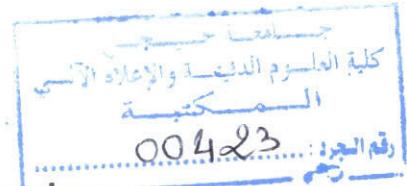


REPUBLIQUE ALGERIENNE DEMOCRATIQUE ET POPULAIRE  
MINISTÈRE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR ET DE LA RECHERCHE  
SCIENTIFIQUE  
UNIVERSITE MOHAMED SEDDIK  
BEN YAHIA - JIJEL



FACULTE DES SCIENCES EXACTES ET INFORMATIQUE  
DEPARTEMENT DE PHYSIQUE

Série : .....



Mémoire présenté pour obtenir le diplôme de  
Master en physique

Spécialité : physiques des matériaux

Par  
Aziza Bouakrif

Phy. Mat. 031:

Intitulé

Réalisation et caractérisation des couches minces de  
 $TiO_2$

Soutenue le : 18/07/2019 devant le jury:



Président :

N. Brihi

Prof. Univ. MSBY de Jijel

Rapporteur :

A. Berbadj

MCB. Univ. MSBY de Jijel

Examinateurs:

F. Meriche

MCA. Univ. MSBY de Jijel

H. Afer

MCA. Univ. MSBY de Jijel

### Table des matières

<b>Introduction générale.....</b>	<b>01</b>
<b><u>Chapitre I:Généralités sur le dioxyde de titane(TiO<sub>2</sub>)</u></b>	
Introduction.....	02
I. Le dioxyde de titane TiO <sub>2</sub> .....	02
II.1.Propriétés structurales du dioxyde de titane.....	02
II.1.1.La phase rutile.....	02
II.1.2.La phase anatase.....	03
II.1.3.la phase brookite.....	05
II.1.4.Stabilité des phases cristallines.....	06
II.2.Propriété électronique.....	08
II.3.Propriétés optique.....	09
II.4.Propriétés catalytiques.....	11
II.5. Les applications du dioxyde de titane(TiO <sub>2</sub> ).....	12
II.5.1 La photochimie.....	12
II.5.2 L'optique.....	12
II.5.3 Applications photovoltaïques.....	13
II.5.4 Les cellules électrochromes.....	13
II.5.5. Les cellules solaires à colorant.....	13
II.5.6. Photocatalyse hétérogène.....	14
II.5.7.Autres applications.....	14
II.6. Les oxydes conducteurs transparents(TCO).....	14
II.7. Le dopage du dioxyde de titane.....	15
II. 7.1. Dopage cationique avec métaux de transition.....	15
II.7.2. Dopage anionique avec les non métaux.....	15

## Table des matières

---

### **Chapitre II: Méthodes de dépôt et techniques de caractérisation**

I.1. Introduction.....	16
I.2. Méthodes de dépôt de couches minces.....	16
I.2.1. La méthode Sol-Gel.....	17
I.2.2. Préparation de la solution de déposition.....	19
I.2.2.1. Les précurseurs.....	19
I.2.2.1.1. Les précurseurs inorganiques.....	19
I.2.2.1.2. Les précurseurs métal-organiques.....	19
I.2.2.1.2.1. Mécanismes réactionnels.....	19
a) L'hydrolyse.....	20
b) La condensation.....	20
I.2.3. la transition Sol-Gel.....	20
I.2.4. L'influence de différents paramètres sur la couche déposée.....	21
I.2.4.1. Paramètres influant sur la cinétique des réactions.....	22
a) La température.....	22
b) Le choix de l'alcoxyde et de sa concentration.....	22
c) Le solvant.....	22
d) Le pH du sol (choix du catalyseur).....	22
I.2.4.2. Influence de séchage.....	23
a) Xérogel.....	23
b) Aérogel.....	23
I.2.5. Formation de la couche mince par la méthode sol-gel.....	24
I.2.5.1. Les différentes techniques de dépôt de couches minces par voie sol-gel.....	24
I.2.5.1.1. Trempage-tirage ou Dip-coating.....	24

## Table des matières

---

I.2.5.1.2. Centrifugation « Spin-coating ».....	25
I.2.5.1.3 ."Meniscus-coating" ou "enduction mammaire".....	26
I.2.5.1.4.L'aérosol-gel.....	27
I.2.5.2.Le séchage et le traitement thermique.....	27
I.2.5.2.1. Le séchage des couches minces.....	27
I.2.5.2.2.Le traitement thermique des couches minces.....	28
Recuit des échantillons.....	28
I.2.6. Les avantages et les inconvénients du procédé sol-gel.....	28
II. Procédure expérimentales.....	29
II.1.Préparation de la solution.....	29
II.1.1.Préparation de solution de TiO <sub>2</sub> pur.....	30
II.1.2.Préparation de la solution de TiO <sub>2</sub> dopé.....	31
II.2.Choix des substrats.....	32
II.2.3.Nettoyage des substrats.....	32
II.2.3.1.Les lames des verres.....	32
II.3.Le Dépôt des couches minces.....	32
II.3.1. Le séchage.....	33
II.3.2.Traitement thermique.....	33
III. Méthodes d'analyse des couches minces.....	35
III.1. Méthode des quatre pointes.....	35
III.2. La spectroscopie UV-visible.....	36
III.2.1. Principe.....	36
III.2.2. Les spectres de transmittance.....	37
III.2.3. Détermination du gap et de l'épaisseur.....	38

## Table des matières

---

III.2.4. L'indice de réfraction.....	40
III.2.5. L'énergie d'Urbach .....	41
III.2.6. Figure de mérite.....	41
<b><u>Chapitre III: Résultat et discussions</u></b>	
Introduction.....	44
I. Analyse par spectroscopie UV-visible.....	44
I.I. La transmission.....	44
I.2.Détermination du gap optique.....	45
I.3.Calcule de l'épaisseur .....	47
I.4.L'indice de réfraction.....	48
I.5. Le coefficient d'absorption.....	49
I.6.Coefficient d'extinction.....	50
I.7.L'énergie d'Urbach.....	51
II. Les propriété électriques.....	54
III. Figure de mérite.....	55
<b>Conclusion général.....</b>	<b>57</b>
<b>Références .....</b>	<b>59</b>