

## SINTESIS ELEKTROLIT PADAT BERBASIS GELAS LITHIUM $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$

Mohammad Ihsan<sup>1</sup>, Evvy Kartini<sup>1</sup> dan Yoki Yulizar<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Pusat Teknologi Bahan Industri Nuklir (PTBIN) - BATAN

Kawasan Puspiptek, Serpong 15314, Tangerang

<sup>2</sup>Program Studi Magister, Ilmu Kimia - UI

Kampus Baru UI, Depok 16424

e-mail : mhdihsan@batan.go.id

### ABSTRAK

**SINTESIS ELEKTROLIT PADAT BERBASIS GELAS LITHIUM  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$ .** Sintesis elektrolit padat berbasis gelas lithium  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$  telah dikembangkan. Sintesis bahan konduktor superionik berbasis gelas  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$  untuk  $x = 0$ ,  $x = 0,3$ , dan  $x = 0,5$  dilakukan dengan cara mencampur  $\text{LiPO}_3$  dan  $\text{Ag}_2\text{S}$  hasil *milling* menggunakan metode *melt quenching*. Karakterisasi difraksi sinar-X menunjukkan bahwa substrat gelas  $\text{LiPO}_3$  ( $x=0$ , LSX 00),  $(\text{Ag}_2\text{S})_{0,3}(\text{LiPO}_3)_{0,7}$  (LSX 03), dan  $(\text{Ag}_2\text{S})_{0,5}(\text{LiPO}_3)_{0,5}$  (LSX 05) pada umumnya masih bersifat amorf. Karakterisasi sifat termal dengan *DSC* memperlihatkan terjadi penurunan temperatur transisi gelas ( $T_g$ ) dari  $T_g = 149^\circ\text{C}$  untuk bahan  $\text{LiPO}_3$  ( $x = 0$ , LSX 00) menjadi sekitar  $147^\circ\text{C}$  untuk  $(\text{Ag}_2\text{S})_{0,5}(\text{LiPO}_3)_{0,5}$  (LSX 05). Karakterisasi morfologi dengan *SEM* memperlihatkan adanya permukaan yang mulus tanpa adanya butiran-butiran partikel pada komponen  $\text{LiPO}_3$ . Sementara mulai terlihat butiran partikel  $\text{Ag}_2\text{S}$  yang terlarut dalam matriks  $\text{LiPO}_3$  pada bahan  $(\text{Ag}_2\text{S})_{0,3}(\text{LiPO}_3)_{0,7}-\text{C}$  (LSX 03 C), dan  $(\text{Ag}_2\text{S})_{0,5}(\text{LiPO}_3)_{0,5}-\text{C}$  (LSX 05 C). Peningkatan jumlah  $\text{Ag}_2\text{S}$  pada komponen gelas  $\text{LiPO}_3$  akan secara konsisten meningkatkan konduktivitas bahan superionik  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$ . Perlakuan *milling* terhadap bahan  $\text{Ag}_2\text{S}$  juga mampu meningkatkan nilai konduktivitas bahan superionik  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$ . Bahan superionik  $(\text{Ag}_2\text{S})_{0,5}(\text{LiPO}_3)_{0,5}$  yang telah mengalami proses *milling*, nilai konduktivitasnya meningkat dari sebelumnya  $2,5 \times 10^{-3} \text{ S/cm}$  menjadi  $1,143 \text{ S/cm}$ .

**Kata kunci :** Elektrolit padat, Gelas,  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$ , *Milling*

### ABSTRACT

**SYNTHESIS OF SOLID ELECTROLYTE BASED ON LITHIUM GLASS  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$ .** Synthesis of solid electrolyte based on lithium glass  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$  has been developed. Melt quenching method was used to synthesize the superionic conducting glasses  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$  with  $x = 0$ , 0.3, and 0.5 by using  $\text{LiPO}_3$  and  $\text{Ag}_2\text{S}$ . X-ray diffraction showed that  $\text{LiPO}_3$  ( $x = 0$ , LSX 00)  $(\text{Ag}_2\text{S})_{0,3}(\text{LiPO}_3)_{0,7}$ , (LSX 03) and  $(\text{Ag}_2\text{S})_{0,5}(\text{LiPO}_3)_{0,5}$  (LSX 05) have amorphous structure. Thermal data measured by DSC showed that the glass transition temperature decreases from  $149^\circ\text{C}$  for  $x = 0$  (LSX 00) to  $147^\circ\text{C}$  for  $x = 0.5$  (LSX 05). SEM photo of  $\text{LiPO}_3$  showed smooth surface without grain, while for  $(\text{Ag}_2\text{S})_{0,3}(\text{LiPO}_3)_{0,7}-\text{C}$  (LSX 03 C) and  $(\text{Ag}_2\text{S})_{0,5}(\text{LiPO}_3)_{0,5}-\text{C}$  (LSX 05 C), the  $\text{Ag}_2\text{S}$  grain that dissolved in  $\text{LiPO}_3$  matrix is shown. Increasing of  $\text{Ag}_2\text{S}$  in  $\text{LiPO}_3$  glass consistently increased the conductivity of  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$  superionic. The milling of  $\text{Ag}_2\text{S}$  could also increase the conductivity of  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$  superionic, in which the conductivity of  $(\text{Ag}_2\text{S})_{0,5}(\text{LiPO}_3)_{0,5}$  superionic increased from  $2.5 \times 10^{-3} \text{ S/cm}$  to  $1.143 \text{ S/cm}$ .

**Key words :** Solid electrolyte, Glass,  $(\text{Ag}_2\text{S})_x(\text{LiPO}_3)_{1-x}$ , *Milling*