

wykonaj poniższe polecenia

1. przepisz temat do zeszytu (pomiń wiadomości podane niebieską czcionką) i uzupełnij brakujące
2. pracę domową z drugiego tematu i prześlij na adres [atolwinska@op.pl](mailto:atolwinska@op.pl)
3. na maile czekam do czwartku 17 grudnia do godziny 15

## **Temat: Metan i etan – podręcznik strony 108-112**

### **1. Metan**

- to najprostszy węglowodór



### **2. Właściwości metanu**

Podręcznik strona 109

### **3. Reakcje spalania metanu**

a) Spalanie całkowite

Rekcja w podręczniku strona 108 - przepisz

b) Spalanie niecałkowite

Dwie reakcja w podręczniku strona 109 – przepisz

Zwróć uwagę, że różnią się produktami w pierwszej powstaje  $\text{CO}_2$  w drugiej powstaje CO a w trzeciej C

W pierwszej reakcji spalania niecałkowitego powstaje **tlenek węgla (II)**

**popularnie zwany czadem** – gaz bezwonny, który powoduje śmierć.

Powstaje gdy podczas palenia brakuje tlenu w pomieszczeniu (gdy np.. za bardzo uszczelnimy pomieszczenia, brak lub niesprawna będzie wentylacja)

### **4. Etan**

- to węglowodór



### **5. Właściwości etanu**

Podręcznik strona 111

### **6. Reakcje spalania etanu**

c) Spalanie całkowite

Rekcja w podręczniku strona 111 - przepisz

d) Spalanie niecałkowite

Dwie reakcja w podręczniku strona 111 – przepisz

**Temat: Porównanie właściwości alkanów i ich zastosowań –**  
podręcznik strony 113-118

**1. Wspólne właściwości alkanów**

- wypisz z podręcznika strona 113

**2. Stan skupienia alkanów**

- wypisz z podręcznika strona 113

**3. Reakcje spalania alkanów**

Wszystkie alkany spalają się tak samo różnice w reakcjach chemicznych polegają tylko na dobraniu współczynników reakcji

a) Reakcja spalania całkowitego

Alkan + tlen → tlenek węgla (IV) + woda

Alkan + O<sub>2</sub> → CO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O

b) Reakcja spalania całkowitego

Alkan + tlen → tlenek węgla (II) + woda

Alkan + O<sub>2</sub> → CO + H<sub>2</sub>O

i

Alkan + tlen → tlenek węgla (IV) + woda

Alkan + O<sub>2</sub> → C + H<sub>2</sub>O

**4. Zastosowanie metanu i etanu**

Podręcznik strona 116

**Praca domowa**

Napisz równania reakcji chemicznej spalania heksanu i propanu

na maile z pracą domową czekam do czwartku 17 grudnia do godziny 15