

Karta pracy: Sprawdzian wiadomości. 19.05.2020r.

Zad. 1 Wypisz 3 przykłady negatywnego wpływu alkoholu na organizm człowieka.

1.....

2.....

3.....

Zad.2 Dobierz prawdziwe określenia do wyrazów.

| | | |
|---------------------------|--|---|
| alkohole | | mają przyjemne owocowe lub kwiatowe zapachy |
| kwasy karboksylowe | | można podzielić je na jedno lub wielowodorotlenowe |
| estry | | jest substancją stałą krystaliczną, bezbarwną, rozpuszczalną w wodzie |
| aminokwasy | | pochodne węglowodorów, w których cząsteczkach atom (lub atomy) wodoru zastąpiono grupą funkcyjną karboksylową COOH. |

Zad.3 Patrząc na wzór gliceryny (glicerolu) odpowiedz, czy należy do alkoholi jednowodorotlenowych, czy wielowodorotlenowych.



Zad.4 Rozpoznaj alkohole, kwasy karboksylowe, estry, aminokwasy

HCOOC₂H₅, C₂H₅OH, NH₂ – CH₂ – COOH, CH₃COOH, HCOOH, CH₃COOC₄H₉


| alkohole | kwasy karboksylowe | estry | aminokwasy |
|-----------------|---------------------------|--------------|-------------------|
| | | | |
| | | | |

Zad.5 Uzupełnij zdania.

Kwas mrówkowy (metanowy) występuje w jadzie....., które wykorzystują go do niszczenia pasożytów. Ten sam kwas produkują owady tj.:oraz dobrze znana nam roślina o parzących właściwościach – pokrzywa.

Ocet jest stosowany w kuchni, jako przyprawa lub środek konserwujący żywność. Z pewnością znacie jego kwaśny smak. Z etykiety możemy się dowiedzieć, iż ocet jest 6 lub 10-procentowym wodnym roztworem kwasu

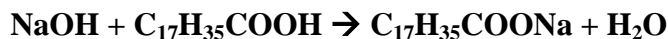
Zad.6 Doświadczenie. Korzystając z wyrazów w ramce, uzupełnij tabelkę: określ barwę, stan skupienia, zapach, rozpuszczalność w wodzie. (Zbadaj w domu rozpuszczalność w wodzie np. oliwy z oliwek)

| | | | | |
|--------------------------|---|---|---|---|
| właściwości |  | Kwas stearynowy Palmitynowy |  | Kwas oleinowy |
| stan skupienia | | | | |
| barwa | | | | Bezbarwny kwas oleinowy na powietrzu utlenia się i ciemnieje |
| zapach | | | | charakterystyczny (zapach starego oleju) |
| Rozpuszczalność w wodzie | | | | |
| pH | | uniwersalny pasek wskaźnikowy nie zmienia barwy (odczyn obojętny) | | uniwersalny pasek wskaźnikowy nie zmienia barwy |

| | | | | |
|-------|--------------|----------------------------|---------------|------------------|
| biała | brak zapachu | nie rozpuszczalne w wodzie | oleista ciecz | substancja stała |
|-------|--------------|----------------------------|---------------|------------------|

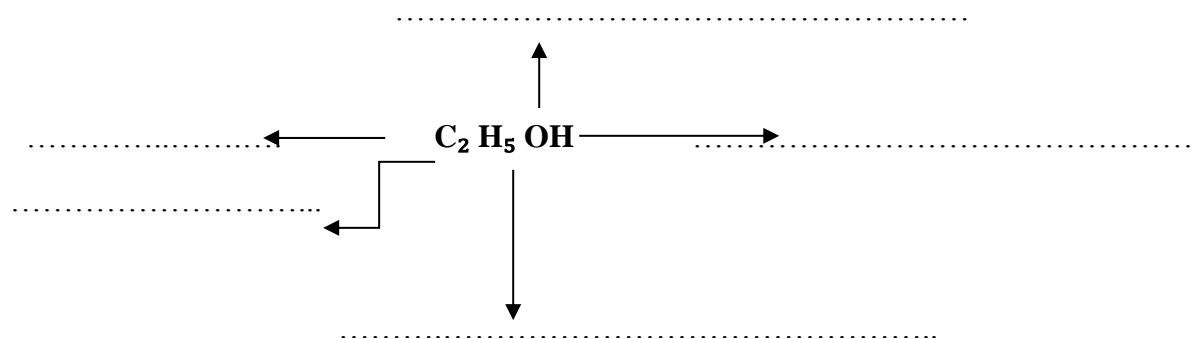
Zad.7 Produktem reakcji kwasu stearynowego z zasadą sodową jest sól-**mydło sodowe**.

Podkreśl produkty reakcji.



Wodorotlenek sodu + kwas stearynowy → stearynian sodu (mydło sodowe) + woda

Zad.8 Opisz wzór sumaryczny *etanolu* używając określeń z ramki.



| | | | | |
|--------------|--------------|---------------|---------------------|----------------------|
| Symbol węgla | Symbol tlenu | Symbol wodoru | Liczba atomów węgla | Liczba atomów wodoru |
|--------------|--------------|---------------|---------------------|----------------------|