

Temat lekcji: Glicerol – alkohol polihydroksylowy.

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 szczególności uwagę na:

- właściwości glicerolu
- zastosowanie glicerolu
- równania reakcji spalania glicerolu
- wzór sumaryczny, półstrukturalny, strukturalny glicerolu
- nazwy zwyczajowa i systematyczna glicerolu
- wyjaśnij, czym różnią się alkohole polihydroksylowe od monohydroksylowych

Obejrzyj film na docwiczenia.pl kod: C8LV6X

Wykonaj zadania

Zad.1

Przeprowadzono serię doświadczeń chemicznych mających na celu zbadanie właściwości glicerolu.

Na podstawie opisu przebiegu doświadczenia podaj właściwość glicerolu, która była badana i napisz obserwacje.

a) opis doświadczenia: Do probówki z wodą dodano kilka kropel glicerolu i wymieszano.

Badana właściwość.....

Obserwacje.....

b) opis doświadczenia: Glicerol na łyżeczce do spalań umieszczono w płomieniu palnika.

Badana właściwość.....

Obserwacje.....

Zad.2

Uzupełnij równanie reakcji spalania glicerolu. Podkreśl poprawne dokończenie zdania.



Jest to reakcja spalania całkowitego/niecałkowitego.

Zad.3

Napisz wzory sumaryczny i półstrukturalny glicerolu. Narysuj model cząsteczki glicerolu.