



#### $\circ$

#### **Program "Matura z Operonem"**

Lista uczestników zajęć przygotowujących do matury w 2014 roku

Zakres		Zakres	Zakres		Zakres		Zakres	
Lp.	lmię i nazwisko	Lp.	lmię i nazwisko	Lp.	lmię i nazwisko	Lp.	lmię i nazwisko	
	_		_					



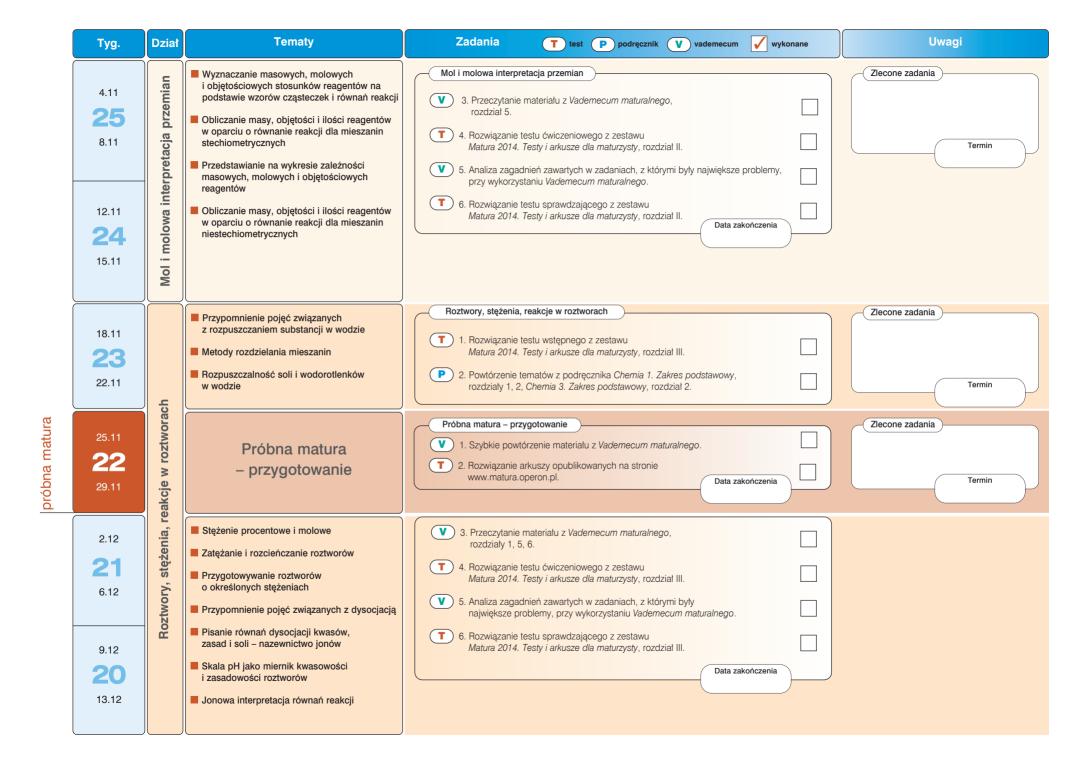
#### **Chemia**

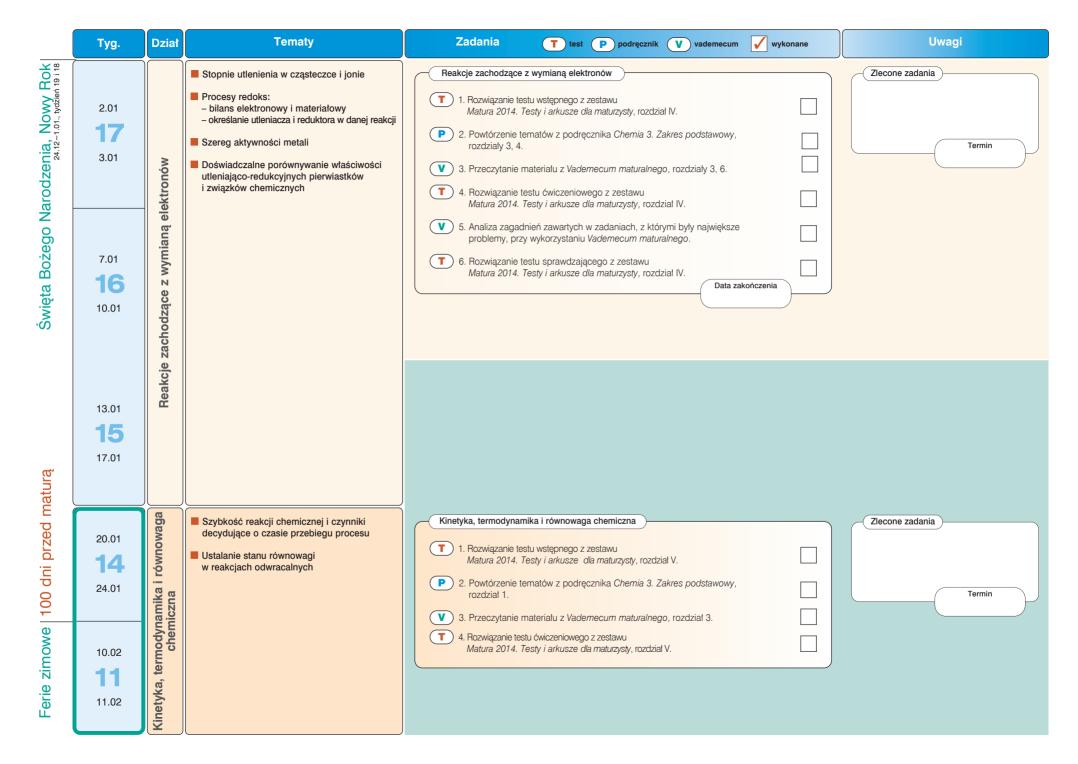
# Kalendarz przygotowań do matury 2014

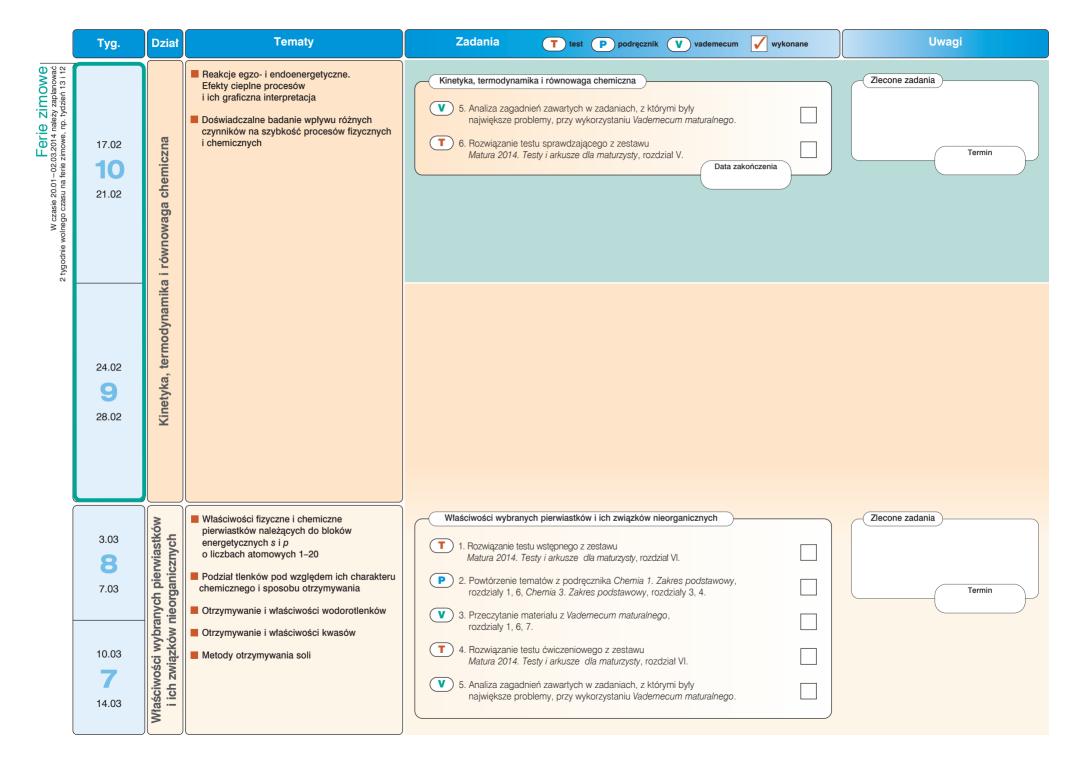
zakres podstawowy

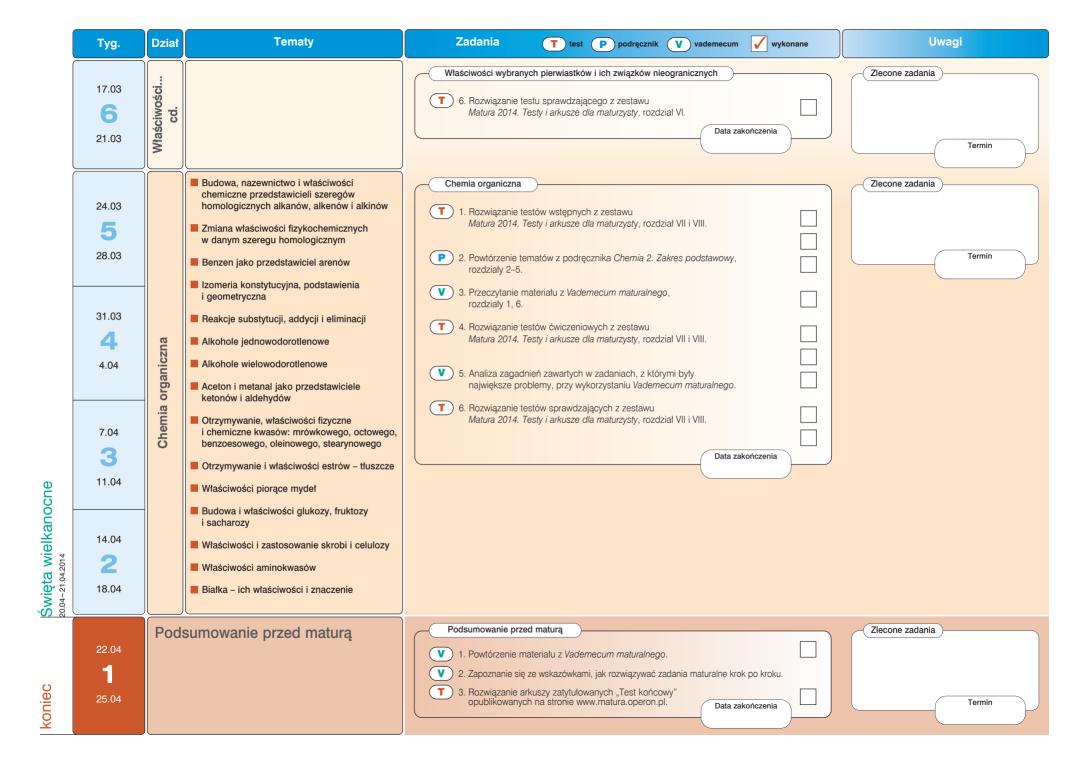
imię i nazwisko

	Tyg.	Dział	Tematy	Zadania T test P podręcznik V vademecum v wykonane	Uwagi			
start	30.09 <b>30</b> 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 Chemia. Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty oraz Vademecum maturalne Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON - zgromadzenie potrzebnych podręczników i innych przydatnych publikacji - zapoznanie się ze wskazówkami, jak rozwiązywać zadania maturalne krok po kroku zamieszczonymi w Vademecum maturalnym 2014 Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON - rozwiązanie arkuszy maturalnych zamieszczonych na płycie CD dołączonej do testów  Termin				
	7.10 <b>29</b> 11.10 14.10 <b>28</b> 18.10 21.10 <b>27</b> 25.10	Budowa atomów, wiązania chemiczne, układ okresowy pierwiastków	<ul> <li>Liczba masowa i atomowa jako informacja o budowie atomów</li> <li>Izotopy</li> <li>Przemiany promieniotwórcze α i β</li> <li>Konfiguracje elektronowe atomów i ich różne sposoby zapisywania</li> <li>Bloki energetyczne: s, p</li> <li>Wiązania kowalencyjne, spolaryzowane, jonowe i koordynacyjne</li> <li>Wzory elektronowe cząsteczek</li> <li>Budowa cząsteczki a jej właściwości fizyczne i chemiczne</li> </ul>	Budowa atomów, wiązania chemiczne, układ okresowy pierwiastków  1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział I.  2. Powtórzenie tematów z podręcznika Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON Chemia 1. Zakres podstawowy, rozdziały 3, 4, 6.  V 3. Przeczytanie materiału z Vademecum maturalnego, rozdział 4.  1. Rozwiązanie testu świczeniowego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział I.  V 5. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu Vademecum maturalnego.  1. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział I.  Data zakończenia	Zlecone zadania  Termin			
	28.10 <b>26</b> 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  1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział II.  2. Powtórzenie tematów z podręcznika Chemia 1. Zakres podstawowy, rozdział 2.	Zlecone zadania  Termin			











#### **Chemia**

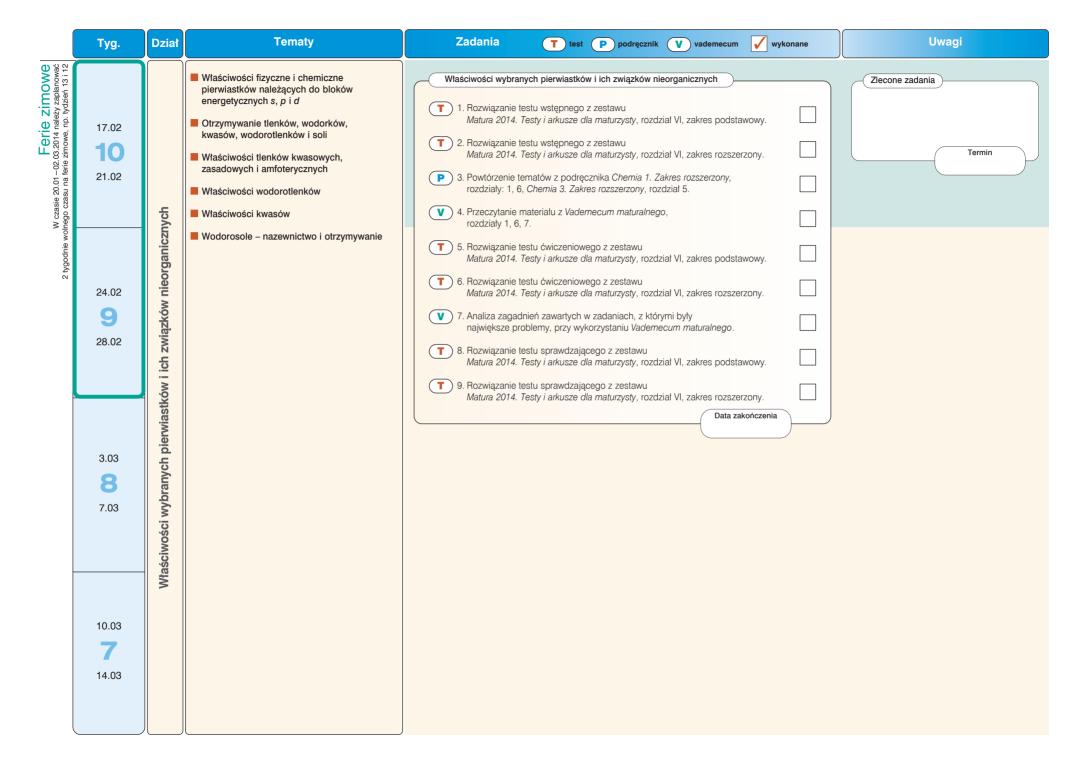
# Kalendarz przygotowań do matury 2014

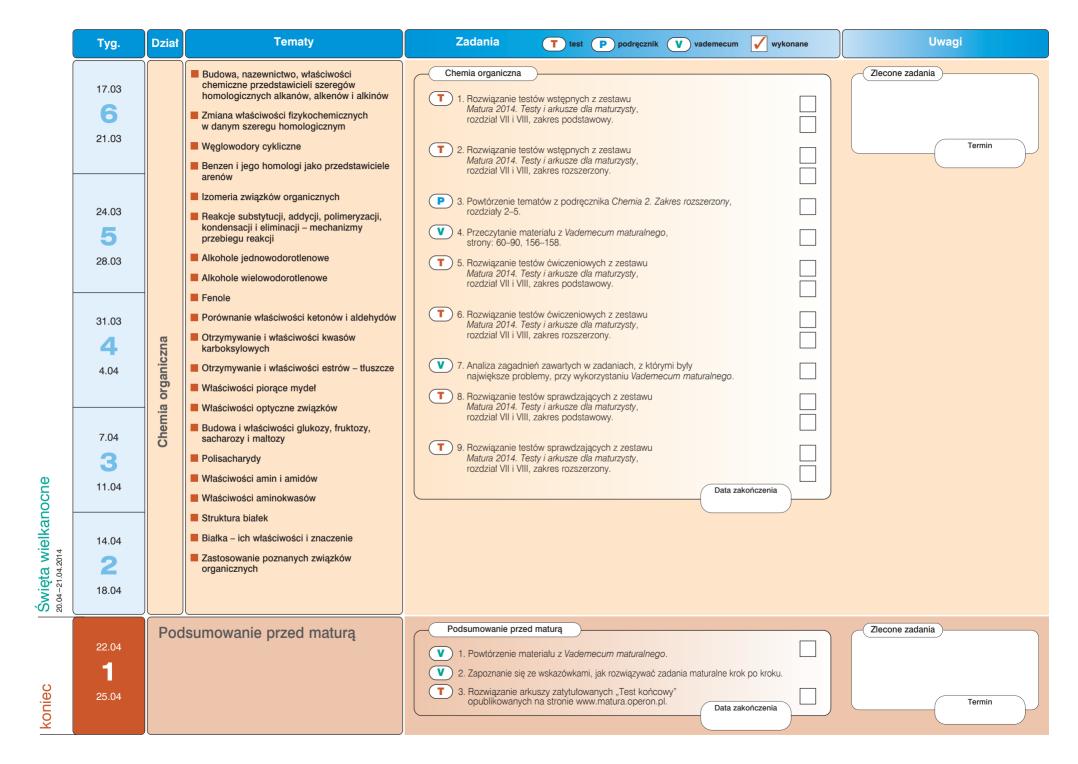
zakres rozszerzony

imię i nazwisko

	Tyg.	Dział	Tematy	Zadania T test P podręcznik V vademecum V wykonane	Uwagi						
start	30.09 <b>30</b> 4.10		gotowanie 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 Chemia. Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty oraz Vademecum maturalne Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON  - zgromadzenie potrzebnych podręczników i innych przydatnych publikacji  - zapoznanie się ze wskazówkami, jak rozwiązywać zadania maturalne krok po kroku zamieszczonymi w Vademecum maturalnym 2014 Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON  - rozwiązanie arkuszy maturalnych zamieszczonych na płycie CD dolączonej do testów	Zlecone zadania  Termin						
	7.10 <b>29</b> 11.10	Budowa atomów, wiązania chemiczne, układ okresowy pierwiastków	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  Wiązania kowalencyjne, spolaryzowane, jonowe i koordynacyjne	Budowa atomów, wiązania chemiczne, układ okresowy pierwiastków  1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział I, zakres podstawowy.  2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział I, zakres rozszerzony.  P 3. Powtórzenie tematów z podręcznika Wydawnictwa Pedagogicznego OPERON Chemia 1. Zakres rozszerzony, rozdziały: 2, 3, 4.  V 4. Przeczytanie materiału z Vademecum maturalnego, rozdział 4.  T 5. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu	Zlecone zadania  Termin						
	28 18.10		Budowa	Budowa	<ul> <li>Wiązania sigma (σ) i pi (π)</li> <li>Wzory elektronowe cząsteczek</li> <li>Moment dipolowy wiązania i cząsteczki</li> <li>Oddziatywania międzycząsteczkowe</li> <li>Budowa cząsteczki a jej właściwości fizyczne</li> </ul>	Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział I, zakres podstawowy.  1 6. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział I, zakres rozszerzony.  2 7. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu Vademecum maturalnego.  3 8. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział I, zakres podstawowy.					
	25.10										
	28.10 <b>26</b> 31.10	Mol i molowa interpretacja przemian	Podstawowe pojęcia związane z molem, masą molową, liczbą cząstek i objętością molową gazów odmierzonych w warunkach normalnych      Objętości gazów w warunkach niestandardowych	Mol i molowa interpretacja przemian  1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział II, zakres podstawowy.  2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział II, zakres rozszerzony.  3. Powtórzenie tematów z podręcznika Chemia 1. Zakres rozszerzony, rozdział 2.	Zlecone zadania  Termin						

	Tyg.	Dział	Tematy	Zadania T test P podręcznik V vademecum V wykonane	Uwagi
Narodzenia, Nowy Rok 24.12-1.01., tydzień 19 i 18	2.01 <b>17</b> 3.01	elektronów	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  Doświadczalne porównywanie właściwości utleniająco-redukcyjnych pierwiastków	Reakcje zachodzące z wymianą elektronów  1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres podstawowy.  2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres rozszerzony.  P. 3. Powtórzenie tematów z podręcznika Chemia 3. Zakres rozszerzony, rozdziały: 3, 4.  V. 4. Przeczytanie materiału z Vademecum maturalnego, rozdziały 3, 5, 7.	Zlecone zadania Termin
Święta Bożego Na	7.01 <b>16</b> 10.01	Reakcje zachodzące z wymianą ele	Szereg aktywności metali  Budowa i działanie ogniw – SEM  Korozja  Elektroliza stopionych soli  Elektroliza roztworów wodnych  Obliczenia z wykorzystaniem praw elektrolizy  Wykorzystanie procesów elektrochemicznych	T 5. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres podstawowy.  T 6. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres rozszerzony.  P 7. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu Vademecum maturalnego.  T 8. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres podstawowy.  T 9. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział IV, zakres rozszerzony.  Data zakończenia	
maturą	15 17.01				
100 dni przed m	20.01 <b>14</b> 24.01	nodynamika ı chemiczna	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	Kinetyka, termodynamika i równowaga chemiczna  1. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres podstawowy.  2. Rozwiązanie testu wstępnego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres rozszerzony.  P. 3. Powłórzenie tematów z podręcznika Chemia 3. Zakres rozszerzony, rozdział 1. Przeczytanie materialu z Vademecum maturalnego,rozdziały 3, 5, 7.  4. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres podstawowy.	Zlecone zadania  Termin
Ferie zimowe	10.02 <b>11</b> 14.02	Kinetyka, term i równowaga	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	T S. Rozwiązanie testu ćwiczeniowego z zestawu  Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres rozszerzony.  V 6. Analiza zagadnień zawartych w zadaniach, z którymi były największe problemy, przy wykorzystaniu Vademecum maturalnego.  T 7. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu  Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres podstawowy.  T 8. Rozwiązanie testu sprawdzającego z zestawu Matura 2014. Testy i arkusze dla maturzysty, rozdział V, zakres rozszerzony.  Data zakończenia	





## Notatki

## Notatki



#### METODA MATURALNA OPERONU

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

Podróżujmy razem po świecie edukacji!



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

