

[Table des matières](#)

Liste des Figures

Liste des tableaux

Liste des symboles

Chapitre I : Généralités sur les oxydes de lafossites

I. Introduction.....	3
I.1 Structure	3
I.2 Formule.....	4
II. L'oxyde de CuFe ₂ O ₄	5
II.1 Structure de spinelle	5
II.2 Propriétés optiques.....	8
II.3 Propriétés électriques	8
II.4 Propriétés magnétiques	8
II.5 Propriétés optoélectroniques	9
III. L'oxyde d'étain (SnO ₂)	9
III.1 Structure cristallographique.....	9
III.2 Propriétés électriques	10
III.3 Propriétés optiques	12
III.4 Les différentes phases de dioxyde d'étain.....	12
III.5 Les applications de SnO ₂	13
a. Vitrage à isolation thermique.....	13

b. Capteurs à gaz.....	13
c. Applications photovoltaïques	14
d. Application photo-catalytique	15

Chapitre II : Synthèse Sol-gel des oxydes

I. Introduction.....	16
II. Principe.....	16
II.a Les sels métalliques	17
II.b Les alcoxydes	17
III. Mécanismes réactionnels	17
III.a L'hydrolyse	17
VI. Les avantages et les inconvénients	19
V. Applications du procédé Sol-gel	20
V.a Fibres	20
V.b Couches minces	21

Chapitre III : Techniques expérimentales

Introduction.....	22
Partie I : Techniques de caractérisation	
I.1 Diffraction des rayons X	22
I.2 Spectroscopie FTIR	23
I.3 Spectroscopie UV-Visible.....	24

I.4 Mesures électriques	26
I.5 Préparation des échantillons	26
I.5.1 Synthèse du dioxyde d'étain	26
I.5.2 Synthèse de l'oxyde CuFe ₂ O ₄	28
Partie II : Résultats et discussions	
II.1 Analyse structurale	31
II.2 Spectroscopie FTIR	34
II.3 Spectroscopie UV-Visible	36
II.4 Mesures électriques	38
Conclusioon générale	42
Références	