

matura 2014

— kalendarz —

CHEMIA





Zakres

Zakres

Zakres

Zakres[illegible]

imię i nazwisko

start	Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	T test	P podręcznik	V vademecum	wykonane	Uwagi	
	30.09 30 4.10		Przygotowanie do pracy	Przygotowanie do pracy – 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 2014. 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 2014</i> Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON – rozwiązanie arkusza maturalnych zamieszczonych na płycie CD dołączonej do testów					Zlecone zadania Termin	
	7.10 29 11.10	Budowa atomów, wiązania chemiczne, układ okresowy pierwiastków	■ 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	Budowa atomów, wiązania chemiczne, układ okresowy pierwiastków T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i> , rozdział I. P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON <i>Chemia 1. Zakres podstawowy</i> , rozdziały 3, 4, 6. V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i> , rozdział 4. T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i> , rozdział I. V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego</i> . T 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i> , rozdział I.						Zlecone zadania Termin
	14.10 28 18.10									
	21.10 27 25.10									
28.10 26 31.10	Mol i molowa interpretacja przemian	■ Podstawowe pojęcia związane z molem, 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	Mol i molowa interpretacja przemian T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i> , rozdział II. P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres podstawowy</i> , rozdział 2.					Zlecone zadania Termin		

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
4.11 25 8.11	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 	Mol i molowa interpretacja przemian <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 2014. 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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział II. <input type="checkbox"/> 	Zlecone zadania Termin
12.11 24 15.11			Data zakończenia	
18.11 23 22.11	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 	Roztwory, stężenia, reakcje w roztworach <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. 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"/> 	Zlecone zadania Termin
25.11 22 29.11		Próba matura – przygotowanie	Próba matura – przygotowanie <ul style="list-style-type: none"> V 1. Szybkie powtórzenie materiału z <i>Vademecum naturalnego</i>. <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie arkuszy opublikowanych na stronie www.matura.operon.pl. <input type="checkbox"/> 	Zlecone zadania Termin
2.12 21 6.12		<ul style="list-style-type: none"> ■ Stężenie procentowe i molowe ■ Zateżnianie 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 	<ul style="list-style-type: none"> 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 2014. 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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział III. <input type="checkbox"/> 	
9.12 20 13.12			Data zakończenia	

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania		Uwagi
			<div>T test</div> <div>P podręcznik</div> <div>V vademecum</div> <div><input checked="" type="checkbox"/> wykonane</div>		
2.01 17 3.01	Reakcje zachodzące z wymianą elektronów	<div>■ Stopnie utlenienia w cząsteczce i jonie</div> <div>■ Procesy redoks: – bilans elektronowy i materiałowy – określanie utleniacza i reduktora w danej reakcji</div> <div>■ Szereg aktywności metali</div> <div>■ Doświadczalne porównywanie właściwości utleniająco-redukcyjnych pierwiastków i związków chemicznych</div>	<div>Reakcje zachodzące z wymianą elektronów</div> <div><div>T</div> 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV.</i><div></div></div> <div><div>P</div> 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 3. Zakres podstawowy, rozdziały 3, 4.</i><div></div></div> <div><div>V</div> 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego, rozdziały 3, 6.</i><div></div></div> <div><div>T</div> 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV.</i><div></div></div> <div><div>V</div> 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego.</i><div></div></div> <div><div>T</div> 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV.</i><div></div></div> <div><div>Data zakończenia</div></div>	<div>Zlecone zadania</div> <div><div>Termin</div></div>	
7.01 16 10.01					
13.01 15 17.01					
20.01 14 24.01	Kinetyka, termodynamika i równowaga chemiczna	<div>■ Szybkość reakcji chemicznej i czynniki decydujące o czasie przebiegu procesu</div> <div>■ Ustalanie stanu równowagi w reakcjach odwracalnych</div>	<div>Kinetyka, termodynamika i równowaga chemiczna</div> <div><div>T</div> 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V.</i><div></div></div> <div><div>P</div> 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 3. Zakres podstawowy, rozdział 1.</i><div></div></div> <div><div>V</div> 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego, rozdział 3.</i><div></div></div> <div><div>T</div> 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V.</i><div></div></div>	<div>Zlecone zadania</div> <div><div>Termin</div></div>	
10.02 11 11.02					

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
17.02 10 21.02	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 	Kinetyka, termodynamika i równowaga chemiczna <ul style="list-style-type: none"> 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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział V. <input type="checkbox"/> Data zakończenia	Zlecone zadania <div>Termin</div>
24.02 9 28.02				
3.03 8 7.03	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 	Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieorganicznych <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VI. <input type="checkbox"/> P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 1. Zakres podstawowy</i>, rozdziały 1, 6, <i>Chemia 3. Zakres podstawowy</i>, rozdziały 3, 4. <input type="checkbox"/> V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>, rozdziały 1, 6, 7. <input type="checkbox"/> T 4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VI. <input type="checkbox"/> V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego</i>. <input type="checkbox"/> 	Zlecone zadania <div>Termin</div>
10.03 7 14.03				

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
17.03 6 21.03	Właściwości... cd.		<p>Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieograniczonych</p> <p>T 6. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI.</i> <input type="checkbox"/></p> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
24.03 5 28.03	Chemia organiczna	<p>■ Budowa, nazewnictwo i właściwości chemiczne przedstawicieli szeregów homologicznych alkanów, alkenów i alkinów</p> <p>■ Zmiana właściwości fizykochemicznych w danym szeregu homologicznym</p> <p>■ Benzen jako przedstawiciel arenów</p> <p>■ Izomeria konstytucyjna, podstawienia i geometryczna</p>	<p>Chemia organiczna</p> <p>T 1. Rozwiązanie testów wstępnych z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VII i VIII.</i> <input type="checkbox"/></p> <p>P 2. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 2. Zakres podstawowy, rozdziały 2–5.</i> <input type="checkbox"/></p> <p>V 3. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego, rozdziały 1, 6.</i> <input type="checkbox"/></p> <p>T 4. Rozwiązanie testów ćwiczeniowych z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VII i VIII.</i> <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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VII i VIII.</i> <input type="checkbox"/></p> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
31.03 4 4.04		<p>■ Reakcje substytucji, addycji i eliminacji</p> <p>■ Alkohole jednowodorotlenowe</p> <p>■ Alkohole wielowodorotlenowe</p> <p>■ Aceton i metanal jako przedstawiciele ketonów i aldehydów</p>		
7.04 3 11.04		<p>■ Otrzymywanie, właściwości fizyczne i chemiczne kwasów: mrówkowego, octowego, benzoesowego, oleinowego, stearynowego</p> <p>■ Otrzymywanie i właściwości estrów – tłuszcze</p> <p>■ Właściwości piorące mydeł</p>		
14.04 2 18.04		<p>■ Budowa i właściwości glukozy, fruktozy i sacharozy</p> <p>■ Właściwości i zastosowanie skrobi i celulozy</p> <p>■ Właściwości aminokwasów</p> <p>■ Białka – ich właściwości i znaczenie</p>		
22.04 1 25.04		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 za tytułowanych „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
30.09 30 4.10		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 2014. 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 2014</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>
7.10 29 11.10	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 ■ Bloki energetyczne: s, p, d ■ Wiazania kowalencyjne, spolaryzowane, jonowe i koordynacyjne ■ Wiazania sigma (σ) i pi (π) ■ Wzory elektronowe cząsteczek ■ Moment dipolowy wiązania i cząsteczki ■ Oddziaływania międzycząsteczkowe ■ Budowa cząsteczki a jej właściwości fizyczne i chemiczne ■ Alotropia pierwiastków ■ Struktury krystaliczne pierwiastków i związków chemicznych 	<p>Budowa atomów, wiązania chemiczne, układ okresowy pierwiastków</p> <ol style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział I, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. 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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział I, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2014. 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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział I, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 9. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział I, zakres rozszerzony. <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
14.10 28 18.10				
21.10 27 25.10				
28.10 26 31.10	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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział II, zakres podstawowy. <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. 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>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
2.01 17 3.01	Reakcje zachodzące z wymianą elektronów	<ul style="list-style-type: none"> Stopnie utlenienia w cząsteczce i jonie Procesy redoks: <ul style="list-style-type: none"> 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>	Reakcje zachodzące z wymianą elektronów <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres rozszerzony.</i> <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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres rozszerzony.</i> <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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 9. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres rozszerzony.</i> <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	Zlecone zadania Termin
7.01 16 10.01		<ul style="list-style-type: none"> Szereg aktywności metali Budowa i działanie ogniwi – SEM Korozja Elektroliza stopionych soli Elektroliza roztworów wodnych Obliczenia z wykorzystaniem praw elektrolizy Wykorzystanie procesów elektrochemicznych 		
13.01 15 17.01				
20.01 14 24.01	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 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 	Kinetyka, termodynamika i równowaga chemiczna <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres rozszerzony.</i> <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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 5. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres rozszerzony.</i> <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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 8. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres rozszerzony.</i> <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	Zlecone zadania Termin
10.02 11 14.02				

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
17.02 10 21.02	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>Właściwości wybranych pierwiastków i ich związków nieorganicznych</p> <ul style="list-style-type: none"> T 1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu <i>Matura 2014. 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</i>, rozdziały 1, 6, 7. <input type="checkbox"/> T 5. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 6. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu <i>Matura 2014. 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 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI, zakres podstawowy.</i> <input type="checkbox"/> T 9. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział VI, zakres rozszerzony.</i> <input type="checkbox"/> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
24.02 9 28.02				
3.03 8 7.03				
10.03 7 14.03				

Tyg.	Dział	Tematy	Zadania	Uwagi
17.03 6 21.03	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>Chemia organiczna</p> <p>T 1. Rozwiązanie testów wstępnych z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres podstawowy.</p> <p>T 2. Rozwiązanie testów wstępnych z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres rozszerzony.</p> <p>P 3. Powtórzenie tematów z podręcznika <i>Chemia 2. Zakres rozszerzony</i>, rozdziały 2–5.</p> <p>V 4. Przeczytanie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>, strony: 60–90, 156–158.</p> <p>T 5. Rozwiązanie testów ćwiczeniowych z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres podstawowy.</p> <p>T 6. Rozwiązanie testów ćwiczeniowych z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres rozszerzony.</p> <p>V 7. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu <i>Vademecum maturalnego</i>.</p> <p>T 8. Rozwiązanie testów sprawdzających z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres podstawowy.</p> <p>T 9. Rozwiązanie testów sprawdzających z zestawu <i>Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty</i>, rozdział VII i VIII, zakres rozszerzony.</p> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>
24.03 5 28.03				
31.03 4 4.04				
7.04 3 11.04				
14.04 2 18.04				
22.04 1 25.04	Podsumowanie przed maturą		<p>Podsumowanie przed maturą</p> <p>V 1. Powtórzenie materiału z <i>Vademecum maturalnego</i>.</p> <p>V 2. Zapoznanie się ze wskazówkami, jak rozwiązywać zadania maturalne krok po kroku.</p> <p>T 3. Rozwiązanie arkuszy zatytułowanych „Test końcowy” opublikowanych na stronie www.matura.operon.pl.</p> <p>Data zakończenia</p>	<p>Zlecone zadania</p> <p>Termin</p>

Notatki

Notatki



Maria Skłodowska-Curie
laureatka Nagrody Nobla w 1903 i 1911 r.

*Nauczyciel zabrat mnie kiedyś
w podróż do świata chemii...*

dla nauczyciela



dla ucznia

METODA MATURALNA OPERONU

skuteczny, sprawdzony, kompletny i celowo skomponowany zestaw kroków i narzędzi dla nauczyciela i ucznia najlepiej przygotowujący do matury.

Podróżujemy razem po świecie edukacji !