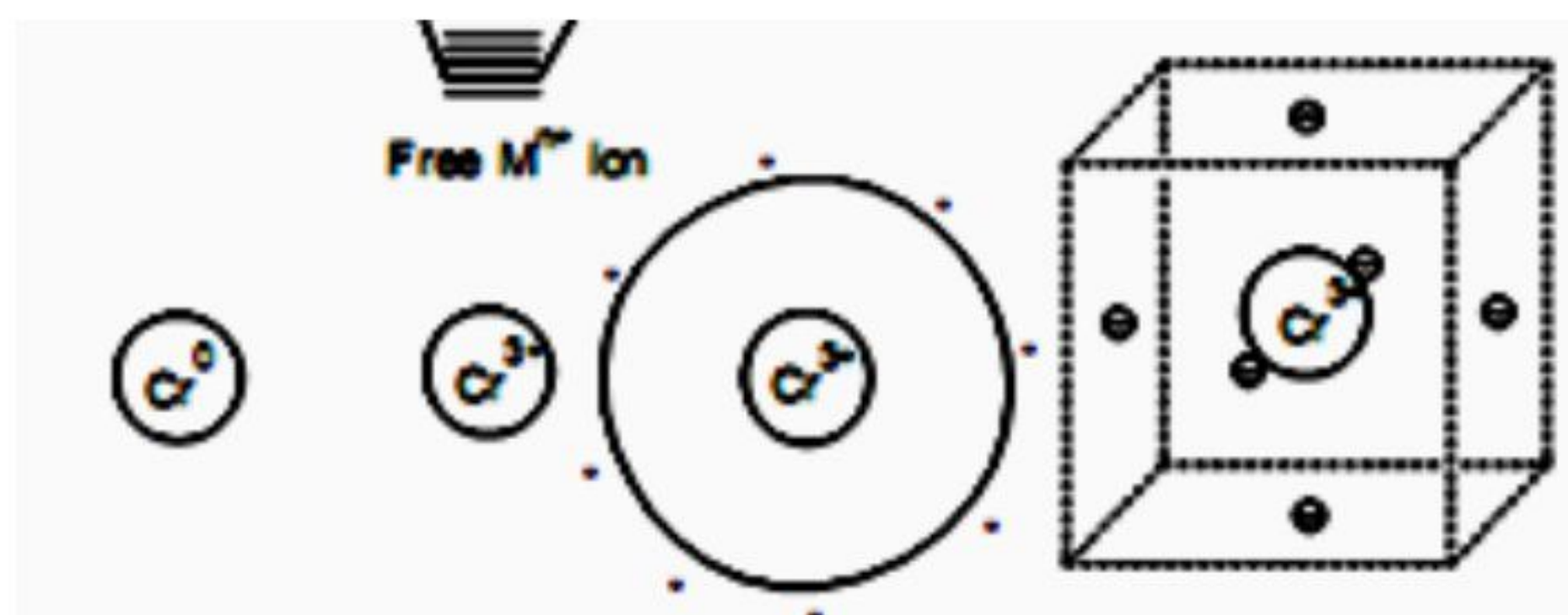
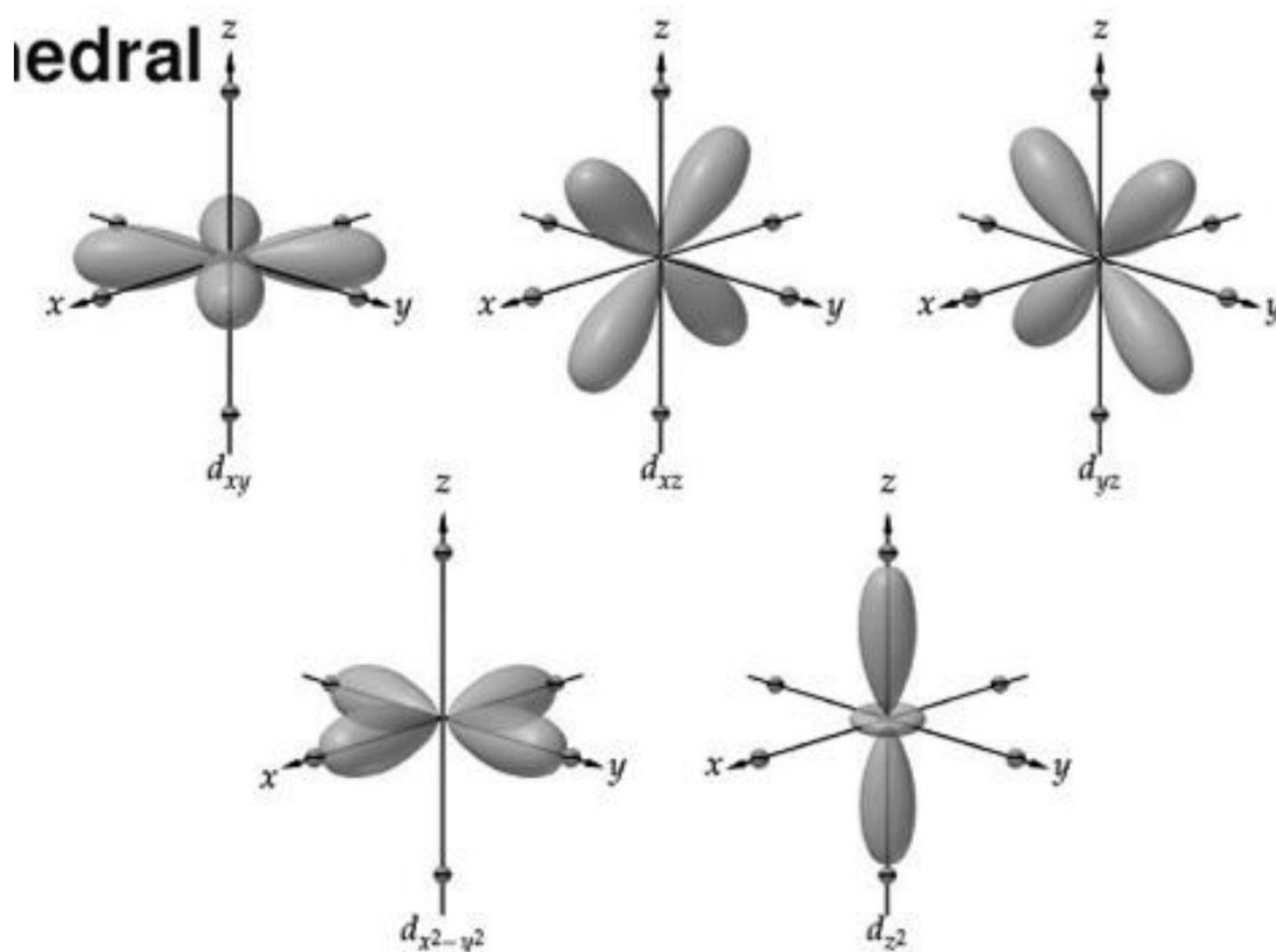


نظرية المجال البلوري (C.F.T) Crystal Field Theory

تفترض هذه النظرية على ان المعقدات الفلزية عبارة عن تداخل الكتروستاتيكي (تأصر ايوني) بين الذرة المركزية (تعتبر كشحنة نقطية موجبة تحتوي على اوربيتالات d الخمسة) والليكاندات المحيطة بها (كشحنة نقطية سالبة تنجذب نحو الشحنات الموجبة ويحدث التأصر)، وقد فسرت هذه النظرية الالوان والسلوك المغناطيسي والطيفي للمعقدات.



ولفهم نظرية المجال البلوري من الضروري معرفة الاتجاهات الفراغية لاوربيتالات d:-

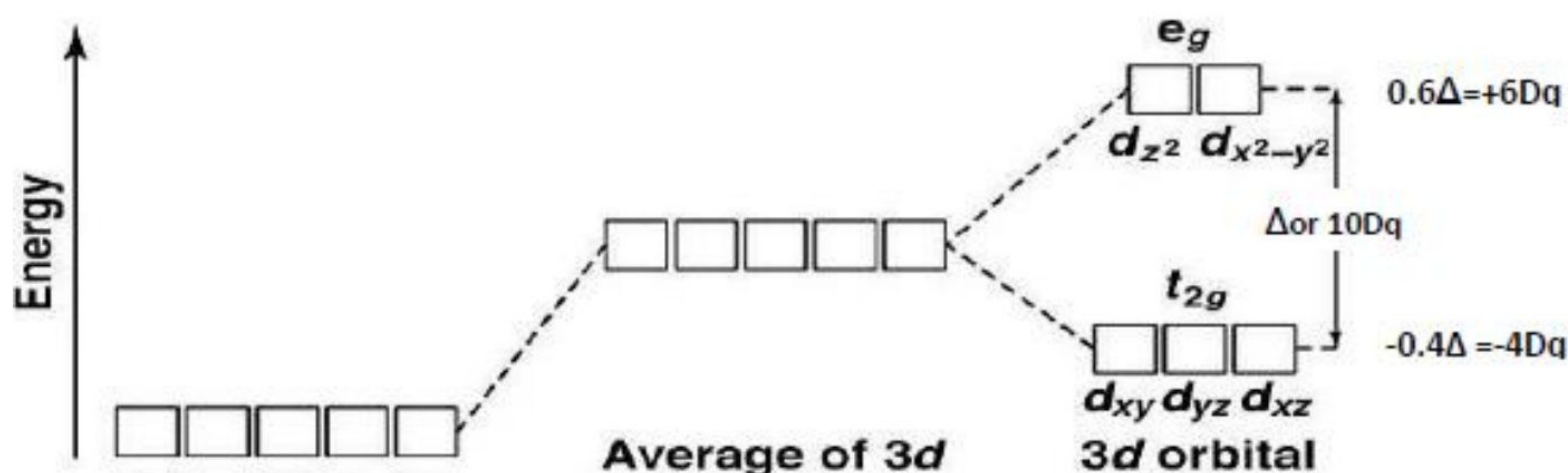


من خلال تمثيل اوربيتالات d الخمسة نلاحظ أن اوربيتالات d_{yz}, d_{xy}, d_{xz} تقع ما بين المحاور, أما اوربيتالي $d_{x^2-y^2}$ و d_{z^2} تقع كثافتها الالكترونية على المحاور لذلك عند اقتراب الليكاندات من اوربيتالات d الخمسة نتوقع حصول انقسام splitting أو انحلال والتأثير الدقيق لهذه الظاهرة على طاقات اوربيتالات d يعتمد ترتيب الليكاندات حول الايون الفلزي (الشكل الفراغي).

تأثير المجال البلوري للمعقدات الثمانية السطوح

splitting of d orbitals in octahedral complexes

لنأخذ ذرة مركزية M محاطة بست نقاط مشحونة بالليكاندات وبسبب التداخل الالكتروستاتيكي على الاحداثيات X, Y, Z لذا فإن الالكترونات تكتسب استقرارا نسبيا في الاوربيتالات d_{yz}, d_{xy}, d_{xz} والتي يطلق عليها (t_{2g}) لأن فصوصها تتجه مابين الاحداثيات ويحصل عكس ذلك لأوربيتالي d_{z^2} و $d_{x^2-y^2}$ الذين يتجهان مباشرة نحو الشحنات السالبة ويطلق عليها بأوربيتالي (e_g).

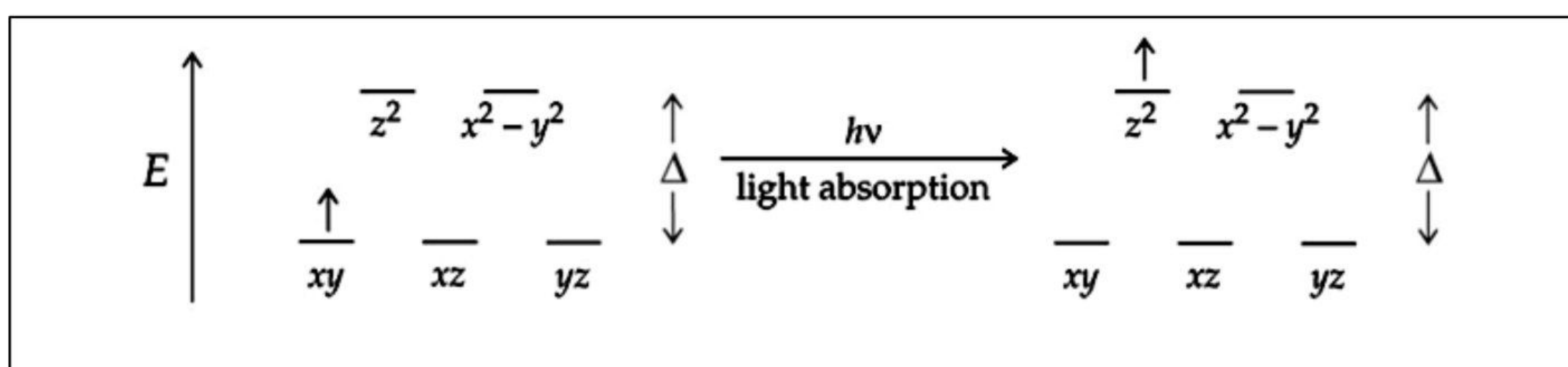
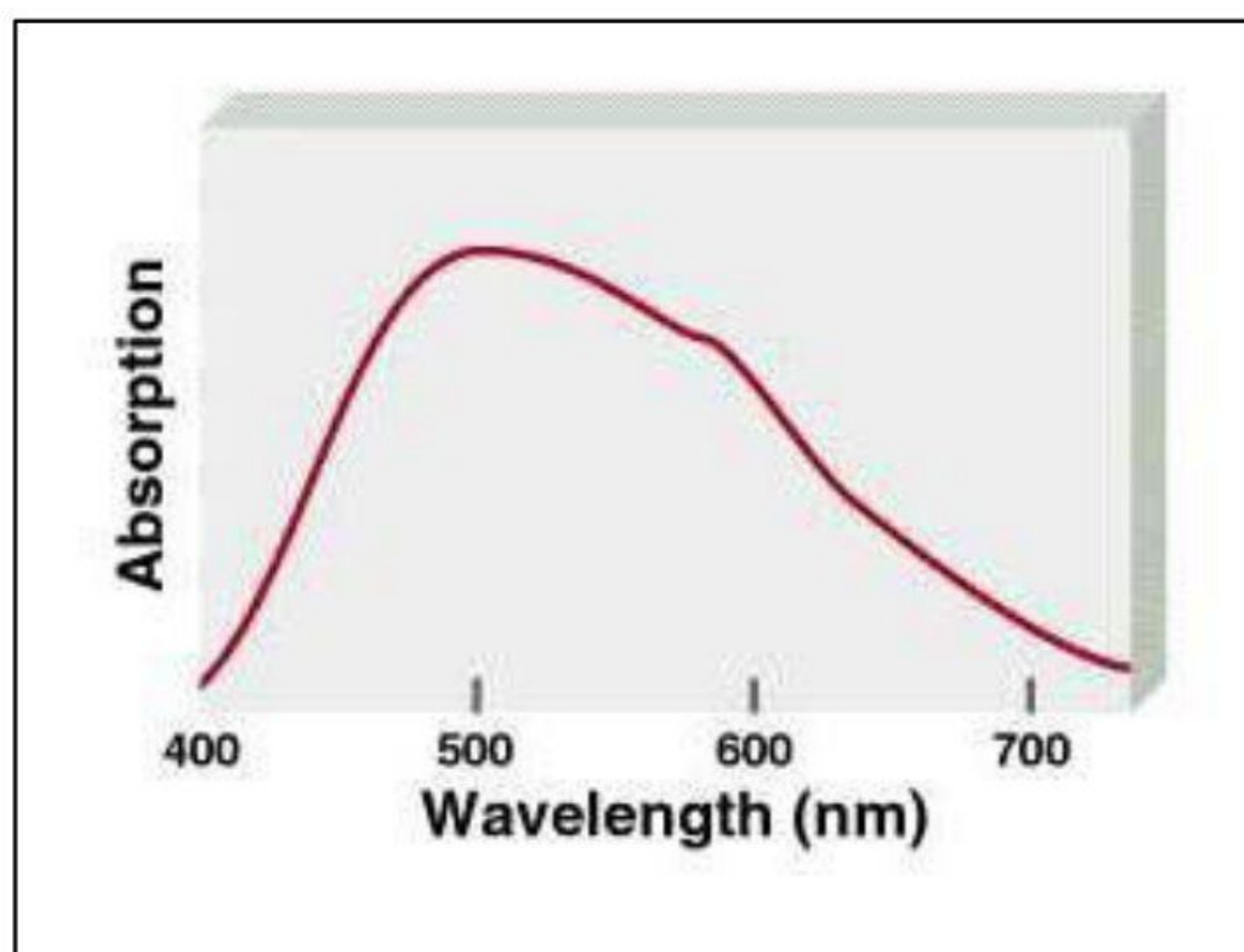


نلاحظ أن طاقة اوربيتالي e_g ترتفع (1.5 مرة) بقدر انخفاض طاقة اوربيتال t_{2g} ويطلق على المسافة التي تفصل بين مدارات المستوى (e_g) ومدارات المستوى (t_{2g}) بالكمية ($10 Dq$) أو (Δ_0) مهما كان مقدارها. وبتغيير قيمته من معقد لآخر معتمده على نوع الليكاندات ونوع الأيون الفلزي وشحنته ونصف قطره.

قياس مقدار طاقة انفصام المجال البلوري $\Delta (10Dq)$:-

يمكن قياس قيمة المقدار عن طريق معرفة الطاقة اللازمة لانتقال الكترون من المستوى (t_{2g}) الحالة المستقرة إلى (e_g) الحالة المثارة ومن المعروف أن الإلكترونات تميل لأن تستقر في المدارات الأقل في الطاقة وأيضا تميل بأن تكون طليقة ومنفردة حسب قاعدة هوند.

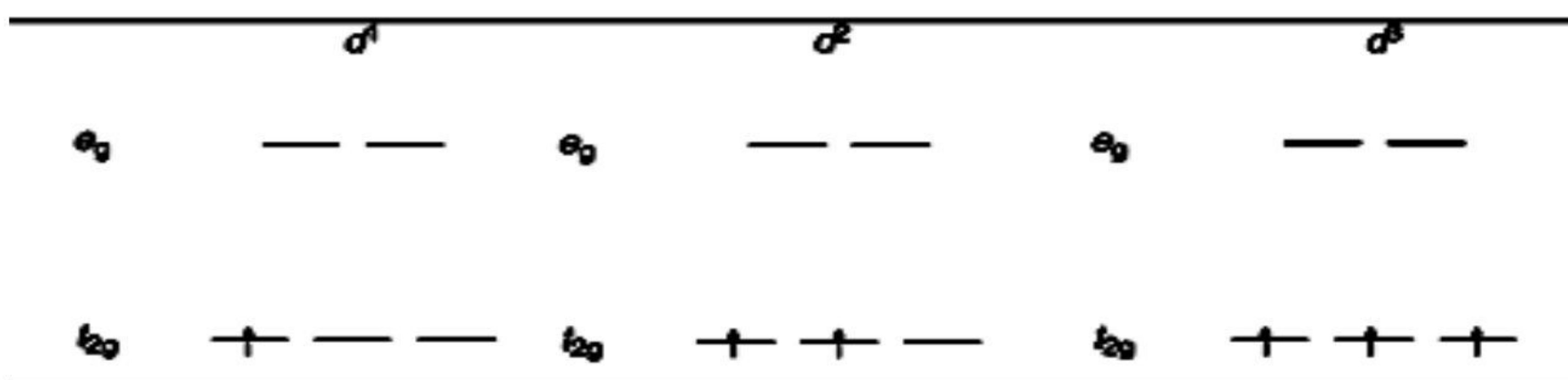
ففي حالة المعقد $[Ti(H_2O)]^{+3}$ فإن أيون التيتانيوم (Ti^{+3}) وتركيبه الإلكتروني (d^1) الذي يحتل فيه الإلكترون المستوى الأقل في الطاقة المستوى (t_{2g})، فنجد أن عملية انتقال الإلكترون من الحالة المستقرة إلى الحالة المثارة حيث يتحول لون المحلول أيون التيتانيوم (Ti^{+3}) للبنفسجي نتيجة لامتصاص طاقة ضوئية لكي ينتقل هذا الإلكترون الوحيد من اوربيتالات t_{2g} إلى e_g ويعطي طيف هذا المعقد حزمة امتصاص عند 20.400 سم^{-1} (500 nm) التي تمثل قيمة Δ_0 كما ممثل بالشكل.



تميل الإلكترونات في حالة السكون إلى إشغال أوربيتالات t_{2g} قبل أوربيتالي eg وهذا الملئ التدريجي يعطي استقرارية تضاف إلى استقرارية الأيون الحر وهذه الطاقة الإضافية تدعى طاقة استقرار المجال البلوري (Crystal field Stabilization Energy), وتحسب الطاقة الكلية لأستقرارية المجال البلوري من المعادلة:

$$CFSE = -0.4 \Delta_o n_{t_{2g}} + 0.6 \Delta_o n_{eg}$$

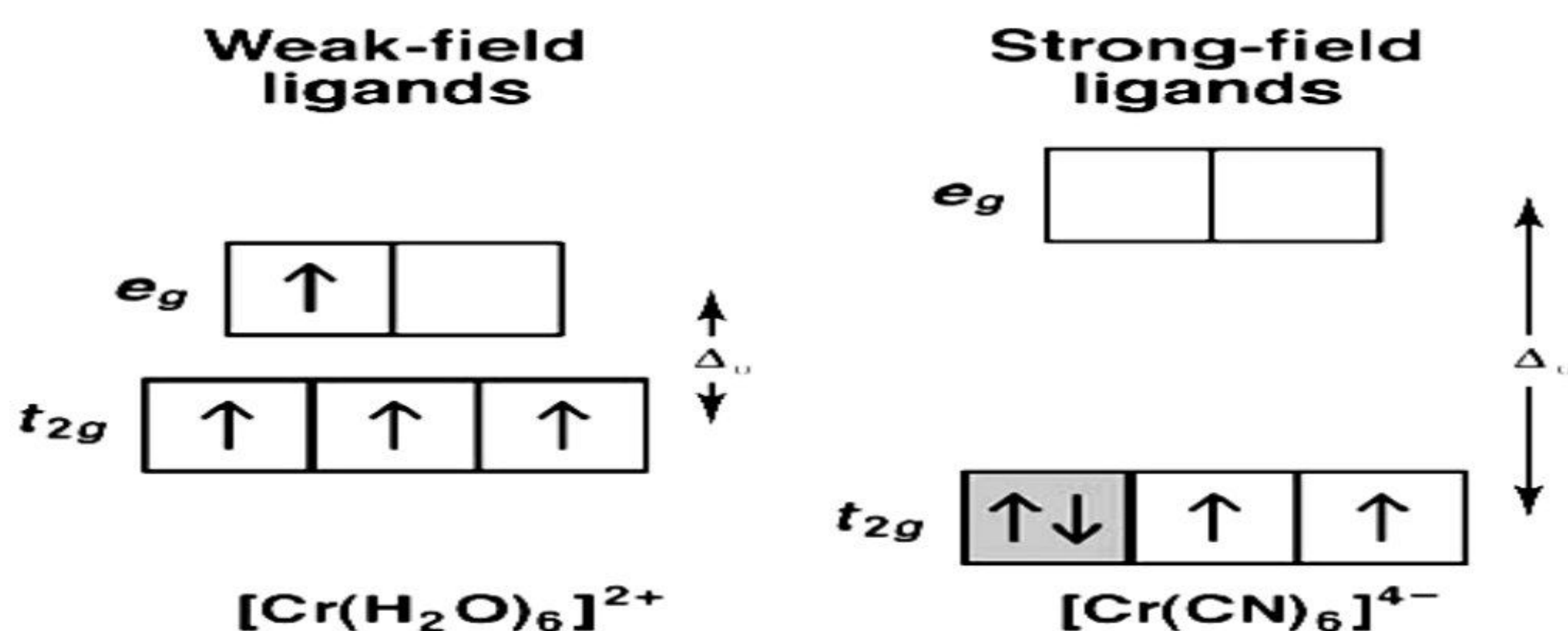
حيث $n_{t_{2g}}$, n_{eg} هي عدد الإلكترونات التي تشغل المدارين eg , t_{2g} على التوالي.



و طاقة أستقرارية المجال البلوري تساوي صفرا في حالة الأيونات ذات التركيب، d^0 ، d^{10} في مجالات كل من الليكاندات الضعيفة والقوية.

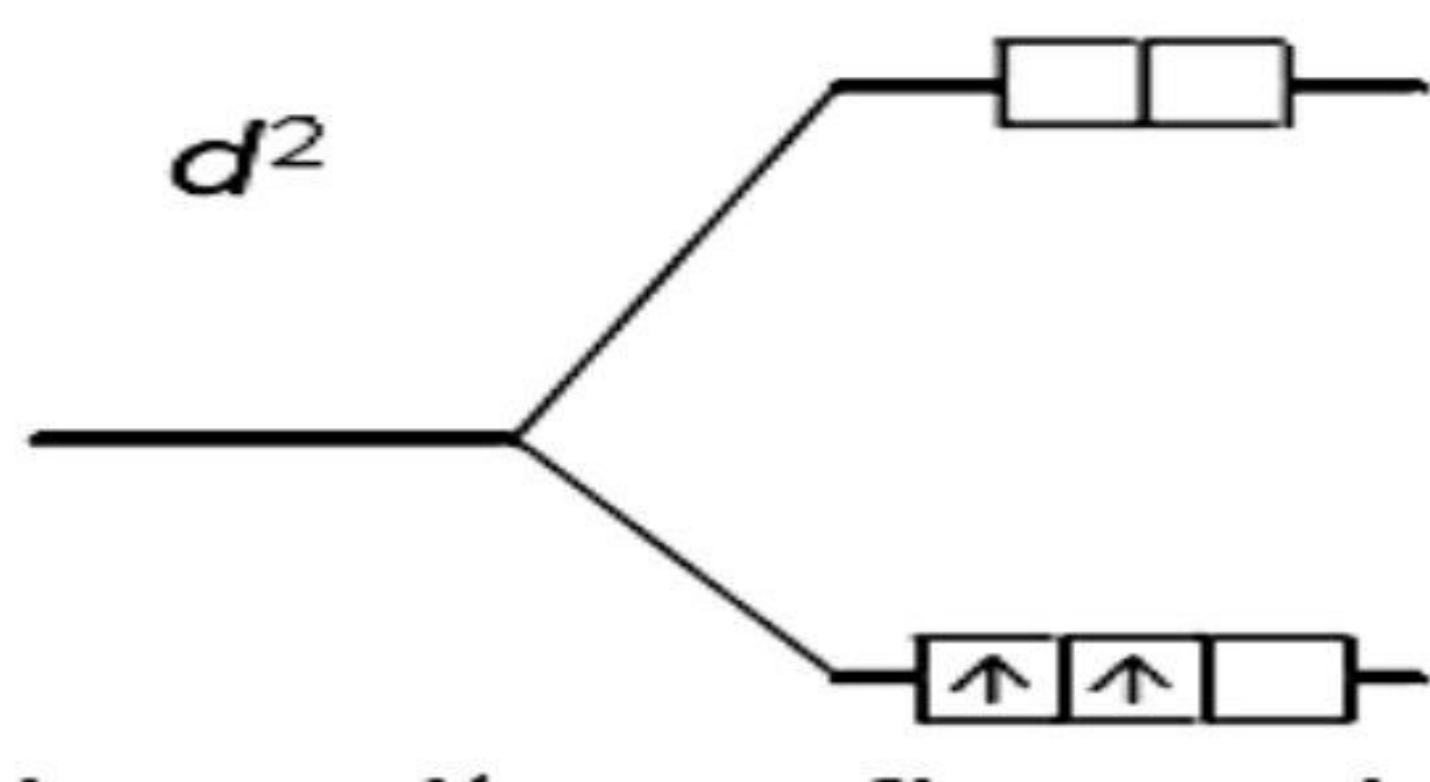
وللترتيب الإلكتروني d^4 يظهر احتمالان لهذه الحالة هي حالة :-

(1) المجال الضعيف (weak field): حيث الفرق بين طاقة المستويين $(e_g), (t_{2g})$ صغير اذا ماقورنت بطاقة الازدواج الالكتروني: p Electron pairing energy. وهي الطاقة اللازمة لازدواج الكترونان في مدار واحد، فإذا كانت كبيرة فالإلكترون الرابع سيدخل أحد المدارات الموجودة في المستوى (e_g) بدلاً من أن يزدوج في المدارات (t_{2g}) . وتكون طاقة الاستقرار للمجال الضعيف هي $3x - 4Dq + 6Dq = -6Dq$ ويكون التوزيع الالكتروني $d^4 = (t_{2g}^3 e_g^1)$. ويمكن حساب طاقة استقرار المجال البلوري للتراكيب من (d^5) إلى (d^7) في حالة المجال الضعيف بنفس الطريقة.

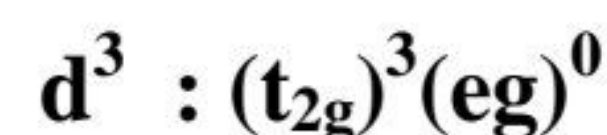
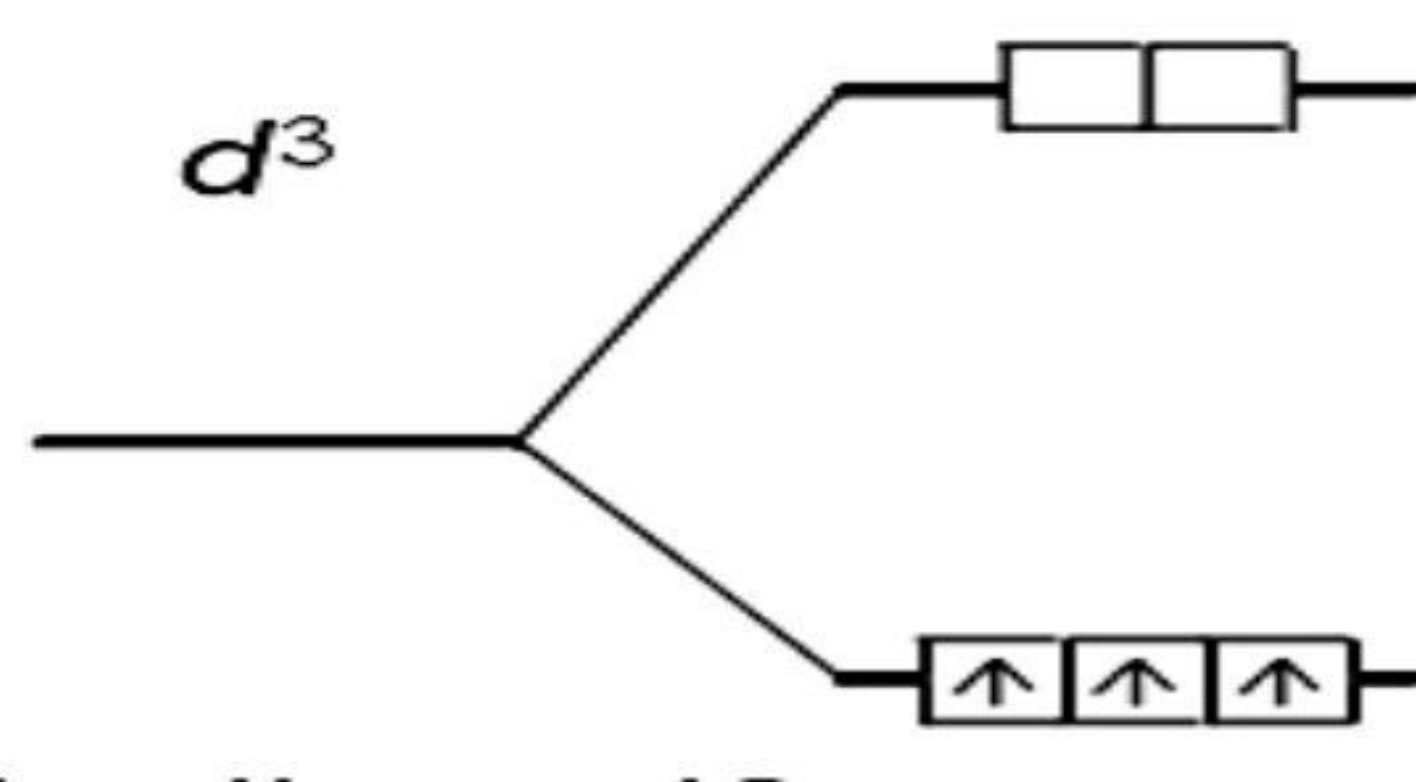


(2) حالة المجال القوي (strong field): حيث الفرق بين طاقة المستويين كبيرة بحيث تكون الطاقة اللازمة لانتقال الإلكترون إلى إحدى مدارات e_g أعلى من طاقة الازدواج $(\Delta_o > P)$ لهذا الإلكترون يزدوج بدلاً من الانتقال إلى أوربيتال e_g .

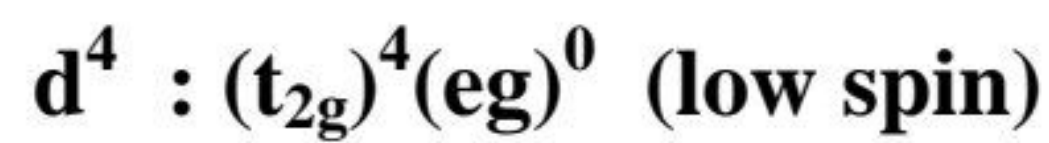
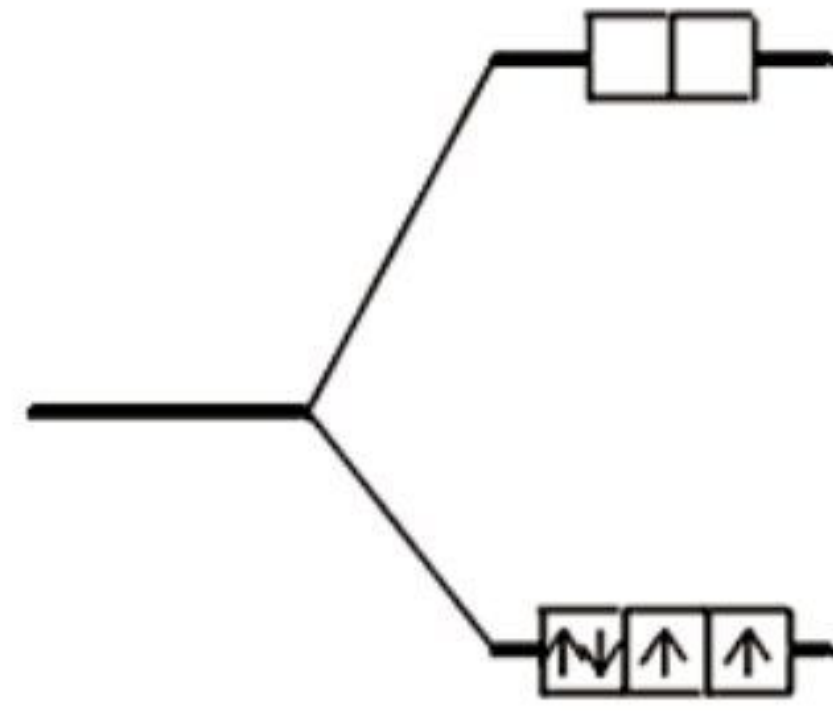
أمثلة: اكتب التوزيع الالكتروني للأيونات d^2, d^3, d^4 في مجال ليكاني ثماني الأوجه (octahedral) قوي وضعيف، ثم أحسب طاقة استقرار المجال البلوري CFSE ؟



$\text{CFSE} = 2 \times -0.4\Delta_o = -0.8 \Delta_o$

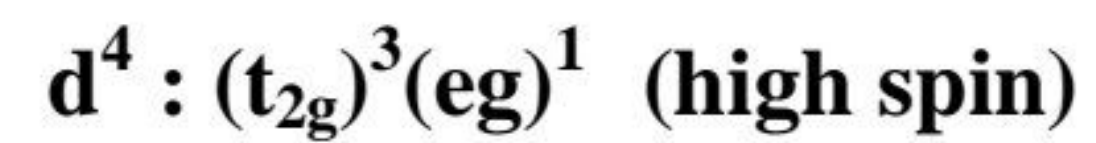
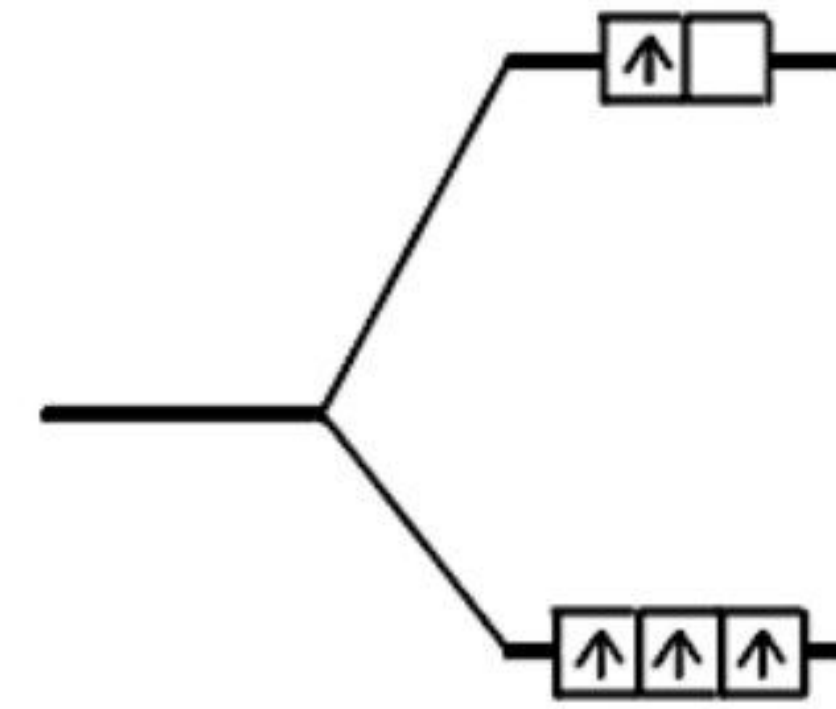


$\text{CFSE} = 3 \times -0.4\Delta_o = -1.2 \Delta_o$



$$CFSE = 4 \times -0.4\Delta_o + p = -1.6\Delta_o + p$$

$$\Delta_o > p$$



$$CFSE = 3 \times -0.4\Delta_o + 1 \times 0.6 = -0.6\Delta_o$$

$$\Delta_o < p$$

ويبين الجدول التالي ملخص لترتيب وطاقة استقرار المجال البلوري (CFSE) وعدد الإلكترونات المزدوجة للترتيب من $d^1 \rightarrow d^{10}$ في حالتي المجال الضعيف والمجال القوي :

Weak Field				Strong Field			
d	configuration	Unpaired electrons	CFSE	d	configuration	Unpaired electron	CFSE
d^1	$t_{2g}^1 eg^0$	1	$-0.4 \Delta_o$	d^1	$t_{2g}^1 eg^0$	1	$-0.4 \Delta_o$
d^2	$t_{2g}^2 eg^0$	2	$-0.8 \Delta_o$	d^2	$t_{2g}^2 eg^0$	2	$-0.8 \Delta_o$
d^3	$t_{2g}^3 eg^0$	3	$-1.2 \Delta_o$	d^3	$t_{2g}^3 eg^0$	3	$-1.2 \Delta_o$
d^4	$t_{2g}^3 eg^1$	4	$-0.6\Delta_o$	d^4	$t_{2g}^4 eg^0$	2	$-1.6\Delta_o + p$
d^5	$t_{2g}^3 eg^2$	5	$0\Delta_o$	d^5	$t_{2g}^5 eg^0$	1	$-2\Delta_o + 2p$
d^6	$t_{2g}^4 eg^2$	4	$-0.4\Delta_o + p$	d^6	$t_{2g}^6 eg^0$	0	$-2.4\Delta_o + 3p$
d^7	$t_{2g}^5 eg^2$	3	$-0.8\Delta_o + 2p$	d^7	$t_{2g}^6 eg^1$	1	$-1.8\Delta_o + 3p$
d^8	$t_{2g}^6 eg^2$	2	$-1.2\Delta_o + 3p$	d^8	$t_{2g}^6 eg^2$	2	$-1.2\Delta_o + 4p$
d^9	$t_{2g}^6 eg^3$	1	$-0.6\Delta_o + 4p$	d^9	$t_{2g}^6 eg^3$	1	$-0.6\Delta_o + 4p$
d^{10}	$t_{2g}^6 eg^4$	0	$-0\Delta_o + 5p$	d^{10}	$t_{2g}^6 eg^4$	0	$-0\Delta_o + 5p$

من الجدول نجد أن في التوزيعات الإلكترونية $d^1, d^2, d^3, d^8, d^9, d^{10}$ متساوية في كلاً من المجال الضعيف والمجال القوي بغض النظر عن قيمة Δ . أما بالنسبة للتوزيع من d^4 إلى d^7 فإننا نستخدم قيمة CFSE بالإضافة إلى قيمة طاقة الازدواج (P) لكي يتم توقع المعقد من النوع برم عالي (High spin) أو برم واطئ (Low spin).

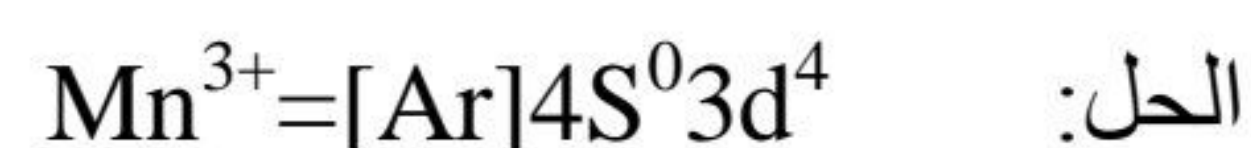
مثال:- أن قيمة Δ_0 للأيون $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$ تساوي 17400 cm^{-1} , ماهي طاقة استقرار المجال البلوري لهذا الأيون؟

الحل: أيون Cr^{3+} يتخذ التركيب الإلكتروني $(t_2g)^3$ وطاقة استقرار المجال البلوري بوحدة Δ_0 هي:

$$3x - 0.4\Delta_0 = -1.2\Delta_0$$

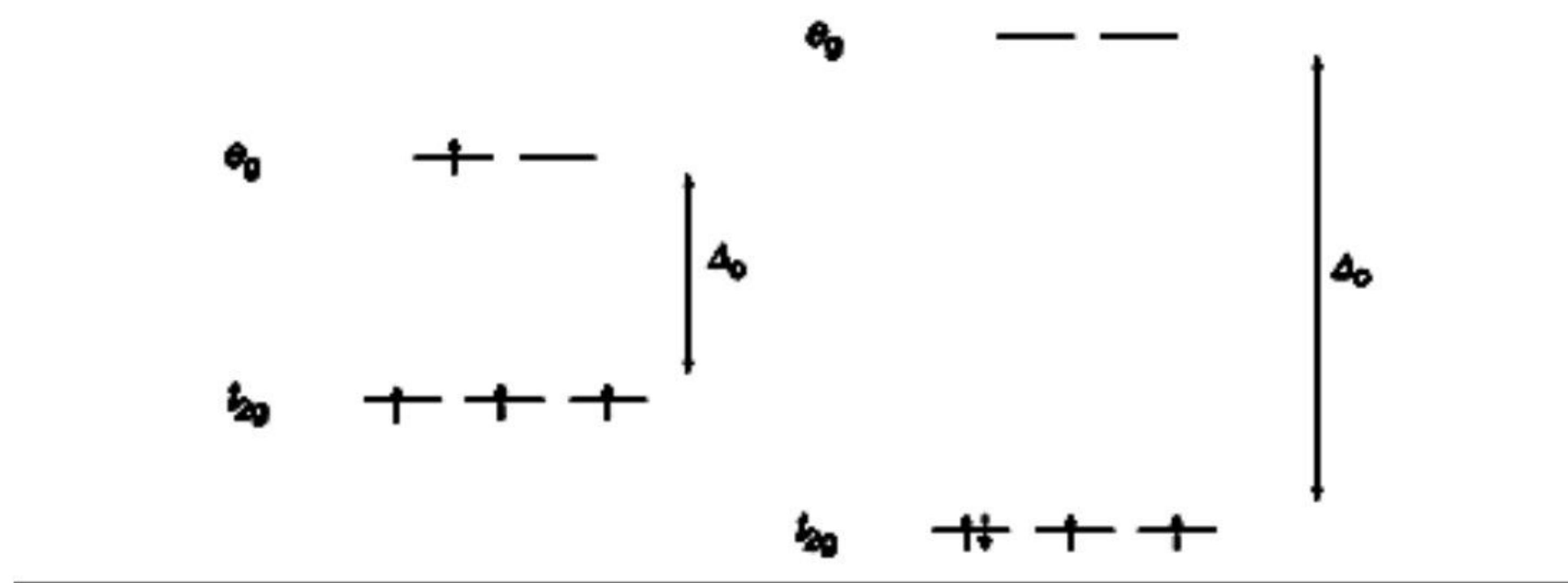
وطاقة (CFSE) بوحدة cm^{-1} هي: $-1.2 \times 17400 = -20880 \text{ cm}^{-1}$

مثال :- لديك القيم $\Delta_0 = 2100 \text{ cm}^{-1}$, $P = 28000 \text{ cm}^{-1}$. للمعقد $[\text{Mn}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$ بين هل المعقد عالي البرم (High spin) ام واطئ البرم (Low spin) ؟



الحل:

تتوزع d^4 كما يلي



High Spin Weak field $\text{CFSE} = -6Dq$ $= -6 \times 2100 = -12600 \text{ cm}^{-1}$	Low Spin Strong field $\text{CFSE} = -16Dq + p$ $= -16 \times 2100 + 28000 = -5600 \text{ cm}^{-1}$
---	---

لا يوجد ازدواج للإلكترونات لان الفرق بين طاقة المجال القوي والضعيف مساوية الى (-7000 cm^{-1}) . أي أن المعقد يفضل التواجد بحالة البرم العالي.

نستنتج من الملاحظات والجدول أعلاه أن:

- إن انفصام المجال البلوري يقود الى معرفة الخواص المغناطيسية (معقدات عالية البرم ومعقدات واطئة البرم).
- المعقدات العالية البرم (high spin) هي ذات خواص بارامغناطيسية والمعقدات الواطئة البرم (low spin) ذات خواص ديامغناطيسية.

- *Weak-field ligands lead to high-spin paramagnetic systems.*
- *Strong-field ligands lead to low-spin diamagnetic systems.*

