

Część I: Opis lekcji (po co ta lekcja)

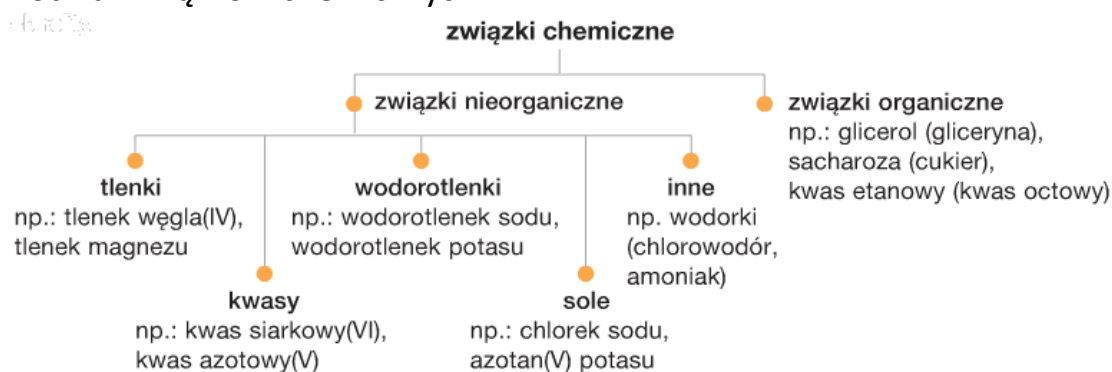
Temat lekcji: Elektrolity i nieelektrolity.

1. Zagadnienia związane z tematem lekcji:
 - a. Związek chemiczny
 - b. Przewodzenie prądu
 - c. Elektrolity i nieelektrolity
2. Informację, co uczeń powinien wiedzieć i jakie umiejętności osiąść:
 - a. Co to jest związek chemiczny
 - b. Co to jest elektrolit, co to jest nieelektrolit?
3. Jakiej informacji zwrotnej oczekuje nauczyciel:
 - a. Stopień opanowania treści lekcji zostanie zweryfikowany w czasie lekcji online
4. Informację o materiałach, z których mogą korzystać uczniowie:
 - a. Podręcznik do chemii dla klasy 7, wydawnictwo Nowa Era
 - b. Własny zeszyt
 - c. Lekcja online








Część II. Notatka

Temat: Elektrolity i nieelektrolity.

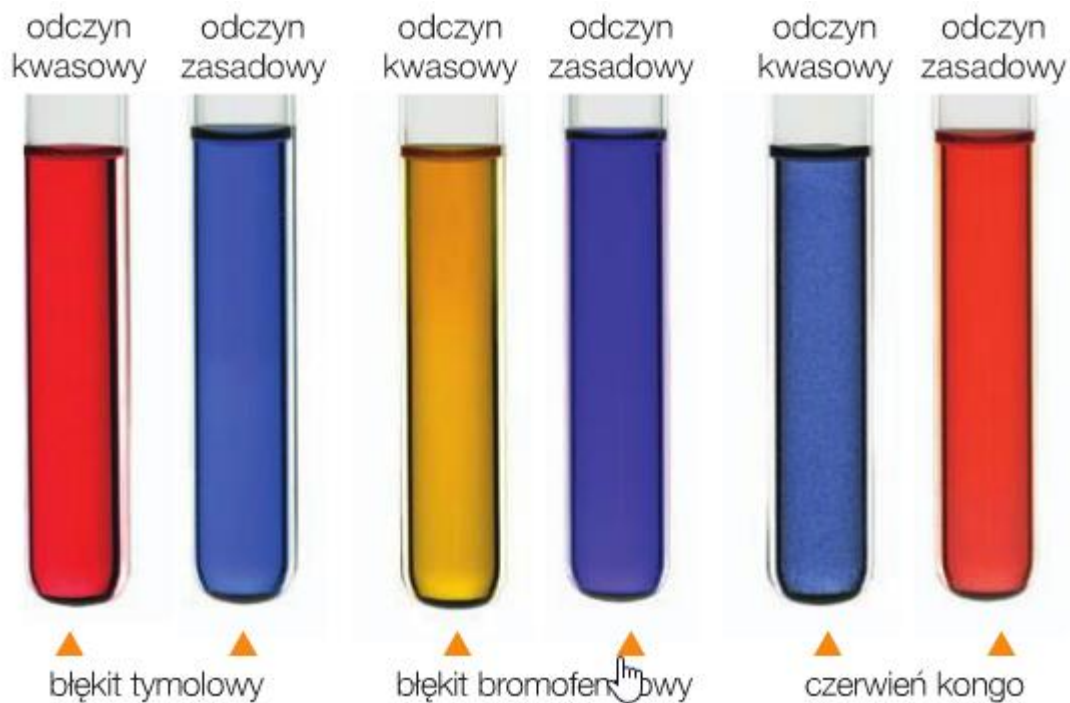
1. Podział związków chemicznych



2. Co to są elektrolity? Podaj przykłady.
3. Co to są nieelektrolity? Podaj przykłady.
4. Jaki odczyn mogą mieć roztwory?
5. Co to są wskaźniki kwasowo-zasadowe?
6. Wybrane wskaźniki – zachowanie w roztworach wodnych

Nazwa wskaźnika	Barwa w roztworze wodnym badanej substancji	Nazwa substancji
Uniwersalny papierek wskaźnikowy	 żółta	<ul style="list-style-type: none"> woda destylowana związki organiczne: glicerol, sacharoza sole: chlorek sodu, azotan(V) potasu
	 zielona	<ul style="list-style-type: none"> wodorotlenki: sodu, potasu
	 czerwona	<ul style="list-style-type: none"> kwasy: chlorowodorowy, siarkowy(VI)
Fenoloftaleina	 malinowa	<ul style="list-style-type: none"> wodorotlenki: sodu, potasu
	 bezbarna	<ul style="list-style-type: none"> woda destylowana związki organiczne: glicerol, sacharoza sole: chlorek sodu, azotan(V) potasu kwasy: chlorowodorowy, siarkowy(VI)
Oranż metylowy	 żółta*	<ul style="list-style-type: none"> woda destylowana związki organiczne: glicerol, sacharoza sole: chlorek sodu, azotan(V) potasu wodorotlenki: sodu, potasu
	 czerwona	<ul style="list-style-type: none"> kwasy: chlorowodorowy, siarkowy(VI)

7. Inne wskaźniki:



Powodzenia

Jacek Kubinka