

Karta pracy ucznia

A. Wyznacz wzory empiryczne na podstawie wzorów rzeczywistych:

(a) kofeina, $C_8H_{10}N_4O_2$

(b) fruktoza, $C_{12}H_{22}O_{11}$

(c) nadtlenek wodoru, H_2O_2

(d) glukoza, $C_6H_{12}O_6$

(e) kwas askorbinowy (witamina C), $C_6H_8O_6$

(f) kwas octowy

(g) kwas cytrynowy

(h) hydrazyna

(i) nikotyna

(j) butan

B. Ustal, który ze związków zawiera największy procent masowy wodoru: 1 mol CH_4 , 0,6 mola C_6H_6 lub 0,4 mola C_3H_8 .

.....

C. W wyniku analizy dowiedziono, że pewien związek zawiera wagowo: 83% azotu oraz 17% tlenu. Ustal wzór empiryczny tego związku.

.....

D. Zaprojektuj ćwiczenie na podstawie przykładu 5 z e-materiału, wykonaj odpowiednie obliczenia, które pozwolą sprawdzić, czy Twoja koleżanka/kolega z ławki dobrze je rozwiązała/rozwiązał. Następnie treść zadania (bez odpowiedzi) przekaz swojej koleżance/koledze z ławki i upewnij się, czy dobrze je zrobiła/zrobił.