

Drodzy Uczniowie

Nauczanie zdalne jest obowiązkowe i prace, które zadają są również obowiązkowe do wykonania . Otrzymujecie za nie oceny. Proszę, więc o przestanie zaległej pracy domowej:

- plakat z porównaniem zastosowania etenu i etynu.

Czekam do 20.04.2020.

Opracowanie tematu i robienie notatek w zeszyte również jest obowiązkowe.

Przesyłam zdjęcie uzupełnionej tabeli z szeregiem homologicznym alkoholi. Proszę sprawdzić poprawność wykonania w zeszyte.

SZEREG HOMOLOGICZNY ALKOHOLI					
NAZWA	WZÓR SUMARYCZNY	WZÓR STRUKTURALNY (KRESKOWY)	WZÓR PÓŁSTRUKTURALNY	WZÓR PÓŁSTRUKTURALNY UPROSZCZONY	WZÓR GRUPOWY
metanol alkohol metylowy	CH_3OH	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{H} \end{array}$	CH_3-OH	brak	CH_3OH
etanol alkohol etylowy	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$	brak	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
propanol alkohol propylowy	$\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_2-\text{OH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{OH}$
butanol alkohol butylowy	$\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_3-\text{OH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{OH}$
pentanol alkohol pentylowy	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_4-\text{OH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{OH}$
heksanol alkohol heksylowy	$\text{C}_6\text{H}_{13}\text{OH}$	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \quad \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\ \quad \quad \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_5-\text{OH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{OH}$

Temat: Metanol i etanol – alkohole monohydroksylowe.

Proszę przeczytać temat z podręcznika strony 142-149.

Następnie zrobić w zeszyte notatkę, która powinna zawierać:

1. Właściwości metanolu (str. 144 w podręczniku), napisać równania reakcji całkowitego i niecałkowitego spalania metanolu.
2. Co to jest fermentacja alkoholowa i jej równanie (str. 143 w podręczniku).
3. Właściwości etanolu (str. 144 -147), napisać równania reakcji spalania całkowitego i niecałkowitego etanolu, wyjaśnić na czym polega zjawisko kontrakcji, na czym polega reakcja umożliwiająca wykrywanie obecności etanolu.
4. Jak etanol wpływa na organizm człowieka?