

Chemia klasa VII zajęcia **30 marca 2020r.**

Temat: Poznajemy prawo zachowania masy.

Bardzo proszę zapoznać się z filmami

<https://www.youtube.com/watch?v=VNMkuk9GW-E>

Następnie proszę wykonać notatkę zawierającą treść prawa zachowania masy – informacje proszę odnaleźć w podręczniku.

Proszę obejrzeć filmy z doświadczeniem oraz wykonać polecenie

## Dziennik laboratoryjny. Prawo zachowania masy

### 1. To doświadczenie musisz znać

Obejrzyj film wpisując kod **C7Y8G6** na [docwiczenia.pl](http://docwiczenia.pl).

#### Doświadczenie 23. Potwierdzenie prawa zachowania masy

##### Zweryfikuj prawdziwość hipotezy:

*Masa produktu reakcji otrzymywania tlenku miedzi(II) z pierwiastków chemicznych jest równa sumie mas użytych substratów.*

**Uzupełnij schemat nazwami substancji użytych i otrzymanych w tym doświadczeniu chemicznym, a następnie sformułuj wniosek.**



Schemat:



masa zawartości kolby = 10 g

masa zawartości kolby = \_\_\_\_\_ g

**Wniosek:** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Zaproponowana hipoteza **była / nie była** prawdziwa, ponieważ \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Chemia klasa VII zajęcia **31 marca 2020r.**

Temat: Rozwiązujemy zadania z wykorzystaniem prawa zachowania masy.

Proszę rozwiązać następujące zadania w zeszycie:

1. W wyniku spalania 10 g wapnia otrzymano 14 g tlenku wapnia. Oblicz ile gramów tlenu zużyto do reakcji chemicznej.

- Oblicz, ile gramów magnezu uległo spaleniu w reakcji z 64 g tlenu, jeżeli produktem spalania jest 160 g tlenku magnezu.
- ile gramów tlenu zużyto do całkowitego spalania propanolu skoro w wyniku reakcji powstało 0.9g wody?
- Podczas termicznego rozkładu tlenku rtęci(II) otrzymano 3,2 g tlenu. Oblicz masę tlenku rtęci (II), jeśli masa rtęci była o 36,92 g większa od masy otrzymanego tlenu.

Chemia Klasa VIII zajęcia **30 marca 2020r.**

Temat: Porównujemy właściwości różnych alkoholi.

Proszę zapoznać się z następującym filmem

<https://www.youtube.com/watch?v=ztEoX9A4EUw>

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

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

Proszę rozwiązać następujące zadania

Informacja do zadania 1.

Wraz z wydłużaniem się łańcucha węglowego w cząsteczkach alkoholi wzrasta temperatura wrzenia, a zmniejszają się reaktywność chemiczna i rozpuszczalność w wodzie.

1. Uszereguj alkohole o podanych wzorach sumarycznych:

•  $CH_3OH$  •  $C_{10}H_{21}OH$  •  $C_4H_9OH$  •  $C_7H_{15}OH$  •  $C_2H_5OH$  zgodnie ze:

A. zwiększającą się reaktywnością chemiczną

\_\_\_\_\_

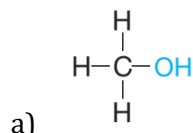
B. wzrastającą temperaturą wrzenia

\_\_\_\_\_

C. zwiększającą się rozpuszczalnością w wodzie

\_\_\_\_\_.

2. Napisz wzory półstrukturalne i sumaryczne oraz nazwy alkoholi, których cząsteczki przedstawiono za pomocą wzorów strukturalnych (a–c).



a)

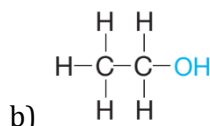
Wzór półstrukturalny:

\_\_\_\_\_

Wzór sumaryczny:

\_\_\_\_\_

Nazwa: \_\_\_\_\_



b)

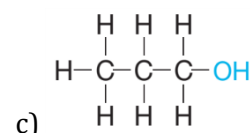
Wzór półstrukturalny:

\_\_\_\_\_

Wzór sumaryczny:

\_\_\_\_\_

Nazwa: \_\_\_\_\_



c)

Wzór półstrukturalny:

\_\_\_\_\_

Wzór sumaryczny:

\_\_\_\_\_

Nazwa: \_\_\_\_\_

Chemia Klasa VIII zajęcia **31 marca 2020r.**

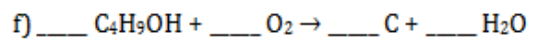
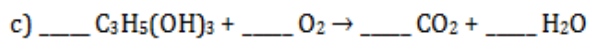
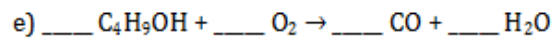
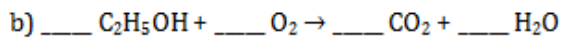
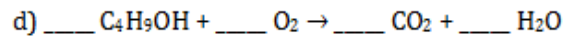
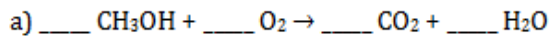
Temat: Zapisujemy równania reakcji spalania alkoholi

Proszę zapoznać się z następującym filmem

[https://www.youtube.com/watch?v=X\\_FqETqpHYc](https://www.youtube.com/watch?v=X_FqETqpHYc)

Proszę rozwiązać następujące zadania w zeszytcie:

Uzupełnij współczynniki stechiometryczne w równaniach reakcji spalania.



Uzupełnij współczynniki stechiometryczne w równaniach reakcji spalania.

