Sprawdzian: Pochodne węglowodorów – grupa A



KARTA 5/6

30 minut · 19 pkt

Imię i nazwisko: Data: Wynik: ..... / 19 pkt

1 Połącz wzór z nazwą. ___ / 3 pkt

1. CH_3OH	a) kwas etanowy
2. CH_3COOH	b) metanol
3. $HCOOC_2H_5$	c) metanian etylu
	d) etanol

1 ____ 2 ____ 3 ____

2 Uzupełnij. ___ / 3 pkt

1. butan-1-ol – wzór półstrukturalny: _____
2. C_2H_5COOH – nazwa systematyczna: _____
3. glicerol – wzór sumaryczny: _____

3 Oceń prawdziwość zdań. ___ / 3 pkt

1. W wyniku spalania całkowitego etanolu powstają CO_2 i woda.	P	F
2. Glicerol jest alkoholem monohydroksylowym.	P	F
3. Estry otrzymuje się w reakcji kwasu karboksylowego z alkoholem.	P	F

4 Uzupełnij równania. ___ / 3 pkt

1. $2\ CH_3COOH + 2\ Na \rightarrow$ _____ $+ H_2$
2. $CH_3COOH + KOH \rightarrow$ _____ $+ H_2O$
3. spalanie niecałkowite: $C_2H_5OH +$ _____ $O_2 \rightarrow 2\ CO +$ _____ H_2O

5 Uzupełnij równanie estryfikacji i podaj nazwę estru. ___ / 2 pkt

1. $HCOOH + CH_3OH \rightleftarrows$ _____ $+ H_2O$ 2. nazwa estru: _____

6 Ocet spirytusowy ma stężenie 10%. Oblicz masę kwasu etanowego w 250 g takiego octu. ___ / 2 pkt

7 Opisz, jak zbadać odczyn wodnego roztworu kwasu etanowego i jego reakcję z magnezem. Podaj obserwacje i zapisz równanie reakcji z magnezem. ___ / 3 pkt

Podgląd • Pierwsza Ławka

Sprawdzian: Pochodne węglowodorów – grupa B



KARTA 6/6

30 minut · 19 pkt

Imię i nazwisko: Data: Wynik: ..... / 19 pkt

1 Połącz wzór z nazwą. ___ / 3 pkt

1. C_2H_5OH	a) etanian metylu
2. HCOOH	b) etanol
3. CH_3COOCH_3	c) kwas metanowy
	d) metanol

1 ____ 2 ____ 3 ____

2 Uzupełnij. ___ / 3 pkt

1. propan-1-ol – wzór półstrukturalny: _____
2. $CH_3–CH_2–CH_2–COOH$ – nazwa systematyczna: _____
3. glicerol – wzór półstrukturalny: _____

3 Oceń prawdziwość zdań. ___ / 3 pkt

1. Metanol jest silnie trujący.	P	F
2. Metanol jest alkoholem polihydroksylowym.	P	F
3. Etanian etylu ma owocowy zapach.	P	F

4 Uzupełnij równania. ___ / 3 pkt

1. $2\ CH_3COOH + Mg \rightarrow$ _____ $+ H_2$
2. $2\ CH_3COOH + Na_2O \rightarrow$ _____ $+ H_2O$
3. spalanie niecałkowite: $2\ CH_3OH +$ _____ $O_2 \rightarrow 2\ CO +$ _____ H_2O

5 Uzupełnij równanie estryfikacji i podaj nazwę estru. ___ / 2 pkt

1. $CH_3COOH + CH_3OH \rightleftarrows$ _____ $+ H_2O$ 2. nazwa estru: _____

6 Płyn do dezynfekcji zawiera 70% etanolu (stężenie procentowe). Oblicz masę etanolu w 200 g tego płynu. ___ / 2 pkt

7 Opisz, jak zbadać odczyn wodnego roztworu kwasu etanowego i jego reakcję z wodą wapienną zabarwioną fenoloftaleiną. Podaj obserwacje i zapisz równanie reakcji z wodorotlenkiem wapnia. ___ / 3 pkt

PIERWSZA ŁAWKA

CO JESZCZE JEST W ŚRODKU

Sprawdzian: Pochodne węglowodorów – grupy A i B z kluczem, chemia, klasa 8

Podgląd pokazał 2 z 3 stron. Pełna wersja: 3 stron A4, PDF do druku i DOCX do edycji.

- Grupa A – 7 zadań, 19 pkt, miejsce na odpowiedzi i rozwiązania
- Grupa B – te same typy zadań i ta sama punktacja, inne liczby i przykłady
- Klucz odpowiedzi do obu grup z rozwiązaniami i zasadami przyznawania punktów Plik PDF jest gotowy do druku, a DOCX można edytować w Wordzie (np. zmienić liczby, dodać nazwę szkoły)

Kup pełną wersję – plik od razu na e-mail

pierwszalawka.pl/material/chemia-klasa-8-dzial-05-pochodne-weglowodorow-sprawdzian