Rozkład materiału z chemii dla klasy ósmej ( od 23 .03.2020 r . do 12 .04.2020 r.)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| data | Temat dnia | Materiały do pracy | Dodatkowo |
| 26.03. | Porównanie właściwości alkoholi monohydroksylowych | Przeczytaj w podręczniku rozdz. 27 ( str.154-156) tematy do przemyślenia:   * zależność między właściwościami alkoholi monohydroksylowych a ilością atomów węgla w cząsteczce * produkty spalania alkoholi w zależności od dostępności tlenu * wykorzystanie alkoholi wyższych w przemyśle chemicznym, farmaceutycznym, kosmetycznym i tworzyw sztucznych. | Zastanów się nad następującymi problemami :   * jaka jest zależność pomiędzy właściwościami alkoholi monohydroksylowymi a ilością atomów węgla w ich cząsteczkach * dokonaj analizy reakcji spalania alkoholi na przykładzie butanolu ( str.155) i odpowiedz, od czego zależą produkty spalania * do czego człowiek wykorzystuje takie alkohole naturalne jak cytronelol, mentol, geraniol, retinol.   Wykonaj kartę pracy zamieszczoną w Librusie. |
| 27.03 | Szereg homologiczny kwasów karboksylowych | Przeczytaj w podręczniku rozdz.28 ( str. 157 – 160) i zwróć uwagę na :   * dwa rodzaje kwasów karboksylowych – nieorganiczne i organiczne * ogólny wzór organicznych kwasów karboksylowych * tworzenie nazw kwasów karboksylowych * szereg homologiczny kwasów monokarboksylowych ( mrówkowy, octowy, propionowy, masłowy, walerianowy) * kwasy dikarboksylowe ( szczawiowy , malonowy, bursztynowy) i trikarboksylowe ( cytrynowy) | Zastanów się nad następującymi problemami :   * jaki wzór ma grupa karboksylowa * jaki jest ogólny wzór kwasów karboksylowych , jak oznaczamy i nazywamy grupy, z których składa się cząsteczka kwasu * jakie są wzory sumaryczne kwasów : metanowego, etanowego, propanowego, butanowego i pentanowego, napisz ich nazwy zwyczajowe   Wykonaj notatkę w zeszycie , w której znajdą się podane powyżej zagadnienia |
| 2.04. | Kwas metanowy | Przeczytaj w podręczniku rozdz. 29 ( str.161 – 163 ) dotyczący kwasu metanowego. Wyszukaj w Internecie wiadomości na temat występowania kwasu metanowego ( mrówkowego) w przyrodzie. | Wykonaj mapę myśli, w której umieścisz wiadomości na temat kwasu mrówkowego. ( kwas metanowy) . Wykorzystaj ciekawostki wyszukane w Internecie. Zdjęcie mapy wyślij przez Librusa ( załącznik wiadomości ) lub na mój adres mailowy. |
| 3.04 | Kwas etanowy | Przeczytaj w podręczniku rozdział 30 ( str.164 – 168)  Zwróć uwagę na : wzór strukturalny i sumaryczny, proces fermentacji octowej, właściwości fizyczne i chemiczne kwasu etanowego ( kwas octowy) | Wykonaj kartę pracy – tworzenie nazw soli kwasów karboksylowych oraz obliczenia stechiometryczne – prawo zachowania masy. |