# Effet de la Concentration dePhosphore sur la Photoluminescence du Silicium Poreux

<sup>1</sup>Cheraga Hocine<sup>\*</sup>,<sup>2</sup> Guerbous Lakhdar,<sup>1</sup>Chebout Katia,<sup>1</sup>Bozetine Isma<sup>1</sup> Belaid Sabrina,

## <sup>1</sup>Gabouze Noureddine

<sup>1</sup>Centre de Recherche en Technologie des Semi-conducteurs pour l'Energétique – CRTSE-AlgiersAlgeria

# <sup>2</sup>Centre de Recherche Nucléaire d'Alger - CRNAAlgiers, Algeria

#### hcheraga2002@yahoo

### **Introduction :**

Depuis la découverte par LT Canham [1] de la photoluminescence en 1990du silicium poreux à température ambiante, de nombreuses études ont été menées des chercheurs les par sur nanostructures sous ses différentes formes.

L'utilisation dusilicium poreuxaprès spectre intense dans la observé un avoir gamme du visible à 300 K a permis d'envisager des applications pour les dispositifs optoélectroniques, ce matériau présente l'avantage d'être moins couteux que les matériaux utilisés jusqu'à présent (GaAs, AlGaAs, InP ...) et facile à intégrer à grande échelle (Very Large ScaldeIntégration: VLSI) [2]. Les expériences montrent que le silicium poreuxexposéàun faisceau UV peut absorber et émettre de la lumière (Photoluminescence) dans la région rouge (1,4 à 2,2 eV) du spectre visible [3].

Une autre propriété intéressante du silicium poreuxest l'électroluminescence. Celle-ci a été observée en 1991 par Halimaouiet Bsiesy [4]. En montrant, qu'ilpeut émettre de la lumière lors de l'excitation électrique, l'application pour l'optoélectronique est devenue ainsi évidente.

Dans ce travail, nous avons étudié l'effet du dopage du silicium de typepparle phosphore sur la photoluminescence et l'activation des cristaux (non actives)qui sont la principale sourced'amplification de la photoluminescence.

Les résultats ont montréque la polarisation de la structure améliore le spectre

PL, l'amplifie et l'élargie en raison de l'activation des cristallites et de la

concentration de phosphore. Ce phénomène a été étudié et corrélé avec la microstructure du silicium poreux.

#### Procédure expérimentale et Discussion

Dans un four à diffusion et pour des conditions spécifiques, nous avons procédé au dopage des plaquettes de silicium de type P par le POCl<sub>3</sub> à différentes concentrations.

Des mesures par SIMS (Fig 1 et 2) ont été effectuées afin d'estimer la concentration du phosphore dans ces plaquettes.



Fig.1 Profil SIMS du Si dopé au phosphore à  $10^{20}$  cm<sup>-3</sup>



**Fig.2** Profil SIMS du Si dopé au phosphore à  $10^{21}$  cm<sup>-3</sup>

Les couches duSiPdopé au phosphore ont été réalisées à partir de plaquettes de silicium monocristallin de type p. d'orientation (1,0,0). Ces plaquettes ont une épaisseur voisine de 400 µm. La résistivité est d'environ 1Ωcm. La couche de SiP est formée anodisation dans une cellule par électrochimique, dans une solution HF/éthanol de différentes concentrations, densités de courant et à des durées variables. Voir tableau 1.

Nous avons obtenu une meilleure condition de porosification du silicium dopé au phosphore a une densité du courant de 75 mA et un temps de d'attaque de 300s.

Echs	Courant de polarisation (mA)	Temps polarisation (sec)	Concentrations Ethanol/HF (Vol/Vol)
SiP 38	75	300	65/35
SiP 40	38	120	65/35
SiP 37	25	300	50/50
SiP 36	25	300	65/35
SiP3	30	200	50/50

Tableau1 : Conditions de formation du silicium poreux

La figure 3 montre une morphologie nanoporeuse du matériau, effectué par microscopie électronique à balayage (MEB) et par spectrométrie IR



(Infrarouge à transformé de Fourrier).Le silicium poreux est mis en évidence par les vibrations d'élongation des liaisons Si-H, Si-H2, Si-H3 à 2083, 2107 et 2137 cm<sup>-1</sup>.

Dans la région 990- 1270 cm<sup>-1</sup> une bande intense attribuée aux vibrations d'élongations des liaisons Si-O-Si, confirmant ainsi la formation d'un oxyde sur la surface.

Par ailleurs, nous observons les vibrations d'élongations des liaisons P-O dans la région1100 cm<sup>-1</sup>et C-H dans la région 2976-

2856 cm<sup>-1</sup>.Les vibrations de déformations de la liaison Si-H sont caractérisées par une bande située à 770 cm<sup>-1</sup>. Une bande située dans la région 3000-3700 cm-1 est attribuée aux liaisons OH dues à la présence de H<sub>2</sub>O.Le pic CO<sub>2</sub>apparait dans la régionde 2365 cm<sup>-1</sup>Les vibrations d'élongations des liaisons Si -OH sont caractérisées par le pic situé à 832 cm<sup>-1</sup>.







FIG5.Spectre d'absorption de

de Si dopé au phosphore à 10<sup>21</sup>cm-3

Nous constatons que l'allure desspectres reste pratiquement la même pourles différentes concentrations de phosphore seul la liaison  $CO_2$ est plus important dans la la structure ou le dopage de concentration  $10^{21}$  cm-3 (Figs. 4 et 5).

Apreslaporosificationdusilicium,DesmesuresdephotoluminescencedeSiPont été effectuées.Lebancdemesure(Perkin Elmer LS-50BluminescencespectromètrelumièreUV lampeXénoncommesourced'excitation)a étéutilisé.Nousavonsremarqué l'apparitiond'unfaiblepicPLà600nmpouruneconcentrationdePhosphorede $10^{20}$  cm- $^3$ . Unspectrepluslarged'intensitéPLplusimportantecentré à600est observépouruneconcentrationdeP $10^{21}$ cm- $^3$  (Figs. 6et 7).



Fig.6.Photoluminescence avant polarisation de la structure dopée au phosphore à concentration 10<sup>21</sup> cm-3



Fig. /.Photoluminescence avant polarisation de la structure dopée au phosphore à concentration  $10^{20}$  cm<sup>-3</sup>

Aprèsréalisation des contacts Ohmique par évaporation sous vide d'une couche d'aluminium sur les deux faces de la structure, figure7, une caractérisation / courant-tension (I-V) a été effectuéepour chaque structure afin de déterminer les limites de la tension de claquage.

Cette technique a pour but defaire migrer les porteurs de charges libres vers la couche poreuse(couche désertée par les porteurs libres due à lapurification du Silicium), Fig.8a et fig8bet la rendre ainsi chargée électriquement,



Fig.8a.Polarisation des structures Al/Si/Psi/Al



 Coucheporeusedéserté e parles porteursde charge

Fig.9b. Structures Al/Si/Psi/Al enpolarisation inverse.

La figure 10,11 montrent la caractérisation courant tension des structures Al/Si/Psi/Al dope successivement a  $10^{21}$  et  $10^{20}$ 



#### Fig10Fig 11

Polarisation courant tension de la structure Al/Si/Psi/Al

Une deuxième de mesure la photoluminescence a été effectuée pour chaque échantillon. Lesfigures 11 a et b les spectres de PL pour deux montrent Nousremarquons dopages Р une . netteaugmentation de la largeur et de l'intensité du pic de luminescence avec une d'un épaulement. appariation La déconvolution de ces spectres montre la présence de plusieurs autre pics à 600 nm, 545 nm et 659 nm pour undopage au Phosphore à  $10^{21}$  cm<sup>-1</sup>, Fig12a et des picsà 571 nm et 600nm pour une concentration de phosphore à 10<sup>20</sup> cm<sup>-3</sup>,Fig12b.



(a)



Couche typeN

Electrons

Fig.12. Photoluminescence des structures dopées auphosphore à concentration : (a)  $10^{20}$  cm<sup>-3</sup> et (b)  $10^{21}$  cm<sup>-3</sup>

Les Figures 13 et 14 montrent l'évolution l intensite de la photoluminescence avant et aprés la Polarisation qui a été multipliere par trois pour la concentration a  $10^{21}$ et dix fois pour la concentration  $10^{20}$ 



Fig.13. Photoluminiscence de la structureAl/Si/Psi/Al dopéPhosphore à 10<sup>21</sup> cm-<sup>3</sup>

Après la polarimition Avant la polarisation



Fig. 14Photoluminescence de la struteurAl/Si/Psi/Al dopé

à concentration de 10<sup>20</sup> cm-3 Après la polarisation Avant la polarisation



Fig14Exitation de la structure par une lampe UV à 365 nm

Conclusion :

On peut déduire que la polarisation des structures a activé les cristallites dedifférentes tailles due à la migration des porteurs de charges vers la surface sensibledela couche poreuse, et ainsi l'amplification de la photoluminescence.

Les photos FiG 15 montre bien luminance de nos structures sur excitation

Une étude approfondie de ce travail est en cours afin de mieux cerner et comprendre le phénomène de l'amplification de cette photoluminescence.

Références :

[1] L T. Canham, Properties of porous silicon, edited by L. T. Canham, Inspec, IEE, London, 249 (1997).

[2] S. Cruz, A. Honid-d'Orville, J. Muller, "Fabrication and optimization of porous silicon Substrates for diffusion membrane applications", J. Electrochem. Soc. 152 (6) (2005) C418 C424.
[3] Y. Zhao, D. Li, S. Xing, W. Sang, D. Yang, M. Ying, "A comparison of cathodoluminescence and photoluminescence of porous silicon and the influence of aging and electron irradiation of these properties", Solid State Commun, 143(2007) 197-201.