



بنية المادة الكثيفة

نتناول فيما يلى المفاهيم الأولية المستخدمة في دراسة بنية المادة الصلبة.

1.1 الجسم البلوري والجسم اللابلوري

تُعتبر الحالة الصلبة الحالة الفيزيائية التي تتمتع بها معظم المواد الكيميائية في الشروط الاعتيادية من الضغط الجوي والحرارة. يمكن لجميع المركبات أن تتصلب عندما تتخفض درجة الحرارة بشكلٍ كافٍ و/أو عند زيادة الضغط المطبّق عليها بشكل كافٍ أيضاً.

1.1.1 الحالة البلورية الدقيقة أو الميكروبلورية والحالة الزجاجية

يدل الفحص المجهري لسطح قطعةٍ من معدن لم تخضع لعمليات التصنيع (صقل،سحب...)، على وجود مناطق صغيرةٍ متوضعةٍ جنباً إلى جنب تدعى البلورات الدقيقة أو الميكروبلورات تفصل بينها حدود واضحة، كما ونلاحظ أنه عند كسر قطعة من الزجاج تكون أطراف أو حدود الكسر حادة وواضحة.

تدلنا دراسة الصخور البركانية إلى وجود علاقة وثيقة بين بنية الجسم الصلب المتشكل وسرعة التبريد التي يخضع لها السائل المصهور ونميز في ما يلي عدة حالات:

• تصلّب بطيء جداً

مثال ذلك الصخور الغرانيتية المكونة للجبال البركانية، والتي تشكّلت عبر ملايين السنين من تصلّب المصهور البركاني، حيث نلاحظ احتواءها على حبيبات بلّورية كبيرة بالإضافة لبعض الشوائب.

• تصلّب سريع

مثال ذلك الصخور البازلتية التي تشكّل طبقات ذات ثخانة قليلة و امتداد كبير والتي تصلبت بشكل أسرع، تتألف الصخور البازلتية من تجمع بلورات صغيرة، وتحتوي على فراغات كبيرة ناتجة عن تشكل فقاعات هوائية أثناء التصلب.

• تصلب فجائي

يتصلب المصهور البركاني بشكل مفاجئ لدى تعرضه لتبريد سريع كغمره في ماء بارد فيبدي عند ذلك مظهراً لامعاً وسهولة للكسر كالزجاج ومثال ذلك السبج (حجر زجاجي أسود)، ومن هنا جاء مفهوم الحالة الزجاجية للمواد الصلبة.

نتيجة: نميز بشكل أساسي حالتين للجسم الصلب هما:





الجسم الصلب المتبلّور والذي يحوي بلّورات دقيقة أو ميكروبلّورات، والجسم الصلب في الحالة الزجاجية

اهتم الباحثون بشكل كبير بعلم البلورات خلال القرن التاسع عشر، حيث أعطى برافيه A.Bravais اهتم الباحثون بشكل كبير بعلم البلورات خلال القرن التاسع عشر، حيث أعطى برافيه أعلمية العلمية المادة والذرة.

ومع اكتشاف انعراج الأشعة السينية RX في البلّورات(فون لو M.Von Laüe 1912) وتصنيع

أول مقياس لانعراج الأشعة السينية Diffractometre RX من قبل براغ (المنعقل المباشر الطبيعة الدورية للترتيب البلوري وبذلك أصبح تعيين البنية البلورية للمادة حقيقة ملموسة. ومن الطرق الأخرى التي ساهمت في دراسة البلورات كان المجهر أوالميكروسكوب الإلكتروني ومطياف الطنين المغناطيسي RMN ومطياف مووس باور Mossbauer .

وهكذا وبمعرفة البنية البلورية الذرية، وتحديد مواقع الذرات في الفراغ، أصبح بمقدو رنا وصف الجسم البلوري من وجهة نظر كيميائية، كتحديد ماهية الروابط بين الذرات و الجزيئات، كما أصبح المجال مفتوحاً أمام المختصين في د راسة الجسم الصلب لربط الخواص الفيزيائية والكيمائية للمركبات الصلبة ببنيتها البلورية.

تُصنّف بعض المواد الكيميائية التي تأخذ شكلًا خاصاً بها مثل السكر والملح الصخرو يالكبريت ...، كأجسام بلّورية حيث تبدو حبيبات كلور الصوديوم كمكبعات صغيرة ولكن بوضعها تحت المجهر نلاحظ تعرض رؤوس هذه المكبعات للكسر نتيجة الاحتكاك الميكانيكي مع مرور الزمن وتشكل وجوه مثلثية (مثلث متساي و الأضلاع) يمكن لها أن تزداد حتى نحصل في بعض الحالات على ثماني وجوه منتظم كما في الشكل 1

إن ما يثير الانتباه في هذه الانكسارت أو التقصفات التي تتعرض لها بلورات الملح هو حدوثها دائماً بشكل عمودي على القطر الكبير للمكعب، مما يدل على أن التأثيرات الذرية المتبادلة تكون قوية ضمن مستويات معيّنة.

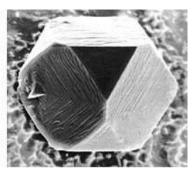






الشكل 1. بلورات كلور الصوديوم تحت المجهر.

إن تعميم تلك الظاهرة يفسر لنا صعوبة تغيير الشكل الطبيعي للبلورات والمثال الأكثر شهرة هو الماس الخام الذي تتكسر زوايا بلوراته دائماً بزاوية ثنائية مقدارها 109,47 درجة. الشكل 2.



الشكل 2. بلورات الماس

نستنتج مما سبق أن للبلّورات اتجاهات أو مستويات مميزة تحدد الخواص الفيزيائية للمادة كنقل التيار الكهربائي والخواص المغناطيسية والضوئية والمقاومة الميكانيكية ...الخ، نسمي هذه الأجسام أجساماً لا متساوية المناحي، ولكن بالمقابل هناك مواد أو مركبات كيميائية صلبة أخرى مثل الزجاج والمطاط والمواد البلاستيكية التي يمكننا التحكم بشكلها بعمليات التصنيع حسب ر غبتنا، دون أن تعتمد خواصها على اتجاه تطبيق التأثير نسمي هذه الأجسام أجساماً متساوية المناحي Isotropic وتسلك هذه الأجسام سلوكاً خاصاً عند تسخينها فهي تأخذ شكلًا "عجينياً" قبل انصهار ها وتصنف ضمن المواد

amorphous اللابلورية

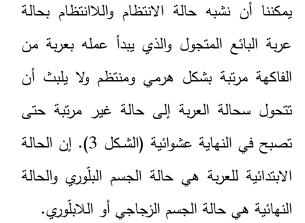




1.1.2 الحالة المرتبة والحالة غير المرتبة

يوحي انتظام الشكل الخارجي للجسم البلّوري بالتوزّع المنتظم للذرات (الجزيئات، الشوارد) في الجسم

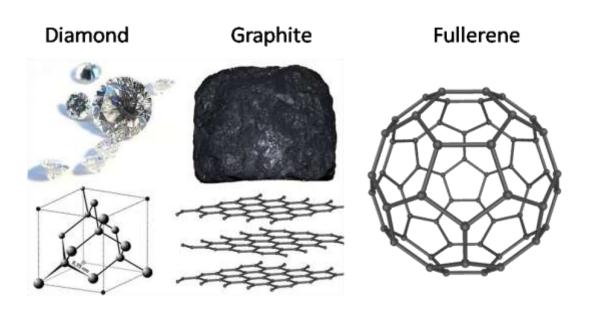
البلوري ولكن ماذا عن الجسم اللابلوري؟





الشكل3. الحالة المرتبة والحالة غير المرتبة

إن تصنيف الأجسام الصلبة كأجسام بلوريةٍ أو لابلورية يعتمد على التوزّع الداخلي للذرات، ولكن هل يمكن اعتبار ذلك معياراً للتمييز فيما بينها؟ إن الجواب على هذا السؤال غير واضح فالكربون يأخذ عدة أشكال في الحالة الصلبة: بلورات ثلاثية الأبعاد (الماس) وصفائح ثنائية البعد (الغرافيت) وكرات من الكربون تشبه كرة القدم (الفوليرن C60) والكربون في الحالة الزجاجية. الشكل 4.



الشكل 4





يبيّن فحص أي سطح بلّوري أن التوزع المنتظم، والذي يمثل المعيار الأساسي للحالة البلّورية، لا يكون محققاً بشكل كامل في أغلب الحالات، فهناك دائماً بعض العيوب التي تمنع من وجود البلّورة المثالية كظهور بقع لونية تدل على اللاتجانس في التركيب أو وجود بعض الشوائب، ووجود تدرجات عند حواف البلّورة أو تجمعات بلّورية صغيرة موجهة باتجاه مغاير أو مختلف. ومن العيوب الأخرى على مستوى البناء الذري للبلّورة وجود ذرة فائضة أو غياب ذرة من مكانها أو توضع ذرة في غير مكانها .

نتيجة. لا وجود للجسم البلوري المثالي فهو مجرد نموذج نظري. ويمثل الجسم البلوري والملابلوري حالتان حديتان لانتظام المادة في حالتها الصلبة وبين هاتين الحالتين يوجد كل الإمكانيات الأخرى من الانتظام واللانتظام .

نصطلح عملياً أنه يمكن اعتبار الجسم البلّوري مثالياً إذا كان الترتيب الذري يمتد حوالي 50 مسافة بينْ ذرية أي حوالي 5 نانومتر ($1nm = 10^{-9}m$) إذا اعتبرنا أن حجم الذرات يتراوح بين 50 إلى 200 بيكومتر $(1pm = 10^{-12}m)$.

سنعتبر فيما يلي الأجسام المتبلورة المدروسة مثالية وسنقوم بدراسة العلاقة بين بنيتها وخواصها بعد تصنيفها في فئات حسب تناظرها ومن ثم حسب نوعية الروابط الكيميائية الموجودة.

1.2 عناصر التناظر

توصل علماء البلورات منذ حوالي 150 سنة إلى تصنيف البلورات وفق طريقتين، كانت الطريقة الأولى معتمدة على الخواص النتاظرية الخارجية والمرئية للبلورات، والتي تحدد الخواص الفيزيائية للمادة، أما الطريقة الثانية فتعتمد على المستوى المكروسكوبي الدقيق لها والذي يأخذ بعين الاعتبار الترتيب الحقيقي للذرات داخل البلورة أو الشوارد أو الجزيئات المؤلفة للبلورة.

يُبرز انتظام الشكل الخارجي للبلّورات الدور الهام الذي تلعبه عناصر التناظر في البلّورة، هذه العناصر إمّا أن تصف التناظر الهندسي لمجسم متعدد الوجوه المشكل للجسم البلّوري على المستوى الماكروسكوبي ونسميها في هذه الحالة عناصر تناظر الاتجاه أو أن تصف البنية الدورية ثلاثية البعد،

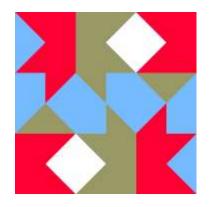
غالباً، للوسط البلوري ونسميها في هذه الحالة عناصر تناظر الموقع



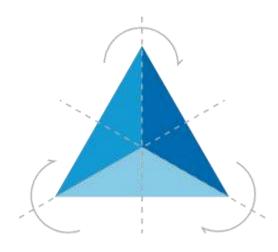


1.2.1 عناصر تناظر التوجه أو الاتجاه

نقول عن شكل ما F أنه يتمتع بخاصة تناظر عندما يوجد على الأقل عملية تناظر تكون صورة هذا الشكل F مطابقة له تماماً، يعتبر عنصر تناظر الاتجاه عملية قادرة على جعل الشكل مطابق لنفسه ولكن هذا لا يعني بالضرورة أن جميع نقاط الشكل سوف تكون مطابقة لنفسها بل تحتل النقطة بعد تطبيق عملية التناظر مكان نقطة ثانية B مكافئة لها تماماً من الشكل نفسه، ويحدد عدد النقاط المكافئة درجة تناظر الشكل F .



الشكل5. مركز التناظر



الشكل 6.محور تناظر من المرتبة 2

1.2.1.1 مركز التناظر C

(تناظر الجسم بالنسبة لنقطة منه). إذا كان الجسم F يملك مركز تناظر C فإنه يكون مطابقاً لـ 'F' الناظر الناتج عن عملية تطبيق التناظر بالنسبة لهذا المركز . الشكل 5.

 A_n محور الدوران A_n 1.2.1.2 إذا كان الجسم يملك محور دوران A_n فإنه ينطبق على نفسه بعد دورانه حول هذا المحور بزاوية مقدارها $\alpha=2\pi/n$. الشكل 6.





محاور الدوران في البلورات (الجدول 1):

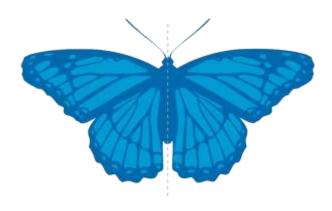
زاوية الدوران بالدرجة	رمز محور الدوران	المرتبة
180	A_2	2
120	A_3	3
90	A_4	4
60	A_6	6

الجدول1. محاور الدوران في البلورات

لاحظ عدم وجود محور دوران تناظري من المرتبة الخامسة؟ علل ذلك.

M_n مستوي تناظر 1.2.1.3

عندما يتمتع الجسم بمستوي تناظر فإنه يتطابق مع صورته بالنسبة لهذا المستوي كما يوضح الشكل 7 إذا كان مستوي التناظر هذا متعامداً مع محور دوران تناظري درجته 1 نرمز للمستوي في هذه الحالة ب1 الحالة ب1 المستوي 1 الشكل المجاور دوراناً 1 متبوعاً بالتناظر بالنسبة لمركز تناظر 1 نقطة نقاطع المستوي 1 مع 1 مع 1 مع 1 .



الشكل7. مستوي التناظر





1.3 الجمل البلورية

تقود دراسة التناظر في البلورات الصلبة على المستوى المرئي إلى دراسة تناظر المجسمات الفراغية التي لا تملك سوى عناصر التناظر هذه بتمييز سبع جمل بلورية ينتمي إليها كل أنواع البلورات الموجودة في الطبيعة.

يميز كل جملة بلورية بشكل عام مجسم متعدد الوجوه نقطة تقاطع أقطاره هي مركز تناظر بالنسبة للجملة البلورية. يتضمن الجدول 2 الآتي هذه الجمل السبعة.





التمثيل الفراغي	متعدد الوجوه	اسم ورمز الجملة
a	المكعب	C المكعّبة Cubic
c a	موشور سداسي منتظم	h السداسية Hexagonal
$a \neq c$ $a \neq c$ $a \neq c$	موشور قاعدته مربع	الرباعية tetragonal
$\alpha = \beta = \gamma \neq 90^{\circ}$ $a \qquad \beta \qquad a$	معين الوجوه	r المعينة Rhombohedral





$\alpha, \beta, \gamma \neq 90^{\circ}$ α α	متواز <i>ي</i> الوجوه	a ثلاثية الميل Triclinic
$a \neq b \neq c$ $a \neq b \neq c$ b	موشور قاعدته مستطیل	متوازي المستطيلات orthorhombic
$\beta \neq 90^{\circ}$ $\alpha, \gamma = 90^{\circ}$	موشور قائم قاعدته متواز <i>ي</i> أضلاع	a أحادية الميل Monoclinic

الجدول 2 . الجمل البلورية السبعة





وضع برافيه (عام 1850) فرضية تنص على أنه يوجد بالضرورة من أجل كل جملة من الجمل البلورية السابقة توزيع فراغى للذرات أو الجزيئات في رؤوس الشبكة (أو عقدها) الثلاثية الأبعاد. وهذا ما سنشرحه فيما يلي.

1.4.1 مفاهيم أولية

1.4.1.1 مولّد البلّورة

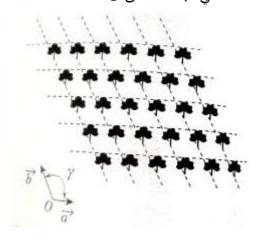
سوف نعرف مولّد البلّورة في فضاء ثنائي البعد، وسنعمم هذا التعريف من أجل فضاء ثلاثي الأبعاد.

تعريف المولّد:

هو أصغر عينة من المادة تتكرر بشكل دوري في الفضاء، مثال :ذرة، جزيئة، شاردة ... ففي حالة بلُّورة معدن النحاس المولَّد هو ذرة النحاس، وفي كربونات الكالسيوم المولَّد هو Ca CO₃: ذرة من الكالسيوم وذرة من الكربون و 3 ذرات من الأكسجين.

1.4.1.2 الشبكة

يتكرر المولّد دورياً في فضاء ثنائي البعد بوساطة شعاعين هما a و b مستقلين خطياً طويلتيهما a و b والزاوية المحصورة بينهما هي γ . يكفي إضافة شعاع ثالث مستقل خطياً عن الشعاعين الآخرين لكي نعمم هذه الظاهرة في فضاء ثلاثي البعد. الشكل 8.



الشكل 8. البنية الدورية ثنائية البعد وشبكة برافيه. نسمى الأشعة الثلاثة $\vec{a}, \vec{b}, \vec{c}$ أشعة القاعدة.





إذاً كل انسحاب شعاعه $\vec{t} = m \vec{a} + n \vec{b} + p \vec{c}$ (حيث m n p هي أعداد صحيحة) يعطي جملة جديدة مطابقة تماماً للجملة الأصلية ، وكل انتقال مركزه \vec{t} وشعاعه \vec{t} يولد نقطة جديدة نسميها عقدة ومجموعة العقد المتولدة هذه تشكل الشبكة الانسحابية.

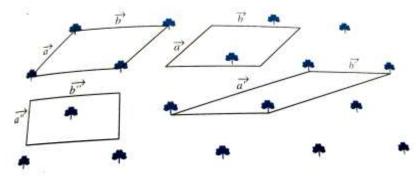
من الواضح أن مركز الانسحاب هو عقدة من عقد الشبكة الانسحابية. عندما نطبق انسحاباً شعاعه \overline{t} على مولّد البلّورة ينتقل هذا المولّد لمكان مولّد آخر مطابق له تماماً، وبشكل عام ينتقل التوزيع الإلكتروني الذي يميز التوزيع الذري لتوزيع مطابق له تماماً .

تمثل مجموعة نقاط الشبكة الانسحابية المحل الهندسي الذي تتوضع عليه جميع المولّدات في البلّورة وبهذا نعرّف ما يدعى شبكة برافيه Bravais .

اصطلاح: لتسهيل عملية الرسم نضع مكان كل مولّد نقطة تميزه في كل عقدة من الشبكة وغالباً ما يستعاض عن المولّد بالعقدة المطابقة.

1.4.1.3 الخلية العنصرية

تمثل الخلية العنصرية في فضاء ثنائي البعد المساحة الصغرى التي يمكن أن نمسح بها كل المستوي بتطبيق الانسحاب $(\vec{t}=m\vec{a}+n\vec{b})$ حيث n و m هي أعداد صحيحة. الشكل n



الشكل 9. الخلية العنصرية لشبكة مستوية

تحوي الخلية العنصرية مولّد البلّورة بحيث نحصل بتكرارها على البلّورة كاملةً. وبما أنه يمكن اختيار الشعاعين \vec{a} , \vec{b} بطرق عديدة فإنه من الممكن أن نمسح ف ضاء البلّورة بعدد كبير من الخلايا العنصرية.





يمثل الشكل 10 أربع خلايا عنصرية لنفس البلّورة وما يميز هذه الخلايا العنصرية كلها هو أنها تتمتع بنفس المساحة وفي حال تم اختيار خلية عنصرية ذات مساحة أكبر سوف يكون سطحها بالضرورة مضاعفاً للسطح الأصغري.

النتيجة مماثلة في الفضاء ثلاثي الأبعاد فالخلية العنصرية لجملة بلّورية هي منطقة من الفراغ ذات حجم أصغري بحيث يمكننا مسح الفراغ كله بتطبيق انسحاب قدره \vec{t} لنحصل في النهاية على البلّورة كاملةً.

إذاً يوجد عدد كبير من الخلايا العنصرية ذات الحجم V نفسه. يمثل متوازي السطوح المتشكل من الأشعة الثلاث $(\vec{a}, \vec{b}, \vec{c})$ والتي تحصر بينها الزوايا $\alpha(b,c)$; $\beta(c,a)$; $\gamma(a,b)$ الأشعة الثلاث $(\vec{a}, \vec{b}, \vec{c})$ والتي تحصر بينها الزوايا الزوايا $\alpha(b,c)$; الشعاعى المختلط:

$$V = (\vec{a} \otimes \vec{b}) \cdot \vec{c}$$

تأخذ الأعداد m,n,p قيماً عددية مساوية للصفر أو الواحد بالنسبة للمولّدات التي تتوضع في رؤوس الخلية العنصرية إذاً يكفي لتعريف رأس معين من رؤوس الخلية، معرفة قيم الأعداد m,n,p والتي سنضعها دائما بين قوسين كالتالي: (m,n,p).

ملاحظة: عندما يكون أحد الأعداد m,n,p سالباً نضع الإشارة السالبة فوق العدد .

مثال: التكن النقطة P من الشبكة البلورية والناتجة عن الانسحاب t=a+b-c انطلاقاً من مركز الاحداثيات نمثل هذه النقطة أو العقدة بالثلاثية التالية : (1,1,1) وليس (1,1,1).

1.4.1.4 متحولات الخلية العنصرية

يمثل الجد ول 3 التالي المتحولات المميّزة لكل جملة بلّورية:

الزوايا	الأطوال	الجملة البلّورية
$\alpha = \beta = \gamma = \pi/2$	a = b = c	المكعبية
$\alpha = \beta = \pi/2,$	a = b ≠ c	السداسية
$\gamma=2\pi/3$		
$\alpha = \beta = \gamma = \pi/2$	a = b ≠ c	الرباعية الوجوه
$\alpha = \beta = \gamma \neq \pi/2$	a = b = c	المعينية
$\alpha = \beta = \gamma = \pi/2$	a ≠ b ≠ c	المتوازية المستطيلات
$\alpha = \gamma = \pi/2 \neq \beta$	a ≠ b ≠ c	أحادية الميل
$\alpha \neq \beta \neq \gamma$	a ≠ b ≠ c	ثلاثية الميل

جدول 3. الجمل البلورية





عند دراسة البنية البلورية لا تُستخدَم عناصر تناظر الجملة فقط بل تُستخدَم المتحولات الستة السابقة (ثلاثة أطوال وثلاث زوايا). وفي أغلب الأحيان تكون هذه المتحولات مرتبطة ببعضها البعض نتيجة لتناظر الجملة البلورية.

: Modes de réseau ou maille de Bravais نماذج الشبكات أو شبكات برافيه 1.4.2

نقول عن خلية عنصرية أنها أحادية unitaire إذا احتوت على مولّد واحد فقط وفي حال احتوائها على أكثر من مولّد تكون خلية مضاعفة معمفهحمث وعندها يظهر في البلّورة انسحاب جديد هو:

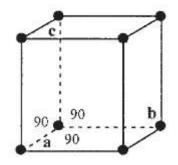
.0,5 أو n', m', p' حيث t' = m' a + n'b +p' c

يوجد لدينا أربع أنواع من نماذج الشبكات وذلك حسب نوع الخلية العنصرية (أحادية أو مضاعفة) وهي:

: simple ou Primitif (P) النموذج البسيط 1.4.2.1

نرمز له بالحرف اللاتيني (P)

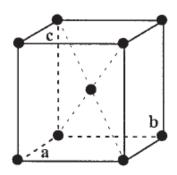
يعبر الشكل المجاور عن هذا النموذج.



الشكل10. النموذج البسيط

1.4.2.2 النموذج المتمركز (I) :

المعنوب المعرف اللاتيني (ا) يتميز هذا النموذج بوجود مولّد في مركز الخلية العنصرية بالإضافة لوجود مولّد آخر في المبدأ (0,0,0) ووجوده في الرؤوس الثمانية للخلية العنصرية والانسحاب الإضافي هنا هو 1/2 a + 1/2 c b + 1/2 c



الشكل11. النموذج المتمركز





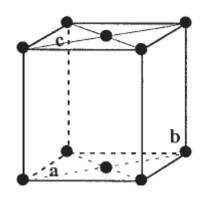
: Side-face centered mode (S) لنموذج ذو القاعدة المتمركزة

نرمز له بالحرف اللاتيني (S) يتميز هذا النموذج بوجود مولّد إضافي في مركز أحد الوجوه بالإضافة إلى وجوده في الرؤوس الثمانية للخلية العنصرية، ويمكن الحصول على هذا النموذج انطلاقاً من النموذج (P) وذلك بإضافة أحد الانسحابات التالية:

او

$$t' = 1/2 \text{ a} + 1/2 \text{ b}$$

 $t' = 1/2 \text{ b} + 1/2 \text{ c}$
 $t' = 1/2 \text{ a} + 1/2 \text{ c}$



الشكل 12. النموذج ذو القاعدة المتمركزة.

ملاحظة : الوجه المقابل للوجه المتمركز سيكون بالضرورة متمركزاً كونه ينتج عنه بانسحاب قدره أحد $\vec{a}, \vec{b}, \vec{c}$.

: Mode à faces centré (F) النموذج متمركز الوجوه 1.4.2.4

أو Face centered

mode نرمز له بالحرف

اللاتيني (F)، يتميز هذا

النموذج بوجود مولّد في كل

وجه من أوجه الخلية العنصرية

بالإضافة للمولدات في الرؤوس

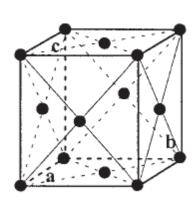
الثمانية.

ويمكن الحصول على هذا النموذج

انطلاقاً من النموذج (P) وذلك

بإضافة الانسحابات التالية:

t' = 1/2 a + 1/2 b



الشكل13.النموذج متمركز الوجوه





$$t' = 1/2 b + 1/2 c$$

$$t' = 1/2 a + 1/2 c$$

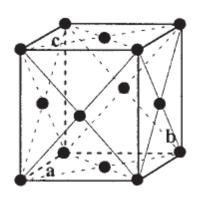
1.4.3 عدد المولّدات Z :

نرمز لعدد المولدات بالحرف Z ، إذا تفحصنا النماذج السابقة نجد أن بعض العناصر المؤلفة للمولدات تنتمي لخلية واحدة في حين أن بعضها الآخر مشترك بين n خلية. في هذه الحالة تحتسب هذه العناصر ك 1/n من المولّد لكل خلية .

حساب عدد المولدات في الخلية العنصرية

لحساب عدد المولدات ضمن خلية عنصرية ما نتبع القواعد التالية:

- لا يحتسب أي عنصر يقع خارج الخلية
- بالنسبة لعنصر في رأس الخلية يكون
 مشترك بين 8 خلايا يحسب ك 1/8
 من المولّد.



الشكل 14. المواقع المحتملة لمولّد أو عنصر في خلية

- بالنسبة لعنصر يقع على ضلع مشترك بين 4 خلايا، يحسب ك 1⁄4 من المولّد.
- بالنسبة لعنصر يقع على أحد السطوح ينتمي لخليتين متجاورتين يحسب ك $\frac{1}{2}$ من المولّد.
 - بالنسبة لعنصر داخل الخلية يحسب كواحد من المولّدات.

لتسهيل الحساب نرسم المولّد كنقطة مادية وهكذا يمكننا أن نعبر عن المولّد بأحد عناصره كرسم ذرة الكربون فقط في كربونات الكالسيوم لتعبر عن المولّد بكامله بدلاً من رسم كل ذرات المولّد .

في هذه الحال يكون لدينا:

حمن أجل الخلية البسيطة (P) $z=8 imes \frac{1}{8} = 1$ وبالتالي فهي أحادية لوجود مولّد واحد.





من أجل الخلية المتمركزة (ا) z=8 \pm 1 1=2 و بالتالي فهي **مزدوجة** لوجود مولّدين z=8 فيها.

ح من أجل الخلية المتمركزة القاعدة (s) $z = 8 \times \frac{1}{8} + 2 \times \frac{1}{2} = 2$ و بالتالي فهي **مزدوجة** لوجود مولّدين فيها.

4 وبالتالي فهي رياعية لوجود $z = 8 \times \frac{1}{8} + 6 \times \frac{1}{2} = 4$ (F) وبالتالي فهي رياعية لوجود من أجل الخلية المتمركزة الوجوه مولّدات فيها.

1.4.4 الكتلة الحجمية

يمكننا حساب الكتلة الحجمية ρ للمادة الصلبة وذلك بمعرفة متحولات الشبكة البلورية وعدد المولّدات فيها، فإذا اعتبرنا V حجم الخلية العنصرية. تساوي كتلة الخلية العنصرية كتلة المولّد N/N_a (N :الكتلة المولية للمولّد و N_a هو عدد أفوكادرو) مضروبة بعدد المولّدات N فنحصل على الكتلة الحجمية من العلاقة التالية:

kg m⁻³ الواحدة
$$\rho = \frac{M \cdot z}{V \cdot N_a}$$

1.5 الدراسة التجريبية

تعتبر الأعمال التجريبية التي قام بها براغ (W.H et W.L Bragg) حول انعراج الأشعة السينية أساسية في دراسة الحالة الصلبة. بالرغم من أن تفاصيل هذا الموضوع تتدرج تحت علم الفيزياء لا بد من أن نذكر بالنتائج النظرية لهذه الدراسة:

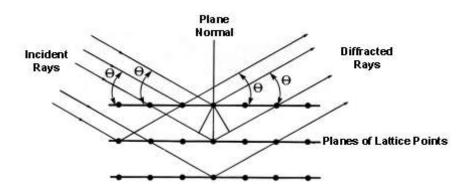
مبدأ الدراسة.

عندما تسقط حزمة ضوئية ذات طول موجة معين λ من الأشعة السينية وبزاوية θ على مجموعة من المستويات الذرية المتوازية والمتساوية البعد عن بعضها البعض (مستويات عقدية) من بلّورة تخضع هذه الحزمة لانعراج في كل الاتجاهات. نحصل على إضاءة عظمى عندما تكون الأشعة المنعرجة على توافق في الصفحة فيما بينها، وتعتمد شدة الإضاءة لحزمة منعرجة على زاوية الورود على المستوي العقدى.





يقيس مقياس الانعراج فقط شدة الإضاءة الناتجة عن الحزم الضوئية المنعرجة بزاوية تساوي زاوية الورود (المنعكسة)



الشكل 15. انعراج الأشعة السينية في البلورات

ان وجود شدة ضوئية عظمى من أجل زاوية θ يعطي علاقة براغ التالية : 2 d sin (θ) = n λ

محققة، حيث n عدد صحيح يدل على رتبة الانعراج التي تكون غالباً مساوية للواحد .

البعد الشبكي d:

هي المسافة التي تفصل مستويين متتالين من مجموعة المستويات العقدية المأخوذة بعين الاعتبار والتي أدت إلى انعراج الأشعة وهو متحول هام لمعرفة بنية البلورة لأنه يكتب بدلالة متحولات الخلية العنصرية فمثلاً يمكننا أن نكتب في الجملة البلورية المكعبة العلاقة التالية:

$$d = \frac{a}{\sqrt{(h^2 + k^2 + l^2)}}$$

حيث h, k, l هي عبارة عن أعداد صحيحة تتعلق بإحداثيات النقاط A, B, C، وبما أن h, k, l تأخذ قيم أم متعددة وذلك حسب نوع المستويات العقدية، فأن b تأخذ قيم متعددة أيضاً، فإذا اعتبرنا فقط المرتبة الأولى للانعراج (أي n = 1) فإن عدد القيم الممكنة التي تأخذها الزاوية θ كبير جداً وبالتالي يعتبر تفسير طيف انعراج الأشعة السينية أمراً ليس باليسير.