#### 水分子嵌入對 Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub>·yH<sub>2</sub>O 電子結構的影響

學生:陳雅鈴

指導教授:林俊源

#### 國立交通大學物理研究所碩士班

#### 摘要

我們利用 KMnO<sub>4</sub> 溶液除去 Na<sub>068</sub>CoO<sub>2</sub> 薄膜部分的鈉離子,並置入潮濕 室使水進入 Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub>結構中,形成 Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub>·yH<sub>2</sub>O 薄膜。而 Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub>·yH<sub>2</sub>O 粉末的製備,則是將 Na<sub>0.7</sub>CoO<sub>2</sub> 粉末浸入 Br<sub>2</sub>/CH<sub>3</sub>CN 溶液中除去部分鈉離 子,並置入潮濕室使水進入 Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub> 粉末浸入 Br<sub>2</sub>/CH<sub>3</sub>CN 溶液中除去部分鈉離 子,並置入潮濕室使水進入 Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub> 結構中,形成 Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub>·yH<sub>2</sub>O 粉末。 我們發現與 Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub> 的 Co *K*-edge 及 O *K*-edge X 光吸收光譜比較起來, Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub>·yH<sub>2</sub>O( $y = 0.7 \times 1.4$ )較 Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub>·yH<sub>2</sub>O(y = 0) 之鈷的價數低,推測 是由於水的結構影響了鈷的價數。也就是說,Na<sub>0.35</sub>CoO<sub>2</sub>·yH<sub>2</sub>O( $y = 0.7 \times 1.4$ ) 之鈷的價數不是只由鈉的含量來決定的 3.65,反之,可能是因 H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>存在或 其它因素所造成的 3.4~3.5。因此,我們認為在 Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub>·yH<sub>2</sub>O 中, $y = 0 \times$ 0.7、及 1.4 的電子結構不同。另外,由 O *K*-edge X 光吸收光譜我們也發現 與能帶理論計算相同的結果,就是  $a_{lg}$ 軌域的能帶寬為 Na<sub>0.35</sub>CoO<sub>2</sub> >  $Na_{0.35}CoO_2 \cdot 0.7H_2O > Na_{0.35}CoO_2 \cdot 1.4H_2O \ \circ$ 



#### Effects of water intercalation on the electronic structure of

### $Na_xCoO_2 \cdot yH_2O$

student : Ya-Ling Chen

Advisors : Dr. Jiunn-Yuan Lin

## Institute of Physics National Chiao Tung University

#### ABSTRACT

Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub> · *y*H<sub>2</sub>O thin films deposited on Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(0001) have been fabricated using the KMnO<sub>4(aq)</sub> chemical deintercalation method, which leads to partial deintercalation of Na<sup>+</sup> ions and intercalation of H<sub>2</sub>O molecules. Measurements of polarization dependent Co-*K* edge and O-*K* edge XAS (X-ray Absorption Spectroscopy) have been performed on Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub> · *y*H<sub>2</sub>O powders and thin films with y = 0.7 and y = 1.4. The spectra reveal the variations of cobalt valence causing Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub> · *y*H<sub>2</sub>O for different *y*'s. It has recently been pointed out that the valence of Co ions in this material is not +3.65 as naively expected from the Na content *x* of ~0.35. Instead, the actual valence is +3.4 ~ 3.5 irrespective of *x* perhaps because of the presence of oxonium ions (H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>) or other unknown factors. We argue that the electronic structures are different between Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub> · yH<sub>2</sub>O and Na<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub>. We compare our O-*K* edge XAS with first-principle band structure calculations and find that, for the bandwidth, Na<sub>0.35</sub>CoO<sub>2</sub> > Na<sub>0.35</sub>CoO<sub>2</sub> · 0.7H<sub>2</sub>O > Na<sub>0.35</sub>CoO<sub>2</sub> · 1.4H<sub>2</sub>O in the  $a_{1g}$  band around the Fermi energy .





# Thank you all !





中文摘要	 i
英文摘要	 iii
誌謝	 v
目錄	 vi
圖目錄	 viii
表目錄	 xi

第一章	序論	1
第二章	材料介紹	7
2.1	鈉鈷氧之介紹	7
2.1.1	鈉鈷氧之結構	7
2.1.2	超導之介紹	9
2.1.3	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O之介紹	10
2.2	熱電材料	11
第三章	實驗方法	19
3.1	樣品製備-薄膜製備	19
3.1.1	靶材製備	19
3.1.2	薄膜製備	19
3.1.3	Na <sub>0.68</sub> CoO <sub>2</sub> 薄膜的製備	21
3.1.4	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O 薄膜的製備	22
3.2	樣品製備-粉末製備	23
3.2.1	Na <sub>0.7</sub> CoO <sub>2</sub> 粉末的製備	23
3.2.2	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O 粉末的製備	24
3.3	特性量測分析	24
3.3.1	X-ray 繞射分析	24
3.3.2	X光吸收光譜近邊緣結構(XANES)	25
3.3.2(a)	XANES 原理簡介	25
3.3.2(b)	自我吸收光譜(self-absorption)校正	26
3.3.2(c)	HSGM 裝置簡介	27
3.3.3	X光吸收邊緣延續光譜細微結構(EXFAS)	27
3.3.3(a)	EXAFS 原理簡介	27
3.3.3(b)	EXAFS 數據分析	29
第四章	實驗結果與討論	40
4.1	實驗設計	40
4.2	材料特性分析	40

4.2.1	XANES 分析 - Co K-edge	41
4.2.1(a)	X 光繞射實驗結果	42
4.2.1(b)	Co K-edge X 光吸收光譜之吸收邊緣實驗結果	43
4.2.1(c)	Co K-edge X 光吸收光譜之吸收邊緣前的實驗結果	45
4.2.1(d)	Co K-edge X 光吸收光譜之擬合結果	47
4.2.1(e)	Co K-edge X 光吸收光譜之實驗結論	49
4.2.2	XANES 分析 - O K-edge	49
4.2.2(a)	X 光繞射實驗結果	49
4.2.2(b)	OK-edge X 光吸收光譜之吸收邊緣實驗結果	51
4.2.2(c)	O K-edge X 光吸收光譜之實驗結論	56
第五章	總結	93
附錄 A	Co L-edge X 光吸收光譜	95
附錄 B	$\alpha$ -Na <sub>0.7</sub> MnO <sub>2+y</sub>	97
B-1	Na-Mn-O 系列之用途	97
B-2	Na <sub>0.7</sub> MnO <sub>2+y</sub> 結構介紹	97
B-3	α-Na <sub>0.7</sub> MnO <sub>2+y</sub> 材料分析	98
參考文獻		106



圖 目 錄

圖 1-1	LDA 算出 NaCo <sub>2</sub> O <sub>4</sub> 於 kz = 0 以及 kz = 1/2 的費米面[3]	5
圖 1-2	HB. Yang et al. APRES 實驗結果[4]	6
圖 2-1	Na <sub>0.7</sub> CoO <sub>2</sub> 的結構	13
圖 2-2	八面體及 3d 軌域能階分裂示意圖	14
圖 2-3	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> 豐富相圖[28]	15
圖 2-4	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> 及Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O結構示意圖[2]	16
圖 2-5	釔鋇銅氧之晶格結構圖	17
圖 2-6	冷卻機與電能產生器示意圖	18
圖 3-1	雷射蒸鍍系統裝置圖	30
圖 3-2	Na <sub>0.68</sub> CoO <sub>2</sub> 薄膜壓成圓錠示意圖	31
圖 3-3	製備 Na <sub>0.68</sub> CoO <sub>2</sub> 薄膜流程圖	32
圖 3-4	製作 Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O 薄膜示意圖	33
圖 3-5	粉末樣品製作流程示意圖	34
圖 3-6	製備 Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O 粉末的流程圖	35
圖 3-7	X光螢光產率原理圖	36
圖 3-8	6m HSGM 光束線光學系統配置圖	37
圖 3-9	6m HSGM 儀器配置圖 95	38
圖 3-10	EXAFS 原理示意圖	39
圖 4-1	Na <sub>0.35</sub> CoO <sub>2</sub> · 0.7H <sub>2</sub> O 及 Na <sub>0.35</sub> CoO <sub>2</sub> · 1.4H <sub>2</sub> O 粉末之 x-ray	
	繞射分析圖	58
圖 4-2	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O 及標準樣品之 Co K-edge X 光吸收光	50
	謹	59
圖 4-3	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> · yH <sub>2</sub> O 之歸一化 Co K-edge X 光吸收光 譜	60
圖 4-4	Ref. 18 之 Co K-edge X 光吸收光譜	61
圖 4-5	Co K-edge X 光吸收光譜之反曲點能量與鈷價數關係	
	圖	63
圖 4-6	Na <sub>0.7</sub> CoO <sub>2</sub> 與Ref. 18及38中之Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O Co K-edge	
	X 光吸收光譜	64
圖 4-7	Ref. 18 之 Co K-preedge X 光吸收光譜	65
圖 4-8	Ref. 38 之 Co K-edge X 光吸收光譜	66
圖 4-9	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O之CoK-preedgeX光吸收光譜	67
圖 4-10	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O 及 Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> 之 Co K-preedge X 光吸收光	

	冠 	68
圖 4-11	$Na_{0.35}CoO_2 \cdot 0.7H_2O \cdot Na_{0.35}CoO_2 \cdot 1.4H_2O \cdot $ 及 $Na_{0.35}CoO_2$	
	Co <i>K</i> -edge 做 $\mathbf{k}^{3}$ 加權傅立葉轉換	6
圖 4-12	Na <sub>0.7</sub> CoO <sub>2</sub> 的k <sup>3</sup> χ-K以及其傅立葉分析後實驗值與理論擬	
	合的比較	70
圖 4-13	Na <sub>0.35</sub> CoO <sub>2</sub> ·0.7H <sub>2</sub> O的k <sup>3</sup> χ-K以及其傅立葉分析後實驗値	
	與理論擬合的比較	7
圖 4-14	Na <sub>0.35</sub> CoO <sub>2</sub> ·1.4H <sub>2</sub> O的k <sup>3</sup> γ-K以及其傅立葉分析後實驗値	
	與理論擬合的比較	72
圖 4-15	Na0.35CoO2 · 0.7H2O 薄膜之 x-ray 繞射分析圖	74
圖 4-16	Na0.35CoO2 · 1.4H2O 薄膜之 x-ray 繞射分析圖	7:
圖 4-17	Na0.35CoO2 · 1.4H2O 薄膜之 x-ray 繞射分析圖	70
圖 4-18	Na0.35CoO2 · 0.7H2O 粉末之 x-ray 繞射分析圖	7′
圖 4-19	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O 及液相水之 O K-edge X 光吸收光譜	78
圖 4-20	Na <sub>0.33</sub> CoO <sub>2</sub> 、Na <sub>0.68</sub> CoO <sub>2</sub> 、及 Na <sub>0.75</sub> CoO <sub>2</sub> 之O <i>K</i> -edge X 光	79
	吸收光譜	
圖 4-21	八面體及 3d 軌域能階分裂示意圖及電子躍遷能圖	80
圖 4-22	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O之OK-edgeX光吸收光譜	8
圖 4-23	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O 及標準樣品之 O K-edge X 光吸收光譜	82
圖 4-24	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O薄膜與標準樣品之 x-ray 繞射分析圖	8.
圖 4-25	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O 薄膜與標準樣品之 O K-edge X 光吸收光	
	譜	84
圖 4-26	Ryotaro Arita 透過理論計算算出單層水(MLH)與雙層水	
	(BLH)的能帶結構	8:
圖 4-27	C. A. Marianetti 等人透過 LDA 算出 Na <sub>1/3</sub> CoO <sub>2</sub> 與	
	Na <sub>1/3</sub> CoO <sub>2</sub> (H <sub>2</sub> O) <sub>4/3</sub> 的能帶結構	80
圖 4-28	O K-edge 的 X 光吸收光譜曲線擬合(curve fitting)結	
	果	8′
圖 4-29	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O之 E//c 525~550 eV O K-edge X 光吸收光	_
	諩 	9(
圖 4-30	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O之 E//c 525~535 eV O K-edge X 光吸收光	_
	諩 	9
圖 4-31	Na <sub>x</sub> CoO <sub>2</sub> ·yH <sub>2</sub> O之 綜合方向性OK-edgeX光吸收光譜	92
圖 a-1	Co L-edge 的 X 光吸收光譜	90
圖 b-1	Na <sub>0.70</sub> MnO <sub>2+y</sub> 結構示意圖1	100
圖 b-2	Na <sub>0.70</sub> MnO <sub>2+y</sub> 之 x-ray 繞射分析圖1	10
圖 b-3	Na <sub>0.70</sub> Co <sub>0.99</sub> Mn <sub>0.01</sub> O <sub>2</sub> 、Na <sub>0.70</sub> MnO <sub>2+y</sub> 與標準樣品之 Mn	
	<i>L</i> -edge X 光吸收光譜 <sup>1</sup>	102

圖 b-4	Ref. 47 中 Mn <i>L</i> -edge 及 <i>K</i> -edge Na <sub>x</sub> Co <sub>1-z</sub> Mn <sub>z</sub> O <sub>2</sub> · $y$ H <sub>2</sub> O 與	
	標準樣品的 X 光吸收光譜	103
圖 b-5	Ref. 46 中 Na <sub>0.70</sub> CoO <sub>2.05</sub> 之磁化率與溫度的關係圖	104
圖 b-6	磁場為 0.1 T 時, Na <sub>0.70</sub> MnO <sub>2+y</sub> 薄膜之磁矩強度與溫度的	
	關係圖	105



# 表 目 錄

附表一	引用 Ref. 14 中的 Table 1,其為各樣品的鈷價數與化學組	
	成	57
附表二	擬合後 Na <sub>0.7</sub> CoO <sub>2</sub> 、Na <sub>0.35</sub> CoO <sub>2</sub> · 0.7H <sub>2</sub> O、Na <sub>0.35</sub> CoO <sub>2</sub> ·	
	1.4H2O、CoO、及LiCoO2之鍵長、配位數、及Debye-Waller	
	因子	73

