

Jeszcze jedna lekcja z utrwalenia pochodnych węglowodorów

TEMAT: Ćwiczenia w zapisywaniu wzorów i reakcji oraz nazewnictwie pochodnych węglowodorów.

KARTA PRACY

1. Uzupełnij zdania:

Pochodne węglowodorów to związki chemiczne, które w cząsteczkach zawierają oprócz atomówi, także atomy innych pierwiastków chemicznych, np. tlenu, azotu, Grupa funkcyjna kwasów karboksylowych ma wzór..... i nazywa się grupą

2. Uzupełnij tabelę:

Nazwa związku chemicznego	Wzór sumaryczny	wzór strukturalny
kwas propanowy C		
	CH ₃ – OH	
kwas oleinowy		
	CH ₃ COOC ₃ H ₇	
	C ₂ H ₅ NH ₂	

3. Napisz wzory sumaryczne, półstrukturalne i strukturalne oraz nazwy alkoholi, których cząsteczki zawierają:

a) 8 atomów węgla

b) 11 atomów wodoru w grupie alkilowej

4. Napisz równanie reakcji spalania niecałkowitego kwasu etanowego, którego produktem jest trujący tlenek. Podaj nazwy produktów reakcji chemicznej.

.....
..

5. Przeprowadzono doświadczenie, w którym zbadano rozpuszczalność kwasów oleinowego i palmitynowego w wodzie. Narysuj schemat doświadczenia i zapisz obserwacje.

Rys.

obserwacje:.....
.....

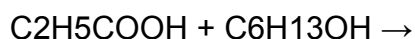
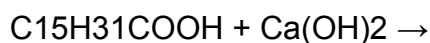
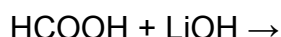
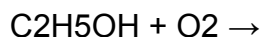
6. Podkreśl poprawne określenia.

Alkohol etylowy jest lotną/nielotną cieczą, dobrze/trudno rozpuszczalną w wodzie. W wyniku mieszania wody z etanolem zachodzi fermentacja/kontrakcja. Jest elektrolitem/nieelektrolitem, ponieważ przewodzi prąd elektryczny/nie przewodzi prądu elektrycznego. Ma odczyn kwasowy/obojętny/zasadowy.

7. Podaj trzy zastosowania glicerolu.

•

8. Dokończ lub uzupełnij równania reakcji chemicznych oraz nazwij powstałe produkty:



.....+.....→ C₁₅H₃₁COOC₃H₇ +.....

C₅H₁₁COOH + → C₅H₁₁COOC₂H₅ +

9. Spośród wymienionych określeń wybierz i podkreśl te, które dotyczą metyloaminy.

ciecz, substancja stała, gaz, niebieska barwa, bezbarwna, biała barwa, aminokwas, amina, kwas karboksylowy, odczyn obojętny, odczyn kwasowy, odczyn zasadowy, bezwonna, zapach nieświeżych ryb, zapach jabłkowy, trująca, nietoksyczna, łatwo palna, niepalna.

10. Dwa estry mają taki sam wzór sumaryczny: C₃H₆O₂. Napisz wzory strukturalne i nazwy tych estrów.

Proszę odpowiedzi o wysłanie na mojego emaila pyzios@op.pl