

ABSTRAK

Telah dilakukan sintesis garam SnCl_2 dari bahan kemasan berlapis timah. Oksida timah diperoleh dengan mendestruksi abu kemasan berlapis timah dengan HNO_3 pekat. Sintesis garam SnCl_2 dilakukan dengan merefluks oksida timah dengan HCl , NaCl atau KCl , selama 2 jam pada suhu 200°C . campuran disaring dalam keadaan panas, filtrat didinginkan, endapan yang terbentuk dipisahkan. Karakterisasi produk dilakukan dengan menentukan titik leleh dan daya reduksinya.

Disimpulkan bahwa HCl merupakan sumber ion Cl^- yang lebih baik daripada NaCl dan KCl . Garam yang dihasilkan adalah serbuk berwarna putih keabu-abuan, mempunyai titik leleh $243 - 248^{\circ}\text{C}$ dan bersifat sebagai reduktor.



ABSTRACT

Synthesis SnCl_2 salt has been done by using tinplate-cans as raw materials. The synthesis was carried out by reflux the mixture tin oxide and HCl, NaCl or KCl at 200°C about 2 hour. The mixture filtered in hot condition then cooled, the deposits separated. The product was characterized by determinated melting point and it reduction activity.

It was cocluded that HCl was the best source of Cl^- than NaCl and KCl. The product has white gray colour, melting point $243 - 248^{\circ}\text{C}$ and can be used as reductor.

