

كيمياء الحالة الصلبة الأساسية

Basic Solid State Chemistry

الجزء الأول

تأليف

أنثوني وست

Anthony R. West

قسم هندسة المواد - جامعة شافيلد

سابقاً من قسم الكيمياء - جامعة أبردين

ترجمة

أ.د. رفعت بن محمد محفوظ أ.د. خالد بن عبد الرحمن الفرحان

أستاذ الكيمياء غير العضوية أستاذ الكريستالوجرافيا - كيمياء غير عضوية

قسم الكيمياء - كلية العلوم - جامعة الملك سعود

النشر العلمي والمطابع - جامعة الملك سعود

ص.ب. ٦٨٩٥٣ - الرياض ١١٥٣٧ - المملكة العربية السعودية



ح) جامعة الملك سعود، ١٤٣٠هـ (٢٠٠٩م)

هذه ترجمة عربية مصرح بها من مركز الترجمة بالجامعة لكتاب:

Basic Solid State Chemistry

By: Anthony R. West

© John Wiley & Sons, Ltd, England 1999

فهرسة مكتبة الملك فهد الوطنية أثناء النشر

وست، انتوني

كيمياء الحالة الصلبة الأساسية. / انتوني وست؛ رفعت محمد محفوظ؛ خالد بن
عبدالرحمن الفرحان. - الرياض، ١٤٣٠هـ
٢مج.

٤٠٤ ص، ١٧×٢٤سم.

ردمك: ٦-٤٩٧-٥٥-٩٩٦٠-٩٧٨ (مجموعة)

٣-٤٩٨-٥٥-٩٩٦٠-٩٧٨ (ج ١)

١- الكيمياء غير العضوية أ. محفوظ، رفعت محمد (مترجم) ب. الفرحان، خالد بن

عبدالرحمن (مترجم) ج. العنوان

١٤٣٠/٣٩٢٤

ديوي ٥٤٦

رقم الإيداع: ١٤٣٠/٣٩٢٤

ردمك: ٦-٤٩٧-٥٥-٩٩٦٠-٩٧٨ (مجموعة)

٣-٤٩٨-٥٥-٩٩٦٠-٩٧٨ (ج ١)

حكمت هذه الكتاب لجنة متخصصة شكلها المجلس العلمي بالجامعة، وقد وافق المجلس
العلمي على نشره، بعد اطلاعه على تقارير المحكمين، في اجتماعه التاسع عشر للعام
الدراسي ١٤٢٨/١٤٢٩هـ المعقود بتاريخ ١٨/٦/١٤٢٩هـ الموافق ٢٢/٦/٢٠٠٨م.

النشر العلمي والمطابع ١٤٣٠هـ



مقدمة المترجمين

يعد كتاب كيمياء الحالة الصلبة الأساسية أهم الكتب التي ظهرت في الفترة الأخيرة في هذا المجال؛ نظراً لما يحتويه من معلومات ثرية وحديثة عن تركيب الحالة الصلبة للمادة، وطرق تشييدها، ومحاليل الحالة الصلبة وتطبيقاتها وغيرها من المواضيع ذات الأهمية الكبيرة في مجال التطبيقات العملية والتكنولوجية مثل المواد المغناطيسية وأشباه الموصلات والمواد فائقة التوصيل الكهربائي والبطاريات القابلة لإعادة الشحن والتي تستخدم بكثرة في صناعة الأجهزة الحديثة كالحاسبات الآلية وأجهزة الاتصالات وغيرها. كما يحتوي الكتاب على شرح لمعظم التقنيات التي تستخدم في دراسة المواد الصلبة خصوصاً تقنية حيود الأشعة السينية والتي أفرد لها المؤلف الفصل الثالث بكامله.

ونظراً لافتقار المكتبة العربية إلى وجود مراجع أو كتب جامعية مقررّة في هذا المجال فقد رأينا أنه من الواجب أن نقوم بترجمة هذا الكتاب المهم ليكون مرجعاً مفيداً لكل المهتمين بهذا النوع من الدراسة سواءً لطلاب مرحلة البكالوريوس أم طلاب الدراسات العليا أم الباحثين في مجالات الكيمياء، الفيزياء، الجيولوجيا، الهندسة الكيميائية، وعلوم المواد.

وإذ نقدم هذا العمل المتواضع فإننا في الوقت نفسه نرحب بأي اقتراح موضوعي من شأنه أن يقدم إضافة مفيدة إلى هذا العمل.

والله من وراء القصد وهو الهادي إلى سواء السبيل.

المترجمان

مقدمة الطبعة الثانية

كانت الطبعة الأولى من كتاب كيمياء الحالة الصلبة الأساسية المنشورة في عام ١٩٨٨ م نسخة مُختصرة لكتاب المؤلف كيمياء الحالة الصلبة وتطبيقاتها. وفي الوقت الذي كُتب فيه هذين الكتابين، كانت كيمياء الحالة الصلبة تلقى عرض محدود في معظم مقررات المرحلة الجامعية وقد ساعدا هذين الكتابين في إعطاء المادة نوع من التجانس والهوية الخاصة كمادة متميزة عن فيزياء الحالة الصلبة وعلم المواد. في الفترة منذ منتصف الثمانينيات، قد شاهدنا تقدمات علمية ضخمة في المواد غير العضوية، مشتملة على اكتشاف مواد فائقة التوصيل ذات Tc عالية، شكل جديد للكربون C₆₀ والفوليرينات والفوليريدات المصاحبة له والتطور التجاري لبطارية الليثيوم القابلة لإعادة الشحن. تقع كيمياء الحالة الصلبة في قلب هذه الاكتشافات وعدد لا يحصى من التطورات الأخرى في التشييد، وتحديد البنية، وقياسات الخواص وتطبيقات المواد غير العضوية. لهذا كانت الطبعة الثانية من كتاب كيمياء الحالة الصلبة الأساسية عصرية، خاصة لإدخال بعض من هذه التطورات الحديثة.

حُفظت تصاميم الفصول الثمان الأولى كما هي في الطبعة الأولى. وقد أضيفت كمية ضخمة من المعلومات الحديثة وعملت مساحة لها بهتذيب حكيم وإعادة تنظيم المادة الأولى. وقد أدخل فصل جديد، الفصل التاسع عن طرق التشييد، الذي سمح لنا أن نغطي موضوعات مهمة مثل أغشية الألماس، والسليكون الابلوري. وقد

وسعت مجموعة الأسئلة التي في نهاية الكتاب ، وأعد كتيب بالإجابات ويمكن لمدرسي المقرر الحصول عليه بالطلب من المؤلف.

ساعد أناس كثيرون بالتعليقات والاقتراحات للطبعة الثانية هذه ، وأنا شاكر لهم جداً. شكر خاص لمارجريت ماك هاتي Margaret McHattie للعمل السكرتاري الجليل ، وستيف بلاك Steve Black الذي قام بإعداد عديد من الرسومات.

المؤلف

أنتوني ر. وست

جامعتي أبردين وشيفلد

أبريل ١٩٩٩

المحتويات

الصفحة

مقدمة المترجمين..... هـ

مقدمة الطبعة الثانية..... ز

الجزء الأول

الفصل الأول: التراكيب البلورية..... ١

(١,١) خلايا وحدة التركيب والأنظمة البلورية..... ١

(١,٢) التناظر..... ٦

(١,٣) التناظر واختيار خلية وحدة التركيب..... ١٠

(١,٤) الشبكية، وشبكيات برافي..... ١٣

(١,٥) المستويات الشبكية ومعاملات ميلر..... ١٥

(١,٦) معاملات الاتجاهات..... ١٩

(١,٧) الصيغة الرياضية للمسافة-d..... ١٩

(١,٨) كثافة البلورات ومحتويات خلية وحدة التركيب..... ٢٠

(١,٩) وصف التراكيب البلورية..... ٢٣

(١,١٠) التراكيب ذات التراص المحكم- المكعي والسداسي محكم التراص..... ٢٤

- (١,١١) العلاقة بين التركيب المكعي محكم التراص والمكعي مركز الوجوه..... ٢٨
- (١,١٢) خلية وحدة التركيب السداسية والتراص المحكم ٢٩
- (١,١٣) كثافة التراكيب محكمة التراص ٣٠
- (١,١٤) الرسوم الإسقاطية لخلية وحدة التركيب والإحداثيات الذرية ٣١
- (١,١٥) المواد التي يمكن وصفها على أنها محكمة التراص ٣٣
- (١,١٥,١) المعادن ٣٣
- (١,١٥,٢) السبائك ٣٣
- (١,١٥,٣) التراكيب الأيونية..... ٣٤
- (١,١٥,٣,١) المواقع رباعية وثمانية الأوجه ٣٤
- (١,١٥,٣,٢) الأحجام النسبية لرباعي وثمانى الأوجه..... ٣٨
- (١,١٥,٣,٣) أماكن المواقع رباعية وثمانية الأوجه في خلية وحدة
- التركيب fcc، حسابات طول الرابطة؛ الإحداثيات الجزئية للذرات ٣٩
- (١,١٥,٤) التراكيب الشبكية ذات الروابط التساهمية..... ٤٢
- (١,١٥,٥) التراكيب الجزئية..... ٤٣
- (١,١٥,٦) الفولرينات والفولريدات ٤٥
- (١,١٦) التراكيب المبنية من عديد الأوجه مالى الفراغ..... ٤٧
- (١,١٧) بعض أنواع التراكيب المهمة..... ٥٢
- (١,١٧,١) الملح الصخري (NaCl)، زنك بلند أو سفالريت (ZnS)، فلوريت
- (CaF₂)، عكس الفلوريت (Na₂O)..... ٥٢
- (١,١٧,١,١) تركيب الملح الصخري..... ٥٥
- (١,١٧,١,٢) تركيب الزنك بلند (سفالريت)..... ٥٧
- (١,١٧,١,٣) تركيب الفلوريت/ عكس الفلوريت ٥٩

- ٦١..... حسابات طول الرابطة (١, ١٧, ١, ٤)
- ٦٣..... الألماس (١, ١٧, ٢)
- ٦٤..... ورتزيت (ZnS) وأرزنيذ النيكل (NiAs) (١, ١٧, ٣)
- ٧٢..... كلوريد السيزيوم (CsCl) (١, ١٧, ٤)
- ٧٣..... تراكيب أخرى من نوع AX (١, ١٧, ٥)
- ٧٤..... وأكسيد السيزيوم (Cs₂O) (١, ١٧, ٦)
- ٧٤..... كلوريد الكاديوم (CdI₂)، كلوريد الكاديوم (CdCl₂)
- ٨٣..... بروفسكيت (SrTiO₃) (١, ١٧, ٧)
- ٨٨..... معامل السماح (١, ١٧, ٧, ١)
- ٩٠..... BaTiO₃ (١, ١٧, ٧, ٢)
- ٩٠..... GdFeO₃ (١, ١٧, ٧, ٣)
- ٩٠..... العلاقة بين الخواص - وانضباط نسب الذرات (١, ١٧, ٧, ٤)
- ٩١..... ثالث أكسيد الرينيوم (ReO₃) وبرونزات التنجستن (١, ١٧, ٨)
- ٩٢..... سبينل (١, ١٧, ٩)
- ٩٧..... تركيب السيليكات - بعض الأفكار لفهمها (١, ١٧, ١٠)
- ١٠٣ الفصل الثاني: الترابط في الجوامد**
- ١٠٤..... الترابط الأيوني (٢, ١)
- ١٠٥..... الأيونات وأنصاف الأقطار الأيونية (٢, ٢)
- ١١٠..... البنيات الأيونية - مبادئ عامة (٢, ٣)
- ١١٦..... قاعدة نسبة نصف القطر (٢, ٤)
- ١٢١..... نسب نصف القطر الوسطية والبنيات المشوهة (٢, ٥)
- ١٢٢..... طاقة الشبكية للبلورات الأيونية (٢, ٦)

- ١٣٠ معادلة كايوستنسكي (٢,٧)
- ١٣١ دورة بورن- هابر والحسابات الكيميائية الحرارية (٢,٨)
- ١٣٥ ثباتية المركبات الأيونية الحقيقية والافتراضية (٢,٩)
- ١٣٥ مركبات الغازات الحاملة (٢,٩,١)
- ١٣٦ المركبات العالية والمنخفضة التكافؤ (٢,٩,٢)
- ١٣٩ الترابط التساهمي الجزئي (٢,١٠)
- ١٤١ البنيات التناسقية عديدة البوليمرية- نموذج ساندرسون (٢,١١)
- ١٤٢ الشحنة النووية الفعالة (٢,١١,١)
- ١٤٣ أنصاف الأقطار الذرية (٢,١١,٢)
- ١٤٤ السالبية الكهربائية والذرات المشحونة جزئياً (٢,١١,٣)
- ١٥١ الأيونية ومخططات موسر- بيرسون (٢,١٢)
- ١٥٤ تكافؤ الرابطة وطول الرابطة (٢,١٣)
- ١٥٨ تأثيرات الإلكترون غير الرابطة (الإلكترون الحر) (٢,١٤)
- ١٥٨ تأثيرات الإلكترون (٢,١٤,١)
- ١٥٨ انفلاق المجال البلوري لمستويات الطاقة (٢,١٤,١,١)
- ١٦٥ تشوهات جان - تلر (٢,١٤,١,٢)
- ١٦٧ تناسق المربع المستوي (٢,١٤,١,٣)
- ١٦٨ تناسق رباعي الأوجه (٢,١٤,١,٤)
- ١٦٩ التناسق الرباعي مقابل التناسق الثماني (٢,١٤,١,٥)
- ١٧٢ تأثير الزوج الخامل (٢,١٤,٢)
- ١٧٣ الترابط المعدني ونظرية النطاق (٢,١٥)
- ١٨١ تركيب النطاق للمعادن (٢,١٥,١)

- ١٨٢ تركيب النطاق للعوازل (٢, ١٥, ٢)
- ١٨٢ تركيب النطاق لأشباه الموصلات: السليكون (٢, ١٥, ٣)
- ١٨٥ تركيب النطاق للجوامد اللاعضوية (٢, ١٥, ٤)
- ١٨٥ مركبات I-VII و II-VI، III-V (٢, ١٥, ٤, ١)
- ١٨٧ مركبات العنصر الانتقالي (٢, ١٥, ٤, ٢)
- ١٩١ الفولرينات والجرافيت (٢, ١٥, ٤, ٣)
- ١٩٥ النطاقات أم الروابط: تعليق نهائي (٢, ١٦)
- ١٩٧ الفصل الثالث: الكرسنالوجرافيا وتقنيات الحيود**
- ١٩٧ ملاحظات عامة: المواد الصلبة الجزيئية وغير الجزيئية (٣, ١)
- ٢٠٠ توصيف المواد الصلبة (٣, ٢)
- ٢٠١ حيود الأشعة السينية (٣, ٣)
- ٢٠١ إنتاج الأشعة السينية (٣, ٣, ١)
- ٢٠٥ محزز الضوء وحيود الضوء (٣, ٣, ٢)
- ٢٠٨ البلورات وحيود الأشعة السينية (٣, ٣, ٣)
- ٢٠٩ معادلات لاوي (٣, ٣, ٣, ١)
- ٢١٠ قانون براج (٣, ٣, ٣, ٢)
- ٢١٢ طرق حيود الأشعة السينية (٣, ٣, ٤)
- ٢١٣ طريقة المسحوق- المبادئ والاستخدامات (٣, ٣, ٥)
- ٢١٧ أجهزة قياس حيود المسحوق (٣, ٣, ٦)
- ٢١٩ تركيز الأشعة السينية: نظرية الدائرة (٣, ٣, ٧)
- ٢٢٠ البلورات موحدات اللون (٣, ٣, ٨)
- ٢٢١ كاميرات جينير مركزة الأشعة (٣, ٣, ٩)

- ٢٢٣ طيف حيود مسحوق الطور المتبلور هو بصمته (٣,٣,١٠)
- ٢٢٤ الشدد الضوئية (٣,٣,١١)
- ٢٢٥ .. تشتت الأشعة السينية بواسطة الذرة: معامل التشتيت الذري (٣,٣,١١,١)
- ٢٢٨ تشتت الأشعة السينية بواسطة البلورة - الغيابات النظامية (٣,٣,١١,٢)
- ٢٣٢ الصيغة العامة لفرق الطور (٣,٣,١١,٣)
- ٢٣٥ الشدد الضوئية ومعاملات التركيب (٣,٣,١١,٤)
- ٢٤٠ المعامل -R وتحديد التركيب (٣,٣,١١,٥)
- ٢٤٢ خرائط الكثافة الإلكترونية (٣,٣,١٢)
- ٢٤٤ الكرسنالوجرافيا بالأشعة السينية وتحديد التركيب - ماذا تتطلب؟ (٣,٣,١٣)
- ٢٤٨ طريقة باترسون (٣,٣,١٣,١)
- ٢٤٩ طُرق فورير (٣,٣,١٣,٢)
- ٢٥٠ الطرق المباشرة (٣,٣,١٣,٣)
- ٢٥٠ حيود الإلكترونات (٣,٤)
- ٢٥٢ حيود النيوترونات (٣,٥)
- ٢٥٤ تحديد التركيب البلوري (٣,٥,١)
- ٢٥٤ تحليل التركيب المغناطيسي (٣,٥,٢)
- ٢٥٧ التشتت غير المرن، الأشكال الهينة وتحولات الأطوار (٣,٥,٣)
- ٢٥٩ الفصل الرابع: تقنيات أخرى: المجهرية، الطيفية، التحليل الحراري**
- ٢٥٩ التقنيات الطيفية (٤,١)
- ٢٥٩ المجهرية البصرية (٤,١,١)
- ٢٦٠ المجهر الاستقطابي (٤,١,١,١)
- ٢٦٣ مجهر الضوء المنعكس (٤,١,١,٢)
- ٢٦٣ تطبيقات (٤,١,١,٣)

- ٢٦٧ المجهر الإلكتروني (٤,١,٢)
- ٢٧٢ شكل الدقيقة وشحنتها، النسيج وتفاصيل السطح (٤,١,٢,١)
- ٢٧٢ عيب البلورة (٤,١,٢,٢)
- ٢٧٣ الترسيب وانتقالات الطور (٤,١,٢,٣)
- ٢٧٣ التحليل الكيميائي (٤,١,٢,٤)
- ٢٧٣ تحديد التركيب (٤,١,٢,٥)
- ٢٧٥ التقنيات الطيفية (٤,٢)
- ٢٧٧ Raman IR ورامان تحت الأشعة تحت الحمراء (٤,٢,١)
- ٢٨٠ الطيفية المرئية وفوق البنفسجية (٤,٢,٢)
- ٢٨٤ دراسات تركيبية على الزجاج (٤,٢,٢,١)
- ٢٨٤ دراسة مواد الليزر (٤,٢,٢,٢)
- ٢٨٥ طيفية الطين النووي المغناطيسي (٤,٢,٣)
- ٢٨٩ طيفية طين غزل الإلكتروني ESR (٤,٢,٤)
- ٢٩٣ طيفيات الأشعة السينية XRF, AEFS, EXAFS (٤,٢,٥)
- ٢٩٤ تقنيات الانبعاث (٤,٢,٥,١)
- ٢٩٧ تقنيات الامتصاص (٤,٢,٥,٢)
- ٣٠٢ طيفيات الإلكتروني ESCA, XPS, UPS, AES, EELS (٤,٢,٦)
- ٣٠٨ طيفية الموسبور (٤,٢,٧)
- ٣١٢ التحليل الحراري (٤,٣)
- ٣١٣ التحليل الحراري الوزني TG (٤,٣,١)
- ٣١٤ التحليل الحراري التفاضلي DTA والمسح التفاضلي المسعري DSC (٤,٣,٢)
- ٣١٧ تطبيقات (٤,٣,٣)

الفصل الخامس: عيوب البلورات، عدم انضباط نسب الذرات، والمخاليل الصلبة ٣٢٥

- ٣٢٥ (٥,١) البلورات التامة وغير تامة الانتظام
- ٣٢٨ (٥,٢) أنواع العيوب: العيوب النقطية
- ٣٢٩ (٥,٢,١) عيب شوتكي
- ٣٣٠ (٥,٢,٢) عيب فرنكل
- ٣٣١ (٥,٢,٢,١) ترميز كروجر- فينك لعيوب البلورات
- ٣٣٢ (٥,٢,٢,٢) ثرموديناميكا تكوّن عيوب شوتكي وفرنكل
- ٣٣٣ ١- عيوب شوتكي
- ٣٣٥ ٢- عيوب فرنكل
- ٣٣٨ (٥,٢,٣) مراكز الألوان
- (٥,٢,٤) الفجوات والخلايا في البلورات غير منضبطة نسب الذرات: العيوب
- ٣٤١ الدخيلة والذاتية
- ٣٤٢ (٥,٢,٥) تجمع أو تعقد العيوب
- ٣٤٧ (٥,٢,٦) تبادل الذرات: ظاهرة الانتظام وعدم الانتظام
- ٣٤٩ (٥,٣) المخاليل الصلبة
- ٣٤٩ (٥,٣,١) المخاليل الصلبة الاستبدالية
- ٣٥٥ (٥,٣,٢) المخاليل الصلب الخالائية
- ٣٥٧ (٥,٣,٣) آليات محلول صلب أكثر تعقيداً: إحلال مختلف التكافؤ
- ٣٥٨ (٥,٣,٣,١) آليات تعويض أيوني
- ٣٥٨ ١- تكوين فجوات كاتيون
- ٣٥٩ ٢- تكوين أنيونات خالائية
- ٣٦٠ ٣- تكوين فجوات أنيون

- ٤- تكوين كاتيونات خلائية ٣٦١
- ٥- استبدال مزدوج ٣٦١
- (٥,٣,٣,٢) آليات تعويض إلكترونية: معادن، أشباه موصلات وموصلات
- فائقة التوصيل ٣٦٣
- (٥,٣,٤) مزيد من التعليقات على متطلبات تكوّن المحلول الصلب ٣٦٦
- (٥,٣,٥) الطرق التجريبية لدراسة المحاليل الصلبة ٣٦٨
- (٥,٣,٥,١) حيود الأشعة السينية من المسحوق ٣٦٨
- (٥,٣,٥,٢) قياسات الكثافة ٣٧٠
- (٥,٣,٥,٣) تغيرات في خواص أخرى- النشاط الحراري وDTA ٣٧٣
- (٥,٤) العيوب الممتدة ٣٧٤
- (٥,٤,١) تركيبات قص كريستالوجرافية ٣٧٤
- (٥,٤,٢) خطأ التراص ٣٧٨
- (٥,٤,٣) حدود حبة ثانوية ونطاقات عكس الطور (حدود) ٣٧٩
- (٥,٥) الانخلاعات والخواص الميكانيكية للجوامد ٣٨٠
- (٥,٥,١) انخلاعات حافية ٣٨١
- (٥,٥,٢) انخلاعات لولبية ٣٨٤
- (٥,٥,٣) أنشوطات انخلاع ٣٨٥
- (٥,٥,٤) رصد الانخلاعات ٣٨٩
- (٥,٥,٥) الانخلاعات والتركيب البلوري ٣٩١
- (٥,٥,٦) خواص المعادن الميكانيكية ٣٩٣
- (٥,٥,٧) انخلاعات، فجوات وأخطاء التراص ٣٩٧
- (٥,٥,٨) الانخلاعات وحدود الحبات ٤٠٢

الجزء الثاني

- ٤٠٥ الفصل السادس: تفسير مخططات الطور
- ٤٠٥ (٦,١) قاعدة الطور، الأطوار، المكونات، ودرجات الطلاقة والاتزان
- ٤١١ (٦,٢) أنظمة أحادي المكوّن
- ٤١٣ (٦,٢,١) نظام الماء
- ٤١٤ (٦,٢,٢) نظام SiO_2
- ٤١٦ (٦,٢,٣) الأنظمة أحادية المكوّن المكثفة
- ٤١٦ (٦,٣) الأنظمة المكثفة ثنائية المكوّن
- ٤١٧ (٦,٣,١) نظام أصهري بسيط
- ٤١٩ (٦,٣,١,١) التسيل والتجمد
- ٤١٩ (٦,٣,١,٢) أصهريّ
- ٤٢٠ (٦,٣,١,٣) قاعدة الرافعة
- ٤٢٢ (٦,٣,١,٤) تفاعل أصهري
- ٤٢٣ (٦,٣,١,٥) التسيل، ذوبانيات التشبع وانخفاض درجة التجمد
- ٤٢٣ (٦,٣,٢) أنظمة ثنائية مع مركبات
- ٤٢٣ (٦,٣,٢,١) انصهار متطابق
- (٦,٣,٢,٢) الانصهار اللا متطابق، نقطة الانصهار اللا متطابق، تفاعل
- ٤٢٥ الانصهار اللا متطابق
- ٤٢٦ (٦,٣,٢,٣) تأثيرات عدم الاتزان
- ٤٢٦ (٦,٣,٢,٤) الحدود الدنيا والعليا للثبات
- ٤٢٧ (٦,٣,٣) الأنظمة المزدوجة مع محاليل صلبة
- ٤٢٧ (٦,٣,٣,١) محلول صلب تام

- ٤٢٩ التبلور التجزيئي (٦,٣,٣,٢)
- ٤٣٠ النهايات الحرارية العظمى والدنيا (٦,٣,٣,٣)
- ٤٣١ أنظمة المحلول الصلب الجزئي (٦,٣,٣,٤)
- ٤٣٥ أنظمة ثنائية بانتقالات طور صلب- صلب (٦,٣,٤)
- (٦,٣,٥) أنظمة مزدوجة بانتقالات طور ومحاليل صلب: أصهراني (يوتكتيد)
- ٤٣٦ وغير متطابق الانصهار (بريتكتيد) (٦,٣,٥)
- ٤٣٨ أنظمة مزدوجة بلا امتزاج سائل MgO-SiO₂ (٦,٣,٦)
- ٤٤٠ بعض محططات الطور المهمة تكنولوجياً (٦,٣,٧)
- ٤٤٠ نظام Fe-C: صنع الحديد والأستيل (الفولاذ الصلب) (٦,٣,٧,١)
- ٤٤٢ النظام CaO-SiO₂: صناعة الأسمنت (٦,٣,٧,٢)
- ٤٤٣ النظام Na-S: بطاريات Na / S (٦,٣,٧,٣)
- ٤٤٣ النظام Na₂O-SiO₂: صنع الزجاج (٦,٣,٧,٤)
- (٦,٣,٧,٥) النظام Li₂O-SiO₂: فصل طور حرج الاستقرار والأوبالات
- ٤٤٦ المشيدة (٦,٣,٧,٥)
- ٤٤٧ تنقية أشباه موصلات Si بتكرير النطاق (٦,٣,٧,٦)
- (٦,٣,٧,٧) النظام ZrO₂-Y₂O₃: الكتروليت أكسيد الزركونيوم (الزركونيا)
- ٤٤٨ المستقرة بأكسيد اليتريوم (أتريا) (٦,٣,٧,٧)
- ٤٥١ الفصل السابع: الخواص الكهربائية**
- ٤٥١ استقصاء الخواص الكهربائية والمواد الكهربائية (٧,١)
- ٤٥٥ الموصلية الفلزية: الفلزات العضوية (٧,٢)
- ٤٥٦ أنظمة مترافقة (٧,٢,١)
- ٤٥٦ بولي استيلين مشاب (٧,٢,١,١)

- ٤٥٩ (٧,٢,١,٢) البولي بارافينيلين والبولي بيروول.
- ٤٦٠ (٧,٢,٢) معقدات انتقال شحنة عضوية.
- ٤٦٢ (٧,٣) الموصلية الفائقة
- ٤٦٣ (٧,٣,١) خاصية المقاومة صفر
- ٤٦٤ (٧,٣,٢) الدايا مغناطيسية التامة: تأثير ميسنر
- ٤٦٧ (٧,٣,٣) الحرارة الحرجة T_c ، المجال الحرج H_c والتيار الحرج J_c
- ٤٦٧ (٧,٣,٤) الموصلات فائقة التوصيل نمط I، نمط II، الحالة الدوامية (المختلطة).....
- ٤٦٨ (٧,٣,٥) مسح للمواد الفائقة التوصيل
- ٤٧١ (٧,٣,٦) الكيمياء البلورية لبيروفسكيت نحاسي
- ٤٧٥ (٧,٣,٧) $YBa_2Cu_3O_7$
- ٤٧٥ (٧,٣,٧,١) تركيب بلوري
- ٤٧٧ (٧,٣,٧,٢) تكافؤات الذرة وآلية التوصيل الفائق.....
- ٤٧٩ (٧,٣,٧,٣) محتوى الأكسجين δ في $YBa_2Cu_3O_8$
- ٤٨٢ (٧,٣,٧,٤) تقدير محتوى الأكسجين δ
- ٤٨٣ (٧,٣,٨) الفلليريدات
- ٤٨٤ (٧,٣,٨,١) تطبيقات الموصلات فائقة التوصيل
- ٤٨٥ (٧,٤) شبه الموصلية.....
- ٤٨٧ (٧,٤,١) السيليكون المشاب
- ٤٩٠ (٧,٤,٢) أشباه موصلات أخرى
- ٤٩٣ (٧,٤,٣) تطبيقات
- ٤٩٥ (٧,٥) الموصلية الأيونية.....
- ٤٩٦ (٧,٥,١) هاليدات القلويات: توصيل شجرة

- ٤٩٨ طاقة التنشيط لنط الأيون: اعتبارات هندسية. (٧,٥,١,١)
- ٥٠٢ الموصلية الأيونية لبلورات NaCl (٧,٥,١,٢)
- ٥٠٥ موصلية دخيلة في NaCl، محكومة بإشابة مغايرة التكافؤ... (٧,٥,١,٣)
- ٥٠٧ كلوريد الفضة: توصيل خلاليّ (٧,٥,٢)
- ٥١١ فلوريدات القلويات الأرضية (٧,٥,٣)
- ٥١٢... إلكتروليات صلبة (أو موصلات أيون سريع، موصلات فائقة أيونية) (٧,٥,٤)
- ٥١٢ اعتبارات عامة (٧,٥,٤,١)
- ٥١٧ ألومينا β والناسكون (٧,٥,٤,٢)
- ٥٢٦ الإلكتروليات الصلبة AgI وأيون Ag^+ (٧,٥,٤,٣)
- ٥٣٠ موصلات أنيون (٧,٥,٤,٤)
- ٥٣٣ موصلات أيون Li^+ (٧,٥,٤,٥)
- ٥٤٠ موصلات بروتون (٧,٥,٤,٦)
- ٥٤١ موصلات أيونية/إلكترونية مختلطة (٧,٥,٤,٧)
- ٥٤٣ تطبيقات إلكتروليات الصلب والموصلات المختلطة (٧,٥,٤,٨)
- ٥٥٥ مواد عازلة (٧,٦)
- ٥٥٧ الفروكهربية (٧,٧)
- ٥٦٧ الكهربية الحرارية (٧,٨)
- ٥٦٨ الكهربية الضغطية (٧,٩)
- ٥٦٩ تطبيقات الفروكهربية، الكهربية الحرارية، والكهربية الضغطية (٧,١٠)
- ٥٧٣ الفصل الثامن: خواص مغناطيسية وضوئية.**
- ٥٧٣ الخواص المغناطيسية (٨,١)
- ٥٧٥ سلوك المواد في المجال المغناطيسي (٨,١,١)

- ٥٧٧ (٨, ١, ٢) تأثيرات الحرارة: قوانين كيوري وكيوري- ويس
- ٥٧٩ (٨, ١, ٣) حساب العزوم المغناطيسية
- ٥٨٣ (٨, ١, ٤) آليات تنظيم الفرومغناطيسية والفرومغناطيسية المضادة: تبادل مفرط
- ٥٨٥ (٨, ١, ٥) بعض تعريفات أكثر
- ٥٨٧ (٨, ١, ٦) أمثلة مختارة من المواد المغناطيسية، بنيتها وخواصها
- ٥٨٧ (٨, ١, ٦, ١) الفلزات والسبائك
- ٥٩٤ (٨, ١, ٦, ٢) أكاسيد العنصر الانتقالي الأحادية
- ٥٩٥ (٨, ١, ٦, ٣) أكاسيد عنصر انتقالي ثنائية
- ٥٩٦ (٨, ١, ٦, ٤) السبينلات (الأكاسيد المختلطة)
- ٦٠٠ (٨, ١, ٦, ٥) العقيق الأحمر
- ٦٠٣ (٨, ١, ٦, ٦) المنيث والبيروفسكيت
- ٦٠٥ (٨, ١, ٦, ٧) رصاصيت مغناطيسي
- ٦٠٥ (٨, ١, ٧) تطبيقات علاقات تركيب- خاصة
- ٦٠٦ (٨, ١, ٧, ١) قلوب المحول
- ٦٠٧ (٨, ١, ٧, ٢) تخزين معلومات
- ٦٠٨ (٨, ١, ٧, ٣) أجهزة ذاكرة الفقاعة المغناطيسية
- ٦٠٨ (٨, ١, ٧, ٤) المغناطيسيات الدائمة
- ٦٠٩ (٨, ٢) خواص ضوئية: تألق وليزر
- ٦٠٩ (٨, ٢, ١) التألق والفسفرة
- ٦١٢ (٨, ٢, ٢) نموذج التناسق التشكيلي
- ٦١٥ (٨, ٢, ٣) بعض المواد المتفسفرة
- ٦١٧ (٨, ٢, ٤) متفسفات ستوكس- مضادة

- ٦١٨ الليزر (٨,٢,٥)
- ٦١٩ ليزر الياقوت (٨,٢,٥,١)
- ٦٢١ ليزرات النيوديميوم (٨,٢,٥,٢)
- ٦٢٣ الفصل التاسع: طرق التشييد**
- ٦٢٣ مشاهد عامة (٩,١)
- ٦٢٣ تفاعل الحالة الصلبة أو كلس بالتحميص (٩,٢)
- ٦٢٥ تنوي ونمو، نمو (بلوري) فوقى وانتحاء (٩,٢,١)
- ٦٣٠ أمثلة من تفاعلات الحالة الصلبة (٩,٢,٢)
- ٦٣٠ Li_4SiO_4 (٩,٢,٢,١)
- ٦٣١ $YBa_2Cu_3O_7$ (٩,٢,٢,٢)
- ٦٣١ ألومينا α/β (٩,٢,٢,٣)
- ٦٣٢ مشكلة: كيف تجانس محاليط التفاعل طرق أو وسائل شيمي دوس .. (٩,٢,٣)
- ٦٣٣ طرق صل - جل (٩,٣)
- ٦٣٤ تشييد $MgAl_2O_4$ (٩,٣,١)
- ٦٣٥ تشييد زجاج السيليكا (٩,٣,٢)
- ٦٣٥ تدويم ألياف الألومينا (٩,٣,٣)
- ٦٣٦ تحضير اكسيد إنديم قصدير (ITO) والغللات الأخرى (٩,٣,٤)
- ٦٣٦ فبركة السيراميك YSZ (٩,٣,٥)
- ٦٣٧ تشييد الزيوليت (٩,٣,٦)
- ٦٣٨ تحضير مواد سحج بأساس ألومينا (٩,٣,٧)
- ٦٣٨ تحضير موصل فائق التوصيل YBCO (٩,٣,٨)
- ٦٣٨ استعمال بشائر متجانسة، أحادية المصدر (٩,٤)

- ٦٤٠ التشييد الحراري المائي (٩,٥)
- ٦٤٢ الإقحام وعدم الإقحام (٩,٦)
- ٦٤٥ نقل طور بخار (٩,٧)
- ٦٤٩ تحضير Ca_2SnO_4 (٩,٧,١)
- ٦٤٩ تحضير كروميت النيكل (٩,٧,٢)
- ٦٤٩ تحضير سلسيد النيوبيوم (٩,٧,٣)
- ٦٥٠ تحضير سلفيد الألومنيوم (٩,٧,٤)
- ٦٥٠ تحضير Cu_3TaSe_4 (٩,٧,٥)
- ٦٥٠ تحضير تنجستات الزنك (٩,٧,٦)
- ٦٥١ وسحج بالليزر (٩,٨)
- ٦٥١ طرق كهروكيميائية، ترسيب بخار كيميائي، رشاشة
- ٦٥١ طرق كهروكيميائية (٩,٨,١)
- ٦٥١ ترسيب مهبطي (٩,٨,١,١)
- ٦٥١ ترسيب لا كهربي (٩,٨,١,٢)
- ٦٥٢ أكسدة مصعديه (٩,٨,١,٣)
- ٦٥٢ أكسدة حرارية (٩,٨,٢)
- ٦٥٢ ترسيب بخار كيميائي (٩,٨,٣)
- ٦٥٥ السيليكون اللا بلوري (٩,٨,٣,١)
- ٦٥٨ أغشية الألماس (٩,٨,٣,٢)
- ٦٦١ الرش والتبخير (٩,٨,٤)
- ٦٦٣ تشييد الاحتراق (٩,٩)
- ٦٦٤ نمو البلورة (٩,١٠)

٦٦٤	طريقة شيزوشرالسكي..... (٩, ١٠, ١)
٦٦٥	طرق بردجمان وأستوكبارجر..... (٩, ١٠, ٢)
٦٦٧	انصهار منطقة..... (٩, ١٠, ٣)
٦٦٨	الترسيب من محاليل أو طريقة صهر: سريان..... (٩, ١٠, ٤)
٦٦٨	طريقة انصهار هب لثيرنويل..... (٩, ١٠, ٥)
٦٦٩	طرق الضغط العالي..... (٩, ١١)
٦٦٩	تطبيقات: تشييد تراكيب بلورية غير مألوفة..... (٩, ١١, ١)
٦٧١	قراءات إضافية.....
٦٧٩	الملحق الأول: المسافات بين السطوح وحجوم خلية وحدة التركيب.....
٦٨١	الملحق الثاني: بناء نموذج.....
٦٨٥	الملحق الثالث: اعتبارات هندسية في كيمياء البلورة.....
٦٩٠	الملحق الرابع: العناصر وبعض من خواصها.....
٦٩٢	الأسئلة.....
٧١٧	ثبت المصطلحات.....
٧١٧	أولاً: (عربي - إنجليزي).....
٧٥٣	ثانياً: (إنجليزي - عربي).....
٧٨٩	كشاف الموضوعات.....