Małgorzata Mazurek Tygodniowy Zakres Treści Materiału z chemii dla klasy 8 ( 16 – 18 kwietnia 2020 r.)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| data | temat dnia | materiały do pracy | dodatkowo |
| 16.04.20 | Wyższe kwasy karboksylowe. | Wpiszcie notatkę do zeszytu uzupełniając puste miejsca ( korzystaj z podręcznika) : ***Wyższe kwasy karboksylowe to kwasy o ………. łańcuchach węglowych. Nazywa się je także kwasami ………………. . Otrzymujemy je z tłuszczów . Do kwasów tłuszczowych zaliczamy :***   * ***kwas palmitynowy o wzorze ………………………..*** * ***kwas stearynowy o wzorze ………………………….*** * ***kwas oleinowy o wzorze*** *……………………………*   ***Mieszanina kwasów : stearynowego i palmitynowego nosi nazwę ……… i służy do produkcji świec. Kwas oleinowy jest głównym składnikiem olejów jadalnych, ……… i …...***  ***W wyniku reakcji kwasu stearynowego z wodorotlenkiem sodu ( NaOH) powstaje sól sodowa – …….. Substancja ta jest śliska w dotyku, rozpuszcza się w wodzie i pieni się.***  ***Mydła są to sole wyższych kwasów tłuszczowych.*** | Napisz wzór półstrukturalny kwasu oleinowego.  Zaznacz wiązanie podwójne .  Zastanów się, jak przebiega reakcja przyłączania chlorowców .  Jak nazwiesz związek chemiczny , który powstaje w wyniku:   * reakcji cząsteczki kwasu oleinowego z cząsteczką chloru * reakcji cząsteczki kwasu oleinowego z cząsteczką bromu   Zrób notatkę w zeszycie i nic mi nie przysyłaj. |
| 17.04.20 | Porównanie właściwości kwasów karboksylowych | Uzupełnij w zeszycie dwie tabele : ( proszę mi nie przysyłać )   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | Stan skupienia | ciecze |  |  | | Liczba atomów węgla w cząsteczce |  |  |  | | Podział kwasów karboksylowych |  |  |  | | Właściwości |  |  | mają delikatny zapach | | Przykłady kwasów |  | butanowy |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | |  | Niższe kwasy karboksylowe | Wyższe kwasy karboksylowe | | Stan skupienia |  |  | | Charakterystyczne reakcje |  |  | | Palność |  |  | | Rozpuszczalność w wodzie |  |  | | Czy ulegają dysocjacji jonowej? |  |  | | |