

Studi pembuatan kimia timah dari "Cassiterite" Konveksi Sn(II)Klorida menjadi Sn(II) Sulfat

Ismunaryo Moenandar, author

Deskripsi Lengkap: <https://lib.ui.ac.id/detail?id=20518207&lokasi=lokal>

Abstrak

ABSTRAK

Sebagai kelanjutan dari upaya membuat senyawa kimia timah yang mempunyai bidang aplikasi sangat luas, serta kebutuhan kimia timah khususnya organo timah dewasa ini semakin meningkat tidak terkecuali di Indonesia, maka studi reaksi pembentukan Sn(II)SO₄ dilakukan. Sn(II)SO₄ adalah sebagai salah satu jenis bahan baku industri kimia timah. Pembuatan Sn(II)SO₄ dari Sn(II)Cl₂ merupakan salah satu langkah strategis, disamping penelitian reaksi ini masih sangat sedikit dilakukan orang. Beberapa cara reaksi dilakukan, seperti reaksi pada suhu ruang, suhu 70 - 80°C, perbandingan mole yang bervariasi, pelarut air, metanol dan campuran air - metanol serta Sn(II)Cl₂ terhidrat (2 H₂O) dan anhidrat. Sebagai sumber ion sulfat adalah H₂SO₄ pekat. Produk yang diperoleh berkisar antara 50 sampai dengan 74 % dan cara yang paling ekonomis, reaksi dilakukan pada suhu ruang.