**Zajęcia indywidualne**

**Chemia klasa VII b**

***Temat: Elektrolity i nieelektrolity.***

**Termin realizacji**: 20.05.2020r.

**Cele lekcji:**

* Poznanie pojęć: elektrolit, nieelektrolit, wskaźniki kwasowo - zasadowe, odczyn
* Odróżnianie odczynu roztworów na podstawie barwy wskaźników. Zastosowanie wskaźników.

**Po tej lekcji będziesz umiała:**

* Definiować pojęcia: elektrolity, nieelektrolity, wskaźniki kwasowo – zasadowe, odczyn
* Badać przewodnictwo elektryczne różnych substancji rozpuszczonych w wodzie
* Wymienić i znać zastosowanie wskaźników (fenoloftaleiny, oranżu metylowego, uniwersalnego papierka wskaźnikowego)
* Badać wpływ różnych substancji na zmianę barwy wskaźników
* Wymienić rodzaje odczynu roztworu (kwasowy, zasadowy, obojętny), rozróżnić doświadczalnie odczyn kwasowy i odczyn zasadowy substancji za pomocą wskaźników
1. Zapisz temat do zeszytu.
2. Na podstawie podręcznika str. 202 wyjaśnij pojęcia: elektrolity i nieelektrolity oraz wpisz do zeszytu schemat podziału związków chemicznych.
3. Zapisz do zeszytu temat doświadczenia 30 str. 203. Wejdź w link:

<https://www.youtube.com/watch?v=lhWJ07Z_qVo>

Obejrzyj film docwiczenia.pl Kod: C7S6K7

1. Na podstawie obejrzanych doświadczeń narysuj schemat, podaj obserwacje i sformułuj wnioski.
2. Na podstawie podręcznika str. 204 wpisz do zeszytu zastosowania elektrolitów.
3. Wyjaśnij w zeszycie pojęcie wskaźniki kwasowo – zasadowe, wymień je (podręcznik str. 205).
4. Obejrzyj filmik na You Tube na podstawie którego zaobserwujesz jak zmienia się barwa wskaźników w zależności od odczynu roztworu. Wejdź w link:

<https://www.youtube.com/watch?v=MjpkQhzD3bk>

1. Na podstawie obejrzanych doświadczeń podaj obserwacje i sformułuj wnioski.
2. Przeczytaj tekst z podręcznika str. 207 ,, Jak ustalić odczyn roztworu?”
3. Wykonaj w zeszycie zadanie 1 i 3 z podręcznika str. 208.

Jeśli będziesz miała kłopoty z opanowaniem materiału, wykonaniem ćwiczeń skontaktuj się ze mną mailowo lub na Messengerze. Mój adres e-mail to:

 n.zdalna.es@gmail.com

Życzę owocnej pracy.

Pozdrawiam Ewa Spasińska