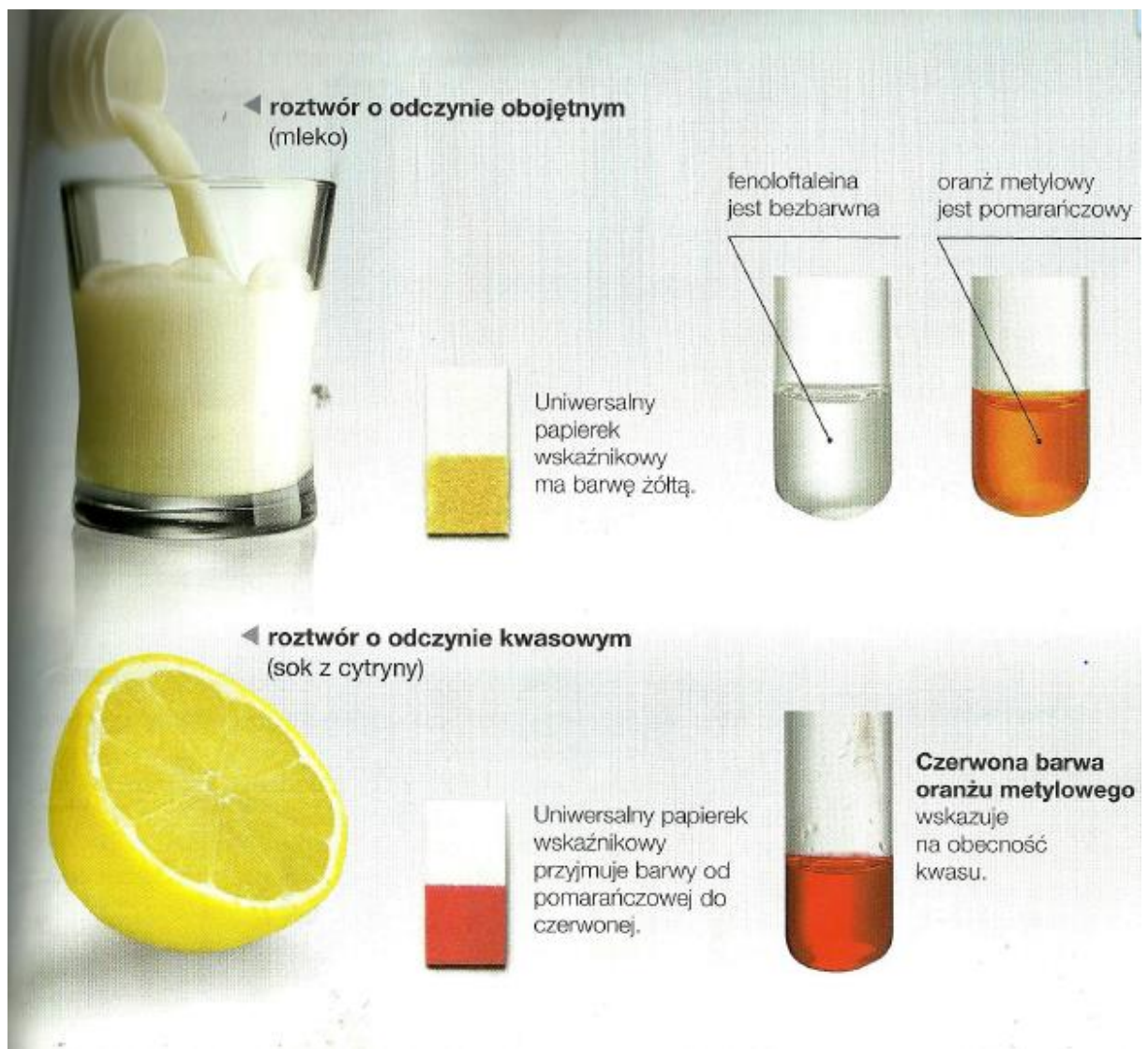


Temat: Elektrolity i nieelektrolity.- 27.04.2020 r








Na poprzedniej lekcji poznaliśmy elektrolity- związki chemiczne, których roztwory wodne przewodzą prąd elektryczny.

1. **Wskaźniki** to substancje zmieniające barwę w zależności od odczynu roztworów. Roztwory mogą mieć **odczyn kwasowy, zasadowy** lub **obojętny**.
2. Jak ustalić odczyn roztworu?
Znając kolory, na które mogą się barwić wskaźniki pod wpływem roztworów, można ustalić, czy odczyn badanego roztworu wodnego jest kwasowy, zasadowy czy obojętny.





3. **Fenoloftaleina**- wskaźnik, który pod wpływem roztworów wodorotlenków (zasad) barwi się na malinowo. Przy jego użyciu można wykryć obecność zasady.
4. **Oranż metylowy**- wskaźnik, który pod wpływem kwasów zmienia barwę z żółtej na czerwoną. Przy jego użyciu można wykryć obecność kwasu.
5. **Wskaźnik uniwersalny**- wskaźnik, który w roztworach kwasów przyjmuje barwy od pomarańczowej do czerwonej, a w roztworach wodorotlenków (zasad) - od zielonej do granatowej. Stosując go można wykryć obecność kwasu, zasady lub roztworu obojętnego.

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
	 bezbarwna	<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)

Zad. domowe- str. 208. zad.1 podręcznik.

Powodzenia.

Termin realizacji: 27.04. 2020 r

