**PROSTE POCHODNE WĘGLOWODORÓW – POWTÓRZENIE WIADOMOŚCI**

1. Podaj nazwę alkoholu, którego masa wynosi 46u.

2. Ile cząsteczek tlenu przypada na jedną cząsteczkę metanolu, w reakcji całkowitego spalania tego alkoholu?

3. Podaj nazwę alkohlu, którego cząsteczka zawiera łącznie 8 atomów węgla i wodoru.

4. Podaj nazwę alkoholu, którego 70% masy stanowi tlen.

5. W jakim stosunku masowym są połączone węgiel i tlen w cząsteczce butanolu?

6. Zaznacz **P lub F**

Wodne roztwory alkoholi nie przewodzą prądu elektrycznego **P/F**

Alkohole ulegają dysocjacji elektrolitycznej w wodzie **P/F**

Alkohole są kwasami, bo reaguja z zasadami tworząc sole **P/F**

7. Jodyna jest 3-procentowym roztworem jodu w etanolu. Ile wynosi masa etanolu zawartego w 200 g jodyny?

8. Pary glicerolu spalają się zgodnie z równaniem reakcji :

2 C3H5(OH) 3 + 7O2 → 6 CO2 + 8 H2O. Jeżeli w procesie spalania powstało 144 g wody, to ile wynosi masa wydzielonego dwutlenku węgla?

9. Ile wynosi masa cząsteczkowa kwasu karboksylowego, zawierajacego 3 atomy węgla w cząsteczce?

10. Zapisz następujące równania reakcji:

* równanie reakcji tlenku magnezu z kwasem octowym
* równanie reakcji kwasu octowego z wodorotlenkim wapnia
* równanie reakcji otrzymywania stearynianu sodu

11. W reakcji roztworu pewnego kwasu karboksylowego, o masie 100 g i stężeniu 60%, z magnezem, wydzieliło się 1 g wodoru. Ustal wzór tego kwasu.

12. Zapisz wzory sumaryczne i nazwy dwóch nasyconych kwasów tłuszczowych.

13. W jaki sposób zachowują się drobiny mydła w rozpuszczalnikch polarnych (np. w wodzie) i w rozpuszczalnikach niepolarnych (np. w oleju)?

14. Pewien eter powstał w wyniku reakcji kwasu karboksylowgo o masie cząsteczkowej 60u i alkoholu o masie cząsteczkowej 46u. Podaj nazwę tego estru.

15. W celu przeprowadzenia reakcji estryfikacji zmieszano ze sobą 92 g kwasu mrówkowego i nadmiar etanolu. Dodano niewielka ilość kwasu siarkowego (VI) i zainicjowano reakcję estryfikacji. Stwierdzono, że w reakcji wzięła udział połowa kwasu mrówkowego. Ile wyniosła masa powstałego estru?