

T: Elektrolity i nieelektrolity.

(poniedziałek) 04. 05. 2020

Podręcznik strona: 202 – 208

1. Elektrolity – są to substancje, których roztwory wodne przewodzą prąd elektryczny.

Do elektrolitów zaliczamy:

- a) wodne roztwory wodorotlenków rozpuszczalnych w wodzie (np. sodu i potasu)
- b) wodne roztwory kwasów organicznych i nieorganicznych
- c) wodne roztwory soli (rozpuszczalnych w wodzie)

2. Nieelektrolity – są to substancje, których roztwory wodne nie przewodzą prądu elektrycznego.

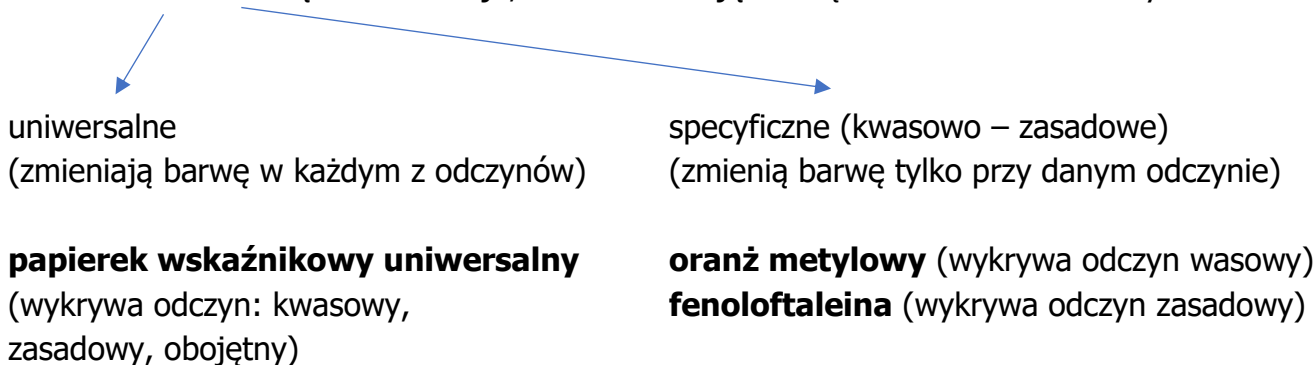
Do nieelektrolitów zaliczamy:

- a) woda destylowana
- b) wodne roztwory niektórych związków organicznych (np. cukru)

Na filmie badanie przewodnictwa wody i wody z solą:

<https://www.youtube.com/watch?v=Aq73hiKJJrs>

3. Wskaźniki – są to substancje, które zmieniają barwę w zależności od odczynu roztworu.



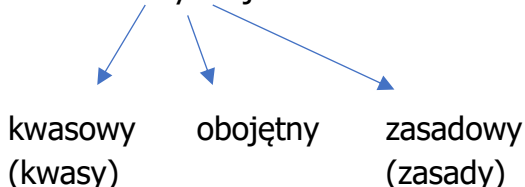
Filmy do obejrzenia jak zmieniają się barwy wskaźników w zależności od odczynu roztworu

<https://www.youtube.com/watch?v=aj379js6-Us> – papierki wskaźnikowe

<https://www.youtube.com/watch?v=LukO5KpxgMs> – fenoloftaleina

<https://www.youtube.com/watch?v=XeIwx7Y6Jto> – oranż metylowy

4. Odczyn – jest to cecha roztworu



5. Barwy wskaźników w zależności od odczynu roztworu:

wskaźnik odczyn	papierek wskaźnikowy	fenoloftaleina	oranż metylowy
kwasowy	 czerwony 	bezbarwny	 czerwony
obojętny	 żółty 	bezbarwny	 pomarańczowy
zasadowy	 niebieski (lub zielony) 	 różowy (malinowy) 	 żółty

6. Zastosowania elektrolitów:

- oczyszczanie metali
- pokrywanie powłokami metalicznymi (galwanizacja)

7. **Praca domowa: Do dnia 05.05.2020 rozwiąż zadanie 3 strona 208. Po rozwiązaniu zadania zrób zdjęcie lub skan rozwiązanego zadania i wyślij na adres: jurowiecka@op.pl**

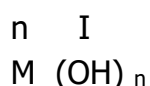
T: Wzory i nazwy wodorotlenków

(środa) 06. 05. 2020

Podręcznik strona: 209 – 210

1. Wodorotlenki – są to związki zbudowane z metalu i grupy wodorotlenkowej – OH.
2. Budowa wodorotlenków:

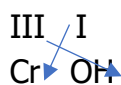
Wzór ogólny wodorotlenków:



n – wartościowość metalu M
grupa OH ma zawsze wartościowość I

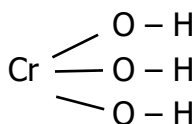
Przykład 1:

wodorotlenek chromu (III)



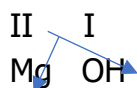
metoda krzyżowa: $\text{Cr} (\text{OH})_3$

Wzór strukturalny:



Przykład 2:

wodorotlenek magnezu



metoda krzyżowa: $\text{Mg} (\text{OH})_2$

Wzór strukturalny:

