

### *Część I: Opis lekcji (po co ta lekcja)*




Temat lekcji: Porównanie właściwości alkoholi

1. Zagadnienia związane z tematem lekcji:
  - a. Stan skupienie
  - b. Alkohole
  - c. Spalanie
  - d. Rozpuszczalność
2. Informację, co uczeń powinien wiedzieć i jakie umiejętności osiąść:
  - a. Kiedy alkohol rozpuszcza się w wodzie
  - b. Jaki stan skupienia mają alkohole
  - c. Co jest produktem reakcji spalania
3. Jakiej informacji zwrotnej oczekuje nauczyciel:
  - a. Wykonanie notatki
4. Informację o materiałach, z których mogą korzystać uczniowie:
  - a. Podręcznik do chemii dla klas 8, wydawnictwo Nowa Era,

## Część II: Zapisz w zeszycie

### Temat: Porównanie właściwości alkoholi.

#### 1. Liczba atomów węgla, a właściwości alkoholu

Stan skupienia w temp. 20°C	ciecze lotne	ciecze oleiste	substancje stałe
Liczba atomów węgla w cząsteczce, $n$	$1 \leq n \leq 3$	$4 \leq n \leq 11$	$n \geq 12$
Podział alkoholi	niższe alkohole	wyższe alkohole	
Właściwości	Bardzo dobrze rozpuszczają się w wodzie. Mają charakterystyczny zapach.	Trudno rozpuszczają się w wodzie. Mają charakterystyczny zapach.	Nie rozpuszczają się w wodzie. Są bezwonne.
Przykłady alkoholi	 metanol      etanol	 butanol	 $C_{16}H_{33}OH$

#### 2. Spalanie alkoholi - opis.

*Tu wpisz odpowiedź*

### Część III.

**Zadanie domowe (czas 10 minut) – przejrzyj notatki o alkoholach. Na kolejnej lekcji może być kartkówka.**

*Powodzenia*

*Jacek Kubinka*