

**Chemia**  
**Nauczyciel: Jadwiga Jasińska**  
**rok szkolny 2024/2025**

**Podręcznik: To jest chemia ZP, część 2**

**Nowa Era**

**Wprowadzenie do chemii organicznej**

Ocena dopuszczająca [1]	Ocena dostateczna [1+2]	Ocena dobra [1+2+3]	Ocena bardzo dobra [1+2+3+4]	Ocena celująca [1 + 2 + 3 + 4 + 5]
<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>dzieli chemię na organiczną i nieorganiczną</li><li>definiuje pojęcie <i>chemia organiczna</i></li><li>wymienia pierwiastki chemiczne wchodzące w skład związków organicznych</li><li>określa najważniejsze właściwości atomu węgla na podstawie położenia tego pierwiastka chemicznego</li></ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>wyjaśnia pojęcie <i>chemia organiczna</i></li><li>określa właściwości węgla na podstawie położenia tego pierwiastka chemicznego w układzie okresowym</li><li>omawia występowanie węgla w środowisku przyrodniczym</li></ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>wyjaśnia i stosuje pojęcia: <i>wzór szkieletowy, wzór empiryczny, wzór rzeczywisty</i></li><li>przeprowadza doświadczenie chemiczne związane z wykrywaniem węgla w cukrze</li></ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>proponuje wzory empiryczny (elementarny) i rzeczywisty (sumaryczny) danego związku organicznego na podstawie jego składu i masy molowej</li></ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>projektuje, przeprowadza i analizuje wyniki doświadczenia pozwalającego wykryć obecność węgla, wodoru, tlenu, azotu i siarki w związkach organicznych</li><li>wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat odmian alotropowych węgla i ich właściwości, wyjaśnia przyczynę różnic między właściwościami odmian alotropowych węgla</li></ul>

<p>w układzie okresowym pierwiastków</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• wyjaśnia pojęcie <i>alotropia</i></li> </ul>				<ul style="list-style-type: none"> <li>• na podstawie wyszukanych informacji wymienia zastosowania odmian alotropowych węgla wynikające z ich właściwości</li> </ul>
--	--	--	--	--

## 1. Węglowodory

Ocena dopuszczająca [1]	Ocena dostateczna [1+2]	Ocena dobra [1+2+3]	Ocena bardzo dobra [1+2+3+4]	Ocena celująca [1 + 2 + 3 + 4 + 5]
<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• definiuje pojęcia: <i>węglowodory, alkany, alkeny, alkiny, homologi, szereg homologiczny węglowodorów, grupa alkilowa, reakcje podstawiania(substytucji), przyłączania (addycji), polimeryzacji, spalania, izomeria, rodnik</i></li> <li>• wymienia rodzaje izomerii</li> <li>• zapisuje wzory ogólne alkanów, alkenów, alkinów</li> <li>• zapisuje wzory sumaryczne i strukturalne i podaje nazwy systematyczne węglowodorów nasyconych i nienasyconych o liczbie atomów węgla od 1 do 10</li> <li>• zapisuje wzory przedstawicieli poszczególnych szeregów</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• wyjaśnia pojęcia: <i>wiązanie zdelokalizowane, stan podstawowy, stan wzbudzony, wiązania typu <math>\sigma</math> i <math>\pi</math>, reakcje: substytucji, addycji, polimeryzacji</i></li> <li>• zapisuje wzory ogólne alkanów, alkenów i alkinów, a na ich podstawie wyprowadza wzory sumaryczne węglowodorów</li> <li>• przedstawia właściwości metanu, etenu i etynu; zapisuje równania</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• określa przynależność węglowodoru do danego szeregu homologicznego na podstawie jego wzoru sumarycznego</li> <li>• charakteryzuje zmianę właściwości fizycznych i chemicznych węglowodorów w zależności od długości łańcucha węglowego</li> <li>• określa rzędowość atomów węgla w cząsteczkach alkanów</li> <li>• wyjaśnia, na czym polega izomeria</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• zapisuje wzory strukturalne dowolnych węglowodorów (izomerów); określa typ izomerii</li> <li>• projektuje doświadczenie chemiczne i doświadczalnie identyfikuje produkty całkowitego spalania węglowodorów</li> <li>• udowadnia, że dwa węglowodory o takim samym składzie procentowym mogą</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• wyjaśnia na dowolnych przykładach mechanizm reakcji: substytucji, addycji, eliminacji, polimeryzacji i kondensacji</li> <li>• proponuje kolejne etapy substytucji i zapisuje je na przykładzie chlorowania etanu</li> <li>• zapisuje mechanizm reakcji addycji na przykładzie reakcji etenu z bromem lub chlorem</li> </ul>

<p>homologicznych węglowodorów, podaje ich nazwy</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• zapisuje równania reakcji spalania metanu, etenu, etynu</li> <li>• zapisuje wzory benzenu</li> </ul>	<p>reakcji chemicznych, którym ulegają</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• podaje nazwy systematyczne izomerów na podstawie ich wzorów półstrukturalnych</li> <li>• stosuje zasady nazewnictwa systematycznego alkanów (proste przykłady)</li> <li>• zapisuje równania reakcji spalania całkowitego i niecałkowitego alkanów, alkenów, alkinów</li> <li>• zapisuje równania reakcji: bromowania, uwodorniania oraz polimeryzacji etenu i etynu</li> <li>• wyjaśnia pojęcie <i>aromatyczność</i> na przykładzie benzenu</li> <li>• zapisuje wzór ogólny szeregu homologicznego benzenu</li> </ul>	<p>konstytucyjna; podaje jej przykłady</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• podaje nazwę systematyczną izomeru na podstawie jego wzoru półstrukturalnego i odwrotnie</li> <li>• określa typy reakcji chemicznych, którym ulega dany węglowódor; zapisuje ich równania</li> <li>• odróżnia doświadczalnie węglowodory nasycone od węglowodorów nienasyconych</li> <li>• omawia budowę pierścienia benzenowego i wyjaśnia pojęcie <i>delokalizacja elektronów</i></li> <li>• zapisuje równania reakcji spalania benzenu</li> <li>• wyjaśnia, dlaczego benzen nie odbarwia wody bromowej ani wodnego roztworu</li> </ul>	<p>należć do dwóch różnych szeregów homologicznych</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• zapisuje równania reakcji chemicznych, którym ulega benzen (spalanie, bromowanie z użyciem i bez użycia katalizatora, uwodornienie, nitrowanie i sulfonowanie)</li> <li>• projektuje doświadczenia chemiczne dowodzące różnic we właściwościach węglowodorów: nasyconych, nienasyconych i aromatycznych</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat sposobów otrzymywania metanu, etenu i etynu, na podstawie wyszukanych informacji zapisuje równania reakcji otrzymywania metanu, etenu i etynu</li> <li>• wyszukuje, porządkuje i prezentuje informacje na temat właściwości i zastosowań węglowodorów aromatycznych</li> <li>• wyszukuje, porządkuje i prezentuje informacje na temat źródeł węglowodorów w środowisku przyrodniczym</li> </ul>
--	---	---	--	--

	<ul style="list-style-type: none"> <li>wymienia reakcje, którym ulega benzen (spalanie, bromowanie z użyciem katalizatora, uwodornianie, nitrowanie)</li> </ul>	<p>manganianu(VII) potasu</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>wyjaśnia przyczyny stosowania przedrostków: <i>meta-</i>, <i>orto-</i>, <i>para-</i> w nazwach izomerów</li> <li>podaje nazwy i zapisuje wzory toluenu, ksylenów</li> <li>wyjaśnia, na czym polegają procesy krakingu i reformingu</li> <li>wyjaśnia pojęcie <i>zielona chemia</i></li> </ul>		<ul style="list-style-type: none"> <li>wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat właściwości ropy naftowej i gazu ziemnego</li> <li>wyszukuje, porządkuje i prezentuje informacje na temat sposobów i zastosowań produktów przeróbki ropy naftowej</li> <li>wyszukuje i prezentuje przykłady węgla kopalnych</li> <li>wyszukuje, porządkuje i prezentuje informacje na temat zastosowania produktów pirolizy węgla</li> <li>wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje</li> </ul>
--	---	--	--	--

				<p>informacje na temat wpływu wydobycia i stosowania paliw kopalnych na stan środowiska przyrodniczego</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• wyszukuje, porządkuje i prezentuje informacje na temat przebiegu destylacji ropy naftowej</li><li>• wyszukuje, porządkuje i prezentuje informacje na temat składu i właściwości benzyny</li><li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat sposobów ochrony środowiska przyrodniczego przed degradacją</li></ul>
--	--	--	--	--

## 2. Fluorowc pochodne węglowodorów, alkohole, fenole, aldehydy i ketony

Ocena dopuszczająca [1]	Ocena dostateczna [1+2]	Ocena dobra [1+2+3]	Ocena bardzo dobra [1+2+3+4]	Ocena celująca [1 + 2 + 3 + 4 + 5]
<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>definiuje pojęcia: <i>grupa funkcyjna, fluorowc pochodne, alkohole mono- i polihydroksylowe, fenole, aldehydy, ketony</i></li> <li>zapisuje wzory i podaje nazwy grup funkcyjnych występujących w związkach organicznych</li> <li>zapisuje wzory i nazwy wybranych fluorowc pochodnych</li> <li>zapisuje wzory metanolu i etanolu, wymienia ich właściwości, omawia ich wpływ na organizm człowieka</li> <li>podaje zasady nazewnictwa systematycznego fluorowc pochodnych, alkoholi mono-</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>wyjaśnia przebieg reakcji polimeryzacji na przykładzie PVC</li> <li>wyjaśnia pojęcie <i>rzędowość alkoholi</i></li> <li>zapisuje wzory czterech pierwszych alkoholi w szeregu homologicznym; podaje ich nazwy systematyczne</li> <li>wyprowadza wzór ogólny alkoholi</li> <li>zapisuje wzór glikolu, podaje jego nazwę systematyczną,</li> <li>zapisuje równania reakcji spalania glicerolu i reakcji glicerolu z sodem</li> <li>zapisuje wzory czterech pierwszych aldehydów w szeregu homologicznym i podaje ich nazwy systematyczne</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>bada doświadczalnie właściwości etanolu i zapisuje odpowiednie równania reakcji chemicznych (rozpuszczalność w wodzie, palność, reakcja z sodem, odczyn, działanie na białko jaja, reakcja z chlorowodorem)</li> <li>wyjaśnia pojęcie <i>reakcja eliminacji</i>:</li> <li>bada doświadczalnie właściwości glicerolu (rozpuszczalność w wodzie, palność, reakcja glicerolu z sodem)</li> <li>zapisuje równania reakcji spalania glicerolu i reakcji glicerolu z sodem</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>porównuje właściwości alkoholi monohydroksylowych o łańcuchach węglowych różnej długości</li> <li>wyjaśnia przebieg reakcji polimeryzacji fluorowc pochodnych</li> <li>porównuje doświadczalnie charakter chemiczny alkoholi mono- i polihydroksylowych na przykładach etanolu i glicerolu</li> <li>wyjaśnia zjawisko kontrakcji etanolu</li> <li>ocenia wpływ pierścienia benzenowego na charakter chemiczny fenolu</li> <li>przedstawia sposób, w jaki można wykryć obecność fenolu</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>definiuje pojęcia: <i>dawka, uzależnienie</i></li> <li>wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat wpływu różnych alkoholi na organizm</li> <li>wyjaśnia, na czym polega proces fermentacji alkoholowej, wyszukuje, porządkuje i porównuje informacje na ten temat</li> <li>wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat rodzajów tworzyw sztucznych</li> <li>wyszukuje, porządkuje i prezentuje informacje na temat źródeł, otrzymywania i właściwości fenoli i alkoholi</li> </ul>

<p>i polihydroksylowych, aldehydów, ketonów</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• zapisuje wzory ogólne alkoholi monohydroksylowych, aldehydów i ketonów</li> <li>• zapisuje wzory półstrukturalne i sumaryczne czterech pierwszych członów szeregu homologicznego alkoholi</li> <li>• zapisuje wzór glicerolu, podaje jego nazwę systematyczną,</li> <li>• zapisuje wzór fenolu, podaje jego nazwę systematyczną,</li> <li>• zapisuje wzory aldehydów mrówkowego i octowego, podaje ich nazwy systematyczne</li> <li>• wymienia reakcje charakterystyczne aldehydów</li> <li>• wskazuje różnice w budowie aldehydów i ketonów</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• zapisuje równanie reakcji otrzymywania aldehydu octowego z etanolu</li> <li>• wyjaśnia przebieg reakcji charakterystycznych aldehydów na przykładzie aldehydu mrówkowego (próby Tollensa i Trommera)</li> <li>• wyjaśnia zasady nazewnictwa systematycznego ketonów</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• przeprowadza próby Tollensa i Trommera dla aldehydu octowego</li> <li>• bada doświadczalnie właściwości acetonu i wykazuje, że ketony nie mają właściwości redukujących</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• porównuje budowę cząsteczek oraz właściwości alkoholi i fenoli</li> <li>• zapisuje równania reakcji przedstawiające próby Tollensa i Trommera dla aldehydów mrówkowego i octowego</li> <li>• analizuje i porównuje budowę cząsteczek aldehydów i ketonów</li> <li>• wykazuje, że aldehydy i ketony o takiej samej liczbie atomów węgla są względem siebie izomerami</li> <li>• zapisuje równania reakcji utleniania alkoholi drugorzędowych</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• omawia mechanizm reakcji eliminacji na przykładzie butan-2-olu</li> <li>• projektuje i wykonuje doświadczenie, w którym wykryje obecność fenolu, analizuje jego wyniki</li> <li>• bada doświadczalnie charakter chemiczny fenolu w reakcji z wodorotlenkiem sodu, kwasem azotowym(V) i kwasem chlorowodorowym; zapisuje odpowiednie równania reakcji chemicznych</li> <li>• wyszukuje, porządkuje i prezentuje informacje na temat metody otrzymywania, właściwości oraz zastosowań fluorowcopochodnych węglowodorów</li> <li>• wyszukuje, porządkuje i prezentuje informacje o metodach otrzymywania, właściwościach i</li> </ul>
--	---	---	---	---

				zastosowaniach aldehydów i ketonów
--	--	--	--	------------------------------------

### 3. Kwasy karboksylowe, estry, aminy i amidy

Ocena dopuszczająca [1]	Ocena dostateczna [1+2]	Ocena dobra [1+2+3]	Ocena bardzo dobra [1+2+3+4]	Ocena celująca [1 + 2 + 3 + 4 + 5]
<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• wyjaśnia pojęcia: <i>kwasy karboksylowe, grupa karboksylowa, niższe i wyższe kwasy karboksylowe, kwasy tłuszczowe, mydła, estry, reakcja kondensacji, reakcja estryfikacji, reakcja hydrolizy estrów, napięcie powierzchniowe cieczy, twardość wody, aminy, nikotynizm</i></li> <li>• zapisuje wzory kwasów mrówkowego i octowego, podaje ich nazwy systematyczne,</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• podaje wzór ogólny kwasów karboksylowych</li> <li>• zapisuje wzory i podaje nazwy kwasów szeregu homologicznego kwasów karboksylowych</li> <li>• podaje właściwości kwasów karboksylowych</li> <li>• opisuje reakcje kwasów karboksylowych z metalami, wodorotlenkami i solami kwasów o małej mocy</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• opisuje izomery kwasów karboksylowych</li> <li>• zapisuje równania reakcji otrzymywania kwasów karboksylowych</li> <li>• zapisuje równania reakcji dysocjacji jonowej kwasów karboksylowych</li> <li>• zapisuje równania reakcji kwasów karboksylowych z metalami, wodorotlenkami i solami kwasów o mniejszej mocy</li> <li>• zapisuje równania reakcji spalania kwasów karboksylowych</li> <li>• zapisuje równania reakcji dysocjacji jonowej kwasów karboksylowych</li> <li>• projektuje doświadczenie chemiczne umożliwiające</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• wyjaśnia podobieństwa we właściwościach kwasów karboksylowych i kwasów nieorganicznych</li> <li>• przeprowadza doświadczalnie reakcję kwasu stearynowego z magnezem i tlenkiem miedzi(II); zapisuje odpowiednie równania reakcji</li> <li>• przeprowadza doświadczalnie reakcję kwasu stearynowego z wodorotlenkiem</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• wyjaśnia, na czym polega reakcja zmydlania tłuszczów</li> <li>• zapisuje równania reakcji hydrolizy tłuszczów</li> <li>• otrzymuje doświadczalnie mydło sodowe (stearynian sodu), bada jego właściwości i zapisuje odpowiednie równanie reakcji chemicznej</li> <li>• opisuje zachowanie mydła w twardej wodzie</li> <li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje wpływ niektórych środków czystości na stan środowiska przyrodniczego</li> <li>• przeprowadza doświadczenie, w którym porównuje moc kwasów</li> </ul>



<p>omawia właściwości i zastosowania</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• karboksylowych</li> <li>• omawia właściwości kwasów karboksylowych</li> <li>• podaje przykład kwasu tłuszczowego</li> <li>• omawia budowę cząsteczek estrów i wskazuje grupę funkcyjną</li> <li>• opisuje właściwości estrów</li> <li>• omawia budowę tłuszczów jako estrów glicerolu i wyższych kwasów karboksylowych</li> <li>• dzieli tłuszcze ze względu na pochodzenie i stan skupienia</li> <li>• opisuje powstawanie emulsji</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• podaje nazwy soli kwasów karboksylowych</li> <li>• zapisuje wzory czterech pierwszych kwasów karboksylowych w szeregu homologicznym; podaje ich nazwy systematyczne</li> <li>• opisuje izomery kwasów karboksylowych</li> <li>• bada właściwości kwasów mrówkowego i octowego (odczyn, palność, reakcje z metalami, tlenkami metali i zasadami)</li> <li>• zapisuje wzory trzech kwasów tłuszczowych, podaje ich nazwy i wyjaśnia, dlaczego zalicza się je do wyższych</li> </ul>	<p>rozdzielenie wyższych kwasów karboksylowych nasyconych i nienasyconych</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• bada właściwości wyższych kwasów karboksylowych</li> <li>• zapisuje równania reakcji wyższych kwasów karboksylowych-reakcje spalania i reakcję z zasadami</li> <li>• przeprowadza reakcję otrzymywania octanu etylu; bada jego właściwości</li> <li>• zapisuje równanie reakcji otrzymywania octanu etylu i omawia warunki, w jakich zachodzi ta reakcja chemiczna</li> <li>• zapisuje równania reakcji hydrolizy estrów w środowiskach zasadowym i kwasowym</li> <li>• wyjaśnia, dlaczego estryfikację można zaliczyć do reakcji kondensacji</li> <li>• wyjaśnia rolę katalizatora w przebiegu reakcji estryfikacji</li> </ul>	<p>sodu; zapisuje równanie tej reakcji</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• przeprowadza doświadczalne proces otrzymywania estru w reakcji alkoholu z kwasem</li> <li>• odróżnia doświadczalnie tłuszcze nasycone od tłuszczów nienasyconych</li> <li>• określa moc kwasów karboksylowych</li> </ul>	<p>organicznych i nieorganicznych</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje metody otrzymywania właściwości i zastosowań kwasów karboksylowych</li> <li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat występowania i zastosowań wyższych kwasów karboksylowych</li> <li>• wyszukuje, porządkuje i prezentuje informacje na temat tego, czym są mydła i sposobu ich otrzymywania</li> <li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat występowania i zastosowań estrów i tłuszczów</li> <li>• wyszukuje, porządkuje i prezentuje informacje na temat substancji powierzchniowo czynnych, podaje ich przykłady</li> <li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat występowania i zastosowań amin</li> </ul>
--	--	--	--	--

	<p>kwasów karboksylowych</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• wyjaśnia, na czym polega reakcja estryfikacji</li> <li>• zapisuje wzór ogólny estrów</li> <li>• zapisuje wzory i nazwy estrów</li> <li>• wyjaśnia przebieg reakcji hydrolizy estrów w środowiskach zasadowym i kwasowym</li> <li>• zapisuje wzór ogólny tłuszczów</li> <li>• wymienia właściwości fizyczne i chemiczne tłuszczów</li> <li>• wyjaśnia mechanizm utwardzania tłuszczów ciekłych</li> <li>• wyjaśnia budowę substancji powierzchniowo czynnych</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• zapisuje reakcję utwardzania tłuszczów ciekłych</li> <li>• bada wpływ różnych substancji na napięcie powierzchniowe wody</li> <li>• przedstawia zjawisko izomerii amin</li> <li>• zapisuje równania reakcji amin z wodą, kwasem chlorowodorowym</li> </ul>		<ul style="list-style-type: none"> <li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat wpływu nikotyny i kofeiny na organizm człowieka</li> </ul>
--	--	---	--	---

	<ul style="list-style-type: none"> <li>• zapisuje wzór ogólny amin</li> <li>• zapisuje wzory amin</li> <li>• wymienia właściwości amin</li> </ul>			
--	---	--	--	--

#### 4. Wielofunkcyjne pochodne węglowodorów

Ocena dopuszczająca [1]	Ocena dostateczna [1+2]	Ocena dobra [1+2+3]	Ocena bardzo dobra [1+2+3+4]	Ocena celująca [1 + 2 + 3 + 4 + 5]
<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• definiuje pojęcia: <i>wielofunkcyjne pochodne węglowodorów, hydroksykwasy, aminokwasy, punkt izoelektryczny, jon obojnaczy, peptydy, wiązanie peptydowe, białka, koagulacja, peptyzacja, denaturacja, wysalanie białek, sacharydy, monosacharydy, aldozy, ketozy, disacharydy, polisacharydy, próba jodoskrobiowa, recykling</i></li> <li>• zapisuje wzór najprostszego hydroksykwasu</li> <li>• zapisuje wzór najprostszego aminokwasu podaje wzór ogólny aminokwasów</li> <li>• określa skład pierwiastkowy białek</li> <li>• omawia sposób wykrywania obecności białka</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• opisuje budowę hydroksykwasów</li> <li>• podaje nazwy grup funkcyjnych w aminokwasach</li> <li>• zapisuje wzory i omawia właściwości glicyny i alaniny</li> <li>• zapisuje wzory łańcuchowe w projekcji Fischera glukozy i fruktozy;</li> <li>• wyszukuje informacje na temat właściwości skrobi i celulozy</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• wyjaśnia mechanizm powstawania jonów obojnacznych</li> <li>• wyjaśnia proces hydrolizy peptydów</li> <li>• bada doświadczalnie właściwości glukozy i fruktozy</li> <li>• wykrywa doświadczalnie obecność grup hydroksylowych w cząsteczce glukozy</li> <li>• wyszukuje odpowiednie informacje i na ich podstawie wyjaśnia, jakie tworzywa nazywane są biodegradowalnymi</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• wykonuje doświadczenie, które potwierdzi amfoteryczny charakter aminokwasów</li> <li>• zapisuje równanie reakcji kondensacji cząsteczek aminokwasów</li> <li>• przeprowadza doświadczenia umożliwiające identyfikację wiązania peptydowego (reakcja biuretowa i ksantoproteinowa)</li> <li>• porównuje właściwości skrobi</li> </ul>	<p>czeń:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• analizuje wpływ używania tworzyw na środowisko przyrodnicze; omawia potrzebę poszukiwania odpowiednich procesów i materiałów przyjaznych środowisku przyrodniczemu</li> <li>• omawia potrzebę segregacji odpadów i jej sposoby</li> <li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat</li> </ul>

<ul style="list-style-type: none"> <li>• określa skład pierwiastkowy sacharydów</li> <li>• dzieli sacharydy na proste i złożone, podaje po jednym przykładzie każdego z nich (nazwa, wzór sumaryczny)</li> </ul>			<p>i celulozy wynikające z różnicy w budowie ich cząsteczek</p>	<p>występowania i sposobów otrzymywania hydroksykwasów</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat roli fotosyntezy w powstawaniu monosacharydów</li> <li>• analizuje wyniki doświadczeń chemicznych- próby Trommera i Tollensa z wykorzystaniem cukrów,</li> <li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i prezentuje informacje na temat występowania i zastosowań wybranych aminokwasów i roli białka w organizmie</li> <li>• wyszukuje, porządkuje, porównuje i</li> </ul>
--	--	--	---	--

				prezentuje informacje na temat właściwości glukozy, sacharozy, skrobi i celulozy; na podstawie wyszukanych informacji wymienia źródła tych substancji w środowisku przyrodniczym oraz ich zastosowania
--	--	--	--	--

**Ocenę celującą** otrzymuje uczeń, który opanował wszystkie treści z podstawy programowej oraz rozwiązuje zadania o wysokim stopniu trudności.