**Zajęcia indywidualne**

**Chemia klasa VIII b**

*Temat: Glicerol – alkohol polihydroksylowy.*

Klasa VIII b

Termin realizacji: 26.03.2020 r.

Cel lekcji: Poznanie właściwości i zastosowań glicerolu.

Po tej lekcji będziesz umiał:

- zapisać wzór sumaryczny i strukturalny glicerolu,

- poznasz właściwości glicerolu,

- zapiszesz równanie reakcji spalania glicerolu,

- wymienisz zastosowania glicerolu

1. Zapisz temat do zeszytu.
2. Przeczytaj tekst z podręcznika str. 150-153.
3. Wykonaj tylko zadanie pierwsze w dołączonej karcie pracy, a jeśli będzie to dla Ciebie za trudne to tylko podpunkt b. W zadaniu 1 obejrzyj film zgodnie ze wskazówkami w pleceniu i podanym kodem.
4. Karta pracy jest jednocześnie notatką z lekcji. Przepisz zadanie do zeszytu.

**Dziennik laboratoryjny. Glicerol – alkohol polihydroksylowy**

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **C8F5MD** *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film.*

|  |
| --- |
| **Doświadczenie 27. Badanie właściwości glicerolu** |
| **a)** **Zapisz obserwacje z doświadczeń chemicznych przedstawionych na schematach.**   |  |  | | --- | --- | |  | | | **Obserwacje:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | **Obserwacje:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | |

**b) Uzupełnij tabelę, wpisując w kolumny określenia dotyczące właściwości glicerolu.** Wybierz je spośród podanych.

*odczyn obojętny • odczyn kwasowy • odczyn zasadowy • ciecz • substancja stała •  
słodki smak • bezsmakowy • bezbarwny • żółty • bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie •  
nie rozpuszcza się w wodzie • higroskopijny •żrący • toksyczny • ulega reakcjom spalania • bezwonny*

|  |  |
| --- | --- |
| **Właściwości chemiczne glicerolu** | **Właściwości fizyczne glicerolu** |
| \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |

**c)** **Napisz równanie reakcji spalania niecałkowitego glicerolu, w której jednym z produktów jest węgiel.**

**Równanie reakcji chemicznej:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Jeśli będziesz miała kłopoty z opanowaniem materiału, wykonaniem ćwiczeń skontaktuj się ze mną mailowo . Mój adres to

[n.zdalna.es@gmail.com](mailto:n.zdalna.es@gmail.com)

Życzę owocnej pracy

Pozdrawiam Ewa Spasińska

Źródło zadania: Nowa Era