
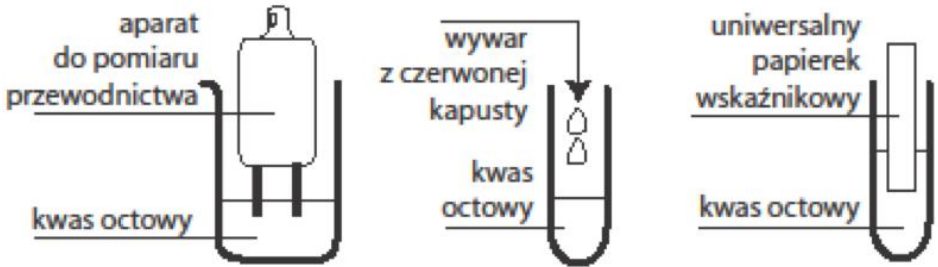



Tytuł i numer zalecanego doświadczenia w podstawie programowej	<b>23. Badanie właściwości kwasu octowego. Część 1</b>
Etap edukacyjny	II etap edukacyjny
Klasa	8
Dział tematyczny	9. Pochodne węglowodorów. Substancje chemiczne o znaczeniu biologicznym.
Treści wynikające z podstawy programowej	uczeń: 5) bada i opisuje wybrane właściwości fizyczne i chemiczne kwasu octowego; pisze w formie cząsteczkowej równania reakcji tego kwasu z wodorotlenkami, tlenkami metali, metalami; bada odczyn wodnego roztworu kwasu octowego; pisze równanie dysocjacji tego kwasu;

Sprzęt i odczynniki	<ul style="list-style-type: none"> <li>• probówka</li> <li>• pipeta Pasteura</li> <li>• zlewka o poj. 50 cm<sup>3</sup> lub szalka Petriego,</li> <li>• aparat do pomiaru przewodnictwa.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• 10-procentowy roztwór kwasu octowego (ocet),</li> <li>• woda,</li> <li>• uniwersalny papierek wskaźnikowy,</li> <li>• wywar z czerwonej kapusty.</li> </ul>
Piktogramy określające rodzaj zagrożenia	Działa drażniąco na skórę i na oczy. <div style="text-align: center; margin-top: 10px;">  </div>	
Bezpieczeństwo osobiste	okulary ochronne, rękawiczki	

<p><b>Schemat</b></p>	
<p><b>Fotografia</b></p>	
<p><b>Obserwacje</b></p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Żarówka aparatu do pomiaru przewodnictwa zaświeciła się.</li> <li>2. Uniwersalny papierek wskaźnikowy i wywar z czerwonej kapusty zabarwił się na kolor lekko czerwony.</li> </ol>
<p><b>Wnioski</b></p>	<p>Właściwości kwasu octowego są podobne do właściwości kwasów nieorganicznych: odczyn kwasowy ulega dysocjacji elektrolitycznej.</p>
<p><b>Równania reakcji</b></p>	$\text{CH}_3\text{COOH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+$

*Opracowanie: Halina Szczepaniec - nauczycielka konsultantka ds. nauczania chemii*