

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

Powodzenia

Jacek Kubinka