

الكيمياء اللاعضوية IV كيمياء العناصر الانتقالية

H	He																	He
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne	
Na	Mg	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
K	Ca	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
Rb	Sr	*	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
Cs	Ba	**	Rf	Ha	Unh	Ns	Hs	Mt	Uun	Uuu	Uub	Dy	E	m	Yb	Lv		
Fr	Ra		La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
			Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	

م. شيماء عادل محمد
مدرس المادة

نظرية المجال البلوري Crystal Field Theory

- نظرية إلكتروستاتيكية تفترض أن التآصر (الترابط) في معقد ما : " هو نتيجة تجاذب الكترولستاتيكي نقي بين أيون الفلز المركزي الموجب و الليكاندات المحيطة بها كنقاط مشحونة " ، فيكون الترابط أيوني نقي .

- وضع هذه النظرية كل من العالمين Bethe , Vanflecht

فرضيات النظرية

تفترض النظرية الفروض الآتية

1- أن الاصرة بين ال ذرة المركزية (ذرة الفلز) والليكاند هي اصرة ايونية بنسبة ١٠٠٪.

2- تعتبر الليكاند (المجموعة المرتبطة) عبارة عن نقطة سالبة الشحنة (اي كتلة سالبة) وبناءا على ذلك عندما تحيط عدة كتل سالبة بأيون الفلز المركزي ينشأ مجال الكتروستاتيكي حول ذرة او ايون الفلز . هذا المجال يسمى (المجال الليكاندي).

• ٣- تعتبر اوربتالات (d) الخمسة لأيون الفلز الانتقالي في الحالة الغازية تكون متساوية في الطاقة ويكون تأثير ال مجال الناشئ عن المجموعات الليكاندي هو إزالة التساوي في الطاقة بين المدارات (d) الخمسة وبالتالي تنفصل هذه المدارات الخمس تبعاً لنظام تناسق هذه المجموعات حول ذرة الفلز المركزية.

وبالتالي تنقسم الاوربتالات الخمسة الى قسمين احدهما (t_{2g}) و (e_g) وهذا يعتمد على موقع هذه المجاميع في الفراغ على المحاور او بين المحاور.

طاقة استقرار المجال البلوري

- إذا كان الفرق بين طاقتي المستويين (t_{2g}) و (e_g) كبيره بحيث تكون الطاقة اللازمة لانتقال الإلكترون على إحدى مدارات المستوى (e_g) أكثر من طاقة الازدواج (P)

1. مدارات t_{2g} و التي توجه فيها فصوص المدار d بين المحاور (x, y, z) و هي ($dx-y, dx-z, dy-z$):

الفرضيات التي تعتمد عليها نظرية المجال البلوري

١- تعامل الليكاندات كأنها شحنات متركزة.

٢- لا يوجد تداخل بين مدارات الفلز و مدارات الليكاندات.

٣- التداخل الوحيد بين أيون الفلز و الليكاند هو تجاذب و تنافر الكترولستاتيكي نقي ، فيكون الترابط بين الفلز و الليكاند أيوني نقي ، (Ionic Interaction).

٤- نفترض أن هذا الأيون الفلزي قد تم وضعه في مركز كرة مشحون بشحنة سالبة ، فإن قيمة طاقة المدارات الخمس سترتفع نظرا للتنافر الموجود بين المجال الكروي سالب الشحنة و الالكترونات الموجودة على الفلز، و لكن تبقى مدارات d الخمس أيضا متساوية الطاقة و لكن عند مستوى أعلى من حالة الأيون الحر

الشكل التالي الذي يمثل octahedral

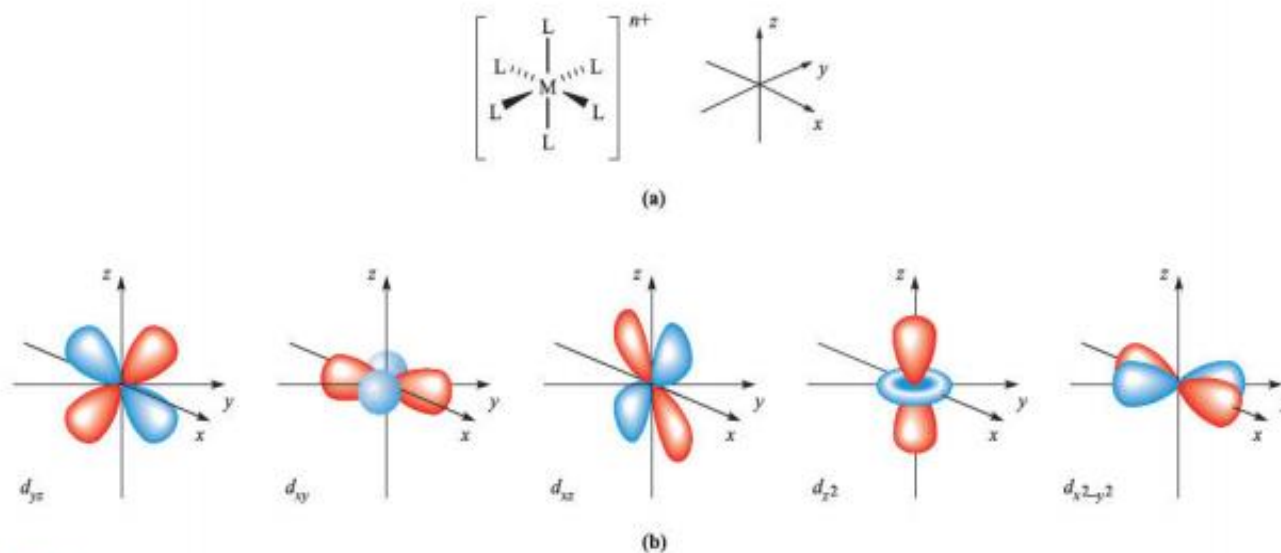
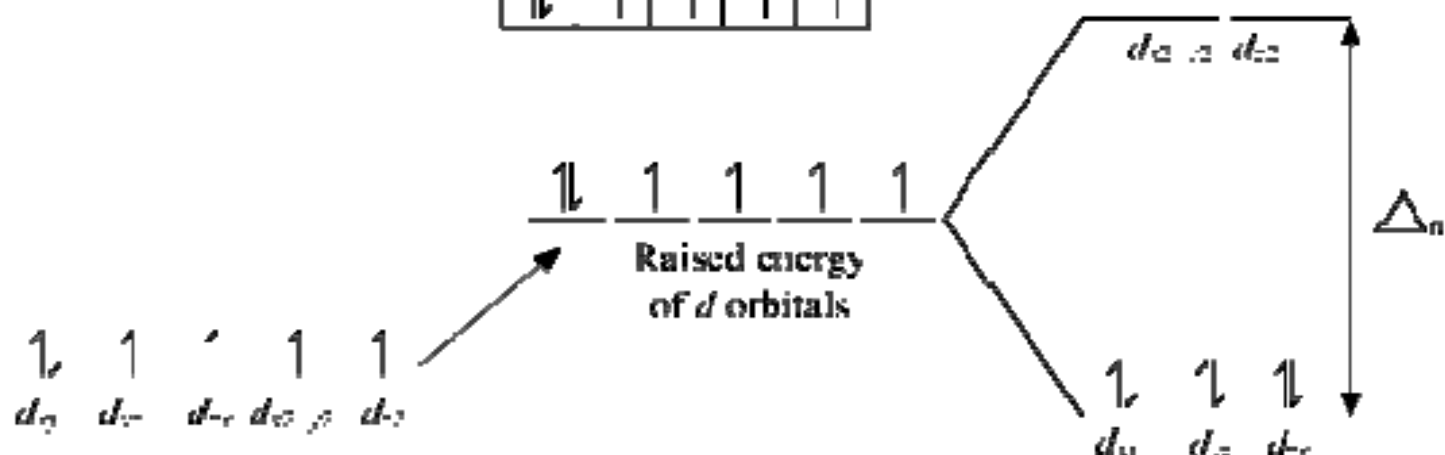
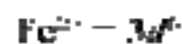
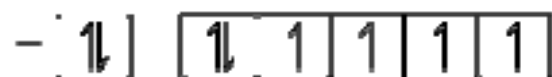


Fig. 20.1 (a) The six M–L vectors of an octahedral complex $[ML_6]^{n+}$ can be defined to lie along the x , y and z axes. (b) The five d orbitals; the d_{z^2} and $d_{x^2-y^2}$ atomic orbitals point directly along the axes, but the d_{xy} , d_{yz} and d_{xz} atomic orbitals point between them.

- حيث تتواجد خمسة اوربيتالات ذرية نوع d في الفلز المركزي ، ثلاثة اوربيتالات منها وهي (dxz , dxy , dyz) تكون اتجاهاتها ما بين محاور
- (z,y,x) والاثنان الباقية (dz^2 and dx^2-y^2) تكون اتجاهاتها بشكل مباشر وعلى طول المحاور ، عندما يحصل اقتراب لليكاندات الستة باتجاه الفلز فكل واحد من هذه الليكاندات يمتلك مركز لشحنة سالبة وتحصل حالة جذب الكترولوساتيكي بين ايون الفلز المركزي والليكاندات الستة. في نفس الوقت هناك ايضا قوى تنافر تحصل بين الالكترونات الموجودة اصلا في غلاف d للفلز والمراكز السالبة لليكاندات ، فلو كانت اتجاهات اوربيتالات جميعها متجهة على امتداد المحاور (وليس بينها) فسيحصل تنافر قوي بين الليكاندات

- المتجهة على امتداد المحاور واوربيتالات d وستر تفع طاقة جميع هذه الاوربيتالات درجة واحدة ، ولكن واقع الحال ليس كذلك ، اذ ان وكما مبين اعلاه هناك ثلاث اوربيتالات تكون اتجاهاتها اصلا بين المحاور لذلك ستكون حصيعة التنافر هو ارتفاع طاقة الاثنان التي تكون اتجاهاتها على امتداد المحاور وهي $(dz^2 \text{ and } dx^2-y^2)$ وهذا اكبر من الثلاثة الباقية (dxz, dxy, dyz) بدرجة وهذا الفرق يسمى انفصام المجال البلوري وقيمتها ومقداره يعتمد على نوع الليكاندات وترتيبها حول الفلز ،

- اما مستوى الطاقة الاسفل ان مقدار الفرق في الطاقة بين المستويين الاعلى والاسفل فيرمز له Δo_{ct} أو يقاس عليها مقدار الارتفاع وكل واحد من اوربيتالات leg الاثنان ترتفع ، اما الثلاثة الباقية فتتخفض بالمقدار - وهذا يعني ان الحصيلة النهائية بينما يكون حصيلة الانخفاض المتجهة على امتداد المحاور واوربيتالات d وسترتفع طاقة جميع هذه الاوربيتالات درجة واحدة



Fe²⁺ ion in absence of field

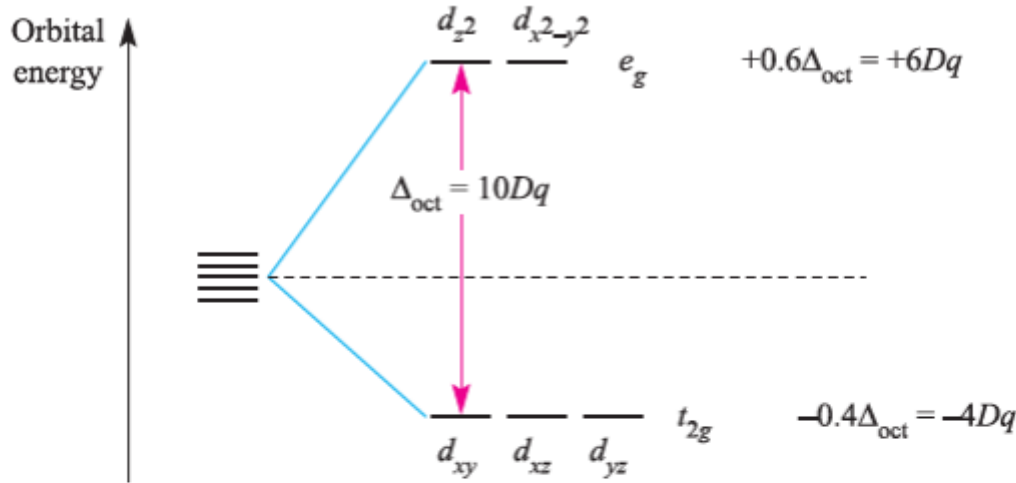
Splitting of 5 degenerate d-orbitals in the presence of lig and field into t_{2g} set and e_g set

انقسام الشكل البلوري الى مستويين للطاقة الاعلى والاسفل له مسميات تناظرية ، فعندما يكون الشكل الهندسي للمعقد octahedral فان مستوى الطاقة الأعلى (أي الاوربيبتالات d_z^2 , $d_x^2 - y^2$) يكون e_g ، اما مستوى الطاقة الاسفل (أي الاوربيبتالات d_{yz} , d_{xy} , d_{xz}) يكون t_{2g}.

- ان مقدار الفرق في الطاقة بين المستويين الاعلى والاسفل فيرمز لها Δ_{oct} أو هناك مستوى يسمى barycenter
- يقاس عليها مقدار الارتفاع والانخفاض لكلا المستويين t_{2g} و e_g وكل واحد من اوربيتالات الاثنين ترتفع عن بمقدار $+0.6 \Delta_{oct}$ اما الثلاثة الباقية فتتخفض بالمقدار -0.4 عن الخط المركزي (barycenter) وهذا يعني ان الحصيلة النهائية لارتفاع جميع اوربيتالات e_g تعادل $+1.2 \Delta_{oct}$ بينما يكون حصيلة الانخفاض

- اي 1.2 - Δ_{oct} للثلاث اوربييتالات في المستوى الاقل هي
- بمعنى تعادل قيم الانخفاض والارتفاع في طاقة المستويين t_{2g} و e_g
 - ولكن باشارة متعاكسة

الشكل التالي يوضح هذه المفاهيم



ان مقدار Δ_{oct} يتحدد بقوة المجال البلوري فاما ان يكون المجال ضعيفا (weak field) أو مجالا قويا (strong field) وتكون العلاقة بينهما هي:

$$\Delta_{\text{oct}}(\text{weak field}) < \Delta_{\text{oct}}(\text{strong field})$$