**Temat 1 – Glicerol**

1. Przeczytaj temat w podręczniku – Glicerol – alkohol polihydroksylowy.
2. Przeanalizuj doświadczenie opisane w podręczniku – badanie właściwości glicerolu. Doświadczenie wykonamy wspólnie po powrocie do szkoły.
3. Zrób notatkę z właściwości i zastosowań glicerolu.
4. Rozwiąż zadania 1i 2 ze str. 153 w podręczniku.

Obejrzyj film:

<https://www.youtube.com/watch?v=rXhpK_lhonA>

Przeprowadź poniższe doświadczenie, zapisz obserwacje i sformułuj wnioski:

Do butelki wlej ciepłą (ale nie gorącą) wodę i wsyp 3 łyżeczki cukru oraz niewielką ilość drożdży spożywczych. Zakręć butelkę, wstrząśnij aby wymieszać zawartość. Odkręć butelkę, nałóż balon na szyjkę butelki i pozostaw na kilka godzin.

<https://www.youtube.com/watch?v=y5XEwTDlriE>

**Temat 2 – Porównanie właściwości alkoholi.**

1. Przeczytaj temat: Porównanie właściwości alkoholi.
2. Rozwiąż zadania 1 i 2 str. 156.
3. Rozwiąż poniższe zadania:
4. Napisz równania spalania całkowitego alkoholi zawierających w cząsteczce

-10 atomów węgla

-32 atomy wodoru

* Za podstawie tabeli w podręczniku skonstruuj notatkę – jak zmienia się stan skupienia alkoholi w zależności od długości łańcucha węglowego.

Obejrzyj filmy:

<https://www.youtube.com/watch?v=V2Aj-iJ6p38>

<https://www.youtube.com/watch?v=aDsW8tx1KsY>

**Temat 3 – szereg homologiczny kwasów karboksylowych**

1. Przeczytaj w podręczniku temat: Szereg homologiczny kwasów karboksylowych
2. Zapisz w zeszycie tabelkę – szereg homologiczny kwasów karboksylowych (nazwa, wzór sumaryczny, strukturalny, półstrukturalny)
3. Zapisz ogólny wzór kwasów karboksylowych.
4. Rozwiąż zadania 1, 2, 3, 4, 5 i 6 ze strony 160.

**Temat 4 – kwas metanowy**

1. Przeczytaj temat – kwas metanowy – podręcznik str. 161 -163.
2. Zapisz w zeszycie reakcje spalania całkowitego i 2 reakcje spalania niecałkowitego kwasu metanowego. Uzgodnij je.
3. Zapisz reakcje dysocjacji kwasu metanowego – zachodzi analogicznie do dysocjacji kwasów nieorganicznych.
4. Zrób notatkę z właściwości i zastosowań kwasu metanowego.
5. Rozwiąż zadanie 1 i 2 ze str. 163.