

# أطياف أشعة إكس منخفضة الطاقة لمركبات العناصر الانتقالية: رؤية نظرية

مقدمة من الطالبة / بسمة حمدان اللحياني

رسالة مقدمة لنيل درجة الدكتوراة في العلوم (الكيمياء/ كيمياء فيزيائية)

إشراف

د/ وليد ابر اهيم حسن

أ.د / سعدالله قاري عزيز

كلية العلوم جامعة الملك عبدالعزيز جدة - المملكة العربية السعودية رمضان ١٤٤١هـ - مايو ٢٠٢٠ مـ

## أطياف أشعة إكس منخفضة الطاقة لمركبات العناصر الانتقالية:

### رؤية نظرية

#### بسمة حمدان اللحياني

#### المستخلص

تهدف الدراسة في هذه الرسالة لإيجاد أفضل الطرق النظرية لحساب اطياف الاشعة السينية لمتراكبات العناصر الانتقالية عن طريق دراسة الانتقالات الالكترونية من المدار (2p) الى مدارات التكافؤ غير الممتلئة. مما يميز هذه الطريقة انها تعطي معلومات وافرة عن طبيعة الارتباط -ومايترتب عليه من خصائص- بين العنصر الانتقالي وعوامل التراكب المحيطة به. لإجراء هذا النوع من الحسابات يتم دراسة التركيب الالكتروني للمركبات المعنية نظرياً باستخدام نظرية التركيب الالكتروني متعدد التراكيب ذاتي التناسق والتي تعطي تفاصيل جيدة لكل من طيف الأشعة السينية (XAS) وطيف التشتت الرنيني غير المرن (RIXS). للحصول على نتائج جيدة في هذا الصدد تم دراسة متراكبات الكوبلت كمثال وذلك باستخدام طريقتي الفضاء الفعال المقيد ذاتي التناسق (RASSCF) والفضاء الفعال المقيد للمجالات الإلكترونية المتفاعلة (RASSI)، إضافة إلى نظرية الفضاء الفعال المقيد للاضطراب الثاني عير الممتلئة للمتراكبات التي قيد الدراسة فقد كانت كالتالي: طيف الأشعة السينية أحادي البعد(XAS) ، وطيف غير الممتلئة للمتراكبات التي قيد الدراسة فقد كانت كالتالي: طيف الأشعة السينية أحادي البعد(SOC) التحليل الطيفي لجميع غير الممتلئة المرنيذي غير المرن (RIXS) ودالة الموجة للازدواج المغزلي المداري (SOC) التحليل الطيفي لجميع الأشعة السينية الرنيني غير المرن (RIXS) الساسي على التركيب الالكتروني الناتج من الانتقالات الالكترونية للمدارات الكارونية للمدارات (3d eg) .

لوضع قاعدة أساسية ثابتة في دراسة متراكبات الكوبلت المعنية، تم اعتبار متراكب الكوبلت سداسي الإماهة  $(Co(H_2O)_6]^{2-1}$  كنماذج للعوامل المؤثرة على الانتقالات الإلكترونية السابق شرحها:

- المتراكبات مستبدلات الكلور سداسية التناسق ورباعية التناسق,  $(Co(H_2O)_{6-x}Cl_x]^{(2-x)+}$  وذلك لدر اسة تأثير استبدال عوامل تراكب الماء المتعادلة بعوامل تراكب أخرى مشحونة إضافةً لتأثير الشكل الفراغي التناسقي.
  - مستبدلات السيانيد  $(-Co(CN)_6]^{4-/3}$ ) ، وذلك بهدف در اسة تأثير المجال القوي للمتر اكب.
    - نفس المتر اكبات مع استبدال ايون الكوبلت الثنائي  $(Co^{2+})$  بالأيون الثلاثي  $(Co^{3+})$ .

ابتداءً تمت دراسة تأثیر قاعدة المجموعة علی المتراکب المرجعي (VDZ, VTZ, and VQZ) الا أن (VDZ) لم تعطِ نتائج جیدة کون الحسابات بها واجهت عجزاً في المدارات الإلکترونیة للکوبلت مما أدی إلی استعارة قدر کبیر من المدارات الإلکترونیة الخاصة بجزیئات الماء المرتبطة. أما بالنسبة للمتراکبات مستبدلات الکلور فقد أظهرت أطیافاً متشابهةً إلی حدٍ ما، إلا أنها جمیعها کانت تختلف بشکل واضح عن المتراکب المرجعي( $^{+2}$ [ $^{-1}$ 60(H2O)])، وهذا کان له دلالةً واضحةً علی أن تأثیر وجود عامل تراکب مختلف قد یکون أکبر من تأثیر ترکیزه حول ذرة الکوبلت المرکزیة وذلك لأنه یؤثر بشکل کبیر علی الازدواج المغزلی المداري.

إضافةً لما سبق؛ تم در اسة تأثير شحنة ايون الكوبلت وتأثير قوة المجال المحيط على الأطياف الناتجة، وقد أظهرت اختلافاً واضحاً لاسيما في متر اكبات الكوبلت الثلاثي، تعزى هذه النتيجة إلى الاختلاف الكبير في التركيب الألكتروني بين أيوني الكوبلت الثنائي والثلاثي، حيث يظهر الكوبلت الثنائي مجالاً الكترونياً مفتوحاً بتأثير غزلي محدد لوجود الكترونات مفردة ( $(d^7(t_{2g}^5 e_g^2))$ ) بينما لم يكن هناك تأثير غزلي يُذكر في نظيره الثلاثي لأن جميع الكتروناته مزدوجة ( $(d^6(t_{2g}^6 e_g^0))$ ).



# Soft X-ray spectroscopy of transition metal compounds: a theoretical perspective

Ву

Basmah Hamdan Allehyani

A thesis submitted for the requirements of the degree of Doctor of Philosophy [Physical chemistry]

Supervised By

Dr. Walid I. Hassan

Prof. Saadullah G. Aziz

KING ABDULAZIZ UNIVERSITY

JEDDAH – SAUDI ARABIA

**FACULTY OF SCIENCE** 

RAMADAN 1441 H- MAY 2020 G

Soft X-ray spectroscopy of transition metal compounds: a theoretical perspective

Basmah Hamdan Allehyani

#### **ABCTRACT**

The aim of this study is to identify and develop an efficient and versatile theoretical methodology for the treatment of soft X-ray spectra of transition metal complexes. It enables us to quantify the L-edge excitations of electrons from the core 2p core to the unoccupied 3d orbitals. These excitations avail information on the nature of metal-ligand interaction. To achieve this goal, detailed electronic structure theory simulations have been carried out to establish persuasive interpretations of transition metals electronic structures. X-ray absorption (XAS) and resonant inelastic scattering (RIXS) of some selected cobalt complexes were studied theoretically using the restricted active space self-consistent field (RASSCF) and restricted active space state interaction (RASSI) approaches. The effect of basis set, ligand field structure, ligand field strength, and metal charge have been examined to validate the theoretical model adopted throughout the work. Restricted active space second order perturbation theory (RASPT2) has been used to computed and investigate the effect of the dynamic correlation correction on the spectra. Inclusively, L-edge transition states have been studied throughout X- ray absorption spectra, two-dimensional RIXS spectra, and spin-orbit coupled wave functions.

Focusing on the identification of cobalt complexes, the spectral signatures of  $[Co(H_2O)_6]^{2+}$  were investigated as a reference complex. Accordingly, different  $[Co(H_2O)_{4-}, chlorinated$  species in octahedral,  $[Co(H_2O)_{6-}, Cl_x]^{(2-x)+}$ , and tetrahedral  ${}_xCl_x]^{(2-x)+}$ , coordinations were studied to explore the effect of ligand field structure in addition to  $(Cl^-)$  concentration in ligand field coordination. The XAS and RIXS results

confirm that the best agreement is obtained for the hexa-aqua complex  $[Co(H_2O)_6]^{2+}$ . Concerning the methodological techniques, the basis set convergence shows more feasibility for VTZ and VQZ more than VDZ. This is because the double zeta basis set yields a limitation on the  $L_3$  band features. In the same field, the RASPT2 correction for dynamical correlation confirms a clear improvement of the agreement with experiment in the more structured  $L_3$  band. For all complexes,  $L_2$  band shows a weak structure, while  $L_3$  band exhibits more prominent features. The spectra of chlorine-containing complexes were quite similar but deviated substantially from those of the  $[Co(H_2O)_6]^{2+}$  complex. They were affected by the spin-orbit coupling (SOC) more than by the weak  $Cl^-$  ligand substitutions. The assignment of spectra have been discussed according to the occupation of 3d ( $t_{2g}$ ,  $e_g$ ) and 3d ( $t_{2,e}$ ) for the octahedral and tetrahedral complexes, respectively.

Additionally, ligand field strength has been investigated via comparing the reference complex with  $[Co(CN)_6]^{4-}$ . In order to get a much better insight into this part, an additional case study has been added ( $[Co(CN)_6]^{4-/3-}$ ). In both cases there is considerable differences in X-ray and RIXS spectra. The inconsistencies in these observations were due to the difference of the ground state electron configurations between the two cases ( $d^7$  ( $t_{2g}^5$   $e_g^2$ ) for  $Co^{2+}$  and  $d^6$  ( $t_{2g}^6$   $e_g^0$ ) for  $Co^{3+}$ ). It is clear that  $Co^{2+}$  has an open shell (paramagnetic) electron configuration, while  $Co^{3+}$  has is a closed shell (diamagnetic) distribution.