

Zdalne lekcje – chemia klasa 8

Treści nauczania z podstawy programowej.

Uczeń:

- pisze wzory sumaryczne, rysuje wzory półstrukturalne (grupowe) i strukturalne alkoholi monohydroksylowych o łańcuchach prostych zawierających do pięciu atomów węgla w cząsteczce;
 - tworzy ich nazwy systematyczne;
 - opisuje właściwości i zastosowania metanolu i etanolu;
 - zapisuje równania reakcji spalania metanolu i etanolu;
1. Zapisz temat lekcji: Porównanie właściwości alkoholi.
 2. Proszę zrobić notatkę w zeszycie na podstawie podręcznika str. 154 – 155 (głównie tabela 12), możecie też skorzystać ze strony <https://epodreczniki.pl/a/alkohole---wlasciwosci/Dn8wj39qS>
 3. Zapisz i rozwiąż zadanie.
 - 1) Który z podanych alkoholi ma największą masę cząsteczkową?
 - a. Etanol
 - b. Glicerol
 - c. Propanol
 - 2) Napisz reakcję spalania całkowitego i niecałkowitego dla butanolu.