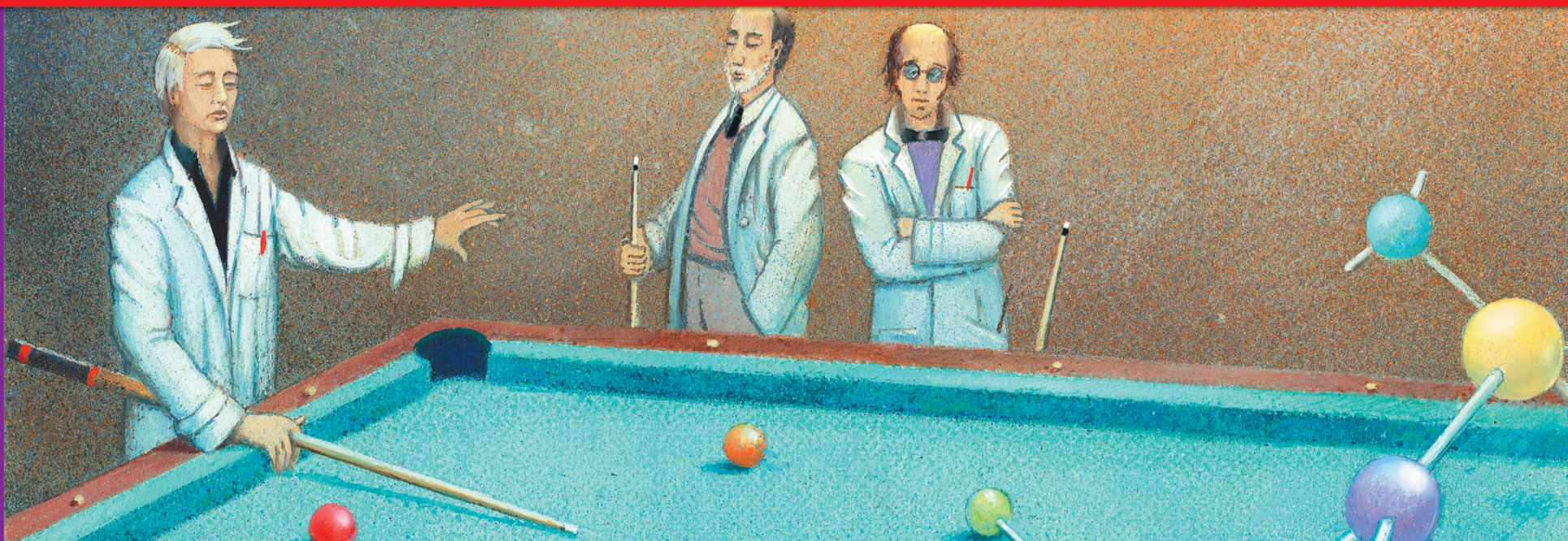


KALENDARZ

MATURA 2012

CHEMIA

KALENDARZ PRZYGOTWAŃ • PLAN PRACY NA ROK SZKOLNY



OPERON



imię i nazwisko

start

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi	
3.10 30 7.10		Przygotowanie do pracy	<p>Przygotowanie do pracy</p> <ul style="list-style-type: none"> – zapoznanie się z informacjami na temat matury ze stron www.cke.edu.pl i www.men.gov.pl, w tym z informatorem maturalnym – zapoznanie się z publikacjami <i>Chemia. Matura 2012. Testy i arkusze dla maturalisty</i> oraz <i>Vademecum maturalne</i> Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON – zgromadzenie potrzebnych podręczników i innych przydatnych publikacji – zapoznanie się ze wskazówkami, jak rozwiązywać zadania maturalne krok po kroku zamieszczonymi w <i>Vademecum maturalnym 2012</i> Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON – rozwiązanie arkuszy maturalnych zamieszczonych na płycie CD dołączonej do testów <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>	
10.10 29 14.10	Budowa atomów, wiązania chemiczne, układ okresowy pierwiastków	<ul style="list-style-type: none"> ■ Liczba masowa i atomowa jako informacja o budowie atomów ■ Izotopy ■ Przemiany promieniotwórcze α i β ■ Konfiguracje elektronowe atomów i ich różne sposoby zapisywania ■ Bloki energetyczne: s, p ■ Wiązania kowalencyjne, spolaryzowane, jonowe i koordynacyjne ■ Wzory elektronowe cząsteczek ■ Budowa cząsteczki a jej właściwości fizyczne i chemiczne 	<p>Budowa atomów, wiązania chemiczne, układ okresowy pierwiastków</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturalisty</i>, rozdział I. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON <i>Chemia 1. Zakres podstawowy</i>, rozdziały 3, 4, 6. <input type="checkbox"/> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>, rozdział 4. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturalisty</i>, rozdział I. <input type="checkbox"/> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturalisty</i>, rozdział I. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>	
17.10 28 21.10					
24.10 27 28.10					
31.10 26 4.11	Mol i molowa interpretacja przemian	<ul style="list-style-type: none"> ■ Podstawowe pojęcia związane z mołem, masą molową, liczbą cząstek i objętością molową gazów odmierzonych w warunkach normalnych ■ Obliczenia stechiometryczne związane z liczbą Avogadra, ilością i objętością substancji zawartej w danej ilości moli 	<p>Mol i molowa interpretacja przemian</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturalisty</i>, rozdział II. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres podstawowy</i>, rozdział 2. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>	

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
7.11 25 10.11	Mol i molowa interpretacja przemian	<ul style="list-style-type: none"> Wyznaczanie masowych, molowych i objętościowych stosunków reagentów na podstawie wzorów cząsteczek i równań reakcji Obliczanie masy, objętości i ilości reagentów w oparciu o równanie reakcji dla mieszanin stechiometrycznych Przedstawianie na wykresie zależności masowych, molowych i objętościowych reagentów Obliczanie masy, objętości i ilości reagentów w oparciu o równanie reakcji dla mieszanin niestechiometrycznych 	<p>Mol i molowa interpretacja przemian</p> <ul style="list-style-type: none"> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum naturalnego</i>, rozdział 5. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział II. <input type="checkbox"/> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział II. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
14.11 24 18.11			<p>Próbną maturą – przygotowanie</p> <ul style="list-style-type: none"> V 1. Szybkie powtórzenie materiału z <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> W 2. Rozwiązanie arkuszy opublikowanych na stronie www.matura.operon.pl. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
21.11 23 25.11	Próbną maturą – przygotowanie	<p>Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach</p> <ul style="list-style-type: none"> Przypomnienie pojęć związanych z rozpuszczaniem substancji w wodzie Metody rozdzielania mieszanin Rozpuszczalność soli i wodorotlenków w wodzie Stężenie procentowe i molowe Zatężanie i rozcieńczanie roztworów Przygotowywanie roztworów o określonych stężeniach Przypomnienie pojęć związanych z dysocjacją Pisanie równań dysocjacji kwasów, zasad i soli – nazewnictwo jonów Skala pH jako miernik kwasowości i zasadowości roztworów Jonowa interpretacja równań reakcji 	<p>Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres podstawowy</i>, rozdziały 1, 2, <i>Chemia 3. Zakres podstawowy</i>, rozdział 2. <input type="checkbox"/> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum naturalnego</i>, rozdziały 1, 5, 6. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
28.11 22 2.12	Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach	<ul style="list-style-type: none"> Przypomnienie pojęć związanych z rozpuszczaniem substancji w wodzie Metody rozdzielania mieszanin Rozpuszczalność soli i wodorotlenków w wodzie Stężenie procentowe i molowe Zatężanie i rozcieńczanie roztworów Przygotowywanie roztworów o określonych stężeniach Przypomnienie pojęć związanych z dysocjacją Pisanie równań dysocjacji kwasów, zasad i soli – nazewnictwo jonów Skala pH jako miernik kwasowości i zasadowości roztworów Jonowa interpretacja równań reakcji 	<p>Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres podstawowy</i>, rozdziały 1, 2, <i>Chemia 3. Zakres podstawowy</i>, rozdział 2. <input type="checkbox"/> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum naturalnego</i>, rozdziały 1, 5, 6. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
5.12 21 9.12			<p>Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres podstawowy</i>, rozdziały 1, 2, <i>Chemia 3. Zakres podstawowy</i>, rozdział 2. <input type="checkbox"/> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum naturalnego</i>, rozdziały 1, 5, 6. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
12.12 20 16.12			<p>Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres podstawowy</i>, rozdziały 1, 2, <i>Chemia 3. Zakres podstawowy</i>, rozdział 2. <input type="checkbox"/> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum naturalnego</i>, rozdziały 1, 5, 6. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi		
2.01 17 6.01	Reakcje zachodzące z wymianą elektronów	<ul style="list-style-type: none"> ■ Stopnie utlenienia w cząsteczce i jonie ■ Procesy redoks: – bilans elektronowy i materiałowy – określanie utleniacza i reduktora w danej reakcji ■ Szereg aktywności metali ■ Doświadczalne porównywanie właściwości utleniająco-redukcyjnych pierwiastków i związków chemicznych 	<p>Reakcje zachodzące z wymianą elektronów</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział IV. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 3. Zakres podstawowy</i>, rozdziały 3, 4. <input type="checkbox"/> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>, rozdziały 3, 6. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział IV. <input type="checkbox"/> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział IV. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>		
9.01 16 13.01						
16.01 15 20.01						
23.01 14 27.01	Kinetyka, termodynamika i równowaga chemiczna	<ul style="list-style-type: none"> ■ Szybkość reakcji chemicznej i czynniki decydujące o czasie przebiegu procesu ■ Ustalanie stanu równowagi w reakcjach odwracalnych 	<p>Kinetyka, termodynamika i równowaga chemiczna</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział V. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 3. Zakres podstawowy</i>, rozdział 1. <input type="checkbox"/> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>, rozdział 3. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział V. <input type="checkbox"/> 	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>		
13.02 11 17.02						

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
20.02 10 24.02	Kinetyka, termodynamika i równowaga chemiczna	<ul style="list-style-type: none"> Reakcje egzo- i endoenergetyczne. Efekty cieplne procesów i ich graficzna interpretacja Doświadczalne badanie wpływu różnych czynników na szybkość procesów fizycznych i chemicznych 	<p>Kinetyka, termodynamika i równowaga chemiczna</p> <ul style="list-style-type: none"> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V</i>. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
27.02 9 2.03			<p>Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieorganicznych</p> <ul style="list-style-type: none"> Właściwości fizyczne i chemiczne pierwiastków należących do bloków energetycznych s i p o liczbach atomowych 1–20 Podział tlenków pod względem ich charakteru chemicznego i sposobu otrzymywania Otrzymywanie i właściwości wodorotlenków Otrzymywanie i właściwości kwasów Metody otrzymywania soli 	<p>Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieorganicznych</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI</i>. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres podstawowy, rozdziały 1, 6, Chemia 3. Zakres podstawowy, rozdziały 3, 4</i>. <input type="checkbox"/> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum naturalnego, rozdziały 1, 6, 7</i>. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI</i>. <input type="checkbox"/> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/>
5.03 8 9.03	Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieorganicznych	<ul style="list-style-type: none"> Właściwości fizyczne i chemiczne pierwiastków należących do bloków energetycznych s i p o liczbach atomowych 1–20 Podział tlenków pod względem ich charakteru chemicznego i sposobu otrzymywania Otrzymywanie i właściwości wodorotlenków Otrzymywanie i właściwości kwasów Metody otrzymywania soli 	<p>Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieorganicznych</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI</i>. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres podstawowy, rozdziały 1, 6, Chemia 3. Zakres podstawowy, rozdziały 3, 4</i>. <input type="checkbox"/> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum naturalnego, rozdziały 1, 6, 7</i>. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI</i>. <input type="checkbox"/> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> 	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
12.03 7 16.03			<p>Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieorganicznych</p> <ul style="list-style-type: none"> Właściwości fizyczne i chemiczne pierwiastków należących do bloków energetycznych s i p o liczbach atomowych 1–20 Podział tlenków pod względem ich charakteru chemicznego i sposobu otrzymywania Otrzymywanie i właściwości wodorotlenków Otrzymywanie i właściwości kwasów Metody otrzymywania soli 	<p>Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieorganicznych</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI</i>. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres podstawowy, rozdziały 1, 6, Chemia 3. Zakres podstawowy, rozdziały 3, 4</i>. <input type="checkbox"/> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum naturalnego, rozdziały 1, 6, 7</i>. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI</i>. <input type="checkbox"/> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/>

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
19.03 6 23.03	Właściwości... cd.		<p>Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieorganicznych</p> <p>T 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VI. <input type="checkbox"/></p> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
26.03 5 30.03	Chemia organiczna	<ul style="list-style-type: none"> Budowa, nazewnictwo i właściwości chemiczne przedstawicieli szeregów homologicznych alkanów, alkenów i alkinów Zmiana właściwości fizykochemicznych w danym szeregu homologicznym Benzen jako przedstawiciel arenów Izomeria konstytucyjna, podstawienia i geometryczna Reakcje substytucji, addycji i eliminacji Alkohole jednowodorotlenowe Alkohole wielowodorotlenowe Aceton i metanal jako przedstawiciele ketonów i aldehydów 	<p>Chemia organiczna</p> <p>T 1. Rozwiązanie testów wstępnych z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII. <input type="checkbox"/></p> <p>P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 2. Zakres podstawowy</i>, rozdziały 2–5. <input type="checkbox"/></p> <p>V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>, rozdziały 1, 6. <input type="checkbox"/></p> <p>T 4. Rozwiązanie testów ówczesniowych z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII. <input type="checkbox"/></p> <p>V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego</i>. <input type="checkbox"/></p> <p>T 6. Rozwiązanie testów sprawdzających z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII. <input type="checkbox"/></p> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
2.04 4 6.04		<ul style="list-style-type: none"> Otrzymywanie, właściwości fizyczne i chemiczne kwasów: mrówkowego, octowego, benzooesowego, oleinowego, stearynowego Otrzymywanie i właściwości estrów – tłuszcze Właściwości piorące mydeł 		
10.04 3 13.04		<ul style="list-style-type: none"> Budowa i właściwości glukozy, fruktozy i sacharozy Właściwości i zastosowanie skrobi i celulozy Właściwości aminokwasów Białka – ich właściwości i znaczenie 		
16.04 2 20.04				
23.04 1 27.04	Podsumowanie przed maturą		<p>Podsumowanie przed maturą</p> <p>V 1. Powtórzenie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>. <input type="checkbox"/></p> <p>V 2. Zapoznanie się ze wskazówkami, jak rozwiązywać zadania maturalne krok po kroku. <input type="checkbox"/></p> <p>T 3. Rozwiązanie arkuszy zatytułowanych „Test końcowy” opublikowanych na stronie www.matura.operon.pl. <input type="checkbox"/></p> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>

imię i nazwisko

start

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
3.10 30 7.10		Przygotowanie do pracy	<p>Przygotowanie do pracy</p> <ul style="list-style-type: none"> – zapoznanie się z informacjami na temat matury ze stron www.cke.edu.pl i www.men.gov.pl, w tym z informatorem maturalnym – zapoznanie się z publikacjami <i>Chemia. Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i> oraz <i>Vademecum maturalne</i> Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON – zgromadzenie potrzebnych podręczników i innych przydatnych publikacji – zapoznanie się ze wskazówkami, jak rozwiązywać zadania maturalne krok po kroku zamieszczonymi w <i>Vademecum maturalnym 2012</i> Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON – rozwiązanie arkuszy maturalnych zamieszczonych na płycie CD dołączonej do testów <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
10.10 29 14.10	Budowa atomów, wiązania chemiczne, układ okresowy pierwiastków	<ul style="list-style-type: none"> ■ Liczba masowa i atomowa jako informacja o budowie atomów ■ Izotopy ■ Naturalne i sztuczne przemiany promieniotwórcze – czas połowicznego rozpadu ■ Konfiguracje elektronowe atomów i ich różne sposoby zapisywania 	<p>Budowa atomów, wiązania chemiczne, układ okresowy pierwiastków</p> <ol style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział I, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział I, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> P 3. Powtórzenie tematów z podręcznika Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON <i>Chemia 1. Zakres rozszerzony</i>, rozdziały: 2, 3, 4. <input type="checkbox"/> V 4. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>, rozdział 4. <input type="checkbox"/> T 5. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział I, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział I, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> V 7. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 8. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział I, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 9. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział I, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
17.10 28 21.10		<ul style="list-style-type: none"> ■ Bloki energetyczne: s, p, d ■ Wiązania kowalencyjne, spolaryzowane, jonowe i koordynacyjne ■ Wiązania sigma (σ) i pi (π) ■ Wzory elektronowe cząsteczek ■ Moment dipolowy wiązania i cząsteczki ■ Oddziaływania międzycząsteczkowe 		
24.10 27 28.10		<ul style="list-style-type: none"> ■ Budowa cząsteczki a jej właściwości fizyczne i chemiczne ■ Alotropia pierwiastków ■ Struktury krystaliczne pierwiastków i związków chemicznych 		
31.10 26 4.11	Mol i molowa interpretacja przemian	<ul style="list-style-type: none"> ■ Podstawowe pojęcia związane z molem, masą molową, liczbą cząstek i objętością molową gazów odmierzonych w warunkach normalnych ■ Objętości gazów w warunkach niestandardowych 	<p>Mol i molowa interpretacja przemian</p> <ol style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział II, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział II, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> P 3. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres rozszerzony</i>, rozdział 2. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
7.11 25 10.11	Mol i molowa interpretacja przemian	<ul style="list-style-type: none"> Obliczenia stechiometryczne związane z liczbą Avogadra, ilością i objętością substancji zawartej w danej ilości moli Wyznaczanie masowych, molowych i objętościowych stosunków reagentów na podstawie wzorów cząsteczek i równań reakcji Obliczanie masy, objętości i ilości reagentów w oparciu o równanie reakcji dla mieszanin stechiometrycznych Przedstawianie na wykresie zależności masowych, molowych i objętościowych reagentów Obliczanie masy, objętości i ilości reagentów w oparciu o równanie reakcji dla mieszanin niestechiometrycznych 	<p>Mol i molowa interpretacja przemian</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 4. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum naturalnego</i>, rozdziały 5, 6. <input type="checkbox"/> 5. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział II, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> 6. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział II, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> 7. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> 8. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział II, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> 9. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział II, zakres rozszerzony. <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
14.11 24 18.11			Mol i molowa interpretacja przemian	<p>Próbną maturą – przygotowanie</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1. Szybkie powtórzenie materiału z <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> 2. Rozwiązanie arkuszy opublikowanych na stronie www.matura.operon.pl. <p>Data zakończenia</p>
21.11 23 25.11	Próbną maturą – przygotowanie	<p>Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> 3. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres rozszerzony</i>, rozdział 2, <i>Chemia 3. Zakres rozszerzony</i>, rozdziały: 1, 2. <input type="checkbox"/> 4. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum naturalnego</i>, rozdziały 1, 5, 6. <input type="checkbox"/> 5. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> 6. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> 7. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> 8. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> 9. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres rozszerzony. <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>	
28.11 22 2.12	Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach	<ul style="list-style-type: none"> Przypomnienie pojęć związanych z rozpuszczaniem substancji w wodzie Metody rozdzielania mieszanin Rozpuszczalność soli i wodorotlenków w wodzie Stężenie procentowe i molowe Zatężanie i rozcieńczanie roztworów Przeliczanie stężeń Przygotowywanie roztworów o określonych stężeniach Przypomnienie pojęć związanych z dysocjacją Pisanie równań dysocjacji kwasów, zasad i soli – nazewnictwo jonów Stała i stopień dysocjacji – prawo rozcieńczeń Ostwalda Iloczyn jonowy wody Obliczenia związane ze stałą i stopniem dysocjacji oraz pH Skala pH jako miernik kwasowości i zasadowości roztworów. Jonowa interpretacja równań reakcji strąceniowej, zobojętniania, hydrolizy soli 	<p>Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> 3. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres rozszerzony</i>, rozdział 2, <i>Chemia 3. Zakres rozszerzony</i>, rozdziały: 1, 2. <input type="checkbox"/> 4. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum naturalnego</i>, rozdziały 1, 5, 6. <input type="checkbox"/> 5. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> 6. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> 7. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> 8. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> 9. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III, zakres rozszerzony. <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
5.12 21 9.12			Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
12.12 20 16.12			Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
2.01 17 6.01	Reakcje zachodzące z wymianą elektronów	<ul style="list-style-type: none"> ■ Stopnie utlenienia w cząsteczce i jonie ■ Procesy redoks: – bilans elektronowy i materiałowy – określanie utleniacza i reduktora w danej reakcji ■ Ważniejsze utleniacze i reduktory – związki chromu i manganu <p>Doświadczalne porównywanie właściwości utleniająco-redukcyjnych pierwiastków i związków chemicznych</p>	<p>Reakcje zachodzące z wymianą elektronów</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział IV, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział IV, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> P 3. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 3. Zakres rozszerzony</i>, rozdziały: 3, 4. <input type="checkbox"/> V 4. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>, rozdziały 3, 5, 7. <input type="checkbox"/> T 5. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział IV, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział IV, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> P 7. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 8. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział IV, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 9. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział IV, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
9.01 16 13.01		<ul style="list-style-type: none"> ■ Szereg aktywności metali ■ Budowa i działanie ogniw – SEM ■ Korozja ■ Elektroliza stopionych soli ■ Elektroliza roztworów wodnych ■ Obliczenia z wykorzystaniem praw elektrolizy ■ Wykorzystanie procesów elektrochemicznych 	<p>Kinetyka, termodynamika i równowaga chemiczna</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział V, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział V, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> P 3. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 3. Zakres rozszerzony</i>, rozdział 1. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>, rozdziały 3, 5, 7. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział V, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 5. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział V, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> V 6. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 7. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział V, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 8. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział V, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
16.01 15 20.01				
23.01 14 27.01	Kinetyka, termodynamika i równowaga chemiczna	<ul style="list-style-type: none"> ■ Szybkość reakcji chemicznej i czynniki decydujące o czasie przebiegu procesu ■ Rząd reakcji ■ Ustalanie stanu równowagi w reakcjach odwracalnych ■ Obliczenia związane ze stałą równowagi reakcji ■ Iloczyn rozpuszczalności ■ Reguła przekory 		
13.02 11 17.02		<ul style="list-style-type: none"> ■ Reakcje egzo- i endoenergetyczne. Efekty cieplne procesów i ich graficzna interpretacja ■ Obliczanie efektów cieplnych reakcji ■ Doświadczalne badanie wpływu różnych czynników na szybkość procesów fizycznych i chemicznych 		

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
20.02 10 24.02	Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieorganicznych	<ul style="list-style-type: none"> ■ Właściwości fizyczne i chemiczne pierwiastków należących do bloków energetycznych s, p i d ■ Otrzymywanie tlenków, wodoroków, kwasów, wodorotlenków i soli ■ Właściwości tlenków kwasowych, zasadowych i amfoterycznych ■ Właściwości wodorotlenków ■ Właściwości kwasów ■ Wodorosole – nazewnictwo i otrzymywanie 	<p style="text-align: center;">Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieorganicznych</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI, zakres rozszerzony.</i> <input type="checkbox"/> P 3. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres rozszerzony, rozdziały: 1, 6, Chemia 3. Zakres rozszerzony, rozdział 5.</i> <input type="checkbox"/> V 4. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego, rozdziały 1, 6, 7.</i> <input type="checkbox"/> T 5. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI, zakres rozszerzony.</i> <input type="checkbox"/> V 7. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego.</i> <input type="checkbox"/> T 8. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 9. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI, zakres rozszerzony.</i> <input type="checkbox"/> <p style="text-align: right;">Data zakończenia</p>	<p style="text-align: center;">Zlecone zadania</p> <div style="border: 1px solid black; height: 80px; width: 100%;"></div> <p style="text-align: center;">Termin</p>
27.02 9 2.03				
5.03 8 9.03				
12.03 7 16.03				

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi	
19.03 6 23.03	Chemia organiczna	<ul style="list-style-type: none"> ■ Budowa, nazewnictwo, właściwości chemiczne przedstawicieli szeregów homologicznych alkanów, alkenów i alkinów ■ Zmiana właściwości fizykochemicznych w danym szeregu homologicznym ■ Węglowodory cykliczne ■ Benzen i jego homologi jako przedstawiciele arenów ■ Izomeria związków organicznych ■ Reakcje substytucji, addycji, polimeryzacji, kondensacji i eliminacji – mechanizmy przebiegu reakcji ■ Alkohole jednowodorotlenowe ■ Alkohole wielowodorotlenowe ■ Fenole ■ Porównanie właściwości ketonów i aldehydów ■ Otrzymywanie i właściwości kwasów karboksylowych ■ Otrzymywanie i właściwości estrów – tłuszcze ■ Właściwości piorące mydeł ■ Właściwości optyczne związków ■ Budowa i właściwości glukozy, fruktozy, sacharozy i maltozy ■ Polisacharydy ■ Właściwości amin i amidów ■ Właściwości aminokwasów ■ Struktura białek ■ Białka – ich właściwości i znaczenie ■ Zastosowanie poznanych związków organicznych 	<p style="text-align: center;">Chemia organiczna</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testów wstępnych z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie testów wstępnych z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> P 3. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 2. Zakres rozszerzony</i>, rozdziały 2–5. <input type="checkbox"/> V 4. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>, strony: 60–90, 156–158. <input type="checkbox"/> T 5. Rozwiązanie testów ćwiczeniowych z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testów ćwiczeniowych z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> V 7. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 8. Rozwiązanie testów sprawdzających z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 9. Rozwiązanie testów sprawdzających z zestawu <i>Matura 2012. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> <p style="text-align: right;">Data zakończenia</p>	<p style="text-align: center;">Zleczone zadania</p> <div style="border: 1px solid black; height: 80px; width: 100%;"></div> <p style="text-align: center;">Termin</p>	
26.03 5 30.03					
2.04 4 6.04					
10.04 3 13.04					
16.04 2 20.04					
23.04 1 27.04		Podsumowanie przed maturą		<p style="text-align: center;">Podsumowanie przed maturą</p> <ul style="list-style-type: none"> V 1. Powtórzenie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>. <input type="checkbox"/> V 2. Zapoznanie się ze wskazówkami, jak rozwiązywać zadania maturalne krok po kroku. <input type="checkbox"/> T 3. Rozwiązanie arkuszy zatytułowanych „Test końcowy” opublikowanych na stronie www.matura.operon.pl. <input type="checkbox"/> <p style="text-align: right;">Data zakończenia</p>	<p style="text-align: center;">Zleczone zadania</p> <div style="border: 1px solid black; height: 80px; width: 100%;"></div> <p style="text-align: center;">Termin</p>

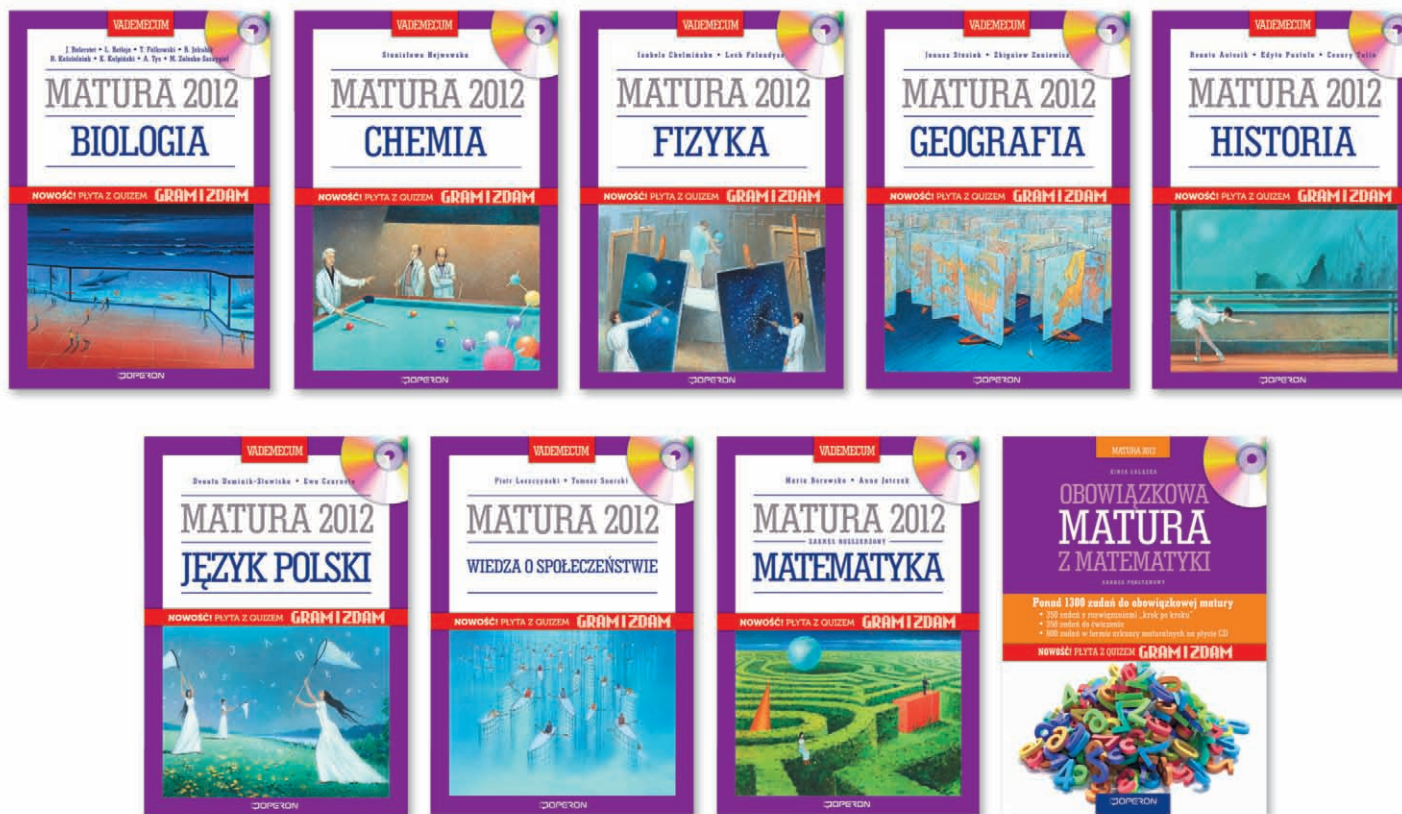
Notatki

Notatki

Matura z OPERONEM

Wiodący program przygotowań do matury!

Vademecum z 8 przedmiotów – do każdej publikacji quiz z innym zestawem pytań!



Chcesz wiedzieć więcej o naszym programie? Odwiedź www.matura.operon.pl

OPERON
WYDAWNICTWO PEDAGOGICZNE

Wydawnictwo Pedagogiczne OPERON
e-mail: info@operon.pl
tel. centrali 58 679 00 00
www.operon.pl

ISBN 978-83-7680-382-1



9 788376 803821 >