

Temat lekcji: Metanol i etanol – alkohole monohydroksylowe.

Uczniu zapoznaj się z tematem w podręczniku.

Do nauki i zadań wykorzystaj strony:

www.gov.pl/zdalne lekcje

www.scholaris.pl

www.nowaera.pl- nauka zdalna

e-podrecznik.pl

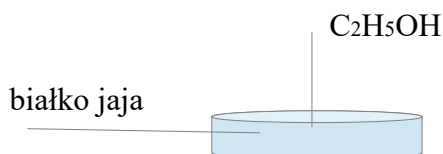
Zredaguj notatkę. Zwróć szczególną uwagę na:

- właściwości metanolu i etanolu
- zastosowanie metanolu i etanolu
- proces fermentacji alkoholowej
- negatywne skutki działania tych alkoholi na organizm
- równania reakcji spalania metanolu i etanolu
- wykrywanie obecności etanolu

Wykonaj zadania

Zad.1

Przeprowadzono doświadczenie chemiczne



a) Zaproponuj tytuł tego doświadczenia, napisz obserwacje i sformułuj wniosek

Tytuł

Obserwacje

Wniosek

b) Opisz wpływ etanolu na organizm człowieka. Skorzystaj z przeprowadzonego doświadczenia

Zad.2

a) Napisz równanie reakcji całkowitego spalania metanolu i uzupełnij zdanie, wpisując odpowiednią wartość liczbową. Odpowiedź uzasadnij odpowiednimi obliczeniami. Przyjmij gęstość pary wodnej $d=0,06 \text{ g/dm}^3$.

Równanie reakcji:

W wyniku spalania 6,4g metanolu można uzyskać max..... dm^3 pary wodnej.

b) napisz równanie reakcji spalania całkowitego etanolu