



Imię i nazwisko _____ Klasa _____ Data _____

Grupa A

7 zadań · 20 punktów · 45 minut · czytaj dane w poleceniach; zapisuj wzory i wyjaśnienia czytelnie.

Zadanie 1. (0–3)

OTWARTE

Sklassyfikuj alkohole z tabeli jako monohydroksylowe albo polihydroksylowe na podstawie liczby grup hydroksylowych.

alkohol	wzór	rodzaj
metanol	CH_3OH	_____
etanol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	_____
glicerol	$\text{HOCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$	_____

1. 0 1 2 3

Zadanie 2. (0–3)

OTWARTE

Zapisz równanie całkowitego spalania etanolu $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$. Podaj jeden negatywny skutek działania tego alkoholu na organizm.

ROZWIĄZANIE

2. 0 1 2 3

Zadanie 3. (0–3)

OTWARTE

Glicerol ma wzór $\text{HOCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$. Podaj liczbę grup hydroksylowych, jedną właściwość fizyczną i jedno zastosowanie tej substancji.

ODPOWIEDŹ

3. 0 1 2 3

Zadanie 4. (0–3)

OTWARTE

Dany jest kwas CH_3COOH . Podaj jego nazwę systematyczną i zwyczajową oraz wskaż grupę funkcyjną charakterystyczną dla kwasów karboksylowych.

ODPOWIEDŹ

4. 0 1 2 3

Zadanie 5. (0–3)

OTWARTE

Zapisz równanie reakcji kwasu etanowego CH_3COOH z NaOH . Nazwij powstałą sól i określ odczyn wodnego roztworu samego kwasu etanowego.

ROZWIĄZANIE

5. 0 1 2 3

Zadanie 6. (0–3)

OTWARTE

Zapisz równanie estryfikacji kwasu etanowego i metanolu. Podaj systematyczną nazwę otrzymanego estru.

ROZWIĄZANIE

6. 0 1 2 3

Zadanie 7. (0–2)

OTWARTE

Przy otrzymywaniu estru mieszaninę ogrzewa się w łaźni wodnej. Podaj cel ogrzewania oraz powód, dla którego nie należy ogrzewać jej bezpośrednio nad płomieniem palnika.

ODPOWIEDŹ

7. 0 1 2