

Drodzy Uczniowie!

W tym tygodniu zgodnie z umową w ramach pracy klasowej wyślę Wam wszystkim, na e-mail link z zadaniami do wykonania, które będą podlegały ocenie. Zadania te zamieściłam w formie krótkiego Formularza i przypominam, że dotyczą zagadnień z działu „**Woda i roztwory wodne**”. Proszę o poważne podejście do sprawdzianu. Formularz proszę wypełnić najpóźniej do piątku (15.05.2020), ponieważ po tym terminie Formularz już będzie niedostępny. **Przypominam, że Wasza praca domowa również podlega ocenie i proszę przysyłać do mnie zaległe prace.**

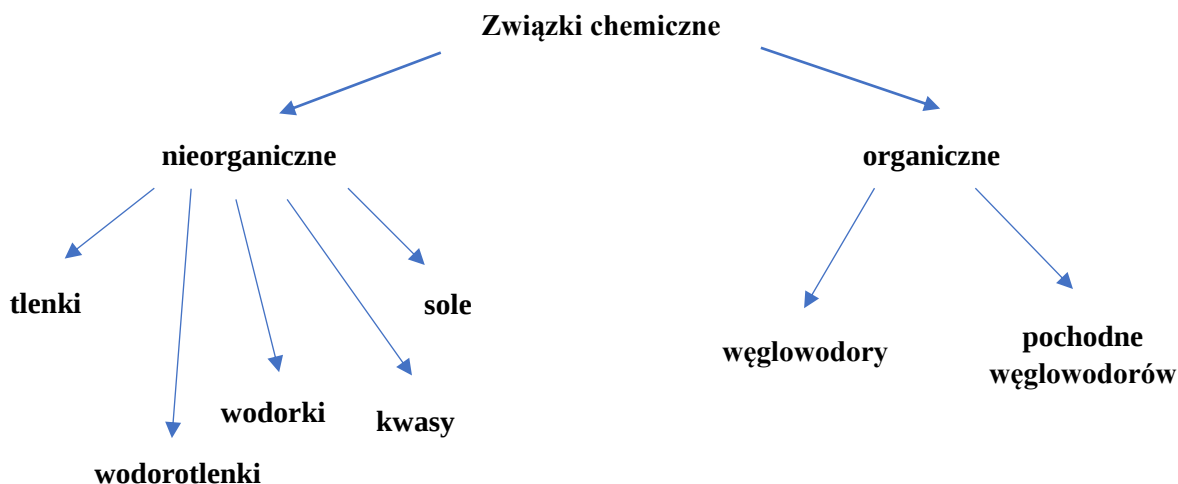
13.05.2020

1. Proszę w zeszyte przedmiotowym zapisać temat lekcji:

Temat : Elektrolity i nieelektrolity.

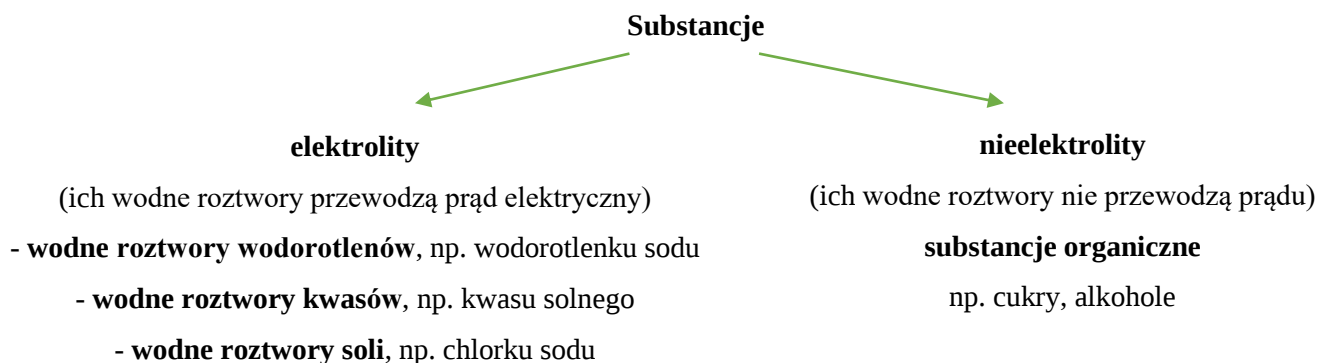
2. Pod tematem lekcji, proszę sporządzić w zeszyte przedmiotowym następującą notatkę:

1. Podział związków chemicznych.



2. Badanie przewodzenia prądu elektrycznego przez wodne roztwory substancji

(Proszę obejrzeć doświadczenie chemiczne **Badanie zjawiska przewodzenia prądu elektrycznego przez roztwory** <https://docwiczenia.pl/kod/C7S6K7>, a następnie przerysować podział substancji do zeszytu)



3. Wskaźniki kwasowo-zasadowe

Roztwory wodne elektrolitów barwią wskaźniki na odpowiedni kolor. **Wskaźniki kwasowo-zasadowe** są to substancje, które zmieniają barwę w zależności od odczynu roztworu. Znając kolory, na które mogą się barwić wskaźniki pod wpływem roztworów, można ustalić, czy odczyn badanego roztworu wodnego jest **kwasowy**, **zasadowy** czy **obojętny**.

Odczyn kwasowy - jest cechą charakterystyczną wodnych roztworów kwasów.

Odczyn zasadowy - jest cechą charakterystyczną wodnych roztworów zasad.

Do najczęściej stosowanych wskaźników należą m.in. **uniwersalne papierki wskaźnikowe**, **fenoloftaleina** i **oranż metylowy**. Istnieją również **wskaźniki naturalne**, czyli substancje występujące w przyrodzie, które zmieniają barwę w zależności od odczynu roztworu, np. wywar z czerwonej kapusty, esencja herbaciana, sok buraczany, sok z borówki czernicy (czarnej jagody).

3. Proszę, w ramach pracy domowej, obejrzeć doświadczenie chemiczne ***Jak zmienia się barwa uniwersalnego papierka wskaźnikowego w zależności od odczynu roztworu:*** <http://scholaris.pl/resources/run/id/65080>. Następnie po obejrzeniu filmiku, proszę napisać w zeszycie przedmiotowym jak zmienia się barwa papierka wskaźnikowego pod wpływem roztworów zasady, kwasu i wody destylowanej. Zdjęcie pracy domowej proszę przesłać na mój adres e-mail: adka367@interia.eu najpóźniej do niedzieli (17.05.2020).

Pozdrawiam Was serdecznie i życzę dużo zdrowia!