

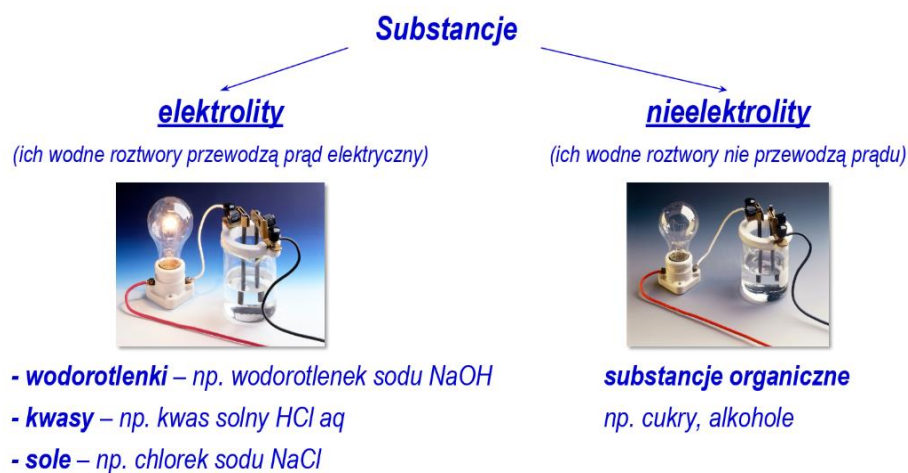
Witam,

Zapisz temat lekcji: **Elektrolity i nieelektrolity.**

Cele lekcji:

- Poznanie pojęć: elektrolit, nieelektrolit, wskaźniki kwasowo – zasadowe, odczyn.
- Odróżnienie odczynu roztworu na podstawie barwy wskaźników.

Zapisz w zeszycie.



Obejrzyj doświadczenie a następnie uzupełnij zadanie . Wejdź na stronę [docwiczzenia.pl](http://docwiczzenia.pl) i wpisz kod **C7S6K7**

**To doświadczenie musisz znać**

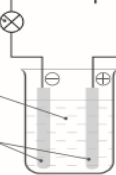
**12** Przeprowadzono doświadczenie chemiczne *Badanie zjawiska przewodzenia prądu elektrycznego przez roztwory wodne kwasu chlorowodorowego, sacharozy i wodorotlenku sodu*


źródło prądu stałego

żarówka

roztwór wodny badanej substancji

elektrody grafitowe





Obejrzyj film  
[docwiczzenia.pl](http://docwiczzenia.pl)  
Kod: C7S6K7

Napisz obserwacje oraz sformułuj wniosek.

Obserwacje: Żarówka zaświeciła się w \_\_\_\_\_.

Żarówka nie zaświeciła się w \_\_\_\_\_.

Wniosek: \_\_\_\_\_

są elektrolitami, ponieważ \_\_\_\_\_.

Natomiast \_\_\_\_\_,

ponieważ \_\_\_\_\_.













# ODCZYNU ROZTWORU I WSKAŹNIKÓW

**Odczyn roztworu** – cecha określająca, czy w roztworze znajduje się nadmiar jonów  $H^+$  lub  $OH^-$  albo czy ich stężenia są takie same.

**Wyróżniamy:**

- odczyn kwaśny –  $[H^+] > [OH^-]$
- odczyn obojętny –  $[H^+] = [OH^-]$
- odczyn zasadowy –  $[H^+] < [OH^-]$

**Wskaźniki** – indykatory – substancje stosowane do określania odczynu roztworu, które przyjmują charakterystyczną barwę dla określonego odczynu

BARWY NIEKTÓRYCH WSKAŹNIKÓW			
Wskaźnik	odczyn kwaśny (HCl aq)	odczyn obojętny (NaCl)	odczyn zasadowy (NaOH)
papierek wskaźnikowy	 czerwony	 pomarańczowy (brak zmiany)	 ciemnoniebieski (czasami zielony)
oranż metylowy	 czerwony	 pomarańczowy (brak zmiany)	 żółty
fenoloftaleina	 bezbarwny (brak zmiany)	 bezbarwny (brak zmiany)	 różowy (malinowy)
wywar z czerwonej kapusty	 czerwony	 fioletowy (brak zmiany)	 niebieski (czasami zielony)

## Praca domowa

**Zad. 1.** Zaparz mocną czarną herbatę, a następnie podziel ją na 3 porcje, do których dodaj odpowiednio:

a) łyżkę soku z cytryny lub łyżkę octu

b) łyżkę sody oczyszczonej

c) łyżkę wody kranowej

a następnie zamieszaj. Zapisz obserwacje i sformułuj wniosek

*P.S. mile widzianym będzie zrobienie zdjęcia i wklejenie go jako część pracy domowej ☺*

Notatkę wraz z zadaniem domowym proszę przesłać na adres  
stachuraa.zsstaszakowka@gmail.com czas do 05.06.2020 r.