

# SINTESIS SALISILANILID DARI PROSEDUR PEMBUATAN BENZANILID

Yovita Agustin Pratikno, 2006

Pembimbing : (I) Harry Santosa, (II) Soedjito

## ABSTRAK

Sintesis salisilanilid dilakukan melalui substitusi nukleofilik bimolekular dengan bahan dasar asam salisilat dan anilin. Sintesis dilakukan dengan menggunakan prosedur pembuatan benzanilid. Senyawa hasil sintesis berupa serbuk kristal berwarna putih hampir merah muda sebanyak 1,6135 g (4,64%). Hasil kromatografi lapis tipis salisilanilid memberikan satu noda berwarna ungu dengan harga  $R_f$  berbeda dari senyawa asam salisilat. Pada pemeriksaan titik lebur menghasilkan 133-134 °C. Hasil dengan spektroskopi UV-Vis adalah 239,2 nm dan 270,0 nm. Identifikasi dengan infra merah menunjukkan gugus-gugus spesifik dari salisilanilid. Analisis dengan  $^1\text{H}$ RMI menunjukkan adanya jumlah atom H yang sama dengan rumus molekul senyawa salisilanilid. Berdasarkan hasil penelitian, didapatkan bahwa reaksi telah terjadi dan terbentuk salisilanilid dari asam salisilat dan anilin.

**Kata kunci** : salisilanilid, asam salisilat, substitusi nukleofilik

---

---

Synthesis of salicylanilide was conducted by bimolecular nucleophilic substitution from salicylic acid and aniline. Synthesis has been done using benzanilid method. The result of this synthesis was white almost pink crystal amount to 1,6135 g (4,64%). The result of salicylanilide at thin layer chromatography gave one spot colored violet with  $R_f$  value that different from salicylic acid. The melting point was 133-134 °C. The result of UV-Vis spectroscopy were 239,2 nm and 270,0 nm. Identification with infrared spectroscopy showed the specific groups of salicylanilide. The  $^1\text{H}$ RMI analysis showed the existence of protons which amount was equivalent with the protons of salicylanilide. Based on the research, synthesis of salicylanilide have already done from salicylic acid and aniline.

**Keywords** : salicylanilide, salicylic acid, nucleophilic substitution