wytarował naczynko wagowe na wadze laboratoryjnej								
2	odważył w naczynku wagowym chlorek amonu (około 12 g)								
3	przeniósł ilościowo chlorek amonu do kolby miarowej								
4	uzupełnił kolbę miarową wodą destylowaną do kreski, zamknął korkiem i wymieszał roztwór								
5	pracował w odzieży ochronnej (fartuch ochronny, rękawiczki ochronne, okulary)								

Przebieg 3. Sporządzanie roztworu kwasu siarkowego(VI) o stężeniu 5%**Zdający:**

1	odmierzył cylindrem miarowym 80 cm ³ wody destylowanej								
2	przelał wodę destylowaną z cylindra miarowego do zlewki								
3	odpipetował za pomocą gruszki (pompki) 17 cm ³ kwasu siarkowego(VI) o stężeniu 25% i przeniósł ilościowo do zlewki z odmierzoną wodą destylowaną								
4	wymieszał roztwór bagietką								
5	pobierał 25% kwas siarkowy(VI) pod dygestorium								
6	pracował w odzieży ochronnej (fartuch ochronny, rękawiczki ochronne, okulary)								

Egzaminator

imię i nazwisko

.....

data i czytelny podpis